

WATER PROFF BOOK TEXT IS FLY

HAGERS HANDBUCH
DER
PHARMAZEUTISCHEN PRAXIS.
IN ZWEI BÄNDEN.

HAGERS HANDBUCH
DER
PHARMAZEUTISCHEN PRAXIS

FÜR

APOTHEKER, ARZTE, DROGISTEN UND MEDIZINALBEAMTE

UNTER MITWIRKUNG VON

MAX ARNOLD CHEMNITZ, G. CHRIST BERLIN, K. DIETRICH HELFENBERG,
ED. GILDMEISTER LEIPZIG, P. JANZEN PFULDERSBERG, C. SCHUBA DARMSTADT

VOLLSTÄNDIG NEU BEARBEITET UND HERAUSGEGEBEN

VON

B. FISCHER, UND C. HARTWICH,
BRISLAU ZÜRICH

MIT ZAHLREICHEN IN DEN TEXT GEDRUCKTEN HOLZSCHNITTEN

— — — — —
ERSTER BAND.
— — — — —

ACHTER UNVERÄNDERTER ABDRUCK



BERLIN.
VERLAG VON JULIUS SPRINGER
1919

Alle Rechte, insbesondere das der
Übersetzung in fremde Sprachen, vorbehalten

Druck ^z von Oscar Brandstetter in Leipzig

Vorrede.

Der Herausgabe der ersten Auflage des Handbuchs der pharmaceutischen Praxis durch HAGER lag die Erwägung zu Grunde, dass das Material, welches dem Apotheker bei Ausübung seines Berufes täglich durch die Hände geht, nur zum kleinsten Theile in den jeweilig geltenden Pharmakopöen eine wissenschaftliche Durcharbeitung erfahren hat, dass vielmehr der weitaus grössere Theil des Gesammtmaterials von den Pharmakopöen nicht berücksichtigt ist und der ganzen Sachlage nach auch nicht berücksichtigt werden kann — Eine Zusammenfassung dieses vielgestaltigen Stoffes in seinen mannigfaltigen Beziehungen zu Wissenschaft und Praxis, in seinen Beziehungen zur Arzneibereitung sowie zum gewerblichen und praktischen Leben, das war das Ziel, welches HAGER bei der Abfassung seines Handbuchs s. Zt. vorgeschwebt hatte — Und dass er dieses Ziel erreicht hat, davon legt die ausserordentliche Verbreitung dieses Werkes beredtes Zeugniß ab. In vielen Tausend Exemplaren ist es seit seinem ersten Erscheinen von dem Büchermarkte aufgenommen und über den ganzen Erdball verbreitet worden. Aber auch dieses Werk entging nicht dem Schicksale aller Bücher: es begann, obgleich es auch heute noch stark begehrt ist, allmählich zu veralten, ein Vorgang, den auch die im Jahre 1882 erfolgte Herausgabe eines Ergänzungsbandes auf die Dauer nicht aufzuhalten vermochte.

Der Erkenntniß dieser Thatsache hat auch HAGER in dem letzten Jahrzehnt seines Lebens sich nicht verschlossen, vielmehr wiederholt ernstliche Anstalten zur Verfügung dieses seines Lieblingswerkes getroffen — Indessen stellten sich diesem Unternehmen zunächst ernstliche Schwierigkeiten entgegen. Die ursprüngliche Idee HAGER's, einen weiteren Ergänzungsband herauszugeben, musste bald als unausführbar fallen gelassen werden, da es nicht möglich erschien, die zeitlich mehrere Jahrzehnte auseinander liegenden Bände durch einen neuen Ergänzungsband zu einem harmonischen Ganzen zu verbinden. So blieb denn eine völlig neue Bearbeitung als einzig mögliches Auskunftsmittel — Aber auch an dieses weitausschauende Unternehmen ging HAGER zu Anfang der 90er Jahre nach langen Erwägungen mit frohem Arbeitsmuth heran; allerdings um allmählich zu der Ueberzeugung zu kommen, dass seine Kraft allein zu einer raschen Beendigung dieses Werkes wohl nicht ausreichen würde.

Auf Wunsch der Firma Julius Springer trat HAGER daher gelegentlich der Arbeiten zur Herausgabe des Kommentars für das deutsche Arznei-

buch mit dem ersten Unterzeichneten auch wegen einer gemeinsamen Neubearbeitung des Handbuches der pharmaceutischen Praxis in nähere Beziehungen — Leider war es ihm nicht mehr vergönnt, das Erscheinen der neuen Bearbeitung zu erleben

Das Dahinscheiden HAGER's führte nochmals einen Aufschub des Unternehmens herbei

Da indessen alle Betheiligten in dem Wunsche sich begegneten, das schon ziemlich vorgeschrittene Unternehmen zur definitiven Ausführung zu bringen, so wurde es möglich, die entgegenstehenden Schwierigkeiten so weit zu überwinden, dass Ende December 1898 mit der Drucklegung begonnen, und die erste Lieferung der neuen Bearbeitung im Januar 1899 aus gegeben werden konnte, umso mehr als es gelungen war, die Zusage bewährter Fachgenossen für die gemeinsame Arbeit zu erhalten

Nach dem Ableben HAGER's hatten sich die unterzeichneten Herausgeber dahin verständigt, dass unbeschadet des gemeinsamen Zusammenwirkens die verantwortliche Redaction des pharmaceutisch-chemischen und galenisch technischen Theiles von Dr. B. FISCHER, diejenige des pharmakognostisch botanischen Theiles aber von Prof. Dr. C. HAERTWICH übernommen werden sollte

Das Ziel, dessen Erreichung sie sich gesteckt hatten, war in Kürze folgendes

Vor allem sollte dem Werke sein ursprünglicher Charakter gewahrt bleiben. Ein praktisches Nachschlagewerk der Pharmacie zu sein, in welchem die Apotheker und Angehörige verwandter Berufsarten auf möglichst viele Fragen sich Raths erholen könnten. War damit auch grundsätzlich eine lediglich theoretische Bearbeitung des Stoffes ausgeschlossen, so erschien es doch unabwieslich, das praktische Material im streng wissenschaftlichen System zu behandeln und rein wissenschaftliche, ja unter Umständen sogar theoretische Erörterungen da einzuflechten, wo sie dem Verständniss für die Praxis förderlich zu sein versprochen — Für die Bearbeitung des Textes war als Grundsatz aufgestellt worden, das gesammte Material in möglichst einfacher, punktkloser Weise darzustellen, einmal damit das Werk nicht zu sehr anschwellte, dann aber auch, damit die Darstellung möglichst verständlich werde

Es wurde ferner in Aussicht genommen, die Betrachtungen nicht auf das Arzneibuch für das Deutsche Reich zu beschränken, sondern ausserdem noch das Ergänzungsbuch des Deutschen Apotheker-Vereins, ferner die lokalen deutschen Vorschriftenammlungen und von fremden Pharmakopöen die *Austriaca*, *Britannica*, *Gallica*, *Helvetica* und *United-States-Pharmacopoeia* zu berücksichtigen — Man mag über die Zulänglichkeit der Pharmakopöen denken wie man will, so steht doch fest, dass in denselben eine ungeheure Menge Detail-Material niedergelegt ist, welches dem, der zu lesen versteht, reiche Anregung gewährt. Da von abgesehen, wurde natürlich die gesammte Literatur des In- und Auslandes, soweit sie Beziehungen zur Pharmacie hat, in Berücksichtigung gezogen

In ihren Einzelheiten gestaltete sich die Bearbeitung etwa in folgender Weise:

Bei den chemischen Bearbeitungen wurde für jede Substanz zunächst eine sorgfältige Aufzählung ihrer Synonyma gegeben. Bei den im Grossbetrieb hergestellten Präparaten wurde von Darstellungsvorschriften im allgemeinen abgesehen. Dagegen wurden für diejenigen Präparate, welche voraussichtlich oder möglicherweise einmal im pharmaceutischen Laboratorium dargestellt werden könnten, um so genauere Vorschriften gegeben, die, wo es nöthig erschien, durch praktische Versuche erprobt worden sind. Es ist hierbei grundsätzlich von allen allgemeinen Angaben abgesehen, vielmehr jede Vorschrift thunlichst in festen Gewichts- oder Maassverhältnissen angegeben worden, auch wurde versucht, die Beschreibung der Darstellungsverfahren in möglichst anschaulicher Form zu geben. — Der Litteratur-Kundige wird unschwer zu beurtheilen vermögen, wo aus eigener Erfahrung geschildert, wo lediglich referirt worden ist.

Präparate, welche in mehreren Handelssorten vorkommen, sind so genau beschrieben worden, dass es nicht schwer sein kann, die einzelnen Sorten in den Preisverzeichnissen wiederzufinden.

Die Abschnitte. Eigenschaften, Prüfung, Aufbewahrung, Anwendung enthalten alles für die Praxis Wissenserthe in möglichst knapper und unzweideutiger Form. Unter Anwendung ist nicht nur die theapeutische, sondern auch diejenige in den Gewerben und im Haushalt behandelt worden.

Die auf die analytischen Arbeiten sich beziehenden Kapitel sind so bearbeitet worden, dass in jedem Falle nur durch eigene Erfahrung bewährte Methoden aufgeführt wurden. Es war nicht beabsichtigt, etwa eine Sammlung aller bekannten Methoden zu geben, es wurde vielmehr besonderer Werth darauf gelegt, dass die mitgetheilten Methoden auf ihre Zuverlässigkeit durch eigene Erfahrung geprüft und mit einfachen Hilfsmitteln ausführbar sind.

Bei der Bearbeitung der Drogen wurde gesucht, die Beschreibungen möglichst kurz und präcis zu geben, so dass meist nur das wirklich Charakteristische aufgeführt wurde, das zur Erkennung der Droge nothwendig ist. Ganz besonders sollen diejenigen Elemente hervorgehoben werden, die bei Erkennung der Drogen auch im fein zerkleinerten Zustande am wichtigsten sind. Wo es irgend nothwendig erschien, wurde das Verständniss durch Abbildungen zu unterstützen gesucht. Die Angaben über „Bestandtheile“ geben, so wenig Platz ihnen auch meist eingeräumt werden konnte, hoffentlich doch eine Vorstellung von den neuen und bedeutenden Ergebnissen der Forschung auf diesem Gebiete. Besondere Sorgfalt wurde den Gehaltsbestimmungen der Drogen zugewendet und fast nur selbst erprobte Methoden aufgenommen, die an zahlreichen Stellen mitgetheilten Grenzzahlen dürften nicht fehlen, können aber hier und da nur bedingten Werth beanspruchen, da die Untersuchungen, aus denen sie abgeleitet wurden, noch zu wenig zahlreich sind. Denjenigen Drogen, die auch technisch, als Genussmittel u. s. w. verwendet werden, musste eine eingehendere, über das pharmaceutische Interesse hinausgehende Bearbeitung zu Theil werden, da der Apotheker erfahrungsgemäss oft genöthigt ist, ihnen auch nach andern als den rein pharmaceutischen Richtungen seine Aufmerksamkeit zuzuwenden.

Zweifelhafte Angaben wurden im Texte nach Möglichkeit vermieden. Wo irgend eine Angabe zu Zweifeln Veranlassung geben konnte, wurden diese durch Beifügung der chemischen Formel, oder des specifischen Gewichtes oder des Procentgehaltes zu beseitigen versucht. Dadurch gewinnen die gemachten Angaben ausserordentlich an Brauchbarkeit und Zuverlässigkeit.

Bei der Auswahl des Stoffes war besonders der Gesichtspunkt maassgebend, alles das aufzunehmen, was der Apotheker in der ihm gewöhnlich zur Verfügung stehenden Litteratur nur schwer oder mangelhaft oder gar nicht auffinden wird, so dass in gewisser Beziehung die neue Bearbeitung dieses Handbuches eine kleine Bibliothek ersetzen dürfte.

Besondere Sorgfalt ist auch den modernen Arzneimitteln, den galenischen Präparaten, Magistral-Vorschriften, Specialitäten und technischen Artikeln, überhaupt der pharmaceutischen Nebenindustrie und den Beziehungen der Pharmacie zur Hygiene und zu den Gewerben zugewendet worden. Wo es nützlich erschien, ist versucht worden, das Verständniss durch zusammenfassende Aufsätze zu fördern, welche den gegenwärtigen Stand der betreffenden Fragen darstellen.

So glauben denn die Herausgeber in der Neubearbeitung des Handbuches der pharmaceutischen Praxis das Beste gegeben zu haben, was sie vom Standpunkt der praktischen Pharmacie aus zu geben vermögen, die Erfahrungen ihrer und ihrer Mitarbeiter wissenschaftlicher und praktischer Thätigkeit während eines Menschenalters.

Möchte auch die neue Bearbeitung von HAGEN's Handbuch der pharmaceutischen Praxis dem Apotheker ein treuer und zuverlässiger Berater werden in seinem vielgestaltigen und verantwortlichen Berufe.

Breslau und Zürich, im März 1900

B. FISCHER. O. HARTWICH.

Abelmoschus.

Abelmoschus moschatus Med. (syn. *Hibiscus Abelmoschus* L.) **Malvaceae-Hibiscaceae** Heimsch in Ostindien, jetzt in allen Tropengegenden kultivirt
Verwendung finden die Samen

Samen Abelmoschi. Samen Alceae Aegyptiacae. Grana meschata. Samen Abutilonis Avicennae. Samen Althaeae aegyptiacae Samen Ketmieae americanae. Samen Moschi arabici — Abelmoschuskörner. Bisamkörner. Bisampappelsamen Desmerkörner. Moschuskörner. — Grains d'Ambrette. Die Samen sind nierenförmig, 4 mm lang, 8 mm breit, grünbraun, mit hellen Längstreifen und riechen stark nach Moschus. Besonders geschätzt sind westindische Samen (Martinique), ostindische, die seit 20 Jahren verkommen, sind oft stark verunreinigt. Sie verdanken den Geruch einem ätherischen Oel, von dem sie 0,1–0,25% enthalten, das in der Parfumerie, zur Herstellung von Laküren etc. verwendet wird.

Ein aus Amerika in den Handel gebrachtes Ambrosesetseed-Oel reich wenig nach Moschus und bestand im wesentlichen aus Copaivabalsam Oel. Den Samen substituirt man zuweilen die geruchlosen Samen von *Abutilon indicum* (L.) G. Don.

Abrus.

† **Abrus precatorius** L. **Papilionaceae-Viciae** Ursprünglich wohl in Ostindien heimisch, jetzt überall in den Tropen

Verwendung finden die Samen

Samen Abri. Samen Jequirity. — Giftbohnen. Paternostereibsen. Süßstrauchsaamen. — Grains ou pois d'Amérique. Red bean. Love pea. Scarlet seed. Peyer bean. Sie sind etwa erbsengross, etwas länglich, hartschalig, scharlachroth mit grossem schwarzen Fleck um den Nabel. Sie gelten allgemein als giftig, sollen aber in Aegypten gegessen werden, in Ostindien benutzt man sie als Aphrodisiacum.

Neuerdings (seit 1882) haben sie Aufmerksamkeit erregt als Heilmittel bei gewissen Augenkrankheiten. Man hat gefunden, dass ein aus dem zerkleinerten Samen kalt bereiteter Auszug, in die Augen gestrichen, eine hochgradige, eiterige Entzündung hervorruft, nach deren Ablauf manche Leiden, wie granulöse und diphtheritische Bindehautentzündungen, gebessert erscheinen sollen. Indessen werden die günstigen Erfolge bei Trachom und inveteriertem Pannus neuerdings geleugnet. Man schrieb die Wirkung ursprünglich einem in dem Auszug sich findenden Bacillus zu, weiss aber jetzt, dass sie dem stark giftigen Abrin (Jequiritin) zukommt. Das Abrin soll aus zwei Eiweissstoffen, einem Globulin (Paraglobulin) und einem der Albuminose verwandten bestehen. In Amerika verwendet man diese Samen auch gegen Lupus und andere Hautkrankheiten.

Wurzel, Stengel und Blätter der Pflanze schmecken süß in Folge des Gehaltes an Glycyrrhizin, von welchem die Blätter 9–10% enthalten sollen.

Aufbewahrung Unter den vorsichtig aufzubewahrenden Arzneistoffen

Zur Anwendung werden die Samen grob zerkleinert, mit 50 Theilen kaltem Wasser eine halbe Stunde lang ausgezogen, und der schwach gelbgefärbte Auszug filtrirt. Oder es werden 3 gr der Samen mit 5 ccm kaltem Wasser 24 Stunden macerirt, dann wird eine gleiche Menge heissen Wassers zugesetzt und nach dem Erkalten filtrirt.

Acacia.

Mimosaceae — Acaciace

I *Acacia anthelmintica* Baill. Heimisch in Abyssinien und Kordofan. Die Rinde kommt als Musena, Massena, Basena etc. zuweilen nach Europa und wird als Anthelminticum empfohlen. Enthält Musenin, einen dem Saponin verwandten Stoff. Dosis 30,0 g im Aufguss.

II *Acacia Giraffae* Willd. (Camelthorn). Heimisch in Südafrika. Die 1,2 cm langen, 0,8 cm breiten, 0,4 cm dicken, grünlich braunen Samen sind als Kaffeesurrogat empfohlen. Liefert auch minderwerthiges Gummi (s. d.).

III *Acacia Farnesiana* Willd. Wahrscheinlich in Westindien heimisch, in den Tropen vielfach kultivirt. Die wohlriechenden Blüten (fälschlich als Cassiablüthen bezeichnet) verwendet man zu krampfstillenden Theeaufgüssen, als insektentödtendes Mittel und als Aphrodisiacum.

IV Eine ganze Reihe von Arten liefern in der Rinde ein geschätztes, gerbstoffhaltiges Material, das freilich in erster Linie technisch, aber auch medicinisch als adstringirendes Mittel verwandt wird. Es kommen hauptsächlich in Betracht *A. arabica* Willd. in Asien und Afrika, *A. dealbata* Lk., *A. decurrens* Willd., *A. homalophylla* A. Cunn. alle drei in Australien. Die Rinde der erstgenannten Art enthält 22—32% Gerbstoff.

V *A. arabica* Willd., *A. Bambolab* Roxb., *A. cineraria* Willd., *A. nilotica* Desf. liefern in ihren Hülsen das Gerbmaterial Bablah mit etwa 20% Gerbstoff und 4% Gallussäure.

VI *Acacia Catechu* Willd., *A. Suma* Kurz liefern Catechu (s. d.).

VII. Ueber die Gummi liefernden Arten vergl. Gummi.

VIII Flores Acaciae sind die Blüten von *Prunus spinosa* (s. d.).

Acetalum.

I. **Acetalum** Acetal. Diäthylacetal. Äthyläthyläthyläther. $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ ≈ 118 . Ein Kondensationsprodukt des Acetaldehyds mit Äthylalkohol, in dem durch Kohle filtrirten Rohspiritus enthalten.

Darstellung. Man destillirt 2 Th. Weingeist (95 Vol. Proc.) mit 3 Th. Braunstein, 3 Th. conc. Schwefelsäure und 2 Th. Wasser, bis 3 Th. Flüssigkeit übergegangen sind. Das Destillat wird rectificirt, alsdann das Acetal durch Zusatz von krystallisirtem Calciumchlorid, event. einer conc. wässrigen Calciumchloridlösung ausgesalzen. Man erhitzt die Acetal-Schicht, um Aldehyd und Äthylacetal zu zerstören, im geschlossenen Gefässe mit Natronlauge auf 100°, schüttelt mit conc. Calciumchloridlösung aus, entwässert durch geschmolzenes Calciumchlorid und destillirt fraktionirt. Die bei 104 bis 106° übergehenden Antheile werden gesammelt.

Eigenschaften. Farblose, ätherisch riechende, neutrale Flüssigkeit, spec. Gewicht $\approx 0,821$ bei 22° C., Siedepunkt 104—106°. Löslich in 25 Theilen Wasser von 15°, aus dieser Lösung wird es durch Calciumchlorid ausgesalzen. Mit Alkohol und Aether in

jedem Verhältnisse mischbar. Durch wässrige Säuren wird es leicht in Alkohol und Aldehyd gespalten, dagegen ist es ziemlich beständig gegen Alkalien. Es giebt daher mit Jod und Natronlauge nicht direkt, wohl aber, wenn es vorher mit etwas verdünnter Schwefelsäure erwärmt worden war, Jodoform.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, in nicht zu grossen Gefässen.

Anwendung. Innerlich genommen erzeugt es Schlaf und Anästhesie. Man giebt es in Dosen von 8–15 g in starker Verdünnung, meist mit Arabischem Gummi emulgirt, als Schlafmittel. Der Geschmack ist schwach bitter, wenig brennend, mit Pfefferminzsaft hohem Nachgeschmack.

II Methylalum Methylal. Methylendimethyläther $\text{CH}_3(\text{OCH}_3)_2 = 76$. Ein dem obigen analoges Präparat. Kondensationsprodukt aus Formaldehyd mit Methylalkohol.

Darstellung. Man erwärmt in einer Retorte ein Gemisch von 1 Th Methylalkohol, 1 Th Braunstein und 1,5 Th konz. Schwefelsäure, die mit 1,5 Th Wasser verdünnt wurde. Unter Eintritt einer lebhaften Reaktion destillirt eine Flüssigkeit über, welche neben Methylal noch Methylalkohol, Ameisensäure und Wasser enthält. Man rektifizirt das Destillat und fängt die zwischen 40 und 50° C. übergelenden Theile auf. Alsdann entwässert man diese Fraktion zunächst mit geschmolzenem Calciumchlorid, sodann mit geglühter Potasche und fraktionirt so lange, bis man ein bei 42° C. vollständig übergehendes Produkt erhält.

Eigenschaften. Farblose, spec. leichte, bewegliche, neutrale, nach Chloroform und Essigäther aromatisch riechende Flüssigkeit, spec. Gewicht 0,855 bei 15°, Siedepunkt 42°. Löslich in 8 Th Wasser, mischbar mit Alkohol, Aether, fetten und ätherischen Ölen, nicht leicht entzündlich. Von Alkalien nicht verändert, von Säuren wird es in Formaldehyd und in Methylalkohol zerlegt.

Prüfung. 1) Es sei neutral. 2) Das spec. Gewicht gehe nicht über 0,860 hinaus. 3) Löst man 5 Tropfen Methylal in 10 cm Wasser und fügt 1 Tropfen Kaliumpermanganatlösung hinzu, so darf innerhalb 5 Minuten Entfärbung nicht eintreten (Alkohol, Aldehyd). 4) Auf Chloroform wurde durch die Isomtril-Reaktion zu prüfen sein, s. Chloroform.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt in nicht zu grossen Gefässen.

Anwendung. Aeusserlich als schmerzstillende Einreibung. Innerlich in Gaben von 1–5 g als Hypnoticum. Eingethmet (30–50 g) als Inhalations-Anästheticum. Die hypnotische Wirkung tritt auch nach subcutaner Injektion ein. Antidot des Styrchins!

Rp Methylal 10,0	Methylal 15,0	Methylal 2,0
Öl. Oliv. 80,0	Sirup Sacchari 100,0	Aque destillat. 8,0
8 Zur Einreibung	8 Abends 1 Theelöffel	8 Zur subcutanen Injektion

Als „Acetal“ wird bisweilen auch folgende Mischung berechnet: Aetheris acc. 15,0, Öl. Aurant. 15,0, Thym. 15,0, Scorp. 15,0, Caryophyllorum 15,0, Lavandulae 15,0, ää gtt 8. Öl. Citri gtt 6. Öl. Rosmarini gtt 7. Öl. Bergamottae gtt 10. Mentholi 5,0, Alcohol absolutus 150,0 g.

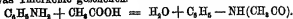
Mélange de Grégory. Forméthylal Dumas. Unter diesem Namen wurde früher ein rohes Methylal, aus Methylal, Methylalkohol und Ameisensäure bestehend, verwendet.

Acetanilidum.

† Acetanilidum (Brit., Germ., Helv., U-St.) Antifebrinum (Aust.) Acétanilide (Gall.) Phenylacetamid $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}(\text{CH}_3\text{CO}) = 135$.

Darstellung. 2 Th Anilin werden mit 3 Th Eisessig in einem Rundkolben a mit aufgesetztem Luftkühler b so lange zum Sieden erhitzt, bis eine herausgenommene Probe beim Erkalten rasch und vollständig erstarrt, was in etwa 5 Stunden der Fall ist. Alsdann giesst man die noch heisse Flüssigkeit unter Umrühren in etwa 6–8 Th kaltes Wasser, wendet die Krystallmasse nach völligem Erkalten von den flüssigen Antheilen und krystallisirt die Krystallmasse aus der 20fachen Menge siedenden Wassers um, bis

der Schmelzpunkt 112–113° ist. Ist es nothwendig, die Krystalle zu entfärben, so kann dies durch Digeriren mit etwas Thierkohle geschehen.



Es ist nicht erforderlich, chemisch reines Anilin anzuwenden, es genügt das technische „Anilin für Blau“. Dagegen ist es zweckmässig, dieses kurz vor der Verwendung zu rektifiziren.

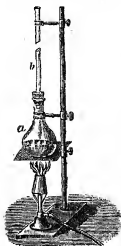


Fig. 1.

Eigenschaften. Farblose, glänzende, geruchlose Blättchen von schwach brennendem Geschmack, bei 285° siedend. Der Schmelzpunkt liegt nach Austr. etwa bei 112°, Helv. bei 112 bis 113°, Germ. und U.-St. bei 113°, Brit. bei 113,5°, Gall. bei 114°. Löslich in 200 Th. kaltem oder 18 Th. siedendem Wasser, in 8,5 Th. Weingeist, in 18 Th. Aether, leichtlöslich in Chloroform.

Durch Erhitzen mit ätzenden Alkalien wird es in freies Anilin und essigsaures Alkali gespalten. Durch Erhitzen mit konc. Salzsäure entstehen Anilinchlorhydrat und Essigsäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH(CH}_3\text{CO)} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2\text{HCl}$.

Prüfung. 1) Es sei neutral, farblos, geruchlos und zeige den geforderten Schmelzpunkt. 2) In konc. Schwefelsäure löse es sich in der Kälte ohne Färbung. (Färbung durch verschiedene organische Verunreinigungen, starke Verkohlung durch Zucker.) 3) In Salpetersäure (von 1,158 spec. Gew.) löse es sich ohne

Färbung (Phenacetin = Gelbfärbung). 4) Die kalt gesättigte wässrige Lösung werde durch Eisenchlorid nicht violett gefärbt (Anilin-Salze). 5) 0,5 g Acetanilid verbrennen, ohne einen Rückstand zu hinterlassen (unorganische Beimengungen).

Aufbewahrung. Nach Germ. und Helv.: Vorsichtig.

Anwendung. Innerlich bewirkt es beim fiebernden Menschen Temperatur-Erniedrigung. Man giebt es als Antipyreticum und Antineuralgicum meist in Pulverform. Nebenwirkungen: Schwellsee, cyanotische Verfärbung. Vorsicht ist geboten, da grosse Gaben Methämoglobin erzeugen können. Grösste Einzelgabe: 0,5 g (Germ., Helv.). Grösste Tagesgabe: 3 g (Helv.), 4 g (Germ.). Aeusserlich nur selten als Eitersonne beschränkendes Antisepticum.

Technisch als Verdünnungs(fälschungs)mittel für riechende Substanzen, z. B. Pipronal, Moschus, Vanillin etc.

Analyse. Man erkennt das Acetanilid an den physikalischen Eigenschaften, ferner an folgenden Reaktionen: 1) Kocht man 0,1 g Acetanilid mit 5 ccm Kalilauge, so treten eigenthümlich riechende Anilindämpfe auf; fügt man zu der erkalteten Flüssigkeit einige Tropfen Chloroform, so entwickelt sich beim nochmaligen Erwärmen der widerliche Isouitrit (Carbylamin-, Isocyanphenyl-) Geruch. Das Reagenzglas ist nach der Beobachtung sofort zu beseitigen. 2) Man kocht 0,1 g Acetanilid mit 2 ccm Salzsäure (25 Proa.) eine Minute lang, fügt 3 ccm Karbolwasser (1:20) sowie 20 Tropfen filtrirte Chlorkalklösung hinzu: Es entsteht zwiebelrothe, trübe Flüssigkeit, welche durch Ammoniak in indigoblau verändert wird. (Indophenol-Reaktion.)

Hat man in Gemischen eine Bestimmung des Acetanilids auszuführen, so kann diese, falls andere stickstoffhaltige Substanzen nicht zugegen sind, dadurch erfolgen, dass man den Stickstoffgehalt, z. B. nach KJELDAHL, ermittelt. Durch Multiplikation des gefundenen Stickstoffes mit 9,64 erhält man die Menge des vorhandenen Acetanilids.

Im Harn findet sich das Acetanilid z. Th. als Acetyl-Parasamidophenol-Aetherschwefelsäure, z. Th. als Parasamidophenol-Glukuronsäure oder Acetyl-Parasamidophenol-Glukuronsäure. Diese spalten beim Erhitzen mit Salzsäure Parasamidophenol ab, welches die Indophenol-Reaktion giebt. Der Harn reducirt alkalische Kupferlösung und dreht links wegen des Gehaltes an gepaarter Glukuronsäure.

Man kocht 10 ccm Harn mit 2 ccm Salzsäure. Nach dem Erkalten giebt man

2 cem 3procentiges Karbolwasser sowie etwas filtrirte Chlorkalklösung hinzu. Zwisebelrothe Färbung, die durch Ammoniak in Blau übergeht (Indophenol-Reaktion)

Acetanilid ist Bestandtheil einer grossen Anzahl von Geheimmitteln und Specialitäten
Antikamula Gemisch von 80 Acetanilid mit 20 Natriumbikarbonat, zuweilen auch etwas Koffein

Antinervin-RADLAUER (Salbromalid) Gemisch aus Ammoniumbromid, Salicylsäure je 25, Acetanilid 50 (RITSERT)

Exodyne. Acetanilid 90, Natriumbikarbonat, Natriumsalicylat je 5

Headline. Acetanilid 70, Natriumbikarbonat 30,0

Phenatol Mischung aus Acetanilid, Natriumbikarbonat, Koffein, Natriumsulfat, Natriumchlorid

Phenolid. Acetanilid, Natriumbikarbonat 25

Pyrratine. Acetanilid 60, Koffein 7, Natriumbikarbonat 20, Calciumcarbonat 18 (WELTER)

Rp Acetanilidi 2,0—5,0
Sacchari 8,0
 fiat pulvis, divide in partes X
 Drei bis viermal täglich ein Pulver

Rp Acetanilidi 2,0
Sacchari sibi
 Gummi arabici 1,0
 fiat cum Aqua pulvis 20
 2—4 Mal täglich 2—4 Pillen

Tinctura dentifricia cum Acetanilido

Rp Acetanilidi 5,
Glycerini 20,
Spiritus 75,
Tinct Cocconellina 6,
Olei Menthae pip
 „ Gerasii 25 gtt V
 1 Theelöffel voll in $\frac{1}{2}$ Glas Wasser als antiseptisches Mundwasser

Acetanilidi Derivata.

Von den näheren Derivaten des Acetanilids kommen pharmaceutisch folgende in Betracht

Ammonol (amerik. Ursprungs) soll angeblich Ammoniumphenylacetamid (Formel f) sein. Zweifelhafte Präparat. Analgeticum und Antipyreticum

† Antiseptin Asepsin p Bromacetanilid $C_6H_5Br(1)NHCH_2CO(4)$ Man löst 185 Th Acetanilid in Eisessig, trägt 160 Th Brom ein und krystallisirt den entstehenden weissen Niederschlag aus heissem Alkohol um

Farblose, monokline Prismen, Schmp P 165—166°, in Wasser fast unlöslich, in Alkohol mässig löslich. Aufbewahrung Vorsichtig, vor Licht geschützt. Aeusserlich als Antisepticum auf nicht blutende Wunden. Innerlich 0,02—0,05—0,1 g als Antipyreticum und Antineuralgicum (Vorsicht wegen Kollaps)!

[Antiseptin—VIGUERAT ist eine Art Lymphe, welche in der Weise erhalten wird, dass man 1—2 cem einer 0,5procentigen Lösung von Jodtrichlorid in Abscasse spritzt und das sich anscheidende Serum als Heilmittel benutzt. Nicht mit dem Vorigen zu verwechseln]

Jodantifebrin Para-Jodaacetanilid $C_6H_5J(1)NHCH_2CO(4)$ Darstellung

a) Durch Einwirkung von Chlorjod auf eine eisessigsaure Lösung von Acetanilid, b) durch Erhitzen von p Jodanilin mit Eisessig $C_6H_5JNH_2 + CH_3CO_2H = H_2O + C_6H_5JNHCH_2CO$ Aus Wasser krystallisirt farblose, rhombische Tafeln, geruchlos, geschmacklos. Wenig löslich in kaltem, ziemlich löslich in siedendem Wasser, sehr leicht löslich in Alkohol und in Eisessig (Schmp P 181,5°). Scheint den Organismus unverändert zu verlassen

† Diaacetanilid $C_6H_5N(CH_2CO)_2$ Durch Erhitzen von Monoacetanilid mit Eisessig auf 200—250° C zu erhalten. Das Reaktionsprodukt wird mit heissem Petroläther ausgezogen, welcher das Monoacetanilid ungelöst lässt. Aus der heissen Petroläther Lösung scheidet sich Diaacetanilid in Blättchen aus. Schmp P 111° C. Wirkt wie Monoacetanilid, aber stärker. Aufbewahrung Vorsichtig

† Formanilid Formanilidum, Phenylformamid $C_6H_5NH(HCO)$ Darstellung

a) Durch rasches Destilliren von 98 Th Anilin mit 126 Th krystallisirter oder 90 Th entwässelter Oxalsäure $C_6H_5NH_2 + C_2H_2O_4 = H_2O + CO_2 + C_6H_5NH(HCO)$ b) Durch Erhitzen von Ameisensäure-Ester mit Anilin $HOOCOC_2H_5 + C_6H_5NH_2 = C_6H_5OH + C_6H_5NH(HCO)$

Farblose, lange prismatische Krystalle, Schmp P 48°. In Wasser ziemlich, in Alkohol leicht löslich. Löslich auch in Glycerin und in Oelen. Zerfällt mit verdünnten Säuren in Anilin und Ameisensäure. Aufbewahrung Vorsichtig

Aeusserlich Blutstillend, auf Schleimhäuten anästhesirend. Zu Einblasungen in den Kehlkopf mit gleichen Theilen Amylum oder Lycopodium. Zu Pinselungen auf Schleimhäuten die 10—20proc Lösung, zu Einspritzungen in die Urethra und Blase die

2—3proc Lösung Innerlich 0,15—0,25 g dreimal täglich als Antipyreticum und Analgeticum, bei Rheumatismus, Malaria, Typhus Vorsicht wegen Cyanose!

† Benzanilid Benzoylanilid Benzoylanilin $C_6H_5NH(C_6H_5CO)$ Durch Einwirkung von Benzoylchlorid oder Benzoesäureanhydrid auf Anilin in gleicher Weise wie Acetanilid $C_6H_5NH_2 + C_6H_5COCl = HCl + C_6H_5NH(C_6H_5CO)$

Farblose, perlmutterglänzende Blättchen, in Wasser fast unlöslich, löslich in 53 Th kaltem oder 7 Th siedendem Alkohol Sohn P 163^o Aufbewahrung Vorsicht

Als Antipyreticum in der Kinderpraxis Kinder von 1—3 Jahren = 0,1—0,2 g, von 4—8 Jahren 0,2—0,4 g, von 8 Jahren ab 0,4—0,6 g, Erwachsene 1—3 g

† Salicylanilid $C_6H_5NH(C_6H_4OH CO) = 218$ Durch Erwärmen einer Mischung von 50 Th Salicylsäure und 34 Th Anilin mit 20 Th Phosphorchlorid darstellen Man wäscht das Reaktionsprodukt mit Wasser, löst es in verdünnter, kalter Natronlauge und fällt es aus dieser Lösung durch Salzsäure, worauf man den Niederschlag aus verdünntem Alkohol umkristallisiert Farblose Prismen oder Blättchen, Schmp P 184—185^o Leicht löslich in Alkohol, Aether, Benzol, Chloroform, schwer löslich in Schwefelkohlenstoff und heissem Wasser Die alkoholische Lösung wird durch Ferrichlorid violett gefärbt Wenig wirksam Aufbewahrung Vorsicht

Salifebrin-RADLAUER Fälschlich „Salicylanilid“ genannt Angeblich ein Kondensationsprodukt aus Acetanilid und Salicylsäure, ist in der That aber eine mechanische (eventuell durch Schmelzen bereitete) Mischung von Acetanilid und Salicylsäure

† Gallussaureanilid Gallanilid Gallanolin (Gallmol) $C_6H_5NH CO C_6H_4(OH)_2 + 2 H_2O$ Man erhitze Gallussäure oder Tannin mit einem Ueberschuss von Anilin 1 Stunde lang auf 180^o, entfernt durch Ausziehen mit salzsäurehaltigem Wasser das überschüssige Anilin und kristallisiert den Rückstand wiederholt aus siedendem Wasser um

Farblose, bei 100^o wasserfrei werdende Krystalle Wenig löslich in kaltem, leicht löslich in siedendem Wasser, in Alkohol und in Aether Durch Alkalien wird es unter Braunfärbung gelöst Die wässrige Lösung färbt sich mit Eisenchlorid blau Die wasserfreie Verbindung schmilzt bei 205^o Aufbewahrung Vorsicht, vor Licht geschützt

Wirkt reduzierend und antiseptisch An Stelle des Pyrogallols bei Hautkrankheiten (Ekzem, Psoriasis) in Substanz, in Mischungen mit Talcum, in Salben 1 30 bis 1 4. An geblich ungufig, nicht reizend

† Methylacetanilid Exalgine (Gall) $C_6H_5N(CH_3)(OH_2CO)$ Man lässt zu 218 Th Monomethylanilin (unter Rückflusskühlung) allmählich und unter Umschwenken 80 Th Acetylchlorid zutropfen Unter freiwilliger Erhitzung vollzieht sich die Reaktion $2C_6H_5NHCl + CH_3COCl = C_6H_5N(CH_3)CH_2CO + C_6H_5NEHCl$, HCl Man trägt den noch warmen Kolbenninhalt in siedendes Wasser ein und sammelt die nach dem Erkalten sich abscheidenden Krystallnadeln, welche aus siedendem Wasser oder verdünntem Alkohol umkristallisiert werden

Da nur die Hälfte des Monomethylanilins umgewandelt wird, der Rest als salzsaures Salz in der Mutterlauge gelöst ist, so dampft man diese nach Zusatz von wenig Salzsäure etwas ein und gewinnt das Monomethylanilin wieder durch Destillation der mit Natronlauge stark alkalisch gemachten Flüssigkeit im Wasserdampfstrom

Farblose, lange prismatische Krystallnadeln, in 60 Th kaltem, oder in 2 Th siedendem Wasser, sehr leicht in Alkohol löslich Sohn P 102^o, Siedep gegen 245^o Schmilzt unter siedendem Wasser Durch Erhitzen mit Natronlauge oder konc Salzsäure wird es in Essigsäure und Monomethylanilin gespalten Die im letzteren Falle erhaltene salzsaure Lösung darf, nach dem Uebersättigen mit Ammoniak, auf Zusatz von Chlorkalklösung nicht violett gefärbt werden (Anilin) Gall Aufbewahrung Vorsicht

Anwendung Als Antineuralgicum in Gaben von 0,2—0,4—0,8 g bis zu 1,5 g täglich Jatrolo angeblich Oxydodimethylanilid Als Jodoformersatz (Trockenantisepticum, geruchloses, farbloses Pulver) empfohlen Formel? Zweifelhafte Präparat

Acetonum.

1. Acetonum. (Ergänz.) Dimethylketon. Aceton. Propanon. Spiritus pyroaceticus Mesitylalkohol. $CH_3 CO CH_3 = 58$. Spurenweise im normalen Harn und im Blut enthalten, bei hohem Fieber und bei Diabetes in grösserer Menge im Harn auftretend Entsteht bei der trockenen Destillation des Holzes, beim Erhitzen von Zucker oder Gummi mit Kalk

Bereitung. Baryumacetat wird der trockenen Destillation unterworfen Das Destillat wird mit Natriumkarbonat entsäuert und über geschmolzenem Calciumchlorid

rektifiziert — Ganz reine Präparate werden auf dem Umwege über das Aceton Natrium bisulfit dargestellt. Man lässt das Aceton mit Natriumbisulfit krystallisieren, destilliert die Bisulfit-Verbindung mit Säuren oder Alkalien und rektifiziert das Destillat über Calciumchlorid — Die Handelsware wird bei der trockenen Destillation des Holzes gewonnen (* Alcohol methylicus).

Eigenschaften. Klare, farblose, leicht bewegliche, neutrale Flüssigkeit, leicht entzündlich und mit leuchtender Flamme verbrennend, ätherisch und pfefferminzartig riechend und schmeckend. Mit Wasser, Alkohol und Aether in jedem Verhältniss mischbar. Spec. Gew. 0,808 bei 15° C. Siedep. 56° C. Ausgezeichnetes Lösungsmittel für Fette, Harze, Kautschuk, Kampfer, Cellulose etc. Das *Acetonum purum* der Pharmisten enthält stets etwas Methylalkohol. Es siedet bei 56–58° C. Das spec. Gew. ist 0,80–0,81 (Ergänzb.), doch genügt dieses Präparat für alle pharmaceutische Zwecke. Völlig rein ist nur das aus der Bisulfitverbindung dargestellte Aceton.

Reaktionen. 1) Beim Versetzen mit Kalilauge und Jod entsteht Jodoform. Ist auf Gegenwart von Alkohol Rücksicht zu nehmen, so fügt man eine Lösung von Jod in Ammoniumjodid und an Stelle von Kalilauge Ammoniak hinzu (Gunnings). 2) Fügt man zu einer Acetonlösung einige Tropfen frischbereiteter Natriumnitropentadlösung und etwas Kalilauge, so tritt rothbraune Färbung auf. Nach dem Ansäuern mit Essigsäure geht sie in Purpur- oder Violettfärbung (Lieberman) über.

Prüfung. 1) In Betracht kommen Reaktion, spec. Gew. und Siedepunkt. 2) Trockenes Kaliumcarbonat oder Calciumchlorid, in das Aceton gebracht, darf nicht zerfließen (Wasser). 3) Mit Wasser sei es klar mischbar (Trübung = Emphysema, auch Kohlenwasserstoffe). 4) Solutelt man 10 ccm Aceton mit 10 ccm Lignor Kaliumacetat, so darf die wässrige Schicht nicht mehr als 11 ccm betragen, Wasser, Methylalkohol, Aethylalkohol. Ueber die Bestimmung s. unter *Alcohol methylicus*.

Anwendung. Früher innerlich gegen Tuberkulose, Gicht, Rheumatismus, auch als Wurmmittel. Einzelgabe 0,3–0,6, Tagesgabe 3,0 g. Aeusserlich zu reizenden Einreibungen. Löst Schussbaumwolle zu Aceton-Kolloidum auf. Technisch zu Lacken, zur Darstellung von Jodoform und Sulfonal.

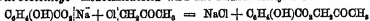
II. Hypnonum. Acetophenon. Phenyl-Methylacet. Phenyl-Methylketon. $C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_3$. Durch trockene Destillation gleicher Molekulargewichte Calciumbenzoat und Calciumacetat oder durch Kochen von Benzol mit Acetylchlorid und Aluminiumchlorid. Die zwischen 190–205° siedenden Antheile werden rektifiziert, die bei 195–200° übergehende Fraktion wird abgekühlt. Die durch Absaugen gereinigten Krystalle sind erstarrtes Acetophenon.

Farblose oder gelbliche, öartige Flüssigkeit nach Bittermandelöl und Jasmin riechend. Siedep. 210°. Erstarrt bei +4° zu Krystallblättern, die bei 20° schmelzen. Spec. Gew. = 1,035. Fast unlöslich in Wasser, sehr leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol und fetten Oelen, auch in 60 Th. Glycerin.

Zu 0,05–0,15 g. pro dosi in fettem Oel gelöst als Schlafmittel, meist in Kapseln.

III. Salacetolum. Acetalsalicylsäure-Ester. $C_6H_4(OH)CO_2CH_2COCH_3$. Vom Aceton leitet sich ein „Acetol“ genannter Alkohol CH_3COCH_2OH ab, dessen Salicylsäure-Ester das Salacetol ist. Nicht zu verwechseln mit „Salactol“, s. Hydrogenum peroxydatum.

Darstellung. Monochloracetol wird mit Natriumacetylal erhitzt.



Eigenschaften. Farblose, schwach bitterschmeckende Nadeln oder Schuppen, löslich in 2200 Th. Wasser oder 15 Th. Alkohol, 25 Th. Ricinusöl, 30 Th. Mandelöl. Schmelzp. 71°. Wird es mit Wasser geschüttelt, so giebt das Filtrat mit Eisenchlorid die Reaktion der Salicylsäure (Violett-färbung). Durch Iprocentige Natronlauge wird es beim Schütteln (unter Verseifung) gelöst. Beim Ansäuern dieser Lösung fällt Salicylsäure aus.

Anwendung. In Tagesgaben von 2–4 g. an Stelle des Natriumacetylals bei Gelenkrheumatismus, in Ricinusöl gelöst bei Sommerdiarrhöen.

Acidum aceticum.

Essigsäure wird in der Pharmacie in folgenden Formen angewendet. I. Als konc Essigsäure, II verdünnte Essigsäure, III Essig, IV Holzessig, V Weinsteingeist

I Konc Essigsäure Acidum aceticum (Helv, Germ) Acidum aceticum concentratum (Austr) Acidum aceticum glaciale (Brit, U-St) Acide acétique cristallisable (Gall) Acetum glaciale. Essigsäure. Essigsäurehydrat. Eisessig $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} = 60$ Die 100procentige Säure ist eine klare, farblose, stechend sauer riechende und ätzend sauer schmeckende Flüssigkeit, unter 16°C zu farblosen rhombischen Tafeln erstarrend, welche bei $16,7^\circ$ wieder schmelzen Siedep 118° Die Dämpfe sind leicht entzündlich und brennen mit bläulicher Flamme Spec Gewicht 1 0553 bei 15°C Mit Wasser, Alkohol, Aether, Glycerin in jedem Verhältniss mischbar Beim Verdünnen der Säure mit Wasser steigt das spec Gewicht zunächst in Folge Bildung von Hydraten, dann fällt es wieder Das spec Gewicht von 1,066 entspricht z B einer Säure von 95, aber auch einer solchen von 56 Proc Daher giebt das spec Gewicht keinen sicheren Anhalt über den Säuregehalt Die Essigsäure der Pharmakopöen und des Handels enthält 96—99 Proc $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ und 4—1 Proc Wasser

	Austr	Brit	Gall.	Germ	Helvet	U-St
Spec Gew	1,060	1,068	1,068	1,064	1,064	1,068
Essigsäuregehalt %	>96	ca 99	99	96	96	99
Siedepunkt	116—117°	—	120°	ca 117°	ca 117°	117—118°

Gutes Lösungsmittel für Harze, äther Oele, Harn u dgl, besonders in der Wärme

Darstellung. Fabrikmässig durch Destillation von 100 Th völlig (!) entwässertem Natriumacetat mit 80 Th englischer und 80 Th rauchender Schwefelsäure Das Destillat wird zur Oxydation der schwefligen Säure und Zerstörung der organischen Substanz sowie Bindung etwaiger Chlorwasserstoffsäure mit 1 Th gepulvertem Kaliumdichromat, 4 Th entwässertem Natriumacetat 48 Stunden macerirt, dann decantirt und rektifizirt Die zuerst übergehenden wasserhaltigen Portionen (5 Th) werden gesondert aufgefangen Ausbeute etwa 70 Th $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{NaHSO}_4 + \text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$

Aufbewahrung. Nur die Austr. schreibt die Aufbewahrung unter den Separaten vor

Abgabe. Da Eisessig nur zu wenigen technischen Zwecken (Photographie, Chemie) verwendet wird, so überzeuge man sich, dass der Käufer auch wirklich „Eisessig“ haben will Wenn im Handverkauf schlechthin „Essigsäure“ als Arzneimittel verlangt wird, so gebe man *Acidum aceticum dilutum*

Prüfung. 1) Völlige Flüchtigkeit beim Erhitzen von 3—5 ccm der Säure im Platinschälchen Man beachte hierbei, dass die Dämpfe entzündlich sind und die Schleimhäute stark reizen 2) Die mit dem 10fachen Volumen Wasser verdünnte Säure werde weder durch Silbernitrat (Chlor) noch durch Baryumnitrat (Schwefelsäure) getrübt. 3) Mit Kaliumpermanganat bis zur deutlichen Rothfärbung versetzt, entfärbe sie dieses innerhalb 5 Minuten nicht (Empyreuma und Aldehyde z B Furfural) 4) Sie sei indifferent gegen Schwefelwasserstoff (Metalle, besonders Blei, Kupfer, Zink) 5) Mit Baryumchlorid entsteht weder direkt (Schwefelsäure) noch nach Zusatz von Chlorwasser (schweflige Säure) ein Niederschlag 6) Die mit gleichem Vol konc Schwefelsäure gemischte Essigsäure entfärbe Indigolösung nicht (Salpetersäure) Gehaltsbestimmung durch Titriren gewogener Mengen von Säure mit Normalnatronlauge oder Kalilauge und Phenolphthalein $1 \text{ ccm } \frac{\text{NaOH}}{n} = 0,06 \text{ g}$ Essigsäure $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$.

Reaktionen. 1) Beim Erwärmen von Essigsäure mit Alkohol und konc Schwefelsäure tritt der Geruch des Essigäthers auf 2) Beim starken Glühen der innigen Mischung eines essigsauren Alkalisalzes (Na) mit gepulverter arseniger Säure tritt der widerliche Kakodylgeruch auf

Anwendung. Wirkt im konc Zustande auf Schleimhaut und Haut ätzend, in ver dünntem reizend Innerlich wird die concentrirte Säure kaum angewendet, die innere

Anwendung der Essigsäure erfolgt lediglich in Form von *Acetum* oder *Acidum aceticum dilutum*. Ausserlich selten als Aetzmittel bei Warzen und Hühneraugen, gegen Wunden, die mit Leichengift inficirt sind. Bisweilen als blasenziehendes Mittel und als Riechmittel. Technisch in der Photographie und Chemie.

Vésicatoire de Beauvoisin. Fliespapier, Leinen oder Charpie wird, mit Essessig getränkt, auf die Haut gelegt. Ein starkes Hautreizmittel.

Flacons de poche, Flacons de sel anglais (franz. Specialität) sind Riechflaschen mit kleinen Kalksulfatkrystallen gefüllt und mit *Vinaigre anglais* (*Acetum britannicum*), S 10, aromatisirt.

II Verdünnte Essigsäure. Fabrikmassig dargestellt durch Destillation von krystallisirtem Natriumacetat mit Engl. Schwefelsäure, auch durch Verdünnung des Vorlaufes von der Destillation des Essessigs. In den einzelnen Pharmacopöen von verschiedener Stärke.

Acidum aceticum dilutum (Austr., Germ. III, Helv.) *Acidum aceticum* (Brit., U-St.) *Acide acétique du commerce* à 1,060 (Gall.) *Acetum concentratum* *Acide pyrologneux purifié*

	Austr.	Brit.	Gall.	Helv.	Germ.	U-St.
Gehalt an $C_2H_3O_2$	20,4	38	48	50	50	53
Specifisches Gewicht	1,029	1,044	1,060	1,041	1,041	1,048

Man beachte, dass Brit. und U. St. unter „*Acidum aceticum*“ eine verdünnte Essigsäure verstehen.

Die verdünnte Essigsäure verhält sich in allen Punkten wie eine wässrige Lösung der conc. Essigsäure. Sie ist also in der nämlichen Weise zu prüfen wie die conc. Essigsäure. Auch die Bestimmung des Essigsäure Gehaltes erfolgt durch Titriren gewogener Mengen mit Normalnatronlauge und Phenolphthalein.

Volumgewicht der Essigsäure

bei + 15° (OUDEMANS)

Vol-Gew	Proc	Vol-Gew	Proc	Vol-Gew	Proc	Vol-Gew	Proc	Vol-Gew	Proc
0 9992	0	1 0298	21	1 0543	42	1 0702	63	1 0741	84
1 0007	1	1 0311	22	1 0552	43	1 0707	64	1 0739	85
1 0022	2	1 0324	23	1 0562	44	1 0712	65	1 0736	86
1 0037	3	1 0337	24	1 0571	45	1 0717	66	1 0731	87
1 0052	4	1 0350	25	1 0580	46	1 0721	67	1 0728	88
1 0067	5	1 0363	26	1 0589	47	1 0725	68	1 0720	89
1 0083	6	1 0375	27	1 0598	48	1 0729	69	1 0713	90
1 0098	7	1 0388	28	1 0607	49	1 0733	70	1 0705	91
1 0113	8	1 0400	29	1 0615	50	1 0737	71	1 0696	92
1 0127	9	1 0412	30	1 0623	51	1 0740	72	1 0686	93
1 0142	10	1 0424	31	1 0631	52	1 0742	73	1 0674	94
1 0157	11	1 0436	32	1 0638	53	1 0744	74	1 0660	95
1 0171	12	1 0447	33	1 0646	54	1 0746	75	1 0644	96
1 0185	13	1 0459	34	1 0653	55	1 0747	76	1 0625	97
1 0200	14	1 0470	35	1 0660	56	1 0748	77	1 0604	98
1 0214	15	1 0481	36	1 0666	57	1 0748	78	1 0580	99
1 0228	16	1 0492	37	1 0673	58	1 0748	79	1 0553	100
1 0242	17	1 0502	38	1 0679	59	1 0748	80		
1 0256	18	1 0513	39	1 0684	60	1 0747	81		
1 0270	19	1 0523	40	1 0691	61	1 0746	82		
1 0284	20	1 0533	41	1 0697	62	1 0744	83		

Anmerkung. Die Volum Gewichte über 1 0553 entsprechen zwei Lösungen von sehr verschiedenem Gehalt. Um zu wissen, ob man eine Säure vor sich hat, deren Gehalt an $C_2H_3O_2$ das Dichtigkeitsmaximum (78 Proc.) übertrifft, braucht man nur etwas Wasser zusetzen. Nimmt das Volum-Gewicht zu, so war die Säure stärker als 78procentig, im entgegengesetzten Falle war sie schwächer.

Anwendung. In kleinen Gaben innerlich zu 0,5–1,0 g stark verdünnt, regt sie Appetit und Verdauung an, in grösseren Gaben und häufiger genommen, erzeugt sie Verdauungsstörungen, Abmagerung, Blutarmuth. Aeusserlich zu reizenden Einreibungen, Waschungen, als Riechmittel. Technisch und pharmaceutisch vielfach verwendet. Ist im Handverkauf abzugeben, wenn zu Arzneizwecken „Essigsäure“ verlangt wird.

Vinaigre de toilette (MALLARD)

Tincturae Benzoes	
„ Balsami toluani 33	2,0
Aquae Coloniensis moschato	50,0
Mixturae oleosae balsamicae	50,0
Acid. acetic. diluti (30%)	50,0
Radicia Ratanhiae	0,25

Kosmetischer Zusatz zum Waschwasser

Pasta contra comedones (UNNA)

Acid. acetic. diluti (30%)	2,0
Glycerini	2,0
Boli albi	4,0

Fiat pasta Gegen „Mitesser“ Abends aufzutragen

Vinaigre phéniqué (Gall)

Acid. carbo. di	10,0
Acid. acetic. diluti (45%)	200,0
Aquae destillatae	790,0

Acidum aceticum carbolicum (Dietl M)

Acid. carbolic.	10,0
Acid. acetic. diluti (30%)	85,0
Olei Eucalypti	5,0

Zum Räuchern in Krankenzimmern

Acidum aceticum camphoratum

Camphorae	1,0
Spiritus	2,0
Acid. acetic. diluti (30%)	7,0

Vinaigre radical, Esprit de Venus (Acetum radicale) der früheren Ph Gall war ein Destillat aus Kupferacetat. Es war im wesentlichen Essessig mit einem kleinen Gehalt an Aceton, welches den Geruch modificirte.

Vinaigre angialis**Acetum britannicum (Gall)**

Acid. acetic. glac	100,0
Camphorae	10,0
Olei Cinnam Ceyl	
„ Caryophyllor 33	0,2
„ Lavandulae	0,1

Zur Füllung der Flacons de poche

Vinaigre de Bully

Tincturae Benzoes	1,0
Acid. acetic.	5,0
Aquae Coloniensis	100,0

Acid. acetic. aromaticum (Ph Germ L.)

Acid. acetic. glac	100,0
Olei Cinnam Cassiae	4,0
„ Thym.	
„ Bergamotinae 33	12,0
„ Caryophyllor	30,0
„ Citri	
„ Lavandulae 33	24,0

Zur Füllung von Blech/Flaschen (Stücko von Kaliumsulfat), zu reizenden Einreibungen

Acetone Hühneraugenmittel. Verdünnte Essigsäure (30–50 Proc) mit Fuchsin roth oder (Hochstätters Acetone) mit Indigocarmin blau gefärbt.

Acetidux (Dr OELKEs) gegen Hühneraugen, Warzen etc. Nach SCHANDLER: Lösung von 5 g Chromsäure in 15 g Wasser, nach Anderen gefärbte verdünnte Essigsäure.

Essigessenzen, zur Herstellung von Speise-Essig im Haushalt durch Verdünnen mit Wasser bestehen aus etwa 80procentiger Essigsäure. Diese Essenzen kommen auch gewürzt, z. B. zur Herstellung von Estragon-Essig, Kräuter-Essig etc. vor.

III Essig. Acetum. Vinaigre. Vinegar. Nach den einzelnen Pharmakopöen entweder durch Verdünnen von Essigsäure oder durch Gährung darzustellen.

A) Reiner, gemischter Essig. **Acetum purum, Acetum destillatum** Heil. **Acetum purum** mit 5% Essigsäure. U-St. **Acidum aceticum dilutum** mit 6%, Brit. desgl. mit 4,27% Essigsäure. Alle farblos, auf Reinheit wie die reine Essigsäure zu prüfen.

B) Schnellessig, Branntweinessig. **Essig.** Anstr. und Germ. **III Acetum** mit 6% Essigsäure. Spec. Gew. etwa 1,008. Als officinell sind die fast farblosen, durch das sog. Schnellessigverfahren aus verdünntem Weingeiste erzeugten Sorten aufzufassen. Der von den Fabriken gelieferte Essigsprit enthält etwa 10% Essigsäure. Er ist also mit der nöthigen Menge Wasser zu verdünnen. Nicht zu grosse Vorrisse berufen!

Prüfung. Verdampfungsrückstand etwa 1 Proc. Derselbe riecht nicht nach Gewürzen und schmeckt nicht scharf (Gewürze, Pfeffer). Die Asche reagirt alkalisch. Freie Salzsäure. Man destillirt den Essig ab und fällt das Destillat mit Silbernitrat. Spuren von Chlor sind zulässig, weil Magnesiumchlorid enthaltendes Wasser beim Destilliren Salzsäure abgibt. Freie Schwefelsäure. Verdampfen von 5 ccm Essig im Wasserbade mit einigen Körnchen Zucker, wobei Verkohlungen nicht erfolgen darf. Metalle. Durch Ein

forten von Schwefelwasserstoff Arsen 5 cem Essig, 2 cem verdünnte Schwefelsäure und 1 Stück reines Zink Das entwickelte Gas darf Silbernitratlösung (1+1) nicht gelb farben — Der Essig darf keine Essigäpfelchen enthalten

Gehaltsbestimmung 10 g Essig bedürfen zur Neutralisation bei Anwendung von Phenolphthalein als Indikator nach Austr. Germ. U St = 10 cem Normal Kalilauge Helvet = 8,88 cem Brit = 7,1 cem Normal-Kalilauge

Getreide-Essig. Durch Essigsäure Gährung aus einer Mischung von gemalztem und ungemalztem Getreide zu erhalten, war früher von Brit als Acetum (Vinegar) aufgenommen Braunhies Flüssigkeit, spec Gew 1,017—1,019 Essigsäuregehalt = 5,41 Proc

Weinessig. *Acetum Vinum* Durch Essigsäure Gährung von Wein oder Most erhalten Gall *Vinagre blanc* mit 7—8 Proc Essigsäure In Norddeutschland wird der gewöhnliche Schnellseig häufig falschlich als „Weinessig“ bezeichnet

Weinessig hat das spec Gew 1,0116—1,0147, angenehm wenigem Geruch und Geschmack, enthält nur Spuren von Alkohol und Glycerin, 0,85—1,5 Proc weinig riechendes Extrakt, 0,15—0,25 Proc Asche, in welcher Phosphorsäure enthalten ist Der Gehalt an Essigsäure ist 6—8 Proc Wesentlich ist das Vorhandensein von Weinstein, zu dessen Nachweis 1 Liter abdampfen ist, & unter Vinum Weinessig soll unter Benützung von mindestens 20 Proc Wein hergestellt werden Er soll mindestens 0,4 Proc Extrakt und 0,008 Proc Phosphorsäure enthalten

Anwendung. Innerlich in Verdünnung zu kühlenden Getränken (*Oxyrata*), Limonaden, Saturasionen Als Antidot bei Vergiftungen mit kautischen Alkalien, Aetzkalk Aeusserlich wirkt es adstringierend und (durch Koagulation) blutstillend Verdünnt mit 5 Th Wasser zu Waschungen, Umschlagen, mit 3—6 Th zu Klystieren mit 3—8 Th zu Mund- und Gurgelwässern Desinfizierende Räucherungen nicht als zweckmässig zu bezeichnen

Essigsprit des Handels enthält 8—10 Proc Essigsäure, hält sich deshalb frei von Essig-Aalen Aufbewahrung in Lagerfässern in trockenem kühlen Keller! Zu Küchenszwecken giebt man zweckmässig 6 procentigen Essig ab, welcher event schwach aromatisirt werden kann

Essig Aroma.

Weinbeeröl	8,0
Essigäther	50,0
Birnäther	50,0
Spilitus (80%)	897,0

Acetum Draconell Erdrogen-Essig (Diet M)

Herbac Draconell recentis	100,0
Aceti	1000,0
Acidi salicylici	1,0

8 Tage maceriren, pressen Colatur auf fast 100° erhitzen, in geschlossener Flasche mehrere Tage absetzen lassen, filtriren und auf Flaschen abfüllen

Kräuter Essig

Herbac Draconell recentis	200,0
Fructum Anethi recentium	200,0
Herbac Achillens moschatas	85,0
Folium Lauri	85,0

Mit Spiritus dilutus durchfeuchtet, 24 Stunden stehen lassen, sodann mit 50 Liter Essigsprit maceriren

Sirup de Vinagre (Gall)

Aceti Vini (7—8%)	100,0
Sacchari	175,0

Durch mässiges Erwärmen im geschlossenen Gefässe einen Sirup zu bereiten. Es ist hier in der That Weinessig anzuwenden.

Acetogen. Natriumsalz-Mischung für die Fabrikation des Essigs nach PASTEUR Calcium phosphori 15,0, Natrium phosphori 45,0, Ammonium phosphori 40,0

Sterilisator. Ein aromatischer Essig mit freier Salzsäure, Weinsäure und Citronensäure

IV. Holzessig. *Acetum (Acidum) pyroligneum*. *Acetum lignaleum*. *Acide pyrolygneux*. *Vinagre de bois*. *Pyrolygneous acid*. *Vinegar from wood*.

A) Roher Holzessig. *Acetum pyroligneum* (Helv) *Acetum pyroligneum crudum* (Germ III) Braune Flüssigkeit, 5—7% (Helv 5%_m Germ III 6%_m) Essigsäure, etwas Methylalkohol und Aceton, sowie 6—10% Holztheer gelöst enthaltend, welcher sich im Verlauf der Aufbewahrung zum Theil absetzt

B) *Acetum pyroligneum rectificatum*, Gereinigter Holzessig (Germ III) Man destillirt den rohen Holzessig so lange, als das Destillat noch schwach gelblich gefärbt ist (etwa 80%_m) Klare, gelbliche, später bräunliche Flüssigkeit von 5% Essigsäuregehalt

Eine Mischung aus 1 cem gereinigtem Holzessig, 9 cem Wasser und 80 cem verdünnter Schwefelsäure muss eine Lösung von 0,02 g Kaliumpermanganat in 20 cem Wasser innerhalb 5 Minuten völlig entfärben (Richtiger Gehalt an Theerstoffen)

Anwendung Beide Präparate werden wegen ihres Gehaltes an Essigsäure und an Theerbestandtheilen (Phenolen) äusserlich als adstringendes und desinfectirendes Mittel verwendet. Zu Waschungen und Umschlägen, als Mund- und Gurgelwasser, zu Einspritzungen in die Scheide 1—5,0 100,0 Wasser, zum Verbinden janchiger Wunden 10—20,0 100,0 Wasser. Das ungereinigte Präparat ist das wirksamere, auch in der Veterinär-Praxis bei Klauenseuche, Maulfäule, Rände allein gebrauchte. Technisch der rohe Holzessig besonders zum Ranchern des Fleisches.

Innerlich nur der gereinigte Holzessig zu 0,5—1,0 g in starker Verdünnung bei Wangenbrand (Noma). Vorsicht wegen Intoxikationen.

Aufbewahrung des gereinigten Holzessigs. An kühlem Ort, in gut geschlossenen, möglichst gefüllten Gefässen vor Sonnenlicht geschützt. Nach langer Aufbewahrung wird er besonders bei Einwirkung von Licht und Luft dunkelbraun und ist dann zu verwerfen.

Acetum vulnerarium in usum veterinarium

Alumina pulverat.	6,0
Aquae communis	100,0
Acid. pyrogallici (ord.)	100,0
Spiritus diluta	20,0

Zum Verbands eiternder Wunden und zu Einspritzungen

Liniamentum Wilkinson

Aceti pyrogallici (crudi)	50,0
Ammonii carbonici q. s. ad neutralisationem	
D. ad vitrum nigrum	

Zum Bepinseln und Waschen syphilitischer Wucherungen

V Weinsteingeist Liquor pyro-tartaricus. Spiritus Tartari (empyreumaticus)

Darstellung Eine eiserne Retorte wird zu $\frac{1}{3}$ mit grobgepulvertem, rohem Weinstein angefüllt und über freiem Feuer allmählich bis zum Glühen erhitzt. Das Destillat sammelt man in einer geräumigen, gut abgekühlten Vorlage (man gebe den reichlich aufsteigenden Gasen Gelegenheit zu entweichen) und befreie es durch wiederholte Filtration von dem nicht gelösten brenzlichen Oel.

Eigenschaften. Gelbbraunliche, klare Flüssigkeit von brenzlich-säuerlichem Geruch und Geschmack, welche beim Abkühlen in Wasser leicht lösliche Krystalle von Brenzweinsäure abscheidet. Spec. Gew. 0,995—1,005. Enthält viele Bestandtheile des Holzessigs, ausserdem noch Brenzweinsäure.

Anwendung. Früher als anregendes, schweis- und harntreibendes Mittel viel benutzt, jetzt obsolet. Dosis 1—2—3 g in Verdünnung. Bestandtheil der in manchen Gegenden als schweisstreibendes Mittel beliebten *Mixtura pyro tartarica*.

Mixtura pyro tartarica	Mixtura simplex	Mixtura bezonardica	Mixtura de tribus	Mixtura diatriena
Simplextropfen in loco	Mixtura pyro tartarica	camphoratae		

Spiritus Angelico compositi	120,0
Liquoris pyro-tartarici	80,0
Acidi sulfurici concentrati	5,0

Alle 2—3 Stunden einen Theelöffel voll in heissem Fließwasser

Erkennung und Bestimmung. Nicht zu stark verdünnte Essigsäure erkennt man am Geruche. Ist die Lösung sehr verdünnt, so neutralisirt man sie mit Natriumcarbonat, dampft zur Trockne und stellt mit dem Rückstand folgende Reaction an: 1) Fügt man das Acetat zu einer Mischung aus 2 Th. conc. Schwefelsäure und 1 Th. Alkohol, so tritt beim Erwärmen Geruch nach Essigäther auf. 2) Versetzt man die klare Lösung eines neutralen Acetats mit Ferrichloridlösung, so entsteht eine blutrothe Lösung von Ferriacetat. Beim Aufkochen scheidet sich ein Niederschlag von basischem Ferriacetat ab. 3) Mischt man eine kleine Menge eines Acetates innig mit Arsensäure-Anhydrid und erhitzt die Mischung stark in einem Glührohr, so erfolgt die Bildung widerlich riechenden Kakadyl-oxydes (Alkaram, Cadet'sche Flüssigkeit): $As_2O(CH_3)_4$.

Die Bestimmung der Essigsäure erfolgt, falls diese in freiem Zustande vorhanden ist und andere freie Säuren abwesend sind, durch Titration einer gewogenen Menge mit Normal-Kalilauge und Phenolphthaleïn als Indikator. 1 cem Normal-Kali-

lauge ist = 0,06 g Essigsäure $C_2H_3O_2$ (In der Praxis wendet man auch Normal-Ammoniak mit Lackmus an)

Liegen essigsäure Salze zur Bestimmung vor, so destillirt man diese zunächst mit verdünnter Schwefelsäure oder mit Phosphorsäure am besten im Wasserdampfstrom so lange, bis das Destillat neutral übergeht und titirt alsdann das Gesamtdestillat oder einen aliquoten Theil wie angegeben mit Normal-Kallilauge und Phenolphthalein

Otto's Acetometer. Ein in den Essigfabriken gebräuchter Apparat zur Feststellung der Stärke des Essigs besteht aus einem 86 cm langen und 2 cm weitem Glaszylinder mit zwei verschiedenen Theilungen. Bis zur Marke *a* fasst der Cylinder = 1 ccm. Der Raum zwischen *a* und *b* ist = 10 ccm. In dem darüber befindlichen Theile entspricht der Raum zwischen zwei ganzen Zahlen = 2,08 ccm (diese 2,08 ccm entsprechen = 2,07 g (!) Ammoniakflüssigkeit von 1,869% NH_3) — Zum Gebrauche wird der Cylinder bis zur Marke *a* mit Lackmustinktur gefüllt. Dann fügt man bis zur Marke *b* von dem zu untersuchenden Essig hinzu, mischt durch sanftes Schwenken und lässt alsdann von der ammoniakalischen Probestlüssigkeit unter sanftem Bewegen so lange zufließen, bis eben deutliche Blaufärbung auftritt. Der Gehalt des Essigs an Essigsäure ($C_2H_3O_2$) kann alsdann direkt an der Gradurung abgelesen werden. Soheidet z. B. die blaue Flüssigkeit bei dem Theilstrich 6,5 ab, so enthält der Essig in 100 ccm = 6,5 g Essigsäure.

Die ammoniakalische Probestlüssigkeit zu diesem Acetometer wird gemischt aus

186 g Ammoniakflüssigkeit von 0,950 spec. Gew. bei 17,5° C und 864 g Wasser oder
140 g " " " 0,980 " " " " " 860 g "

† Essigsäure-Anhydrid $(CH_3CO)_2O$ *Acidum aceticum anhydricum* Nicht zu verwechseln mit wasserfreier Essigsäure! s. S. 8. Wird u. a. durch Einwirkung von Phosphoroxyclorid oder von Chlorkohlenoxyd (Phosgen) auf wasserfreies Natriumacetat dargestellt: $4CH_3CO_2Na + POCl_3 = 2[(CH_3CO)_2O] + NaPO_3 + 8NaCl$. Farblose, leicht bewegliche Flüssigkeit von sehr stechendem Geruch (Vorsicht!) Spec. Gew. 1,080, Siedep. 137°. Geht beim Kochen mit Wasser in Essigsäure über. Als Reagens zum Nachweis des Cholesterins, in der organischen Chemie zum „Acetyliren“. Arzenei nicht verwendet. Aufbewahrung in Flaschen mit Glasstopfen (Vorsichtig!).

† Acetylchlorid Essigsäurechlorid *Acetylum chloratum* CH_3COCl . Darstellung durch Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf wasserfreie Essigsäure: $CH_3CO_2H + PCl_5 = HCl + POCl_3 + CH_3COCl$. Farblos, an der Luft rauchend, stechend riechende Flüssigkeit. Siedepunkt 53° C. Gibt mit Wasser = Essigsäure + Chlorwasserstoff, mit Alkohol = Essigsäureäthylather + Chlorwasserstoff. Anwendung in der organischen Synthese. Aufbewahrung in Flaschen mit Glasstopfen (Vorsichtig!).

† Monochloressigsäure, *Acidum monochloro aceticum* *Acide monochloractique* *Mono chloracetic acid* CH_2ClCO_2H

Darstellung. In wasserfreie Essigsäure, welche bis nahe zum Sieden erhitzt ist, wird — unter dem Einfluss des Sonnenlichtes oder bei Gegenwart von Jod — trockenes Chlor eingeleitet (10–20 Stunden), bis das Gewicht der Essigsäure um mehr als die Hälfte zu genommen hat: $CH_3CO_2H + Cl_2 = HCl + CH_2ClCO_2H$. Das Reaktionsprodukt wird erhitzt und wiederholt fraktionirt. Die bei 180–188° übergehenden Antheile erstarren beim Abkühlen zu Kristallen, welche aus siedendem Benzol umkrystallisirt werden können.

Eigenschaften. Farblose Nadeln oder rhombische Tafeln. In der Kälte geruchlos, in der Wärme erstöckend riechend. Schmp. 82–83° C. Siedep. 185–187° C. Hygroskopisch. In Wasser, Alkohol oder Aether leicht löslich. — Die 5 proc. mit Salpetersäure angesäuerte wässrige Lösung wird durch Silbernitratlösung nicht sofort getrübt (Vorsichtig aufbewahren!).

Anwendung. In Substanz oder konc. Lösung als Aetzmittel bei Warzen, Hautverrückungen.

† Dichloressigsäure *Acidum dichloroaceticum* $CHCl_2CO_2H$. Durch weitergehende Chlorirung der Essigsäure (= Monochloressigsäure) zu erhalten: $CH_3CO_2H + 2Cl_2 = 2HCl + CHCl_2CO_2H$. Bei 0° C. noch flüssig, bei starker Abkühlung erstarrend. Farblose Flüssigkeit, spec. Gew. 1,52 bei 15° C. Siedepunkt 190° (Vorsichtig aufzubewahren!). Nur selten als Aetzmittel gebraucht.

† Trichloressigsäure *Acidum trichloroaceticum* (Germ.) *Acide trichloractique* Tri-



Fig. 2 Otto's Acetometer

chloracetic acid $\text{COCl}_2\text{CO}_2\text{H}$ Am vorteilhaftesten durch Oxydation von Chloralhydrat mittels rother rauchender Salpetersäure darzustellen $\text{COCl}_2\text{CHO} + \text{O} = \text{COCl}_2\text{CO}_2\text{H}$

Farblose, rhomboedrische Krystalle von schwachstechem Geruche, an der Luft zerflüßlich, in Wasser, Alkohol und Aether löslich. Schmelzp 55°, bei etwa 195° siedend. Die wässrige Lösung scheidet beim Erhitzen mit überschüssigem Natriumcarbonat Chloroform ab. Die wässrige, mit Salpetersäure angesäuerte Lösung werde durch Silbernitrat sogleich nur opalisierend getrübt. Aufbewahrung in Gefässen mit Glasstopfen, vorsichtig.

Anwendung Aeusserlich In Substanz oder konc Lösung als Aetzmittel zur Entfernung derber, widerstandsfähiger Wucherungen (Condylom, Papillom, Leichdornen), die 8proc Lösung auf Tampons bei Nasenbluten. Wegen der Eigenschaft, Eiweiss zu fällen als Reagens auf Eiweiss, s Urns.

† **Acidum trichloroaceticum liquidum** 10 Th Acidum trichloroaceticum und 1 Th Wasser geben ein flüssig bleibendes Liquidum. Receptor-Erleichterung.

† **Acetocautin** wird eine 50procentige Auflösung der Trichloressigsäure genannt.

Thioessigsäure, Acidum thioaceticum CH_3COSH Thiacetsäure. Aethanthioisäure. Durch Einwirkung von Phosphorpentasulfid auf wasserfreie Essigsäure zu erhalten $5\text{CH}_3\text{COOH} + \text{P}_2\text{S}_5 = \text{P}_2\text{O}_5 + 5\text{CH}_3\text{COSH}$

Schwach gelbliche Flüssigkeit, zugl. nach Essigsäure und nach Schwefelwasserstoff riechend. Siedepunkt 93°. Spec Gew bei 10° = 1,074. In 16 Th Wasser, leicht in Alkohol löslich. Zerfällt beim Erhitzen mit verdünnten Säuren in Essigsäure und Schwefelwasserstoff $\text{CH}_3\text{COSH} + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{S}$

Die 6procentige wässrige Lösung dient als Ersatz des Schwefelwasserstoffes in der Analyse (Schiff).

Ammonium thioaceticum $\text{CH}_3\text{COS}(\text{NH}_4)$ Thioessigsäures Ammonium. Man übersättigt 80 cm der reinen Säure mit Ammoniakflüssigkeit und füllt die Mischung auf 100 cm auf. Diese Lösung dient als Ersatz des Schwefelwasserstoffes in der Analyse (Schiff). Auf 1–2 g Substanz in salzsaurer Flüssigkeit wendet man 2–8 cm der 80procentigen Lösung an. Man berate die Lösung des Ammoniumthioacetates nicht für zu lange Zeit hinaus, da sie sich unter Trübung zersetzt.

Aminoessigsäure $\text{CH}_2(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$ Glycocolum. Glycin. Leimsüss, Leimzucker. Aminoäthansäure. Tritt als Zersetzungsprodukt vieler tierischer Stoffe beim Bohndeln derselben mit Mineralsäuren oder atzenden Alkalien auf, entsteht in dieser Weise aus dem Knochenleim. Als Benzoylglykoll (Hippursäure) kommt sie im Harn der Pflanzenfresser vor.

Darstellung Man kocht 1 Th Hippursäure 10–12 Stunden lang am Rückflusskühler mit 4 Th konc Salzsäure, wodurch die Hippursäure in Benzoesäure und salzsaures Glykoll gespalten wird $\text{CH}_2\text{NH}_2(\text{C}_6\text{H}_4\text{CO})\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} = \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H} + \text{CH}_2(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$. HCl. Man konzentriert die Lösung, schadet die Benzoesäure mechanisch ab und dampft die Lösung zur Trockne. Den Rückstand nimmt man mit Wasser auf, kocht die Lösung mit einem Ueberschuss Bleiglätte und füllt das Filtrat mit Schwefelwasserstoff. Die vom Schwefelblei abfiltrirte Flüssigkeit hinterlässt beim Verdampfen das Glykoll — Synthetisch aus Monochloressigsäure und Ammoniak.

Grosse, farblose, süssschmeckende Prismen. In Wasser leicht löslich, in Alkohol und Aether unlöslich. Schmilzt bei 236° unter Bräunung. Die wässrige Lösung gibt mit Fernchlorid blutrothe, mit Kupfersulfat neblige Färbung — Glykoll vereinigt sich sowohl mit Säuren als auch mit Basen zu Salzen, z B $\text{CH}_2(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$ HCl, ferner $(\text{CH}_2\text{NH}_2\text{CO}_2)_2\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$

†† **Hydrargyrum glycollicum**, Glykoll-Quecksilber $(\text{CH}_2\text{NH}_2\text{CO}_2)_2\text{Hg}$. Man löst 2 g Glykoll in 20 cm Wasser, fügt 1 g gefälltes Quecksilberoxyd hinzu, schüttelt bis zur Auflösung und füllt mit Wasser bis zu 100 cm auf. 1 cm der Lösung ist = 0,01 g HgO . Zu subkutanen Injektionen. Sehr vorsichtig aufzubewahren.

Acidum anisicum.

1. **Anissäure. Acidum anisicum** $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_3)\text{CO}_2\text{H}$. Methylparaoxybenzoesäure. Oxybenzomethyläthersäure (identisch mit der Dragonsäure von LAVAUZ und der „Umbellensäure“ und Badiansäure von PRASOZ).

Darstellung Man giesst 1 Th Anisöl in eine auf 50° erwärmte Lösung von 5 Th. Kaliumdichromat, 20 Th Wasser und 10 Th. konc Schwefelsäure. Wenn die Reaktion nach einigen Minuten beendet ist, lässt man erkalten, filtrirt die Anissäure ab und

reinigt sie durch Auflösen in Ammoniak und Füllen mit Salzsäure. Schließlich krystallisiert man sie aus siedendem Wasser um.

Eigenschaften. Farblose, in reinem Zustande geruchlose, monokline Nadeln oder Prismen. Schmelzp. 184° (corr.), Siedep. $275-280^{\circ}$. Löslich in 2500 Th. Wasser von 18° , leicht löslich in siedendem Wasser, auch in Alkohol und in Aether. Die wässrige Lösung reagirt sauer und giebt mit Ferrichlorid keine Violettfärbung. Sie entfärbt Kaliumpermanganat nicht. — 1 g. Anissäure wird neutralisirt (Phenolphthalein als Indikator) durch 0,368 g. Kalihydrat = 65,7 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Kalilauge. Mol.-Gew. = 152. Aufbewahrung unter den indifferenten Arzneimitteln, nicht lichtempfindlich.

Prüfung. Anissäure sei farblos und rieche nur schwach nach Anisol. 0,5 g. verbrennen ohne einen Rückstand zu hinterlassen. Die wässrige Lösung reagire sauer, werde durch Eisenchlorid nicht violett gefärbt (Salicylsäure) und entfärbe nur massige Mengen von Kaliumpermanganat. — Sie schmelze nicht unter 180° .

Anwendung. Sie wirkt antiseptisch, antithermisch und antirheumatisch wie Salicylsäure, aber ohne zu ätzen. Innerlich (meist als Na Salz oder Phenylester) 0,3—1,0 g. als Antipyreticum (beeinflusst die Herzthätigkeit nicht!). Aeusserlich in der Wundbehandlung in der nämlichen Weise und den gleichen Dosen wie Salicylsäure, also in Salben, spirituöser Lösung etc., 1 100 bis 1 10.

II. Natriumansat. Natrium anisicum. $C_6H_4(OCH_3)CO_2Na + \frac{1}{2}H_2O$. Anissaures Natrium. Mol.-Gew. = 188.

Darstellung. Man stösst 10 Th. Anissäure und 5,5 Th. Natriumbikarbonat mit Wasser zu einer Pasta an und krystallisirt das Salz, dessen wässrige Lösung noch schwach sauer reagiren muss, aus 90proc. Alkohol unter Erwärmen um.

Eigenschaften. Farblose Blättchen mit $\frac{1}{2}$ Mol. Krystallwasser, oder ein farbloses feinkrystallinisches Pulver, welches fast wasserfrei ist. Leicht löslich in Wasser. Die wässrige Lösung reagirt schwach sauer, sie giebt mit Ferrichlorid gelben Niederschlag von Ferriansat, durch Mineralsäuren wird Anissäure in Krystallen abgeschieden. Aus der wässrigen Lösung krystallisirt ein Salz $C_6H_4(OCH_3)CO_2Na + 5H_2O$ in farbigen Säulen. Aufbewahrung wie Anissäure.

Anwendung. An Stelle des Natriumsalicylates zu 0,3—1,0 g. mehrmals täglich bei Ischias und Rheumatismus. Stört die Herzthätigkeit nicht.

III. Anissäure-Phenylester. $C_6H_4(OCH_3)CO_2C_6H_5$. Phenylum anisatum. Mol.-Gew. = 228. (Fälschlich auch *Acidum anisophenylicum*, s. Mixxus.) Die dem Salol entsprechende Verbindung der Anissäure. Wird dargestellt durch Einwirkung von Phosphor pentachlorid auf eine Mischung von Anissäure und Phenol, s. Salolum.

Farblose, bei $75-76^{\circ}$ schmelzende Krystalle, unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Chloroform. Durch Natronlauge wird es schon in der Kälte gelöst unter Spaltung in Anissäure und in Phenol. Aufbewahrung wie Anissäure.

Anwendung. Zu 0,5—1,0 g. mehrmals bei Rheumatismus und Neuralgien wie das Salol.

Acidum benzoicum.

Von den Pharmakopöen schreiben Austr., Gall., Germ., Helv. die durch Sublimation von Benzoharz gewonnene Benzoesäure vor. Gall. hat ausserdem noch die auf nassem Wege aus Harz bereitete aufgenommen. U-St. und Brit. lassen die aus Harz sublimirte und die aus Toluol gewonnene Benzoesäure zu.

I. Reine oder künstliche Benzoesäure. Acidum benzoicum (Brit., U-St.) Acidum benzoicum artificiale (s. Toluol, seu crystallisatum) $C_6H_5CO_2H$. Mol.-Gew. = 122.

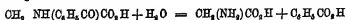
Darstellung. Toluol $C_6H_5 \cdot CH_3$ wird durch Chloriren zunächst in Benzotrichlorid $C_6H_2Cl_3$ verwandelt und dieses durch Erhitzen mit Wasser auf 150° in Benzoesäure übergeführt $C_6H_5 \cdot CCl_3 + 2H_2O = 3HCl + C_6H_5 \cdot CO_2H$

Eigenschaften. Farblose, glänzende Nadeln oder Blätter, in reinem Zustande geruchlos. Schmelzp. $120-121^\circ$, Siedep. $249-250^\circ$. Sublimiert schon bei 150° . Mit Wasserdämpfen flüchtig. Die Dämpfe der Benzoesäure reizen die Schleimhäute heftig. Löslich in 15 Th. siedendem oder 380 Th. kaltem Wasser, ferner in 2 Th. Alkohol oder 8 Th. Aether. Leicht löslich in Chloroform, Schwefelkohlenstoff, fetten und ätherischen Ölen.

Dieses Präparat kann als reine Benzoesäure angesehen werden. Es ist in der Regel nur durch Spuren von Benzaldehyd und durch kleine Mengen gechlorter Benzoesäuren verunreinigt. Die U-St. und Brit. lassen es als officinelles Präparat zu, ausserdem wird es in ausgedehntem Umfange in der organischen Technik, z. B. zur Herstellung von Anilinfarben, verwendet.

II Harn-Benzoesäure Acidum benzoicum ex urina. Der Harn der Pflanzenfresser enthält Hippursäure (Benzoyl Glycocol) $CH_3 \cdot NH(C_6H_5 \cdot CO) \cdot CO_2H$, welche durch Einwirkung von Säuren oder Basen in Glycocol und Benzoesäure gespalten wird.

Man lässt Harn von Pferden oder Rindern durch mehrtägiges Stehen in Gruben faulen (Bildung von NH_3), klärt ihn dann in Bottichen mit Kalkmilch, dampft die klare Flüssigkeit auf ein kleines Volumen ein und scheidet die Benzoesäure durch Ansäuern der filtrirten Flüssigkeit mit Salzsäure ab.



Die so hergestellte Benzoesäure enthält stets geringe Mengen von Mineralstoffen (Asche), meist Kalksalze, und besitzt in der Regel schwach urinösem Geruch. Sie wird kaum noch angewendet. Sie ist in keiner Pharmakopöe mehr officinell.

III Benzoesäure aus Harz. a) Auf nassem Wege. *Acide benzoique par voie humide* (Gall.) Man mischt 1000 g. gepulvertes (zimmtsäurefreies) Benzoharz mit 300 g. Aetzalkali, die vorher durch Besprengen mit Wasser in stäubiges Calciumhydrat verwandelt sind, vertheilt das Gemisch in 6 Liter Wasser, digerirt zunächst einige Zeit und kocht alsdann unter Umrühren und Ersatz des verdampften Wassers eine Stunde. Die Flüssigkeit wird kolirt, der Rückstand noch 1-2 Mal mit je 4 Liter Wasser ausgekocht.

Die vereinigten, Calciumbenzoat enthaltenden Flüssigkeiten werden filtrirt, auf etwa 3 Liter eingedampft und mit reiner Salzsäure bis zur stark sauren Reaction versetzt. Nach dem Erkalten sammelt man die Krystalle und krystallisirt sie unter Zusatz von etwas Thierkohle aus 20 Th. siedendem Wasser um.

Man kann auf diese Weise die gesammte Benzoesäure aus dem Harz gewinnen, aber diese ist nahezu frei von riechenden Stoffen, dafür aber enthält sie in der Regel noch etwas Mineralstoffe (Kalksalze).

b) Durch Sublimation. *Acidum benzoicum* (Austr., Brit., Germ., Helv., U-St.) *Acide benzoique par sublimation* (Gall.) *Benzole acide. Flores Benzoës. Fleurs de Benjoin.*

Zur Darstellung eignen sich nur zimmtsäurefreie Benzoesorten (Palmbang Benzoe, nicht aber die zimmtsäurehaltige Penang-Benzoe).

Ehe man zur Sublimation schreitet, muss man sich also vergewissern, dass das zu verarbeitende Benzoharz auch wirklich zimmtsäurefrei ist. Zu diesem Zwecke digerirt man 5 g. eines guten Durchschnittsmusters des gepulverten Benzoharzes mit einer heissen Lösung von 1,3 g. kryst. Natriumkarbonat in 15 g. Wasser eine Stunde lang, filtrirt nach dem Erkalten und fällt aus dem Filtrat die Benzoesäure durch Zusatz von verdünnter Schwefelsäure. Die ausgewaschenen Krystalle werden alsdann in einem Probirrohr mit konz. Kaliumpermanganatlösung übergossen und das lose verschlossene Rohr in ein erwärmtes Wasserbad eingesetzt. Es darf der Geruch nach Bittermandelöl nicht auftreten.

Das Harz wird gepulvert und zwar entweder unvermischt oder — wie Gall. vor-

schreibt — nach dem Vermischen mit dem gleichen Gewicht Sand der Sublimation unterwerfen

Das stellung Um kleinere Mengen der officinellen Benzoesäure darzustellen, bringt man in einen 4—5 cm hohen und etwa 20 cm weiten Tiegel (a) aus Gussisen oder Schwarzblech getrocknetes, grobpulvertes Benzoeharz in etwa 2—3 cm hoher Schicht, bedeckt den Tiegel mit einer Scheibe (c) lockerten Filterpapiere, welche mit vielen Nadeln durchbohrt und an den Rand des Tiegels mit Stäbchen festgeklebt ist. Ueber die Papierscheibe setzt man einen aus starkem Papier geklebten Hut (d) in Dutenform, welcher (bei d) durch Bindfaden befestigt ist. Diese Vorrichtung setzt man auf ein geheiztes Sandbad, z. B. auf eine mit nicht zu dicker Schicht Sand bedeckte heisse Herdplatte. Um den Tiegel herum schichtet man den Sand etwas in die Höhe, auch kann man zweckmässig in die Sandschicht einen Thermometer einsetzen. Man leitet die Erwärmung der Sandschicht so, dass ihre Temperatur zwischen 160—180° bleibt. Steigt die Temperatur erheblich über 180° hinaus, so füllt die Benzoesäure sehr stark gefärbt und brenzlich riechend aus. Nach 5 bis 6 Stunden ist die Sublimation beendet, man nimmt alsdann den Apparat vorsichtig auseinander und sammelt die in dem Papierhute befindlichen Benzoesäurekrystalle. Die über den Tiegel angebrachte Scheibe von durchlöcherter Papier (das sog. Diaphragma) hat den Zweck, das Zurückfallen von Benzoesäure-

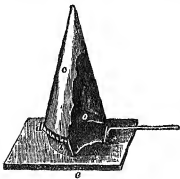


Fig. 3. Kleiner Apparat zur Benzoesäuresublimation

krystallen in den Tiegel zu verhindern, andererseits aber zeigt so den Nachtheil, dass erhebliche Mengen Benzoesäure in Dampfform oder in geschmolzenem Zustande in diese Scheibe eindringen, wodurch die Ausbeute natürlich verringert wird.

Gleichfalls für Darstellung im kleinen Massstabe empfiehlt STANTING (Arch. Pharm. 1889, S. 410) nachstehende Anordnung. Ein Kasten von 86 cm Länge, 81 cm Breite und 41 cm Tiefe wird, wenn die Innenflächen nicht glatt gehobelt sind, mit weissem Glanzpapier ausgeklebt. Deckel und Fugen werden von aussen zugeklebt. In die Längsseite des Kastens schneidet man ein dem Sublimiergefäss genau entsprechendes, rundes Loch ein. Als Sublimiergefäss dient ein halbkugelförmiges Gefäss aus getriebenem Schwarzblech, Messing oder Kupfer von 8 cm Durchmesser und 5 cm Höhe (eine alte Waagschale). Man beschneidet dasselbe mit etwa 40 g gepulvertem und vorher getrocknetem Benzoeharz und dreht es nun etwa 1,5 cm tief in den Kasten ein. 5—8 cm über dem Sublimiergefäss ist ein auf Leisten ruhender Rahmen mit durchlöcherter Filterpapier angebracht, um das Zurückfallen der Benzoesäure zu verhindern. Das Sublimiergefäss wird nun mittelst einer kleinen Spiritusflamme erwärmt. Nach 4—5 Stunden lässt man erkalten, entfernt das Sublimiergefäss vorsichtig, kratzt den Harzackstand heraus und beschickt das Gefäss mit einer neuen Menge Benzoeharz. Der Kasten wird zur Entnahme der Benzoesäure nach einer Reihe (12—15) hintereinander ausgeführter Sublimationen geöffnet. Die Ausbeute soll bis zu 25 Proc. betragen. Wesentlich für die Erzielung guter Ausbeute ist, dass das Aufnahmegefäss im Verhältnis zum Sublimiergefäss entsprechend geräumig ist.

Die von verschiedenen Operationen stammende Benzoesäure ist stets sorgfältig zu mischen, weil die einzelnen Partien in der Regel etwas verschieden ausfallen.

Für die Herstellung grösserer Mengen von Benzoesäure sind besondere Apparate konstruirt worden (Komment. HAGER, FISCHER, HARTWICH II. Aufl. Bd. I, S. 49), indessen benutzen auch Fabriken einfache Vorrichtungen, z. B. Holztonnen von 1 Meter Höhe, welche mit Papier ausgeklebt und im übrigen in ähnlicher Weise hergerichtet sind, wie dies von STANTING oben angegeben ist.

Die Rückstände von der Sublimation kann man entweder zur Gewinnung von Benzoesäure auf nassem Wege oder zur Herstellung von Räucheressenzen etc. verwerten.

Eigenschaften. Die sublimirte Benzoesäure ist reine Benzoesäure, welche mit riechenden Stoffen beladen ist. Von diesen sind nachgewiesen worden: Benzoesäuremethylester $C_6H_5 \cdot CO_2CH_3$, Benzoesäure-Benzylester $C_6H_5 \cdot CO_2 C_6H_5$, Vanillin $C_8H_8O_3$, Guajacol $C_6H_4(OH)OCH_3$, Brenzcatechin $C_6H_4(OH)_2$, Acetylguajacol $C_6H_4(OH)O C_2H_5O$, Benzoylguajacol $C_6H_4(OH)OC_2H_5O$ und Benzophenon $(C_6H_5)_2CO$. Sie bildet farblose bis gelblich oder bräunlich-gelb gefärbte Nadeln oder Blättchen von angenehmem, nicht bran-

digem Geruch und aromatischem, stark kratzendem Geschmack. Wegen des Gehaltes an atherischem Oel schmilzt das Präparat schon unter siedendem Wasser.

Prüfung. 1) Sie schmilzt auf dem Platinblech unter Ausstossung stechend riechender Dämpfe und verbrennt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen. (Ein solcher würde bestehen aus unorganischer Verunreinigung, z. B. Borsäure). Starke Verkohlung beim Erhitzen weist auf Zucker oder Weinsäure hin. — 2) In 10 Th. Chloroform sei löslich. Ein Rückstand konnte aus Oxalsäure, Weinsäure, Zucker, Borsäure bestehen. — 3) Man erwärmt 0,25 g Benzoesäure mit 2,5 ccm Wasser und 0,25 g Kaliumpermanganat durch Einstellen in heisses Wasser 10–15 Minuten lang. Es darf der Geruch nach Bittermandelöl nicht auftreten, andernfalls ist Zimmtsäure zugegen. — 4) Die kalt gesättigte wässrige Lösung werde durch Eisenchlorid nicht violett gefärbt (Salicylsäure). — 5) Ob die Benzoesäure lediglich aus Harz dargestellt wurde, lässt sich nicht zweifellos feststellen. Kennzeichen für ein solches gutes Präparat sind: a) In Ammoniak löst sie sich unter Trübung und gelblicher bis bräunlicher Färbung auf. b) Schüttelt man 0,1 g Benzoesäure mit 2 ccm verdünnter Schwefelsäure an und fügt 5 ccm Kaliumpermanganatlösung (1:1000) hinzu, so muss die Flüssigkeit nach 8 Stunden entfärbt sein. c) Man übergiesst 1 g Benzoesäure mit 50 ccm Wasser und 1 ccm Normalkalilauge und lässt unter öfterem Umschütteln 15 Minuten stehen. Im Filtrat entsteht auf Zusatz eines Tropfens Ferrichloridlösung ein rosafarbiger Niederschlag, auch die über diesem stehende Flüssigkeit ist in der Regel roth gefärbt.

Aufbewahrung. Bezüglich der reinen Sorten (I–IIIa) ist nichts zu bemerken, die aus Harz sublimirte Benzoesäure IIIb werde vor Licht und ammoniakalischer Luft geschützt in gut geschlossenen Gefässen aufbewahrt.

Analyse. Man erkennt die Benzoesäure an ihren physikalischen Eigenschaften und an folgenden Reaktionen. 1) Beim Glühen mit Aetzkalk liefert sie Benzol C_6H_6 , welches durch Überführen in Nitrobenzol gekennzeichnet werden kann. 2) Die wässrige Lösung giebt mit neutralem Ferrichlorid einen bräunlichen Niederschlag von Ferribenzoat. Durch Salzsäure wird dieser unter Abscheidung freier Benzoesäure gespalten.

Aus der wässrigen Lösung kann man die freie Benzoesäure durch Chloroform ausschütteln. Nach dem Verdunsten des Lösungsmittels kann die Menge der Benzoesäure durch Titriren mit Normal-Kalilauge und Phenolphthalein als Indikator bestimmt werden. 1 ccm Normal-Kalilauge = 0,122 g Benzoesäure.

Anwendung. Wirkt gährungs- und fäulnisswidrig (bakterientödtend), auch temperaturherabsetzend. Aeusserlich wird meist Toluol-Benzoesäure verwendet und zwar in der Wundbehandlung wie Karbolsäure und Salicylsäure in 1proc. alkoholisch-wässriger Lösung, ferner in Salben 1:10–20, in Form von Verbandstoffen. Innerlich als erregendes oder expectorirendes Mittel zu 0,1–0,5 g in Pulvern oder subcutanen Injektionen. Die Ausscheidung der Benzoesäure erfolgt durch den Urin als Hippursäure.

Die Toluol-Benzoesäure wird ähnlich wie die Salicylsäure wegen des schwachen Nachweises zur Konservirung von Nahrungsmitteln etc. (Bier 0,05–0,1:1000, süsse Früchte 0,5:1000,0) verwendet, doch ist die Verwendung z. B. in Frankreich untersagt.

Liquor injectorius exaltans — Rombe

Acidi benzoici	
Camphorae	ss 1,0
Spiritus	10,0
Zur subcutanen Injektion	

Linimentum antipruriticum

Acidi benzoici	5,0
Benzoli	57,0
Spiritus absolutus	35,0
Glycerini	5,0

Zweimal täglich auf die Krätze-Pusteln aufzu
pinseln. Cave Feuergefahr!

Mixtura lithontriplica — Urm

Acidi benzoici	4,0
Natrii bicarbonici	5,0
Natrii phosphorici	10,0
Aquae Cinnamon	200,0
Tinctura Hyoscyami	10,0

Dreimal täglich einen Esslöffel bei Lithiasis,
Harngravel.

Pulvis pectoralis — WAGNER		Trochiscus cum Acido benzoico	
Wundsches Brustpulver		Acidi benzoici	5 0
Radiolae Liquiritiae	10,0	Fructus Anisi vulgaris	10,0
Rhizomatis Indis	2,0	Succi Liquiritiae pulv	20,0
Sulfuris depurati	5,0	Tragacanthae pulv	5,0
Acidi benzoici	0,5	Glycerini	
Sacchari pulverati	20 0	Aquae Rosae	aa 10,0
Olei Foeniculi		Vanillae anaevarinae	0,5
Olei Anisi	28 gtt i	Radiolae Liquiritiae q s	
Täglich drei- bis viermal einen Theelöffel. In älteren Vorschriften steht an Stelle der Benzoesäure Resinae Benzoeae 2,0—3,0		Für 100 Pastillen, die mit Lössen sandfein gerührt zu bestreuen sind Bei Heiserkeit (für bedner und Slinger) mehrmals täglich 1—2 Stück zu nehmen	
Inocula dentifricia — MILLER		Unguentum antiherpeticum acre	
Thymoli	0,25	Balsami Peruviani	5,0
Acidi benzoici	1,0	Acidi carbolic	2,0
Fructus Eucalypti	15,0	Acidi benzoici	1,0
Sphitis	100 0	Unguenti cerei	20,0
Olei Gautherieae	gtt 25		
(vel) Olei Menthae pip	gtt 20)		
Auf ein Glas Wasser = ein Theelöffel voll		Gegen Kinn- und Bartflechte, Gesichtsflecken	
Unguentum antiherpeticum lenius			
Balsami Peruviani			5,0
Acidi benzoici			2,5
Unguenti cerei			25,0
Wie die vorige Salbe zu gebrauchen			

† **Jodosbenzoesäure** $C_6H_4(CO_2H)JO$ **Acidum jodoso benzoicum** Zur Darstellung wird o-Jodbenzoesäure $C_6H_4JCO_2H$ in rauchender Salpetersäure gelöst, die Lösung zum Sieden erhitzt und nach dem Abkühlen mit Wasser versetzt. Die ausgeschiedene Säure wird aus Wasser umkrystallisiert. D. R. P. 68574.

Schwach gelbliche Blättchen, bei 209° unter Zersetzung schmelzend. Durch angesäuerte Kaliumjodidlösung wird unter Rückbildung von Jodbenzoesäure freies Jod abgeschieden. $C_6H_4(CO_2H)JO + 2HJ = H_2O + 2J + C_6H_4(J)CO_2H$

Vorübergehend als Jodoform Ersatz empfohlen. Vorsichtig aufzubewahren.

Benzoesäure-Verbandstoffe a) Benzoesäure-Gaze nach BAUNS 5 Proc. 1 kg entfetteter Gaze wird getränkt mit 2500 ccm einer Lösung aus Acidi benzoici 50,0 g, Olei Ricini 20,0 g (oder Olei Ricini und Colophoni aa 10,0 g) und 2480 ccm Spiritus von 90 Proc. b) Benzoesäure-Watte nach BAUNS 5 Proc. Man bereitet eine Lösung aus Acidi benzoici 50,0 g, Olei Ricini, Colophoni aa 10,0 g, Spiritus q s, dass die Lösung 4 l beträgt und trinkt damit 1 kg entfettete Watte.

Bestimmung der Benzoesäure in Verbandstoffen Man extrahiert in einem kleinen aus einer Glasröhre hergestellten Porokolator 5 g einer Durchschnittsprobe des Verbandstoffes mit Alkohol bis zur Erschöpfung. Alsdann fugt man zu den vereinigten Auszügen einige Tropfen Phenolphthaleinlösung und titirt mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Kalklauge bis zur Rothfärbung. 1 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Kalklauge entspricht = 0,0122 g Benzoesäure.

Acidum boricum.

Acidum boriconum (Austri Brit Germ Helv U-St) **Acide borique** (Gall) **Borsäure**. **Acidum boracicum** **Sal sedativum** (seu narcoticum) **Homburgi**. **Acer boracicus** **Boile** (**Boiacie**) **acid.** **Fleus de borax** **B(OH)₃**. Mol Gew = 62. Das officinelle Präparat wird aus dem Borax abgeschieden, die Darstellung durch Reinigung der rohen Borsäure des Handels kann nicht empfohlen werden.

Darstellung Eine filtrirte Lösung von 10 Th Borax in 80 Th siedendem Wasser vermischt man mit 11 Th 80proc reiner Salpetersäure (spec Gew 1,185). Nach längerem Stehen der Mischung an einem kühlen Orte sammelt man die ausgeschiedenen Krystalle, wäscht sie mit eiskaltem Wasser und krystallisiert sie aus der 4fachen Menge siedendem Wasser um. — Die Mutterlauge kann nach dem Neutralisiren mit Natriumcarbonat auf rohes Natriumnitrat verarbeitet werden.

Eigenschaften Farblose, geruchlose, glänzende, schuppenartige, sechsseitige Krystalle von schwach saurem Geschmack, welche fettig anfühlen sind. Spec Gew = 1,48

Sie lösen sich in 25—30 Th kaltem oder 3—4 Th siedendem Wasser, auch in 20 Th Alkohol (von 90 Vol Proc) oder 5 Th Glycerin, wenig in Aether. Mit Wasserdämpfen sind sie flüchtig. Beim starken Erhitzen blähen sie sich stark auf, geben 43 65 Proc Wasser ab und schmelzen zu einem Glasfluss = Borsäureanhydrid B_2O_3 , welcher in der Hitze nicht mehr flüchtig ist. Die wässrige Lösung rüthet den Lackmusfarbstoff nur un deutlich. Der saure Charakter der Borsäure tritt namentlich nach Zusatz von grösseren Mengen Glycerin in die Erscheinung, s w u, Mischungen von Borsäure mit Salzsäure schmecken stark bitter.

Prüfung 1) 2 g Borsäure lösen sich klar in 60 cem Wasser. 2) Diese Lösung werde durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert (Metalle, z B Blei, Kupfer), durch Ammoniak nicht blau gefärbt (Kupfer). Nach dem Ansäuern mit Salzsäure werde sie durch Ferricyankalium nicht blau und durch Rhodankalium nicht roth gefärbt (Eisen). 3) Nach dem Ansäuern mit Salpetersäure werde sie weder durch Silbernitrat (Chlor) noch durch Baryumchlorid (Schwefelsäure) getrübt. 4) Man löse 0,05 g Diphenylamin in 5 cem cone Schwefelsäure und schichte die obige Borsäurelösung darauf. In kurzer Zeit ein tretende Blaufärbung zeigt Salpetersäure an.

Erkennung, Bestimmung. Die wässrige Lösung der freien Borsäure färbt Lackmus weinroth. Bringt man sie auf Curcupapier, so entsteht auf diesem — selbst wenn die Lösung mit Salzsäure angesäuert war — beim Abdunsten oder Eintrocknen ein braunrother Fleck, der beim Betupfen mit Ammoniak in Schwarzblau übergeht (Charakteristisch!). Freie Borsäure färbt die nicht leuchtende Flamme grün, Borate müssen zur Erzielung dieser Flammenfärbung mit Schwefelsäure (nicht Salzsäure) befeuchtet werden. Die Lösungen der freien Borsäure in Alkohol oder Glycerin (bei Boraten ist ausserdem Zusatz von Schwefelsäure erforderlich!) brennen mit grünesäunter Flamme.

Die Bestimmung der Borsäure, wenn sie in freiem Zustande vorhanden ist, kann gewichtsanalytisch oder maassanalytisch erfolgen.

a) Gewichtsanalytisch. Hat man in einer Lösung nur freie Borsäure, so versetzt man diese mit einer genau gewogenen genügenden Menge geglähten Natriumcarbonats Na_2CO_3 , dampft zur Trockne und glüht den Rückstand. Das Gewicht desselben ist gleich der Menge des zugesetzten Natriumcarbonats plus dem vorhandenen Borsäureanhydrid minus der durch die Borsäure ausgetriebenen Kohlensäure. Man bestimmt also die Menge der in dem Rückstande noch vorhandenen Kohlensäure, berechnet, wie viel Natriumoxyd in dem angewendeten Natriumcarbonat enthalten ist. Man addirt Gesammt-Natriumoxyd $-$ im Rückstand gefundene Kohlensäure und zieht die Summe von der zugesetzten Menge Natriumcarbonat ab. Die Differenz entspricht dem im Rückstand vorhandenen Borsäureanhydrid, B_2O_3 , welches auf Borsäure $B(OH)_3$ umzurechnen ist. Vergl. Fehsenius, Quant. Analyse I und II.

b) Maassanalytisch. Man löst etwa 0,2—0,3 g Borsäure in Wasser, fügt 40 bis 60 cem Glycerin hinzu und titrirt nach Zusatz einiger Tropfen Phenolphthalein mit $\frac{1}{10}$ Normal Natronlauge (frei von CO_2), besser noch mit $\frac{1}{10}$ -Barytlauge, bis roth. Durch weiteren Zusatz von Glycerin darf die Flüssigkeit nicht entfärbt werden s w u. 1 cem $\frac{1}{10}$ -Normal Lauge entspricht = 0,0062 g Borsäure $B_2O_3 \cdot H_2O$.

Bestimmung in Verbandstoffen. 5 g Borsäure Watte oder -Gaze werden zer schnitten und in einem 500 cem Kolben durch häufiges Umschütteln mit einer Mischung von 1 Th Glycerin und 19 Th Wasser ausgezogen und später mit der gleichen Mischung bis zur Marke aufgefüllt. 100 cem der klar abgehobenen Lösung werden mit 40 cem Glycerin gemischt und unter Zusatz von Phenolphthalein mit möglichst kohlensäurefreier ($\frac{1}{10}$ -Normal Natronlauge titrirt. Die Anzahl der verbrauchten Kubikcentimeter $\frac{1}{10}$ -Normal Natronlauge, mit 0,0062 multiplicirt, ergibt die Menge der in 1 g Borwatte etc. enthaltenen Borsäure $B(OH)_3$. Nach Beendigung der Titration muss auf erneuten Zusatz von Glycerin die rothe Färbung der Lösung bestehen bleiben. Verschwindet sie, so ist dies ein Anzeichen dafür, dass es bei der Titration an Glycerin fehlte. Es muss also ein neuer Versuch mit grösserem Glycerin-Zusatz ausgeführt werden.

Anwendung. Borsäure wirkt stark faulniswidrig, antiseptisch, verhindert aber die Schimmelbildung nicht. Ausserlich als Antisepticum und Desinficiens in der Wundbehandlung und Behandlung von Schleimhäuten in wässriger Lösung 2,0 — 4,0 100,0 in Salben 1,0 — 2,0 10,0, zu Einblasungen unverdünnt als Pulver. In Form von Verbandstoffen innerlich zu 0,3—1,0 g bei falschen Gährungen im Magen und einigen Infektionskrankheiten versucht. Interventionen können nach starken innerlichen Gaben, aber auch bei ausserlicher Anwendung durch Resorption eintreten.

Technisch. Zur Konservierung von Nahrungsmitteln, Bier, Milch, Fleisch, Fische, (auf 1 kg = 0,5—1,0 g), nicht ganz unbedenklich (s. o.) Zur Herstellung von Glasuren, Kautschukflüssen, bei der Flintglasbereitung, zum Färben des Goldes, in der Galvanoplastik und Photographie, zum Tünchen der Dochte der Stearinkerzen.

ALSCHMANN'S Schnupfpulver gegen Nasenkatarrh. Acid. borici, Naphthalin aa 25,0, Camphorae 1,0, parfümirt mit Rosen- oder Patchouli Oel.

Antibacterin, ein Einathmungs-Antisepticum. Nach **AUFRECHT** Acid. borici 6,25, Laqueus Form. sesquichlorati 1,5, Spiritus Aethoris chlorati q s ad 100,0.

Antifungin (**OPFERMANN**), Specificum bei Diphtherie. Magnesia ustae 1,0, Acid. borici 15,5, Aquea destillata 75,0. [**F. SCHOLZ**]

Boroglycerinum, Boroglycerid, BARRÉ'S preserving compound $C_2H_5BO_3$, 62 Th Borsäure werden unter Erwärmen in 92 Th Glycerin gelöst. Durchsichtige, hygroskopische, feste Masse. Die 5procentige Lösung in der Wundbehandlung.

Vorschritt des Ergänzb. Borsäure Pulver 62 Th, Glycerin 101 Th werden vereinigt und im Sandbade unter Umrühren so lange auf 150° erhitzt, bis das Gewicht = 100 Th beträgt. Die heisse Masse wird auf Glasplatten gegossen und nach dem Erkalten abgestossen.

Glyceritum Boroglycerini [**U-St.**], 310 g Borsäure mit 460 g Glycerin in warmer Porzellanschale nicht über 150° erhitzen, bis die Mischung 500 g wiegt, dann 500 g Glycerin zusetzen. Die 10proc Lösung zur Wundbehandlung.

Borol, Konservierungsmittel und Antisepticum. Geschmolzenes Gemisch von Borsäure und Natriumsulfat (**WAURICK**).

Borsalyl, Antisepticum. Gemenge von 25 g Borsäure und 82 g Natriumstearolat (**WAURICK**).

Cinol. Ein Haarspiritus, nach **AUFRECHT** Spiritus 35,0, Glycerin 5,0, Borsäure 0,5, Wasser 60,0, Parfum ad libitum.

Glacialin, Konservierungsmittel für Fleisch und Milch. Lösung von 9 Th Borax, 18 Th Borsäure, 6 Th Zucker, 9 Th Glycerin und 400 Th Wasser.

Listerine (amerik.-engl. Desinf.-Mittel). Ol. Eucalypti, Ol. Wintergreen, Menthol, Thymol aa 0,5 g, Acid. borici 15,0, Spiritus 135,0 Aquea q s ad 1 Liter. **Tscheppe, Pharm. Ztg.** 1894, 118).

Listerine-LAMBERT Acid. borici 20 (solve in aqua) Acid. benzoici 15,0, Thymol 5,0, Eucalyptoli gtt 5, Olei Gaultheriae gtt 5, Olei Menthae gtt 5, Ol. Thym. gtt 1, Alcohol 100, Aquea q s ad 500 g. (**Pharm. Ztg.** 1895, 621).

WICKENHEIMER'S Konservierungsflüssigkeit für Nahrungsmittel, Borsäure 50 g, Kochsalz 20 g, Salicylsäure 7,5 g, Glycerin 250 g, Wasser q s ad 1 Liter.

Glybolid. Emu Pasta aus 2 Th Glycerin, 1 Th Borsäure, 1 Th Acetanilid hergestellt. Bei Pusteln, Abscessen etc.

Borolid. Mischung aus gleichen Theilen Borsäure und Acetanilid. Bei Eczemen. **Konserve-Salz.** Kochsalz 5 Th, Kalisalpeter 3 Th, Borsäure 2 Th. Auf 1 kg Fleisch = 1 g der Mischung.

	Borsäure Natte	5%	10%	20%
Rp	Acid. borici	75,0	150,0	300,0
	Aquea ferriada	2850,0	2850,0	2700,0
	Gossypii depurati	1000,0	1000,0	1000,0
	Fuchsin	—	—	0,2

Man presst bei jeder Vorschrift bis auf 3000 g ab,
s. Indimenta

	Borsäure Lint	5%
Rp	Acid. borici	50,0
	Aquea ferriada	1000,0
	Spiritus (90%)	500,0
	Lint	1000,0

Ohne abzuspressen trocknen

Unguentum Acid. borici **LASTEA** (Original-Vorschrift)

Rp	Acid. borici	
	Cerae albae	aa 5,0
	Olei Amygdalarum	
	Paraffini solidi	aa 10,0

Unguentum Acid. borici **LASTEA**. (Badische Taxe)

1 p	Acid. borici plur	
	Olei Amygdalarum	
	Cerae albae	aa 10,0
	Lenolium	30,0

Lanolinum boricum in bacillis		Gaze borique 10% (Gall)	
Rp	Sebl benzoinat 80,0	Rp	Acid borici piv 1000,0
	Lanolini 80,0		Terebinth venetae 100,0
	Acidi borici piv 10,0		Spiritus 90% 18,0 kg
In Stangen grossen und in Metallbüchsen mit verschiebbarem Boden abgeben		1 kg Gaze soll von dieser Lösung 2,4 kg auf nehmen also nach dem Abpressen 8,4 kg wiegt n	
Lanollimentum Boroglycerini (Badische Taxe)		Pasta aseptica (Form Biot)	
Rp	Olei Olivarum 5,0	Rp	Acidi sulfurici 0,5
	Lanolini 20,0		Acidi borici 5,0
	Ungt Paraffini 65,0		Zinci oxydnti 10,0
	Boroglycerini 5,0		Vaseline americana 31,6
	Glycerini 5,0	Vaseline borique (Gall)	
Zu 60 g der schaumig gerührten Salbe 1 Tropfen Rosenöl		Rp	Acidi borici 1,0
			Vaseline 9,0
Lanollimentum Boroglycerini		Ungt acidi borici (Germ, U St)	
	Wollfett-Boroglycerini (Ligb)	Unguentum boricum (Heiv)	
Rp	(1) Acidi borici 20,0		Germ u illiv U St
	(2) Glycerini 100,0	Acidi borici	1 1
	(3) Aquae destillatae 50,0	Ungt Paraffini	9 6
	(4) Adipis laeae anhydri 850,0	Unguentum acidi borici extensum	
	(5) Olei Olivarum 130,0	Ber-Salbenmull (Diet M)	
Es werden 1, 2 u 3 bis zur Lösung erwärmt und mit 4 u 5 zur weichen Salbe verarbeitet		Rp	Sebl benzoinat 70,0
			Adipis benzoinat 20,0
			Acidi borici sublt piv 10,0
Borsäure Gaze 10%		Unguentum contra combustiones	
Rp	Acidi borici 120,0	Prof Dr SCHWIMMER'S Bausalbe	
	Aquae fortidae 1380,0	Rp	Acidi borici 5,0
	Gaze hydropne (22—25 m) 1000,0		Zinci oxydnti 10,0
Trinken und auf 2250,0 abpressen			Adipis 85,0

Acidum camphoricum.

Acidum camphoricum Kampfersäure (Germ). Rechts-Kampfersäure. Gewöhnliche Kampfersäure. Camphylsäure. Acide camphorique. Camphoric acid. $C_{10}H_{16}O_4$, Mol Gew = 200 Zweibasische Säure = $C_6H_4(CO_2H)_2$

Darstellung Man wahl Stehkolben oder Rundkolben mit engem Halse von etwa 4 Liter Fassungsraum aus und bringt in jeden derselben 150 g Kampfer sowie 2 Liter Salpetersäure von 1,27 spec Gewicht. In den Hals eines jeden Kolbens kittet man mit Hilfe von Gips bei C ein Glasrohr ein von 1,6 bis 2 m Länge und etwa 0,75 bis 1 cm leichter Weite¹⁾. Das obere Ende des Rohres wird rechtwinklig umgebogen, um es bei D direkt in einen Abzug, bez ins Freie einmünden zu lassen.

Den so vorbereiteten Kolben B bringt man auf ein Wasserbad A und erhält dieses in lebhaftem Sieden. Die Einwirkung der Salpetersäure auf den geschmolzenen Kampfer zeigt sich in reichlicher Entwicklung von braunen Dämpfen (Untersalpetersäure, Stickstoffdioxid NO_2), welche durch den Rauchfang bez ins Freie entweichen, während die gleich zeitig verdampfende Salpetersäure in dem als Luftkühler bez Rückflusskühler wirkenden Glasrohr verdichtet wird und wieder in den Kolben zurückfliesst. — Sobald die Dämpfe in dem Kühlrohr nur noch wenig gefärbt sind, kann man das Erhitzen einstellen. Für die oben angegebenen Gewichtsmengen ist etwa 30stündiges Erhitzen erforderlich.

Nach völligem Erkalten sammelt man die in der Salpetersäure ausgeschiedenen Krystalle von Kampfersäure, indem man die Flüssigkeit durch einen Trichter giesst, in dessen Grund ein Büschchen Asbest oder Glaswolle gedrückt ist. [Das Filtrat destilliert man bis auf etwa $\frac{1}{2}$ ab. Scheiden sich aus demselben nach dem Erkalten noch Krystalle ab, so vereinigt man diese mit der ersten Ausscheidung. Die überdestillierte Salpetersäure kann zu technischen Zwecken verwendet werden.]

¹⁾ Noch zweckmässiger ist es, entsprechende Kühlrohre an Kolben anschliessen zu lassen (s. Fig. 4)

Die gewonnenen Krystalle übergießt man mit der 5fachen Menge Wasser, erhitzt und fügt soviel Natriumcarbonat hinzu, dass Auflösung erfolgt, und die Flüssigkeit schwach alkalisch reagiert. Man filtriert und lässt krystallisieren. Die erhaltenen Krystalle von Kampfersäure-Natrium löst man in der 10fachen Menge Wasser auf, zersetzt durch einen Überschuss von Salzsäure, lässt krystallisieren und reinigt die erhaltenen Krystalle durch Umkrystallisieren, wenn nöthig unter Zusatz von Thierkohle.

Eigenschaften. Farb- und geruchlose Krystallblättchen oder ein krystallinisches Pulver, beim Kauen zwischen den Zähnen knirschend, von sanftem, hintennach bitterlichem Geschmack. Die reine Säure schmilzt bei 186–187°, Germ giebt als Schmelzpunkt 178–180° an. Verflüchtigt sich beim weiteren Erhitzen unter Spaltung in Kampfersäure-Anhydrid und Wasser. Löslich in 140 Th Wasser von 15° oder in 8 Th siedendem Wasser, feiner in 1,3 Th Weingeist, in 1,8 Th Aether oder in 1000 Th Chloroform. Die wässrige Lösung röthet Lackmusfarbstoff. Von kohlensauren und atrenden Basen wird die übrige schwachbasische Kampfersäure reichlich aufgenommen unter Bildung der entsprechenden Salze, welche „Kampferate“ hießen. 1 cem Normal Kalilauge sättigt = 0,1 g Kampfersäure. An charakteristischen Reaktionen ist die Kampfersäure arm. Die mit Natriumcarbonat bis zu schwachsauren Reaktionen abgestumpfte wässrige Lösung giebt 1) mit Calciumchlorid, Baryumchlorid oder Quecksilberchlorid keine Fällung. 2) Mit Silbernitrat in hinreichend concentrirter Flüssigkeit einen weissen, krümeligen Niederschlag, in viel Wasser, auch in Ammoniak löslich. 3) Mit Ferrichlorid einen lehmfarbigen Niederschlag. 4) Mit Kupfersulfat auch in starker Verdünnung hellblaue, gallertartige Niederschläge.

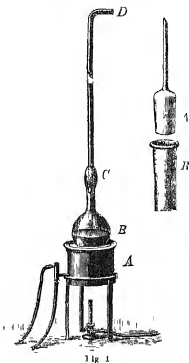
Prüfung. 1) Sie sei geruchlos, rieche also nicht nach Kampher. 2) Der Schmelzpunkt, welchen bei Gegenwart von Kampfersäure herabgedrückt wird, liege nicht unter 180°. 3) Die kaltesättigte Lösung werde weder durch Baryumnitrat noch durch Silbernitrat getrübt (Schwefelsäure, Salzsäure). 4) Mischt man 2 cem der kaltesättigten Lösung mit 2 cem concentrirter Schwefelsäure und schüttet darauf 1 cem Perchlorsäurelösung, so darf eine braune Zone nicht auftreten (Salpetersäure). 5) 1 g Kampfersäure soll 10 cem Normal Kalilauge sättigen.

Aufbewahrung. In gut geschlossenen Gefäßen.

Anwendung. Aussenlich als mildes, leicht exsternendes und desintendendes Adstringens bei Entzündungen des Pharynx, Larynx und der Nase, bei Geschwüren, Pusteln und chronischen Urethriten, bei pathologischen Schweissen. Man wendet bei akuten Affektionen Lösungen von 0,5–2 Proc, bei chronischen von 3–6 Proc an. Wenn es nöthig ist, bereitet man die Lösungen unter Zusatz von Weingeist. Für je 1 Proc Kampfersäure löst man 11 Proc Weingeist (90 Vol Proc) zusetzen. Innerlich zu 1–3–5 g in Obstessenz gegen die nichtlichen Schweisse der Phthysiker. Man giebt das Mittel etwa 2 Stunden, bevor der Schwess gewöhnlich zum Ausbruch kommt.

Acidum camphoricum anhydricum. Kampfersäure-Anhydrid, $C_8H_4 < \begin{smallmatrix} CO \\ CO \end{smallmatrix} > O$ = 182, wird erhalten, wenn man Kampfersäure der Sublimation unterwirft. Farblose Krystalle, Schmelzpunkt 216–217°, Siedepunkt oberhalb 270°. Wird von siedendem Wasser langsam wieder in Kampfersäure verwandelt.

Kalium camphoricum. Kaliumcamphorat. Kampfersaures Kalium $C_8H_4O_4K$ = 276. Wird durch Neutralsalzen einer alkoholischen Lösung von 20 Th Kampfersäure



mit einer alkoholischen Lösung von 11,2 Th Kaliumhydroxyd und Eindampfen bis zur Trockne erhalten. In trockenem Zustande eine farblose, krystallinische Masse, gewöhnlich in Folge Anziehung von Wasser ein dicker Syrup. In Wasser leicht löslich, aus diesem Grunde bisweilen an Stelle der schwer löslichen Kamphersäure verwendet.

† Anilinum camphoricum. Kamphersäures Anilin $C_{10}H_{10}O_4 (C_6H_5NH_2)_2 = 386$. Zur Darstellung trägt man in 46,5 Th Anilin (für Blau), welche im Wasserbade erhitzt sind, 50 Th Camphorsäure ein. Sobald Auflösung der letzteren erfolgt ist, giesst man die Mischung in flache Gefässe und setzt sie in dünner Schicht niedriger Temperatur aus, worauf Krystallisation erfolgt.

Krystallinische Massen, in 80 Th Wasser löslich, leicht löslich in Alkohol und in Aether, löslich auch in 10 Th Glycerin, diese Lösung kann mit dem gleichen Volumen Wasser verdünnt werden, ohne dass Ausscheidung oder Zersetzung erfolgt. Chloroform und Schwefelkohlenstoff lösen nur das Anilin heraus, während krystallinische Kamphersäure zurückbleibt. — Vor Licht geschützt vorsichtig aufzubewahren.

In Gaben von 0,1–0,3 g als Antispasmodicum. Als *dosis maxima pro die* würden 1,0 g anzunehmen sein.

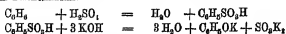
Acidum carbolicum.

1 † Acidum carbolicum (Aust. Brit. Germ. U.-St.) Phénol (Gall.), Phenolum (Helv.) Phenylsäure. Phenylalkohol. Steinkohlen-Kreosot. Acide phénique. Phenie acid. Carbolie acid. Salicoin. Salicool C_6H_5OH . Mol. Gew. = 94.

Die Pharmakisten der Drogisten führen folgende wichtigeren Sorten auf: 1) *Acidum carbolicum crist.* Schm.-P. 85–87. 2) *Acidum carbolicum crist.* Schm.-P. 40–41°, dieses Präparat heisst *Phenolum absolutum*, falls es in lose Krystalle gebracht ist. 3) *Acidum carbolicum crist.* Ph. G. III Schm.-P. 40–42°. 4) *Acidum carbolicum synthet.* Schm.-P. 40 bis 42°. Ausserdem noch rohe Karbolsäure.

Darstellung. Die Karbolsäure oder das „Phenol par excellence“ bildet neben höheren Phenolen (Kresolen, Xylenolen etc.) den Hauptbestandtheil der zwischen 140 und 220° siedenden Fraktion des Steinkohlentheers. Zur Abscheidung der Karbolsäure wird diese Fraktion mit Natronlauge behandelt, wodurch die Phenole in Lösung übergeführt werden, während die Kohlenwasserstoffe ungelöst bleiben. Ans der alkalischen Lösung werden die Phenole durch Ausäuern mit Salzsäure abgeschieden.¹⁾ Von den homologen Phenolen trennt man sie dadurch, dass das Phenolgemisch mit zur völligen Auflösung unzureichenden Mengen von Natronlauge behandelt wird. Unter diesen Umständen verbindet sich zuerst das Phenol (als stärkere Säure) mit dem Natronhydrat, die Kresole und Xylenole bleiben ungelöst. Die weitere Reinigung des aus der alkalischen Lösung durch Säuren abgeschiedenen Phenolgemisches erfolgt durch wiederholte fraktionirte Destillation, durch Krystallisation mit nachfolgendem Abschleudern oder Abpressen der Krystalle.

Die synthetische Karbolsäure wird in der Weise dargestellt, dass Benzol durch Einwirkung von Schwefelsäure zunächst in Benzolsulfosäure, und diese durch Schmelzen mit Kalihydrat in Phenolkalium



übergeführt wird, aus der Lösung des letzteren wird auf Zusatz von Säuren Karbolsäure ausgefällt.

Eigenschaften. Die reinste Karbolsäure ist die synthetisch gewonnene. Sie stellt farblose, eigenartig riechende Krystalle dar, schmilzt völlig über Schwefelsäure getrocknet, bei 42° C und siedet bei 182–188°, die Dämpfe sind leicht entzündlich. Das spec. Gew. ist bei 15° C = 1,066. Sie löst sich bei 15° C in 15 Th Wasser, sie löst sich ferner leicht in Alkohol, Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, Glycerin, fetten und ätherischen Ölen. In Petroläther ist sie in der Kälte fast unlöslich, in der Wärme leichter

¹⁾ Die in diesem oder in einem späteren Stadium gewonnene Säure wurde früher als „Roh-Karbolsäure“ bezeichnet.

löslich In Substanz oder konc. Lösungätzt sie Haut und Schleimhaute Unter dem Einfluss von Luft und Licht nimmt sie leicht rötliche Färbung an

Einige Pharmakopöen schreiben nicht völlig reine Karbolsäure vor, sondern lassen mehr oder weniger kresolhaltige Präparate zu Je mehr Kresole eine Karbolsäure enthält, desto mehr wird ihr Schmelzpunkt erniedrigt, der Siedepunkt aber erhöht, und desto mehr sinkt die Löslichkeit in Wasser. Dies Verhalten giebt Aufschluss darüber, welche Präparate die einzelnen Pharmakopöen verlangen. Es schreiben vor Brit Schm-P nicht unter 18,8° U-St Schm-P nicht unter 35°, löslich in etwa 15 Th Wasser Austr Schm-P 37—40°, löslich in etwa 15 Th Wasser Germ Schm-P 40—42° Gall n Helv Schm-P 42° Die Karbolsäure hat die Formel C_6H_5OH Mol.-Gew. = 94



Kresolhaltige (Phenol)

Durch Aetzalkalien (KOH, NaOH), auch durch Ammoniak, wird Karbolsäure unter Bildung von „Phenolaten“ gelöst. Metallen gegenüber spielt die Karbolsäure die Rolle einer schwachen einbasischen Säure. Die von ihr sich ableitenden Salze heissen „Phenolate“ und haben die Formel C_6H_5OM . — Reith gewordene Karbolsäure tauscht man entweder beim Destillieren oder reinigt sie durch Destillation aus Glasgefäßen. Löst man roth gewordene Karbolsäure in Wasser, so lässt sich durch Filtration, welche den in Wasser unlöslichen Farbstoff zurückhält, eine farblose Lösung erzielen.

Prüfung. Diese kann sich beschränken auf die Prüfung des äusseren Aussehens (Farblosigkeit), Abwesenheit unangenehmen Geruches, die Feststellung des Schmelzpunktes, wobei die Substanz vorher über Schwefelsäure zu trocknen ist, des Siedepunktes und der Löslichkeit in Wasser unter genauer Einhaltung der vorgeschriebenen Temperatur. Allenfalls muss noch die völlige Flüchtigkeit beim Verkohlen nachzuweisen.

Erkennung und Bestimmung. Die wässrige Lösung zeigt folgende Reaktionen: 1) Mit wenig (f) Eisenchloridlösung versetzt nimmt sie blaviolette Färbung an, die durch Salzsäure in Gelb übergeht (in der alkoholischen Lösung tritt die Violettfärbung erst nach dem Verdünnen mit Wasser auf). 2) Lässt man zu der ammoniakalischen Lösung unter Umschütteln Bromdampf zufließen, so nimmt sie lasurblaue Färbung an (LIEBERMANN). 3) Auf Zusatz von MILLON's Reagens entsteht (in verdünnten Lösungen beim Erwärmen) kirschrothe Färbung. 4) Durch Zusatz von Bromwasser im Ueberschuss entsteht krystallinischer Niederschlag von Tribromphenol $C_6H_2Br_3OH$.

Die Bestimmung kann a) gewichtsanalytisch, b) maassanalytisch ausgeführt werden.

A) Gewichts-analytisch. Man versetzt die 0,1—0,2 Phenol enthaltende wässrige Lösung unter Umrühren mit frisch bereitetem Bromwasser bis zur deutlichen Gelbfärbung und lässt 4—5 Stunden zum Absetzen an einem kühlen Orte stehen. Dann filtrirt man durch ein gewogenes Filtr., wäscht bis zur Neutralfärbung mit Wasser und trocknet bei 80° C. Das erhaltene Gewicht giebt mit 0,2839 multipliziert die vorhandene Karbolsäure an. Das Resultat fällt ein wenig zu hoch aus, weil mit dem Tribromphenol stets etwas Tribromphenolbrom $C_6H_2Br_3OBr$ ausfällt. Dieser Fehler kann jedoch in den meisten Fällen vernachlässigt werden.

B) Maass-analytisch. Man bedarf folgenden Lösungen: a) 6,0 g reines getrocknetes Kaliumbromid (KBr) werden in Wasser zu 1 Liter gelöst. b) 1,67 g reines getrocknetes Kaliumbromat ($KBrO_3$) werden in Wasser zu 1 Liter gelöst. Mischt man von beiden Lösungen je 50 ccm und säuert mit 5 ccm konc. Schwefelsäure an, so werden nach der Gleichung $5KBr + KBrO_3 + 3H_2SO_4 = 3H_2O + 3K_2SO_4 + 3Br_2$, = 0,240 g Brom in Freiheit gesetzt, welche nach der Gleichung $C_6H_5OH + 3Br_2 = 3HBr + C_6H_2Br_3OH$ die Menge von 0,047 g Phenol zu binden vermögen.

Man stellt zunächst den Wirkungswert der Titrlösungen fest, indem man 50 ccm Kaliumbromidlösung, 50 ccm Kaliumbromatlösung und 2 g reines Kaliumjodid vermischt, die Lösung mit 5 ccm konc. Schwefelsäure ansäuert und das ausgeschiedene Jod unter Zusatz von Stärkelösung mit $\frac{1}{10}$ Natriumthiosulfatlösung titirt. 1 ccm $\frac{1}{10}$ Natriumthiosulfatlösung entspricht = 0,0127 g Jod oder 0,008 g Brom. Man wird daher für obige Mengen (50 ccm KBr Lösung und 50 ccm $KBrO_3$ -Lösung) = 80 ccm $\frac{1}{10}$ Natriumthiosulfatlösung verbrauchen.

Zur Ausführung der Bestimmung stellt man sich eine Lösung dar, welche im Liter etwa 1 g des zu untersuchenden Phenols enthält. Hiervon bringt man 30—50 ccm in eine

etwa 250 ccm fassende Flasche mit Glasstopfen, lässt 50 ccm Kaliumbromidlösung, 50 ccm Kaliumbromatlösung zutreffen, mischt, giebt 5 ccm conc Schwefelsäure zu und mischt wiederum nach Aufsetzen des Glasstopfens. Nach 15 Minuten fügt man 2 g Kaliumjodid hinzu und türrt das ausgeschiedene Jod unter Zusatz von Stäkelösung mit $\frac{1}{10}$ Norm d. Natriumthiosulfatlösung. Diese Methode ist die Fehlerquelle in Folge Bildung von Tribromphenolbrom nicht an [Brockhaus]

Beispiel Die Natriumthiosulfatlösung ist $\frac{1}{10}$ -normal 1 ccm derselben, entspricht d. h. 0,008 g Brom oder — da 6 Mol Brom (480) von 1 Mol Phenol (94) beansprucht werden — = 0,00156 g Phenol 50 ccm Kaliumbromidlösung + 50 ccm Kaliumbromatlösung + 2 g Kaliumjodid + 5 ccm conc Schwefelsäure brauchen zur Bindung des ausgeschiedenen Jods = 30 ccm $\frac{1}{10}$ Natriumthiosulfatlösung, d. h. 30 ccm $\frac{n}{10}$ Natriumthiosulfatlösung binden 0,240 g Brom, welche mit 0,047 g Phenol in Reaktion zu treten vermögen

Angenommen, man hätte 50 ccm der vorbereiteten Phenollösung 1 1000 (s. oben) mit 50 ccm Kaliumbromidlösung, 50 ccm Kaliumbromatlösung gemischt und 2 g Kaliumjodid hinzugefügt und mit 5 ccm conc Schwefelsäure angesäuert. Nach Zusatz von etwa Stäkelösung sollen 7,5 ccm $\frac{n}{10}$ -Natriumthiosulfat bis zur entzuckenden Färblosigkeit verbraucht werden. Es ist also eine der 7,5 ccm $\frac{n}{10}$ Natriumthiosulfat entsprechende Menge

Brom nicht an Phenol gebunden worden. Wäre genau alles Brom verbraucht worden, so würde dies eine absolute Menge von 0,047 g Phenol anzeigen. Von 7,5 ccm $\frac{n}{10}$ Natriumthiosulfatlösung entsprechen aber 0,06 g Brom oder $(7,5 \times 0,00156 \text{ g}) = 0,0117 \text{ g Phenol}$. Die zur Bestimmung benutzten 50 ccm Phenollösung enthalten daher 0,047 g minus 0,0117 g = 0,0353 g Phenol. In dem ganzen Later Phenollösung wurden daher $20 \times 0,0353 = 0,706 \text{ g Phenol}$ enthalten sein, und da 1 g des Phenolpräparats zu 1000 ccm aufgelöst worden war, so enthält das ursprüngliche Phenolpräparat 70,6 Proc Phenol.

Karbonsäure-Bestimmung in Verbandstoffen. Man bringt 10 g einer Durchschnittsprobe in einen $\frac{1}{2}$ -Liter-Kolben, übergiesst mit 400 ccm heissem destilliertem Wasser, extrahirt durch häufiges Umschütteln und füllt nach dem Erkalten auf 500 ccm auf. Von dieser Lösung bringt man bei 5 proc Verbrauchsstoff = 50 ccm, bei 10 proc = 25 ccm in ein Glasstopfen Gefäss von $\frac{1}{2}$ l, fügt je 50 ccm Kaliumbromid- und Kaliumbromatlösung, sowie 5 ccm conc Schwefelsäure hinzu und lässt die Mischung nach dem Umschwenken 15 Minuten verschlossen stehen. Hierauf setzt man 10 ccm Kaliumjodidlösung 1 10 hinzu und türrt das ausgeschiedene Jod mit $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung. — Zieht man für jeden verbrauchten ccm $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung 0,00156 g von 0,047 g ab, so bedeutet der verbleibende Rest die Menge Phenol, welche in den angewendeten ccm Phenollösung vorhanden ist.

Zum Nachweis des Phenol in Leichen theilen, Harn etc. destillirt man diese nach dem Ansäuern mit Weinsäure im Wasserdampfstrom ab. Das Destillat wird mit Aether angesüßelt, das nach dem freiwilligen Verdunsten des Letzteren hinterbleibende Phenol wird über Schwefelsäure getrocknet und gewogen. Oder man bestimmt, falls Fäulnissbakterien ausgeschlossen sind, das Phenol im Destillate maassanalytisch nach B. Findet man in Leichen theilen Karbonsäure in geringen Mengen, so darf man nicht ansich Acht lassen, dass Phenole sich stets bei der Fäulnis von Eiweiss (Fleisch) bilden, dass also diese geringen Mengen ebensogut lediglich durch Fäulnis entstanden sein können.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, vorsichtig (Aust. Germ. Heft)

Anwendung. Karbonsäure wirkt faulnisswidrig, gähungsheumend. In Substanz oder conc Lösung ätzt sie Haut und Schleimhäute stark. Die betroffenen Partien werden weiss, unempfindlich und stossen sich später wie Brandschorfe ab. Innerlich bei abnormen Gährungserscheinungen im Magen und Darm, bei Diabetes in Lösung oder Pillen. Grösste Einzelgabe 0,1 g, grösste Tagesgabe 0,5 g (Aust. Germ. Heft). Aeusserlich in den mannigfachsten Formen bei der Wundbehandlung. Als Verbandwasser die 3 procentige, zur Desinfektion der Hände und Instrumente 5 procentige wässrige Lösung. Lösungen in Oel sind wenig wirksam. — Ist zufällig conc Karbonsäure auf die Haut gelangt, so wäscht man sie zunächst mit einem Stück Filtrpapier oder dergl. trocken weg, und wäscht alsdann die Stelle mit Alkohol nach.

Karbolsäure ist innerlich genommen ein heftiges Gift, wirkt auf das Centralnervensystem und tötet durch Respirationslähmung Intoxikationen können auch durch Resorption von Wundflächen oder Schleimhäuten aus erfolgen Die Ausscheidung erfolgt zunächst als Phenylschwefelsäure $C_6H_5SO_3H$ Der Harn nimmt tintenartige Färbung an Gegenmittel bei Karbolsäurevergiftung sind Zuckerkalk oder Natriumsulfat

Technisch. Bei der Fabrikation der Daimsauren, des Leimes, der Salicylsäure, vieler Farbstoffe und anderer organischen Präparate (Pikrinsäure) benutzt

II † Acidum carbolicum liquefactum (Austri Brit Germ) Phenolum liquefactum (Helv) Verflüssigte oder zerflossene Karbolsäure Eine Recepturerleichterung, welche durch Vermischen von geschmolzener Karbolsäure mit etwa 10 Proc Wasser dargestellt wird Es schreiben vor 1 Th Wasser auf 10 Th Karbolsäure Austri Germ Brit 1 Th Wasser auf 9 Th Karbolsäure Helv Farblose oder gelblich-rothliche Flüssigkeit Spec Gew 1,064—1,067 (Brit) bez 1,068—1,069 (Germ) Feststellung des Gehaltes an Phenol kann gewichts oder maassanalytisch erfolgen s oben Empirisch in folgender Weise 10 ccm dünnen, nach Zusatz von 2,8 ccm Wasser, nicht bleibend getrübt werden, sollen aber nach weiterem Zusatz von 8—10 Tropfen Wasser, eine trübe Mischung geben, welche mit nicht weniger als 135 und mit nicht mehr als 140 ccm Wasser eine klare Flüssigkeit geben muss Die zu verwendenden Flüssigkeiten müssen durchweg eine Temperatur von 15° C haben (Zeigt an, dass der Phenolgehalt des Präparates richtig und dass das zur Herstellung benutzte Phenol nicht kieselhaltig ist)

Die Verflüssigung bez des Flüssigbleibens beruht auf der Bildung eines Hydrates $C_6H_5OH + \frac{1}{2}H_2O$ Vorsichtig aufzubewahren (Austri Germ Helv) Unter 10° kann theilweises Erstarren der Flüssigkeit erfolgen

III † Acidum carbolicum crudum Rohe Karbolsäure Da die unter diesem Namen im Handel befindlichen Rohprodukte zur Zeit nicht Phenol, sondern Kiesel als wirksamen Bestandtheil enthalten, so vergl man hierbei unter Kresolum

IV. Karbolwasser Zum Desinfectiren der Instrumente etc benutzt man 5 procentige, zur Desinfection von Wunden bez als Verbandwasser 3 procentige Lösungen Das Karbolwasser der Pharmakopöen ist von verschiedener Stärke Austri u Germ *Aqua carbolisata* = 8 Proc Helv *Aqua phenolata* = 5 Proc Gall *Soluté d'acide phénique* a) zum innerlichen Gebrauch 0,1 Proc, b) zum ausschlichen Gebrauche = 2 Proc

Antiepidemien universalis, MÜLLER's Karbolsäure 3 Tropfen, Essigäther 10 Tropfen, Wasser 180,0 (HAGNER)

Carbolsod resin FILLISCH's (zahnärztl Specialität), 100 Kopallack mit 30 Karbolsäure

Karbolsäure-Pastillen, RADLMANN's D R P 44 528 Kryst Karbolsäure 9 Th, Borsäure 1 Th werden zu Pastillen verarbeitet Nach einem neuem Patent sollen Carbolsäuredämpfe über erwärmte Borsäure geleitet werden Die verdichteten Dämpfe werden zu Pastillen verarbeitet

Karbolsäure-Pastillen, SALZMANN's Man schmilzt 95 Th Karbolsäure, mischt 5 Th gepulverte Stearinsäure darunter, rührt bis zum Erkalten und formt die Masse in Pastillen Phenolsalyl-Christmas Karbolsäure 9,0, Salicylsäure 1,0, Malchsäure 2,0, Menthol 0,1 Die zusammengeschmolzene Masse löst sich in 25 Th Wasser, löslicher in Glycerin

Vulnical GRUNDMANN (Vorschrift des Fabrikanten) Tinct Benzoes comp Tinct Myrrhae ää 75,0, Ungt Paraffini, Ungt Vaseline comp ää 300,0, Cerata Cetacei, Lanolinum ää 100,0, Acidi borici, Zinci oxydati ää 40,0, Acidi carbolici 12,5, Liq Aluminii acetici, Camphorae ää 7,5, Adipis 360,0

Acidum carbolisatum

Karbol-Räucheressig

Rp Acid carbolici	5,0
Aquae Colonicus	5,0
Aceti 6%	90,0

20—30 g werden auf Tellern durch schwaches Erhitzen verdunstet

Acidum carbolisatum (Lsg, Lsgb)

Rp Acid carbolici	4,0
Aceti	96,0

Acidum hygienicum

Antiseptischer Gesundheitsessig von

Apotheker Dr Kopp Strassburg

Rp Acid carbolici puri	10,0
Acidi salicylici	2,0
Acidi acetici glacialis	6,0
Vinagris de Bully	100,0
Menthol	1,0

Nach Karlsruher Ortsgesundheitsrath einen 4procentigen Lösung von Thymol in Alkohol und verdünnter Essigsäure

Acidum carbonicum camphoratum

Rp Acidi carbonici 10,0
Camphorae 80,0

Unter schwachem Erwärmen zusammenzureiben
Durchsichtige, farblose, später rötliche Masse,
sp G 0,80 Gegen Wundrose [SCHWIKLOW]

Acidum carbonicum carbonisatum

Kohl-Desigsäure

Rp Acidi carbonici 10,0
Acidi succici diluti (30%) 85,0
Olei Eucalypti 5,0

Zum Räuchern in Krankenzimmern

Aether carbonisatus

Rp Acidi carbonici 0,5
Aetheris 80,0

Zum Einblasen bei Entzünd. der Tube Eustachii

Aqua dentifricia carbonisata

Rp Acidi carbonici 2,0
Tincturae Quillajae 20,0
Olei Menthae pip gtt VIII
Aqua destillata 180,0

Kohl-Mundwasser, gegen Caries

Baedili Acidi carbonici (Nasenbeuge)

Rp Acidi carbonici 2,0
Glycerini 80,
Massae Gelatinae albae 55,0
Aqua 5,0

fiant baedili No 15

Balsamum otalgicum

Ohren-Balsam

Rp Acidi carbonici liquefacti gtt X
Olei Succini rectificati gtt V
Olei Hyoscyami 5,0
Olei Olivarum 80,0

Bei Ohrenzwang, Ohrenschmerz täglich 1—2 mal
3—4 Tropfen in den Gehörgang zu träufeln

Candelae carbonisatae

Kohl-Kerzen

Rp Carbonis Tiliae 890,0
Solutiois Kali nitrici 50,0 1000,0
Tragacanthae pulveratae 20,0
Acidi carbonici 100,0
Olei Wintergreen 1,0

Die mit der Salpeterlösung getränkte Kohle wird
getrocknet, darauf mit den übrigen Substanzen
gemischt und die Mischung mit Tragant schleim,
der 2 Proc Kalisalpeter enthält, zur Masse an-
gestossen. [Diet M]

Collemplastrum carbonisatum (Diet M)

Rp Massae Collemplastri 800,0
Rhizom Iridis piv M/50 80,0
Sandalinae piv 20,0
Acidi carbonici 80,0
Olei resinae 15,0
Aether 150,0

Bereitung s. Collemplastrum

Collodium Acidi carbonici

Rp Acidi carbonici crys
Collodii 88 5,0

Sehr ätzende Masse, auf Baumwolle in den schmer-
zenden carösen Zahn zu bringen

Emplastrum carbonisatum

[PINTSCHOVICUS]

Rp Ceres albae 4,0
Celophani
Olei Olivarum 88 2,0
Acidi carbonici 5,0

Auf Leinwand gestrichen bei Lupus

Gelatina carbonisata. [Diet M]

Rp Gelatinae albae 80,0
Aqua 64,0

Quellen lassen, im Dampfbade erhitzen, rühren
Glycerini 5,0
Acidi carbonici 1,0

Glycerinum Acidi carbonici (U St)

Rp Acidi carbonici 20,0
Glycerini 80,0

Glycerinum Acidi carbonici (Brit)

besteht aus 1 Gew Th Carbonsäure u 4 Vol Glycerin

Linimentum carbonisatum

Rp Acidi carbonici 1—2,0
Olei Olivarum
Aqua calida 88 50,0

Gegen Wundsein der Kinder

Liquor antipityriasis LEMAIR

Rp Acidi carbonici 5,0
Acidi acetic diluti 800,0

Damit getränkte Kompressen auf die Kopfgrund-
stellen aufzulegen

Liquor injectorius LIEBER

Rp Acidi carbonici 5,0
Aqua destillata 185,0

Zum Einspritzen von Wunden

Liquor antisepticus MURSETTA

Rp Acidi carbonici puri 5,0
Acidi acetic diluti 80,0
Camphora 40,0
Sphacis Vini 500,0

Liquor antisepticus FENCKE

Rp Acidi carbonici puri 10,0
Aqua destillata 800,0
Bromi 5,0

Wird ausserlich angewendet gegen Biss und Stich
giftiger Thiere, gegen Leichengift Innerlich
gibt man die Flüssigkeit mit Catechu Sirup
gegen Cholera

Rp Liquoris antisoptici Penzold 25,0
Tincturae Catechu 15,0
Sirupi simplici 160,0

1/2 stündlich einen halben Esslöffel

Liquor inhalatorius carbonisatus ROBIN

Rp Acidi carbonici
Spiritus diluti 88 1,0
Tincturae Jodi 0,5
Glycerini
Aqua destillata 88 2,5

25—30 Tropfen auf 1—2 Esslöffel voll Wasser zum
Zeräthnen des Inhalirens

Lotto carbonica [HUTCHINSON]

Rp Acidi carbonici 2,0
Glycerini
Spiritus 88 15,0
Aqua 170,0

Mixtura Acidi carbonici.

Rp Acidi carbonici puri 1,0 (f)
Aqua destillata 200,0
Mucellaginis Gummi Arabici 50,0

Zweistündlich einen Esslöffel bei heftiger An-
wendung von Aqua phenylita (bei den Fecken
vom Eruptionsladium an)

Mixtura antidiabetica — ESSERT
Rp Acidi carbolici 5,0
Aque destillatæ 150,0
Aque Menthae pip 50,0

Bei Diabetes 3—4 mal täglich 1 Theelöffel

Oleum erianthe (LASSAR)
LASSAR'S Karbol-Heeröl
Rp Acidi carbolici 1,5
Olei Olivæ 100,0
Olei Bergamotini gtt XXX

Bei Ptyriasis capitis und Kopfschmerz

Olfactorium antikatarrheum HAGEN
Rp Acidi carbolici puri
Spiritus Vini 50 10,0
Liquoris Ammonii caustici 12,0
Aque destillatæ 20,0

50 Gramm-Flaschen mit weiter Öffnung werden zu $\frac{1}{2}$ mit vorstehender Mischung beschickt und dann mit einem solchen Bausche Baumwollgefillt, dass dieser die Flüssigkeit gerade aufsteigt. Bei beginnendem Schnupfen, Stockschnupfen, chronischem Katarrh und anderen katarrhalischen Leiden hilfreich zu wirken.

Pasta carbolica LESTER
Acidi carbolici 5,0
Olei Olivæ 50,0
Gelat. preparatæ q s

fiat pasta mollis Zwischen Callee auf Wunden zu legen

Pilulae Acidi carbolici
Rp Acidi carbolici puri 5,0
Unguenti Glycerini 10,0
Elixomatis Calami 5,0
Radialis Althæeae q s

M f pilulae 800

8 Täglich viermal eine (später zwei bis drei [1]) Pillen (bei verschiedenen Hautkrankheiten, Pruritus universalis und pudendi) Jede Pille enthält 0,256 g Karbolsäure

Pilulae contra pruritus HUMER
Rp Acidi carbolici 5,0
Unguenti Glycerini
Pulveris Radialis Althæeae 50 q s

f pilulae 100

8 Dreimal täglich anfangs zwei, später drei Pillen vorwärts! Jede Pille enthält 0,06 g Karbolsäure

Pulvis dentifricus carbolisatus

Karbol-Zahnpulver
Rp Acidi carbolici 2,0
Omnis Saponis pulv
Rhz Iridis Florentinae 50 7,86
Olei Caryophyllorum gtt III
Calci carbolici 85,0

Pulvis desinfectorius MAC DOUGALL

Rp Acidi carbolici 10,0
Calcarii hydratis pulveris
Magnesiæ sulfuris 50 150,0

Zum Verbinden und Einstreuen schlecht eiternder Wunden, zur Desinfektion der Nachstühle

Pulvis divinus parvus MAGNANT PERE

Rp Gypsi usti
Calcarii hydratis 50 50,0
Aluminis pulverati 25,0
Acidi carbolici 2,5

Zum Verbande und Einstreuen in brandige, profuse eiternde, necrosöse Wunden, mit Wasser gemischt zum Bestreichen der Hautausschläge, Froststellen etc

Pulvis Talcum cum Acido carbolico (LASSAR)

Talcum veneti 50,0
Acidi carbolici 2,0

Sapo carbolisatus (Karbol-Seife)

Rp a) Saponis stearici puri 75,0
Acidi carbolici 25,0

Mischen und in Formen pressen (Diet. M.) Zum Waschen der Hände für Ärzte 25procentig!

Rp b) Saponis medicati 100,0
Acidi carbolici 5,0—10,0

Mischen und in Formen pressen. 5—10procentig!

Sapo carbolisatus molles 5 Proc

Karbol-Kaliseife
Rp Saponis kalini 285,0
Acidi carbolici 15,0
Olei Bergamotini 5,0
Olei Citronellæ 0,5

Sebum carbolisatum 2 Proc.

Karbol-Taig 2 Proc
Rp Sobi benzoinati 98,0
Acidi carbolici 2,0

Spiritus carbolisatus desinfectorius

Rp Acidi carbolici 20,0
Olei Citronellæ
Olei Sassafras 50 1,0
Spiritus diluti 980,0

Spiritus phenylatus contra tinea

Moisten spiritus
Rp Acidi carbolici 10,0
Olei Caryophyllorum
Olei Citri
Camphoræ 50 5,0
Spiritus (90 Proc) 500,0

Suppositoria Acidi carbolici (Bnt)

Rp Acidi carbolici 0,8
Cerae albae 1,6
Olei Cacao 10,0

fiat suppositoria No 12

Unguentum Acidi carbolici

Rp Acidi carbolici 1,0
Unguenti cerei 25,0

Unguentum carbolisatum (Ergänz.)

Karbol-Salbe
Rp Acidi carbolici 5,0
Adipis suilli 50,0
Unter Erwärmen aufzutragen

Unguentum contra perniores (LASSAR)

Acidi carbolici 0,5
Vasolini
Unguenti Plumbi 50 10,0
Olei Amygdalarum 5,0

Auf offene Frostbeulen auflegen

Unguentum contra perniores — ROTH

Rp Acidi carbolici 1,0
Tinctura Jodi
Acidi tannici 50 2,0
Unguenti cerei 30,0

Unguentum diachylon carbolisatum — LASSAR

Rp Emplastri Lithargyri simpl.
Vasolini flavi 50 50,0
Acidi carbolici 2,0

Bei Jackender brennender Haut, Pruritus varians

Vinalgre phénique (Gall)

Acidi carbolici	10,0
Acidi acetici dil (80%)	885,0
Aquae	857,0

Linalimentum contra scabiem bestiarum

Vet	I
Rp	Acidi carbolici 10,0
	Olei Rapaeum 150,0
	Petrolei 50,0
	Tinctura Aloë 20,0

Täglich werden die rindigen Hautstellen einmal sanft eingerieben. Bei Schafen und Jagdbunden wendet man eine wässrige Flüssigkeit an

Vet	II
Rp	Boracis 50,0
	Sapindi domestici 100,0
	Aquae 5000,0
	Acidi carbolici 100,0
	Olei Terebinthinae 50,0
	Spiritus Vini 200,0

Mit der gut durchgeschüttelten Flüssigkeit werden die rindigen Stellen täglich einmal mit Hilfe einer Bürste bearbeitet oder benetzt

Liquor antiparonychiæ

Vet	Maukwasser
Rp	Aquae vulcanariae vinosae
	Tincturae Benzoes
	Tincturae Aloë
	Tincturae Arnicæ 33 50,0
	Acidi carbolici 5,0

Von dieser Flüssigkeit wird den Leammehlumschlagen bei bössartiger Mauke beigemischt. Bei gutartiger Mauke macht man aus Mehl einen dünnflüssigen Brei, versetzt diesen mit $\frac{1}{2}$ Volum des Maukwassers und wendet das Gemisch als Pinselfarbe an

Vet	Oleum carbolisatum
Rp	Acidi carbolici 5,0
	Olei Linl 100,0

Zum Bestreichen offener Stellen und eiternder Wunden

Vet	Pockenlecke für Schweine
Rp	Natri nitrosi crudi 33 100,0
	Natri sulfurici 33 100,0
	Fructus Anisi 33 100,0
	Radix Liquiritiae 33 100,0
	Farinae secalinae 100,0
	Acidi carbolici 5,0
	Spiritus Vini 15,0

S Täglich dreimal einen Esslöffel voll zu geben. Bössartige Pocken sind mit folgendem Linaliment zu bepinseln

V Karbolsäure-Verbandstoffe Die Vorschriften zur Herstellung von Karbolsäure-Verbandstoffen sind ausserordentlich zahlreich. Im Nachstehenden geben wir lediglich die wichtigsten wieder

Gossypium carbolisatum Karbol-Watte a) Ergänzb. Verflüssigte Karbolsäure (von 90 Proc) 60 Th, Weingeist (90 Proc) 1800 Th. Mit dieser Lösung tränkt man 1000 Th entfettete Baumwolle. Nachdem man durch Druck die gleichmässige Verteilung der Flüssigkeit in der Baumwolle bewirkt hat, lässt man diese 24 Stunden in einem bedeckten Gefässe stehen und trocknet endlich bei Zimmertemperatur. Enthält etwa 5 Proc Karbolsäure

b) Gall. Man bereitet eine Lösung aus Karbolsäure 1 kg, Weingeist 18,5 kg, Larchenterpentin 500 g. Mit dieser Lösung tränkt man entfettete Watte und presst diese

Pockenlinaliment

Vet	für Schweine
Rp	Olea Lani 80,0
	Vitellum ovorum durorum 5,0
	Acidi carbolici 2,0

Flat emulsiæ

Vet	Unguentum contra scabiem bestiarum
Rp	Schi taurini
	Adipis suilla 50,0
	Cetophoni 50,0
	Acidi carbolici 5,0
	Petrolei Italici 20,0

Walz'sche concentrirte Lango gegen Räude

Vet	der Schafe
Rp	Natrii carbonici crudi 500,0
	Aquae calidae 1000,0
	Acidi carbolici 500,0
	Olei animalis aetheri 50,0
	Glycerini 250,0
	Ammonii chloridi 100,0
	Aquae q s ad 8 Liter

Zum Gebrauch wird diese Mischung, mit 90 Litern warmem Wasser verdünnt und auf die rindigen Stellen alle 3 Tage eingebrüht. Sellen Bilder angewendet worden, so werden 8 Liter der concentrirten WALZ'schen Lauge mit 100—120 Liter Wasser verdünnt und die Schafe darin jeden fünften Tag gebadet. Man hüte sich, dass von der Flüssigkeit den Thieren in die Augen komme

Waschung bei Klauenseuche der Wiederkäuer

Vet	I
Rp	Alumini crudi 50,0
	Aquae calidae 1000,0
	Acidi carbolici 10,0
	Aceti pyrolignei crudi 600,0

Anfangs wird diese Flüssigkeit mit einem gleichen Volum Wasser verdünnt, später unverdünnt angewendet

Vet	II
R	Cupri sulfurici crudi 25,0
	Ferri sulfurici crudi 20,0
	Gallarum subtile pulveratarum 15,0
	Aquae 1000,0
	Acidi carbolici 10,0

Vet	III
Rp	Acidi nitrici crudi 20,0
	Acidi pyrolignei crudi 500,0
	Acidi carbolici 15,0
	Aquae communis 1500,0

Vet	Hufschmierz
Rp	Lauellini
	Olei Rapae 50,0
	Schi 33 50,0
	Acidi carbolici 5,0

soweit ab, dass 1 kg Watte = 1,65 kg Flüssigkeit zurückhält, also im Ganzen 2,65 kg wiegt. Enthält etwa 10 Proc Karbolsäure.

Tela carbolicata Karbol-Mull Karbol Gaze a) Ergänzb. Mit einer Lösung von 120 Th verdünnter Karbolsäure (90 Proc) in 1000 Th Weingeist tränkt man 1000 Th entfetteten Mull oder entfettete Gaze. — Nachdem durch Druck die gleichmässige Vertheilung der Flüssigkeit in dem Gewebe bewirkt ist, wird dieses bei Zimmertemperatur getrocknet. Enthält etwa 10 Proc Karbolsäure.

b) Gall. Wird in genau der nämlichen Weise bereitet wie die vorstehend behandelte Karbolsäure-Watte der Gall.

c) Nach Lissac. 1 Th Karbolsäure wird mit 5 Th Harz und 7 Th Paraffin zusammengeschmolzen, in die heisse Mischung wird Gaze gesucht, welche darauf zwischen zwei erwärmten Metallplatten hindurchgepresst wird. Enthält etwa 6—7 Proc Karbolsäure.

d) Nach Brauns. In 2500 cem einer Lösung von 100,0 g Karbolsäure, 400,0 g Kolo-phonium, 40,0 g Ricinusöl in 2000 cem Weingeist wird 1 kg (ca 25 m) Mull oder Gaze eingetaucht, mit den Händen gleichmässig durchgearbeitet und schliesslich horizontal zum Trocknen ausgespannt.

Karbol-Jute a) Unfixirt (10proc) Karbolsäure 150,0, Weingeist 1000,0, destillirtes Wasser 350,0, gebleichte Jute 1 kg. b) Fixirt (10proc) Karbolsäure 100,0, Kolo-phonium 200, Weingeist 1100,0, Glycerin 500. c) Nasse Jute. Durch Einlegen von Jute in eine 3proc ölige Karbolsäurelösung und darauffolgendes Abpressen.

Catgut nach Lissac. In eine Mischung von 1 Th Oxiansäure, 4000 Th Wasser und 200 Th Karbolsäure wird unmittelbar nach der Beratung so viel Catgut gelegt, als Karbolsäure in der Mischung vorhanden ist, nach 48 Stunden wird es herausgenommen. Nach dem Trocknen wird es entweder auf eine Spule straff aufgewickelt, oder in einer 20proc öligen Karbolsäurelösung aufbewahrt.

Antiseptische Seide zum Nähen wird durch einstündiges Kochen in einer 5proc wässrigen Lösung von Karbolsäure dargestellt.

† **Kaliumphenylat**, *Kalium phenylicum* seu *carbolicum* $C_6H_5OK = 132$. In trockenem Zustande zu erhalten durch Eintragen von 39 Th metall Kalium in 94 Th Phenol in einer Wasserstoffatmosphäre unter Erwärmen. Farblose krystallinische (faserige) Stucke, welche bald oberflächlich roth werden. Hygroskopisch. Vorsichtig, vor Licht geschützt, aufbewahren. Eine wässrige Lösung, welche rund 50% C_6H_5OK enthält, wird erhalten durch Auflösen 100 Th Phenol in 175 Th Kalilauge von 1,38—1,394 spec Gew.

† **Natriumphenylat**, *Natrium phenylicum* seu *carbolicum* $C_6H_5ONa = 116$. Wie das vorige durch Einwirkung von 23 Th metall Natrium auf 94 Th Karbolsäure. Eine Auflösung von 100 Th Phenol in 180 Th Natronlauge von 1,33—1,334 spec Gew. + 14 Th Wasser enthält rund 50 Proc C_6H_5ONa .

† **Phenol sodé dissous** (Gall.) *Acidi carbolic* 70,0 g, *Liq Natru caustici* (1,832 spec Gew) 100,0 g, *Aquae q s ad 1 Liter*. Enthält rund 10 Proc Natriumphenylat.

† **Ammonium phenylat**, $C_6H_5ONH_4$. Durch Einleiten von trockenem Ammoniak in Phenol zu erhalten. Weisses, sublimbares Pulver. Eine Lösung von 100 Th Phenol in 180 Th Ammoniakflüssigkeit (0,960) enthält rund 40 Proc $C_6H_5ONH_4$.

Acidum carbonicum

I. Acidum carbonicum Kohlensäure(anhydrid) Kohlendioxyd *Acide carbonique* *Carbonic acid* $CO_2 = 44$. Farblos, nicht brennbares, Verbrennung und Athmung nicht unterhaltendes Gas von säuerlich-stechem Geruch und Geschmack. Rothet in feuchtem Zustande vorübergehend Lackmus. Es ist 1,52mal schwerer als Luft. Bei 0° C und 760 mm B wiegen 1000 cem = 19781 g oder 1 g ist = 505 52 cem. In Wasser ist es ziemlich löslich. 1 Vol Wasser löst unter gewöhnlichem Druck bei 0° = 1 796 Vol, bei 5° = 1,45 Vol, bei 10° = 1,18 Vol, bei 15° = 1 002 Vol, bei 20° = 0 901 Vol. Kohlensäure. Durch Kochen kann die gesammte Kohlensäure aus der wässrigen Lösung vertrieben werden. In Alkohol, ferner in Benzin und anderen Kohlenwasserstoffen ist die Kohlensäure wesentlich leichter löslich als in Wasser.

Bei 0° kann sie durch einen Druck von 50 Atmosphären zu flüssiger Kohlensäure kondensirt werden. Diese siedet bei —78° und erzeugt beim freiwilligen Verdunsten so intensive Kälte, dass ein Theil zu fester Kohlensäure, schneeartigen Massen erstarrt.

Darstellung a) der gasförmigen Kohlensäure. Die für analytische und andere ähnlichen Zwecke erforderlichen kleineren Mengen Kohlensäure erzeugt man durch Ein-

wirkung von verdünnten Säuren auf Karbonate in einem Kipp'schen oder diesem ähnlichen Apparate (s. Acidum sulphuricum). Am zweckmässigsten verwendet man weissen Marmor (100 Th) und 15procentige Salzsäure (500 Th). Das entwickelte Gas wird zu seiner Reinigung durch Wasser oder dünne Sodalösung geleitet, soll es getrocknet werden, so kann dies durch Calciumchlorid, conc. Schwefelsäure oder glasse Phosphorsäure geschehen. Grauer und schwarzer Marmor, sowie Kreide, liefern beim Zersetzen mit Säuren ein übel riechendes Kohlensäuregas. Benutzt man Kombinationen von Kreide oder Magnesit oder Dolomit mit verdünnter Schwefelsäure, so ist die Zersetzung der Karbonate durch häufiges Umschütteln der Mischung zu befördern. Ueber Reinigung der Kohlensäure s. bei Aqueae minerales.

b) Von flüssiger Kohlensäure. Die gegenwärtig in Deutschland von rund 80 Fabriken geübte Fabrikation bezweckt die Verwerthung der dem Erdboden freiwillig entströmenden, ferner derjenigen Kohlensäure, welche in Heizgasen, in den Gasen der Kalköfen etc. enthalten ist.

Da, wo dem Erdboden reine Kohlensäure freiwillig entströmt (Mofetten), fängt man sie in Gasometern auf und führt sie durch Komprimiren in den flüssigen Zustand. Aber aus Heizgasen u. dergl. gewinnt man sie wie folgt:

Die Kohlensäurehaltigen Gase werden zunächst durch Wasser gewaschen, alsdann in den unteren Theil eines Thurmes eingeleitet, wo ihnen von oben — durch Cascade-Einrichtung vertheilt — Natriumkarbonatlösung entgegenrieselt. Diese bindet die Kohlensäure zu Natriumbikarbonat. Hat die Lauge genügend Kohlensäure aufgenommen, so scheidet man entweder das Natriumbikarbonat in festem Zustande ab und treibt die Hälfte der Kohlensäure durch Glühen aus, $2\text{NaHCO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2$, oder — neuerdings — man erhitzt die Bikarbonat-Laugen, wobei gleichfalls Rückbildung von Natriumkarbonat und Abspaltung von Kohlensäure erfolgt. Das regenerierte Natriumkarbonat geht in den Betrieb zurück, die entwinkelte Kohlensäure aber wird durch Filter von Kohle und Watte filtrirt, durch Calciumchlorid entwässert und schliesslich in Cylinder aus Eisen oder Stahl gepumpt, in denen durch einen Druck von 30 Atmosphären bei 0° die Verflüssigung erfolgt.

c) Von fester Kohlensäure. Um aus flüssiger Kohlensäure feste darzustellen, legt man eine völlig gefüllte Kohlensäure-Flasche horizontal auf einen Bock, eine nicht völlig gefüllte Flasche bringt man — die Öffnung nach unten — in so stark geneigte Lage, dass die Flüssigkeit im Innern der Flasche über dem Ausflussventil steht. Als dann bindet man einen Beutel von lockerem Wollgewebe vor das Ausflussventil und öffnet dieses für kurze Zeit. Es wird nun aus der Flasche ein dünner Strahl flüssiger Kohlensäure in den Beutel getrieben, ein Theil derselben vergast und verwandelt den übrigen Theil in feste Kohlensäure.

Wurde man die Flasche aufrecht stehen lassen, so wurde beim Öffnen des Hahnes die Kohlensäure lediglich in Gasform austreten. Es würde — da unter diesen Umständen flüssige Kohlensäure nicht die Flasche verlässt — auch feste Kohlensäure nicht entstehen. Hatte man richtig operirt, so findet sich in dem Beutel ein lockerer Schnee von fester Kohlensäure, welcher an der Luft, ohne zu schmelzen, allmählich vergast. Bringt man diesen Schnee durch Pressen in kompakte Stücke, so kann man diese, besonders wenn sie in wollene Tücher eingeschlagen werden, mehrere Stunden konserviren.

Flüssige Kohlensäure ist eine fast farblose Flüssigkeit, welche bei -78° siedet, bei -58° aber fest wird. Der kritische Punkt für die Verflüssigung ist $+31^\circ$, d. h. oberhalb dieser Temperatur ist selbst bei noch so grosser Steigerung des Druckes eine Verflüssigung nicht möglich. — Der Druck, welchen die flüssige Kohlensäure ausübt, ist bis 31° (d. h. bis zum kritischen Punkte) lediglich abhängig von der Temperatur. Er beträgt bei $+5^\circ = 40,5$, bei $+20^\circ = 58,5$, bei $+30^\circ = 73$ Atmosphären. Ueber 31° hinaus ist der Druck sowohl von der Temperatur, wie von dem Grade der Füllung abhängig. Bei einer bestimmten, gleichbleibenden Füllung betrug er z. B. bei $105^\circ = 775$, bei $148,5^\circ = 985$ und bei $161^\circ = 1100$ Atmosphären. Aus dem Vorstehenden ergibt sich, dass es gefährlich ist, Flaschen mit flüssiger Kohlensäure über $+31^\circ$ hinaus zu erwärmen, dass man vielmehr dafür Sorge zu tragen hat, dass die Temperatur der Flaschen die mittlere Wärme von $15-20^\circ$ nicht überschreitet.

Die Versendung der flüssigen Kohlensäure erfolgt in Flaschen aus Eisen (Stahl), welche amtlich auf einen Druck von 250 Atmosphären geprüft worden sind, diese Prüfung ist alle 3 Jahre zu wiederholen. Für die Lagerung etc. solcher Flaschen existiren besondere Verordnungen, mit denen man sich genau vertraut zu machen hat. Vergl. Pharm. Kalender, 1896. Jahrbuch S. LXXXVI.

In den letzten Jahren sind wiederholt Explosionen solcher Flaschen erfolgt. In einigen Fällen wurde festgestellt, dass die Flaschen in Folge mangelhaften Anschließens nicht zäh genug waren, in anderen Fällen scheint die Ursache darin bestanden zu haben, dass die Wandungen der Flaschen durch die Kohlensäure (bei Gegenwart von Wasser und Glycerin) angegriffen wurden. Sehr bequem für den Gebrauch der flüssigen Kohlensäure ist die Einrichtung der Reducirventile, welche es ermöglichen, dass man die Kohlensäure mit einem verminderten, beliebig abzustufenden Drucke ausströmen lassen kann. Vergl. auch unter *Aquae minerales*.

Feste Kohlensäure in Schneeform hat ein geringeres spec. Gewicht als Wasser, durch Komprimiren kann das spec. Gewicht bis auf 1,5 erhöht werden. Will man die feste Kohlensäure zur Kälteerzeugung benutzen, so bringt man sie im schneeförmigen Zustande in eine Porzellanschale, feuchtet sie mit Aether an, bringt in diese Mischung die abzukühlenden Gefässe und deckt das Ganze mit wollenen Tüchern zu. Die Temperatur sinkt bis auf -80° .

Analyse Man erkennt die Kohlensäure in freiem Zustande daran, dass sie beim Einleiten in klares Kalkwasser oder Barytwasser weisse Niederschläge von Calciumcarbonat bez. Baryumcarbonat ansetzt, welche sich in verdünnten Säuren (HCl) unter Aufbrausen lösen. Die Salze der Kohlensäure brausen beim Ubergiessen mit verdünnten Mineralsäuren (HCl) auf, das entweichende Gas wird auf sein Verhalten gegen Kalk- und Barytwasser geprüft.

Die Bestimmung der Kohlensäure erfolgt je nach den näheren Bedingungen 1) gewichts-analytisch, 2) gas analytisch, 3) maass-analytisch.

1. **Gewichts-analytisch** Diese Bestimmung kann nach zwei Verfahren ausgeführt werden: a) durch indirekte Wägung. Man kann sich des bestehenden einfachen Apparates von *FRANKS* bedienen. *A* und *B* sind zwei leichte Kolben von etwa 100 ccm Fassungsvermögen. Die zu analysierende Substanz wird in *B* eingewogen und mit etwas Wasser übergossen. *A* wird zu etwa $\frac{1}{2}$ mit konz. Schwefelsäure beschickt. Bei *C* ist der Apparat mit einem Glasstüben luftdicht verschlossen. Der so vorbereitete Apparat wird gewogen. Alsdann saugt man bei *D* vorsichtig an, verschliesst den Schlauch bei *D* durch Zusammendrücken und lüftet hierauf den Schlauch vorsichtig. Durch das Saugen war in *A* sowie in *B* ein luftverdünnter Raum entstanden. Beim Lüften des Schlauches wird durch den Druck der äusseren Luft etwas Schwefelsäure von *A* nach *B* gepresst. Hierdurch erfolgt in *B* Entwicklung der Kohlensäure, welche nach *A* entweicht und an die dort vorgeschlagene Schwefelsäure den beigemengten Wasserdampf abgibt. Ist die Zersetzung beendet, so saugt man schwach an *D*, lüftet alsdann den Verschluss *C* und saugt noch so lange (5 Min.) Luft durch den Apparat, bis man sicher ist, dass alle Kohlensäure aus dem Apparat entfernt ist. Alsdann setzt man den Verschluss bei *C* wieder auf und wägt den Apparat nach dem Erkalten. Die Differenz zwischen beiden Wägungen ergibt die vorher vorhanden gewesene Kohlensäure.

Man benutzt diese Methode zur Bestimmung der Kohlensäure in solchen Salzen, welche durch Schwefelsäure ohne Bildung von Niederschlägen leicht zersetzt werden, also z. B. den Carbonaten bezw. Bikarbonaten von K, Na, NH_4 , Mg, nicht aber von Ca, Ba, Sr. An Stelle des beschriebenen Apparates sind andere, noch handlichere im Gebrauch, z. B. die von *BRUNNEN*, *GRUBISCHER*, *MOHR* u. a. Von der zu analysierenden Substanz wägt man soviel ein (0,5–1,0–2,0 g), dass etwa 0,2–0,3 g Kohlensäure zu erwarten sind.

β) **Durch direkte Wägung** In bestehender Figur 6 ist *A* eine mit Kalklauge beschickte Vorlage, welche auch durch eine Waschflasche ersetzt werden kann. *a* ein Kugel-

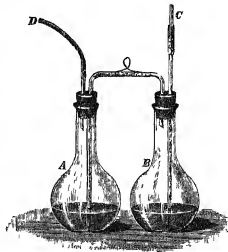


Fig. 5

trichter, *B* der Zersetzungskolben, *C* ist ein mit wenig Calciumchlorid gefülltes Rohr. *D* ist mit Calciumchlorid völlig gefüllt, *E* enthält mit Kupfersulfat getränkto und wieder getrocknete Birsteinstücke, *F* ist wiederum mit Calciumchlorid völlig gefüllt. *G* ist ein mit 33proc. Kalilauge beschickter Kali-Apparat, *g* ist ein mit Natronkalk, *h* ein mit Calciumchlorid gefülltes gerades Rohr, *H* ist eine mit Schwefelsäure beschickte Waschflasche. Man prüft zunächst den Apparat auf seine Dichtigkeit, indem man den Schlauch vor *A* abklemmt, den Hahn des Kugeltrichters öffnet und nun bei *H* mässig ansaugt. Es muss nun, wenn man mit dem Saugen aufhört, die Kalilauge in *G* deutlich zurücksteigen und ihren Stand mindestens 5 Minuten lang behalten.

Ist der Apparat dicht, so wägt man *G+g* genau und schaltet sie wieder ein. In den Zersetzungskolben *B* wägt oder misst man die zu untersuchende Substanz genau ein, setzt den Hahntrichter auf, schliesst den Hahn und füllt den Trichter ganz oder zum Theil mit 10proc. Salzsäure (nicht concentrirter!). Jetzt klemmt man den Schlauch zwischen *A* und *a* ab, und lässt durch den Tropftrichter langsam die Säure zufließen (event. unter Ansaugen bei *H*). Der Zufuss wird so geregelt, dass ein ruhiges Passiren der Gasblasen bei *G* zu beobachten ist. Wenn alle Säure zugeflossen ist und der Durchtritt von Gas-

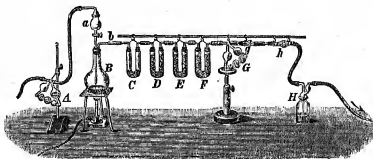
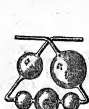


Fig. 6.

blasen bei *G* aufhört, so erwärmt man den Kolben *B* langsam bis gerade zum beginnenden Sieden. Hierauf schliesst man bei *H* einen Aspirator an, setzt diesen in Thätigkeit, öffnet alsdann den Verschluss zwischen *A* und *a* und leitet einen ruhigen Luftstrom durch den Apparat, bis alle Kohlensäure aus demselben entfernt ist. Die Dauer richtet sich nach dem Volumen des Apparates und beträgt $\frac{1}{2}$ –2 Stunden. Nach $\frac{1}{2}$ stündigem Erkalten werden *G+g* gewogen. Das Mehrgewicht ist die bei der Bestimmung erhaltene Kohlensäure. Bedingung ist, dass die Calciumchlorid-Röhren neutrales Calciumchlorid enthalten. Die mit gewöhnlichem Calciumchlorid gefüllten Röhren sind daher vor der Ingebrauchnahme mit Salzsäure oder Kohlensäure zu sättigen und von dem Ueberschuss dieser Gase durch Ueberleiten trockner Luft zu befreien. An Stelle des Calciumchlorids kann zweckmässig auch glasige Phosphorsäure treten. — Die Einwaage von Substanz beträgt so viel, dass schliesslich 0,3–0,4 g Kohlensäure zur Wägung gelangen.

Mit Hilfe dieses Verfahrens lässt sich die Kohlensäure bestimmen in allen kohlensauen Salzen, welche mit Salzsäure keine in der Wärme unlöslichen Verbindungen geben, also in allen Carbonaten und Bikarbonaten mit Ausnahme derjenigen von Silber und Queckailber. Natürlich kann man an Stelle der

Fig. 7. Kali-Apparat
nach LIEBIG.Fig. 8. Kali-Apparat
nach GRISSELE.

festen Salze auch Lösungen untersuchen. Das gleiche Verfahren würde unter Hinweglassung der Säure auch geeignet sein, um die in Wasser gelöste Kohlensäure zu bestimmen, ferner unter Hinweglassung des Zersetzungskolbens zur Bestimmung der Kohlensäure in Luft und anderen Gasen. An Stelle des in der Figur gezeichneten Kaliapparates nach LIEBIG kann natürlich auch ein anderer, z. B. der nach GRISSELE treten.

Ueber die gasanalytische Bestimmung vgl. BUNSEN: Gasometrische Methoden, und HEMPEL, Gasanalyse. Die maassanalytische Bestimmung wird bei Luft und Wasser behandelt werden s. Aër und Aqua.

Anwendung. Reine gasförmige Kohlensäure findet gelegentlich Verwendung zu Rektal-Injektionen bei Phthisikern. Der Arzt benutzt alsdann eine kleine Flasche flüssiger Kohlensäure mit Reducir-Ventil und führt dem Patienten in einer Sitzung unter etwa $\frac{1}{2}$ –1 Atmosphäre Druck 2–4 Liter Gas ein. Technisch findet die flüssige Kohlensäure beim Bierausschank, zur Fabrikation von Mineralwässern, für Feuerloch-Zwecke (Gas spritzen), zum Heben von Schaffen, als Kraftquelle etc. ausgedehnte Anwendung.

Die Anwendung kohlensäurehaltiger Wasser zum inneren und äusseren Gebrauch beruht darauf, dass die Kohlensäure die Haut und die Schleimhäute reizt und daher die Circulation und die Verdauung anregt.

Vergiftung. Kohlensäure unterhält weder die Verbrennung noch die Athmung. In reiner Kohlensäure erlöschen Licht und Feuer, Thiere ersticken. Dabei können Menschen zu Schaden kommen, wenn sie Räume betreten (Gahräume, Brunnen, Gruben etc.), in denen Ansammlungen von Kohlensäure vorhanden sind. Man prüft die Luft in solchen Räumen durch Hineinbringen eines brennenden Lichtes. Brennt dieses hell weiter, so nimmt man an, dass auch ein Mensch in dieser Luft leben kann. Verlöscht das Licht jedoch, oder brennt es trübe, so ist die Luft als verdächtig anzusehen.

Menschen, die durch Einathmen von Kohlensäure bewusstlos geworden sind, bringt man sofort in frische Luft. Nach dem Öffnen der Kleider leitet man künstliche Athmung ein und sucht zugleich durch Hautreize (Auflegen von Senfteig) Athmung und Herzthätigkeit wieder in Gang zu setzen.

Limonaden-Bonbons. Zucker 800,0, Natriumbicarbonat 100,0, Weinsäure 100,0 werden feingepulvert, gemischt und mit einer Mischung von Citronenöl 5 Tropfen und Spiritus 200,0 angetossen, worauf die noch feuchte Masse in Formen von Weissblech eingedrückt wird, die vorher mit Cacaoöl auspolirt sind. Verpackung in Stanniol.

Limonaden-Pastillen. Citronensäure 50,0, Arabisches Gummi 100,0, Zucker 850,0 feingepulvert, mit 5 Tropfen Citronenöl mischen, mit Spiritus von 70 % anstossen und Pastillen von 1 g schwere formen. Beide Vorschriften lassen sich in Bezug auf Farbe und Aroma modificiren.

Stollwercks Brause-Limonaden-Bonbons bestehen aus viereckigen Kästchen von leicht löslicher aromatisirter Zuckermasse, die mit Kügelchen aus Natriumbicarbonat und Weinsäure gefüllt sind.

Pastilli aérophori

Pastilli (Trochisci) Selters, Dragées minérales de Mège

Rp Natrii bicarbonici plv 100,0
Acidi tartarici plv 90,0

Durch Kompiliren mit Hilfe von Spiritus 200
Pastillen zu formen

Potio effervescentes (Gall. Holv.)

Potio genosae Potio antivenenitica de Rivière

No I Potio aeneline

Rp Kali bicarbonici 2,0 —
Natrii carbonici — 3,0
Aque 50,0 81,0
Simpli Sacchari 15,0 10,0

No II Potio acide

Acidi citrici 2,0 4,0
Aque 50,0 85,0
Simpli Citri 15,0 10,0

Zum Gebrauche mischt man in einem Wassergläse gleiche Raumtheile beider Lösungen. Auch kann man den Kranken je einen Beistoff von beiden Lösungen einnehmen lassen, und zwar ist alsdann No I zuerst zu nehmen.

Potio Rivi (Ph. Germ. III)

Mixtura salina Rivieri Potio Citri Satura-
tio citrica Rivier'scher Trank

Rp Acidi citrici 4,0
Aque 100,0
Natrii carbonici crist 9,0

Das Natriumcarbonat wird bei Citronensäurelösung in kleinen Krystallen zugefügt, diese durch mässiges Umschwenken langsam gelöst und die Flasche verschlossen. Nur zum Gebrauche zu bereiten.

Pulvis aérophorus (Germ. III)

Pulvis effervescent (Helv.)

Rp Natrii bicarbonici 10,0 80,0
Acidi tartarici 9,0 27,0
Sacchari 19,0 43,0

Für den Handverkauf empfiehlt es sich, diesem Pulver etwa 1 g Magnesium carbonicum zuzusetzen.

Pulvis aérophorus anglicus (Germ. III)

Pulvis aerophorus anglicus (Aust.)

Pulvis effervescent anglicus (Helv.) Poudre gazeuse alcaline (Gall.)

Rp Acidi tartarici plv 1,5 2,0
Natrii bicarbonici 2,0 2,0

Die Weinsäure ist in eine weisse, das Natrium-bicarbonat in eine blaue oder rothe Kapselform zu zufüllen.

Pulvis aërophorus Carolinensis	
Karlsbader Brausepulver	
I Natrii sulfurici sicc. plv	1,75
Natrii chlorati plv	0,72
Acidi tartarici	0,72
In eine weisse Kapsel	
II Natrii bicarbonat	2,4
Kalli sulfurici	0,08
In eine blaue oder rote Kapsel	
Pulvis aërophorus Hufelandi (Ph. paup.)	
Plv aërophorus c. Cremore Tartari	
Rp Magnesii carbonica	10,0
Tartari depurati	20,0

Pulvis aërophorus granulatus	
Grauvillites Brausepulver	
Rp Natrii bicarbonat plv	85,0
Acidi tartarici plv	40,0
Acidi citrici plv	30,0

Man erwärmt die Mischung in einer Porzellanschale gelinde im Wasserbade und arbeitet sie mit 50,0 Spiritus durch. Die noch feuchte Masse reibt man durch ein passendes Haarsieb oder ein Sieb von verzinntem Eisenblech und trocknet sogleich im Trockenschrank. Gleichheit der Körner wird durch Abwiegen erzielt. Eiserner Gerüche sind zu vermeiden!

Pulvis aërophorus Snow	
Rp Acidi tartarici plv	4,0
Sacchari plv	4,0
Natrii bicarbonici plv	4,0
Magnesii carbonici	1,0

Pulvis aërophorus citratus	
Rp Pulvis aërophori	50,0
Olai Citri	gitt 5
Pulvis aërophorus cum Magnesia	
Magnesiabausepulver (Org. pharm.)	
Rp Acidi tartarici	1,0
Elaeosacchari Citri	2,0
Sacchari plv	5,0
Magnesii carbonici	4,0

Pulvis aërophorus menthatus	
Rp Pulvis aërophori	50,0
Olai Menthae plv	gitt 5

Pulvis aërophorus singiberatus	
Rp Pulvis aërophori	100,
Olai Zingiberis	gitt 1

Pulvis pistorius	
Backpulver Hefepulver (amodkanleches)	
Tartari depurati plv	11,0
Calcii carbonici praec.	4,0

Auf 500 g Mehl = 15–20 g

Deutsches Backpulver	
Acidi tartarici	15,0
Natrii bicarbonici	20,0
Amyli Oryzae	35,0

Auf 500 g Mehl = 30–40 g

Saturatio simplex (Form Borol)	
Liquoris Kali carbon	15,0
Aceti	80,0
Sirupi Saccharis	15,0
Aquae	ad 200,0

II Phosgen Kohlen säurechlorid. Kohlenoxychlorid. Carbonylchlorid. COCl_2 (Mol.-Gew. = 99) Entsteht durch direkte Vereinigung von Kohlenoxyd mit Chlor $\text{CO} + \text{Cl}_2 = \text{COCl}_2$. Ferner durch Zersetzung des Chloroforms durch Luft und Licht. Technisch dargestellt nach PATERNO, indem man ein Gemisch von Kohlenoxyd und Chlor über glühende Knochenkohle leitet. Farbloses, erstickend riechendes Gas, durch Druck und Kälte zu einer Flüssigkeit condensierbar, welche bei $+8^\circ$ siedet. Von erstickendem Geruche, eigenthümlich giftig.

Im Handel ist es erhältlich in Toluol-Lösung (mit 20% COCl_2) und als flüssiges Phosgen in Glasröhren eingeschlossen. Verwendet wird es in der chemischen Synthese z. B. zur Darstellung der Salole und von Theerfarbstoffen.

Acidum chinicum.

I. Acidum chinicum. Chinasäure $\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_4$ ist in den echten Chinarinden zu 5–8 Proc. an Kalk und an die Alkaloide gebunden vorhanden. Ausserdem in den Blättern von *Vaccinium Myrtillus*, im Kraut von *Galium Mollugo*, in den Kaffeebohnen, im Wiesenheu.

Darstellung. Man behandelt gepulverte Chinarinde 2–3 Tage mit kaltem Wasser, versetzt den Auszug mit wenig Kalkmilch, um Chinagerbsäure und kleine Mengen von Alkaloiden zu fällen, und dampft das Filtrat zum Sirup ein. Nach mehrwöchentlichem Stehen am kühlen Orte krystallisirt Calciumchinat (chinasaurer Kalk) aus. Man reinigt es durch Umkrystallisiren und zerlegt es durch Schwefelsäure oder Oxalsäure.

Eigenschaften. Chinasäure bildet wasserhelle rhombische Prismen von rein und starksaurem (nicht bitterem) Geschmack, löslich in 2 Th. Wasser, weniger löslich in Alkohol, fast unlöslich in Aether. Schm.-P. 162° . Die wässrige Lösung ist linksdrehend.

II Calcium chinicum Chinsaurer Kalk. Calciumchinat ($C_6H_{11}O_6$) $_2$ Ca + 10 H₂O, durch Neutralsalzen der wässrigen Lösung der Chinsäure mit Calciumcarbonat zu erhalten. Seidenglänzende, rhombische Blättchen, in 5–6 Th Wasser löslich, in absolutem Alkohol unlöslich.

III Aether chinicus a) das reine Äthylchinat, der Chinsäure-Äthyläther $C_6H_7(OH)_4CO_2$ C_2H_5 wird durch Einwirkung von Äthyljodid auf das Silberchinat erhalten $C_6H_7(OH)_4CO_2Ag + JC_2H_5 = AgJ + C_6H_7(OH)_4CO_2$ C_2H_5 . Hlæm giebt folgende Vorschrift: Man mischt 100 Th Weingeist (95 Proc) mit 100 Th konc Schwefelsäure und lässt die Mischung in gut verschlossener Flasche zur möglichsten Bildung von Äthylschwefelsäure mehrere Tage an einem lauwarmen Orte stehen. Dann bringt man unter Umschütteln in kleinen Portionen 400 Th gepulvertes und entwässertes Calciumchinat hinzu und lässt unter öfterem Umschütteln nochmals eine Woche in wohlverschlossener Flasche stehen. Dann fügt man 100 Th absoluten Weingeist hinzu, mischt, lässt einen Tag absetzen und filtrirt. Das Filtrat wird mit 10 Th Natriumbicarbonat und etwas Thierkohle digerirt und nach 24 Stunden nochmals filtrirt. Das Filtrat wird nun aus dem Wasserbade der Destillation unterworfen. Alkohol destillirt über, der Chinsäure Äther verbleibt im Rückstande.

Eigenschaften. Eine dickflüssige klare, farblose oder blassgelbliche, brennend und bitter schmeckende, in Wasser und Weingeist leicht, in Äther weniger lösliche Flüssigkeit. Der Siedepunkt liegt über 200°, doch findet schon bei gewöhnlicher Temperatur geringe Verdunstung statt. In wässriger Lösung zersetzt sich der Äther leicht unter Spaltung in Äthylalkohol und freie Chinsäure.

Aufbewahrung und Anwendung. Aufbewahrung in kleinen, möglichst gefüllten Glasern, vor Licht geschützt. — Anwendung innerlich zu 1,0–2,0 g in wässriger Lösung, besonders aber in Inhalationen gegen Intermittens. 2–3,0 g des Äthers werden auf eine Kompreß geegessen und eingeathmet.

b) Chinaäther von GROS & WUZIAN. Diese beschrieben ein Präparat, welches sie durch Destillation von chinsauerm Kalk mit Alkohol und Schwefelsäure dargestellt hatten und zwar verwendeten sie das Destillat. Dieses Präparat ist keine einheitliche chemische Verbindung, sondern eine Mischung verschiedenartiger Substanzen, im wesentlichen Alkohol, Äthyläther und wenig Chinaäther enthaltend.

Acidum chromicum.

† Acidum chromicum (Austr. Brit. Germ. Helv. U-St.) Acide chromique cristallisé (Gall.) Chromsäure (Anhydrid). Chromtrioxyd. Chromic acid. Chromic anhydride. CrO₃ = 100. Das in Frage stehende Präparat ist wissenschaftlich nicht als „Chromsäure“, sondern als „Chromsäure-Anhydrid oder Chromtrioxyd“ zu bezeichnen.

Darstellung. 800 Th Kaliumdichromat, 500 Th Wasser und 775 Th konc Schwefelsäure werden bis zur vollständigen Lösung erhitzt und 12 Stunden stehen gelassen, um das Kaliumbisulfat auskristallisieren zu lassen. Die Mutterlauge wird auf 80–90° erhitzt und zunächst mit 275 Th konc Schwefelsäure (unter Umrühren in kleinen Portionen) und so viel Wasser versetzt, dass die zunächst ausgeschiedene Chromsäure sich gerade wieder löst. — Nach 12 Stunden des Stehens an einem kühlen Orte giesst man die Flüssigkeit von den Krystallen ab und erhält durch Eindampfen der Lauge weitere Krystalle. Man lässt die Krystalle in einem bedeckten Trichter abtropfen, trocknet sie auf einer porösen Thonplatte, wäscht sie nach und nach mit wenig Salpetersäure, trocknet sie wieder auf einer neuen Thonplatte und entfernt die Salpetersäure durch Erhitzen auf 60–80° (Ph. Helv.). Die Darstellung ist materiell nicht gewinnbringend. $K_2Cr_2O_7 + 2H_2SO_4 = 2KHSO_4 + 2CrO_3 + H_2O$. Die Schwierigkeit bei der Darstellung liegt namentlich in der Gewinnung eines schwefelsäurefreien Präparates.

Eigenschaften Die reine (schwefelsäurefreie) Chromsäure bildet dunkelbraun rothe, massig hygroskopische Nadeln bez. rhombische Prismen, welche in weniger als dem gleichen Gewichte Wasser löslich sind. Schwefelsäurehaltige Chromsäure stellt scharlach rothe Krystalle dar und ist stark hygroskopisch. In der Hitze (bei etwa 200°) schmelzen die Krystalle zu einer fast schwarzen Flüssigkeit, die bei etwa 800° in grünes Chromoxyd und Sauerstoff zerfällt: $2\text{CrO}_3 = 3\text{O} + \text{Cr}_2\text{O}_3$. Beim Erwärmen der Chromsäure mit Schwefelsäure wird Sauerstoff, beim Erwärmen mit Salzsäure Chlor in Freiheit gesetzt. Zahlreiche leicht oxydierbare unorganische und organische Substanzen (SO_2 , H_2S , CO , Alkohol, Glycerin, Oxalsäure, Weinsäure) reduciren die Chromsäure zu Chromoxyd. Die Reaction ist oft sehr heftig, so dass z. B. beim Zusammenbringen krystallisirter Chromsäure mit Alkohol, Glycerin, Zucker, Gerbsäure, Kork u. dergl. unter Umständen Entzündung eintreten kann. Werden Chromsäure oder ein chromsaures Salz der Destillation mit Kochsalz und Schwefelsäure unterworfen, so destillirt Chromoxydchlorid (Chromsäurechlorid) CrO_2Cl_2 über, welches durch Wasser in Chromsäure und Salzsäure zerlegt wird. (Nachweis von Chlorwasserstoff neben Bromwasserstoff).

Von Salzen der Chromsäure sind besonders zwei Reihen bekannt. Die „Chromate“ oder neutralen Chromate leiten sich von dem Chromsäurehydrat CrO_3H_2 ab, sie sind meist gelb oder roth gefärbt, viele von ihnen sind unlöslich. Die früher „saure Chromate“ genannten (doppelt chromsauren) Salze werden gegenwärtig als Salze einer Pyro- oder Dichromsäure $\text{Cr}_2\text{O}_7\text{H}_2$ aufgefasst und dementsprechend „Pyrochromate“ oder „Dichromate“ genannt.

Analyse. Man erkennt die freie Chromsäure an ihrem Aussehen. Fügt man zu ihrer wässrigen Lösung etwas Wasserstoffsuperoxyd und schüttelt sofort mit Aether aus, so färbt sich die ätherische Schicht prachtvoll blau. — Die mit einem Alkali neutralisirte Lösung der Chromsäure giebt folgende Reactionen:

1) Baryumchlorid erzeugt citronengelben Niederschlag von Baryumchromat BaCrO_4 , der in Salzsäure und Salpetersäure löslich, in Essigsäure unlöslich ist. 2) Bleiacetat oder Bleinitrat fallen gelbes Bleichromat PbCrO_4 , unlöslich in Salpetersäure und Essigsäure, löslich in Natronlauge. 3) Silbernitrat erzeugt braunrothes Silberchromat Ag_2CrO_4 , welches in Salpetersäure, sowie in Ammoniak löslich ist.

Für die Bestimmung ist von Wichtigkeit, dass alle Verbindungen der Chromsäure durch Reduktionsmittel zu Verbindungen des Chromoxyds reducirt werden, während alle Derivate des Chroms (also auch das Chromoxyd) durch Schmelzen mit Soda (oder Potasche) und Salpeter oder Kaliumchlorat in Salze der Chromsäure übergeführt werden.

Bestimmung als Chromoxyd. Man versetzt die Lösung der Chromsäure oder eines löslichen Chromates mit einem kleinen Ueberschuss von Salzsäure, fügt Alkohol hinzu und lässt sie 12 Stunden an einem warmen Orte stehen. Die Chromsäure wird zu grünem Chromoxydsalz reducirt unter Entwicklung von Aldehyd. Man verjagt den Alkohol und den Aldehyd durch Erwärmen und füllt heiss mit Ammoniak. Das mit heissem Wasser ausgewaschene Chromhydroxyd wird getrocknet und durch Glühen in Chromoxyd verwandelt.

Multiplicirt man die Menge des gefundenen Chromoxyds mit 1,8158, so erhält man die dem Chromoxyd entsprechende Menge Chromsäure ($152 \text{ CrO}_3 = 200 (\text{CrO}_2)_3$). Bei dieser Bestimmung müssen organische Substanzen, welche auf Chromoxydhydrat lebend einwirken (z. B. Oxalsäure, Weinsäure, Citronensäure, Glycerin etc.) abwesend sein. Liegen unlösliche Chromate vor (z. B. BaCrO_4), so muss durch Schmelzen derselben mit Kaliumnatriumcarbonat die Chromsäure zunächst in eine lösliche Form gebracht werden. Ueber Bestimmung durch Maassanalyse s. später.

Bestimmung als Bleichromat. Man versetzt die zu bestimmende Lösung, falls sie neutral oder alkalisch reagiren sollte, mit Essigsäure bis zur deutlich sauren Reaction, fügt alsdann genügend Natriumacetat hinzu und füllt mit einem Ueberschuss von Bleiacetat. Man lässt absetzen, filtrirt durch ein gewogenes Filter, wäscht mit schwach essigsaurem, schliesslich mit destillirtem Wasser aus, trocknet bei 100° und wägt. Das Gewicht des Bleichromates PbCrO_4 mit 0,8996 multiplicirt giebt das Gewicht der Chromsäure CrO_3 .

In analoger Weise kann man die Chromsäure mittelst Baryumacetates auch als Baryumchromat BaCrO_4 fällen. Das Baryumchromat mit 0,8952 multiplicirt, giebt die Menge der Chromsäure CrO_3 an.

Prüfung Nur die Germ verlangt ein schwefelsaurefreies Präparat. Die übrigen Ph lassen grössere oder kleinere Mengen Schwefelsäure zu 1) Die 1proc wässrige Lösung sei klar (Cr_2O_3 , BaCrO_4 , BaSO_4 würden ungelöst bleiben) und werde nach Zusatz von 10 Tropfen Salzsäure durch Baryumnitrat nicht getrübt (Schwefelsäure) 2) Wird 0,1 g der Chromsäure in einem Porzellantiegel mässig erhitzt, so entweicht Sauerstoff, und es hinterbleibt grünes Chromoxyd Dieses Chromoxyd darf an Wasser nichts Lösliches (Kaliumchromat) abgeben, d h der wässrige Auszug muss farblos sein und ohne Rückstand verdampfen

Die geringeren Handelsorten der Chromsäure enthalten häufig freie Schwefelsäure, Kaliumsulfat und Kaliumdichromat

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Staub geschützt, in Gefässen mit gut schliessenden Glasstopfen Hals und Stopfen sind stets sauber ausgewischt zu halten, da die Chromsäure zum Verkiten der Gefässe neigt Das Abwiegen erfolgt in Wägeschalen aus Porzellan, bei grosseren Mengen in Porzellanschalen

Anwendung Chromsäure findet ausschliesslich örtliche Anwendung als Ätzmittel Innerlich wirkt sie giftig Die Ätzwirkung beruht auf dem Erweiss koagulirenden und oxydirenden Eigenschaften der Chromsäure In 1—2 Th Wasser gelöst, dient sie als Ätzmittel bei Leichdornen, Condylomen, Warzen und schwammigen Excrencenzen, neuerdings besonders bei Leucoplacia oris, in 4—6 Th Wasser gelöst, wirkt sie mehr austrocknend und adstringirend, indem sie nur eine Schrumpfung der thierischen Faser veranlasst Die mit der concentrirten Säurelösung betupften Stellen färben sich dunkelbraun, später bildet sich ein blauschwarzer trockener Schorf, der nach Verlauf von 2—3 Tagen abfällt und eine in zwei Tagen in Granulation übergehende Wundfläche hinterlässt In circa 10—15 Th Wasser gelöst, fördert die Chromsäure besonders die Vernarbung Die örtliche Anwendung der Chromsäure kann, wenn Resorption eingetreten ist, Vergiftungssymptome verursachen und Erbrechen, Diarrhoe und Kollaps herbeiführen Als Gegengift der innerlich in die Verdauungswege eingeführten Chromsäure gelten Kalkwasser, Eiweisslösung, Milch und Zucker

Da die Chromsäure Albumin koagulirt und verhartet, so dient die 5—10procentige Lösung zum Konserviren anatomischer Präparate bez als Hartungsmittel

Rosshändler benutzen die Chromsäure zum Färben der Haare der Pferde Auch wird sie zum Färben und Beizen des Holzes, der Gewebe und Gespinnte benutzt Letztere sind leicht entzündlich, so wie die mit Pikrinsäure tingirten Ein auffallender Funken genügt, sie schnell unter Verghimmen zu vernichten

Dispensation Die Abgabe wässriger Chromsäure Lösungen erfolgt in Gläsern mit Glasstopfen Zu Pinselungen verwendet man Pinsel aus Glaswolle oder Pfropfen aus Asbest

Antisudorin Von Dresden aus vertriebenes Mittel gegen Fusschweiss ist eine wässrige 9procentige Lösung von Chromsäure

Chromsäure gegen Fusschweiss. Man pinselt die 5procentige wässrige Lösung auf die vorher gewaschenen und abgetrockneten Fusssohlen auf Vorzicht bei Wunden Das Aufpinseln ist in 8—14tagigen Intervallen zu wiederholen

Solutio aëdli chromici (Germ II) Soluté d'acide chromique (Gall)

Acid. chromic.
Aque. 50

Receptur-Erleichterung, in Flaschen mit Glasstopfen aufzubewahren.

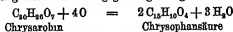
Acidum chrysophanicum.

Chrysophansäure. Rhein Rheinsäure. Rhabarbergelh. Parietinsäure. Rhamnin. Dioxymethylantrachinon. $\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_4$ oder $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)(\text{OH}) \begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{smallmatrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$. Mol Gew 254.

Chrysophansäure ist nicht in der Wandflechte (*Parmelia parietina*), wohl aber im echten Rhabarber, in *Rumex obtusifolius* sowie in den Sonnenblättern enthalten. Früher hielt man die Chrysophansäure für identisch mit Chrysarobin

Darstellung. a) Man extrahirt zerkleinerte, durch Ausziehen mit Wasser von den Extraktivstoffen möglichst befreite Rhabarberwurzel (Rückstände von Extr Rheo) mit verdünnter Kahlauge, sauert die filtrirte Flüssigkeit mit Essigsäure an, wäscht den Niederschlag mit Wasser und krystallisirt ihn nach dem Trocknen aus heissem Lagnolin oder Benzol um

b) Man übergiesst in einem weiten Kolben Chrysarobin mit ziemlich viel verdünnter Kahlauge und schüttelt die Flüssigkeit unter Einleiten eines Luftstromes so lange, bis alles Chrysarobin gelöst ist, und die Lösung einen gleichmässig rothen Farbenton angenommen hat. Hierauf wird die filtrirte Lösung mit verdünnter Salzsäure angesäuert und der erhaltene Niederschlag wie unter a angegeben gereinigt



Eigenschaften. Goldgelbe, klinorhombische Prismen, ohne Geschmack. Unlöslich in Wasser, löslich in 224 Th siedendem Alkohol von 81 Proc — Essigsäure, Chloroform, Benzol und Benzin lösen sie gleichfalls auf. Löslich in ätzenden Alkalien (wenig in kohlensauren) mit rother Färbung, in cone Schwefelsäure mit tieferer Färbung (Chrysarobin wird durch Schwefelsäure mit gelber Färbung gelöst). Mit Kalihydrat giebt Chrysophansäure eine blaue (Chrysarobin eine braune) Schmelze. Schm.-P. 162° C.

Prüfung. Das Präparat zeige die vorerwähnten Eigenschaften, schmelze nicht unter 160° C und hinterlasse beim Verbrennen keinen Rückstand.

Anwendung. Nur in beschränktem Umfange äusserlich in Salbenform (0,4 bis 1,0 10,0) bei Hauterkrankungen. Gegenwärtig wird an Stelle von Chrysophansäure gewöhnlich das Chrysarobin angewendet s dieses

Rohes Chrysophansäure Acidum chrysophanicum crudum. Mit diesem unzutreffenden Namen wird der zur Trockne verdampfte Benzol-Auszug des Goa-Pulvers (Chrysarobins) bezeichnet.

Bismuthum chrysophanicum. Dermal. Das von Trojczow beschriebene chrysophansäure Wismuth sollte angeblich der Formel $\text{Bi}(\text{C}_{15}\text{H}_{16}\text{O}_4)_3 \cdot \text{Bi}_2\text{O}_3$ entsprechen. Nach E. Mesco ist es ein Gemenge von ziemlich unreinem Chrysarobin und Wismuthhydroxyd.

Acidum citricum.

I. Acidum citricum (Austr. Brit. Germ. Helv. U-St.) **Acide citrique** (Gall.) **Citronensäure.** **Oxytricarballoylsäure.** **Citric acid.** $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. 216.

Citronensäure ist im Pflanzenreiche sehr verbreitet und kommt theils frei, theils an Basen (K_2O , CaO , MgO) gebunden, meist mit Äpfelsäure, Weinsäure u. a. Säuren zusammen vor. In grösster Menge ist sie in fast allen sauren Früchten, z. B. Citronen, Pomeranzen, den Früchten von *Prunus Padus*, *Vacuum Vitis Idaea*, Tamarinden etc. enthalten. Nachgewiesen wurde sie ferner in den Kaffeebohnen, Eicheln, Runkelrüben, Topinambur, Zwiebeln, Wallnusschalen, in vielen Kräutern (Tabak, Convallaria), einigen Pilzen, sogar in der Milch.

Darstellung. Der aus unreifen bez. unverkäuflichen Citronen durch Pressen erhaltene Saft enthält 6—8 Proc Citronensäure, ausserdem Zucker, Gummi, Schleim. Er geht beim Stehen in freiwillige Gährung über, wodurch 5—6 Proc Alkohol entstehen. Hierdurch wird die Hauptmenge der trübenden Bestandtheile (Schleim) niedergeschlagen. Der so geklärte Saft wird noch aufgeköcht, wodurch die Eiweissstoffe abgeschieden und durch Coliren bez. Filtriren beseitigt werden.

1000 Theile des so geklärten Saftes werden in Holzbothen, die mit Blei ausgekleidet sind, durch Einleiten von Wasserdampf bis fast zum Sieden erhitzt, und unter Umrühren allmählich mit 63 Th Schlammkreide, welche mit Wasser zu einem Brei angerieben ist, versetzt, bis Entwicklung von Kohlensäure auf einen weiteren Zusatz nicht mehr stattfindet, nöthigenfalls führt man die Neutralisation durch Zugabe kleiner Mengen Kalkmilch zu Ende. Man lässt das gebildete Calciumcitrat in der Wärme absetzen, zieht die überstehende Flüssigkeit ab und wäscht das Calciumcitrat mit heissem Wasser aus. Man vertheilt das Calciumcitrat in 250 Th Wasser und versetzt es unter Umrühren

und Erwärmen mit einer 1 + 5 verdünnten Schwefelsäure (etwa 63 Th. konz. Schwefelsäure sind erforderlich), bis diese in sehr geringem Ueberschusse vorhanden ist. Das ausfallende Calciumsulfat (Gips) wird mit kaltem Wasser ausgesüsst, die Citronensäurelösung aber dampft man bis zur Krystallisation an, gefärbte Lösungen können durch Thierkohle entfärbt werden.

Im Grossbetriebe werden die geschilderten Operationen in Holzbottichen ausgeführt, welche mit Blei ausgepoliert sind. Das Krystallisiren der medicinalen „bleifreien“ Citronensäure muss aber unbedingt in Porzellangefässen erfolgen.

Die Gewinnung der Citronensäure aus Johannisbeeren oder Preiselbeeren, welche 1—1,3 Proc. abgeben, ist nur unter besonderen örtlichen Verhältnissen lohnend. Auch hier unterwirft man den frischgepressten Saft zur Klärung zunächst der weingestigen Gährung, verfährt im Uebrigen wie oben.

Nach WHEMER kann man Citronensäure auch auf physiologischem Wege herstellen. Gewisse Pilze (*Citromyces glaber* und *C. Pfefferianus*) spalten Traubenzucker in Citronensäure, welche mit der natürlichen völlig identisch ist. Die Ausbeute beträgt etwa 55 Proc. des Traubenzuckers. Das Verfahren soll bereits technisch ausgeführt werden.

Eigenschaften. Koncentrirt man die wässrige Lösung der Citronensäure durch Erhitzen, bis die Temperatur der Lösung 130° ist, so krystallisirt aus der heissen Lösung die Citronensäure wasserfrei. Aus erkalteten Lösungen dagegen krystallisirt sie stets mit Krystallwasser als $C_6H_8O_7 + H_2O$, Mol-Gew. 210. Diese Krystallwasser enthaltende Citronensäure ist das Präparat des Handels und der

Officinen.

Sie bildet farb- und geruchlose, sehr sauer schmeckende, an warmer Luft oberflächlich etwas verwitternde, rhombische Prismen mit trapezoidischen Endflächen, welche sich



Fig. 9 Krystalle der Citronensäure



Fig. 10 Krystalle der Weinsäure

wie bestehende Figur zeigt, von den Krystallen der Weinsäure gut unterscheiden. Beim Erhitzen schrumpfen sie unter Abgabe von Wasser bei 70—75° etwas zusammen und schmelzen dann je nach der Schnelligkeit des weiteren Erhitzens bei 135—152° unter Uebergehen in wasserfreie Citronensäure, welche bei 153° schmilzt.

Bei weiterem Erhitzen (175°) tritt tiefgreifende Zersetzung ein unter Abspaltung von Wasser, Kohlenoxyd, Kohlensäure, Aceton und Bildung von Aconitsäure und Itakonsäure. Geruch nach Caramel tritt hierbei nicht auf. Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat entsteht Oxalsäure.

Citronensäure löst sich in 0,75 Th. Wasser, in 0,5 Th. siedendem Wasser, ferner in 1 Theile Alkohol von 90 Proc., auch in 50 Th. Aether. Sie ist optisch inaktiv. In der wässrigen Lösung entsteht durch Thätigkeit von Mikroorganismen Essigsäure.

Die Citronensäure ist eine dreibasische Säure, sie bildet drei Reihen von Salzen (Citrate), hat das Vermögen, zahlreiche Doppelsalze, ferner mit Alkoholen Ester zu bilden.

Analyse. Die Citronensäure ist arm an charakteristischen Reaktionen. Die Citrate der Alkalien wie der Schwermetalle sind in Wasser relativ leicht löslich. Nachfolgende Reaktionen sind hervorzuheben:

1) Die wässrige Lösung der Citronensäure ist optisch inaktiv, diejenige der Weinsäure des Handels ist rechtsdrehend.

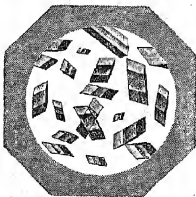
2) Fügt man zu einer Lösung von Citronensäure Kalkwasser im Ueberschusse (letzterer ist nothwendig, um Alkalicitrate zu zersetzen), so entsteht in der Kälte kein

Niederschlag. Erhitzt man aber die Lösung mit einem Ueberschuss heiss bereiteter Kalkwassers, so entsteht ein weisser Niederschlag von Calciumcitrat, welcher beim Erhitzen zum grössten Theil wieder in Lösung geht. Der Niederschlag wird auch von Alkalicitraten gelöst. (Weinsäure giebt mit Kalkwasser in der Kälte einen Niederschlag, der beim Erwärmen in Lösung geht.)

3) Versetzt man eine Citronensäurelösung mit überschüssigem Barytwasser oder fügt man zu einer Lösung von Alkalicitrat Baryumacetat im Ueberschuss, so entsteht zunächst ein weisser Niederschlag von amorphem Baryumcitrat $\text{Ba}_2(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2 + 7\text{H}_2\text{O}$. Erhitzt man die Flüssigkeit mit diesem Niederschlage zwei Stunden hindurch auf dem Wasserbade, so geht der amorphe Niederschlag in sehr charakteristische klinorhombische Säulen $\text{Ba}_2(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2 + 7\text{H}_2\text{O}$ über, die bei 50facher Vergrösserung gut zu identificiren sind. Sehr verdünnte Lösungen sind durch Eindampfen zu concentriren.

4) Erhitzt man Citronensäure oder eines ihrer Salze im Wasserbade mit conc. Schwefelsäure, so entweichen Kohlenoxyd, Kohlensäure (Aceton), ohne dass die Flüssigkeit geschwärzt wird. Erst bei längerem und stärkerem Erhitzen erfolgt Dunkelgefärbung unter Entweichen von schwefeliger Säure. (Weinsäure färbt die Schwefelsäure sehr schnell kaffeebraun.)

5) Schliesst man 0,01 g Citronensäure mit überschüssiger (3 cem) Ammoniakflüssigkeit in ein Glasrohr so ein, dass über der Flüssigkeit nur ein kleiner freier Raum bleibt, erhitzt 6 Stunden auf $110-120^\circ$ und lässt die Flüssigkeit in einem Porzellanschälchen an der Luft stehen, so erhält man ein intensiv blaues oder grünes Produkt. (Unterschied von Oxalsäure, Weinsäure, Apfelsäure).



B.c.

Fig. 11 Krystalle von Baryumcitrat aus heisser Lösung gefällt.

mit dem doppelten Volumen Alkohol von 95 Proc. Nach 2stündigem Stehen filtrirt man das ausgeschiedene Kaliumbitartrat ab und wäscht mit Alkohol von 65 Proc. nach. Das Filtrat fällt man mit Bleiacetat. Der entstandene Niederschlag wird mit Weingeist von 50 Proc. gewaschen, dann in Wasser vertheilt. Man sorgelt ihn durch Einleiten von Schwefelwasserstoff und titrirt die in Freiheit gesetzte Citronensäure mit Normal-Kallauge. — 1 cem Normal-Kallauge entspricht — 0,07 g Citronensäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$.

Prüfung. 1) 1 g Citronensäure, in 2 cem Wasser gelöst, darf auf Zusatz von 10 Tropfen Kaliumacetatlösung und 5 cem Weingeist nicht getrübt werden, auch dürfen nach einigen Stunden sich krystallinische Abscheidungen nicht zeigen (Weinsäure, Oxalsäure). 2) 1 g Citronensäure mit 10 cem conc. Schwefelsäure angerieben, darf, im Wasserbade erwärmt, sich innerhalb einer Stunde nur gelb, nicht dunkelbraun färben (Weinsäure). 3) Die 10procentige wässrige Lösung darf weder durch Baryumchlorid (Schwefelsäure) noch durch Ammoniumoxalat (Kalksalze) getrübt werden. 4) 1,0 g Citronensäure muss ohne wägbaren Rückstand zu hinterlassen, verbrennen. Kalksalze, überhaupt feuerbeständige Verunreinigungen. 5) Stumpft man eine Lösung von 5 g Citronensäure in 50 cem Wasser mit soviel (11,5 cem 10procentigen Ammoniak) eisenfreier Ammoniakflüssigkeit ab, dass sie gerade noch schwach sauer reagirt, so darf auf Zusatz von 20 cem gesättigten

Bestimmung. Liegt lediglich Citronensäure vor, nicht eine Mischung mit anderen nicht flüchtigen Säuren (flüchtige Säuren, z. B. Essigsäure, wären durch Destillation im Wasserdampfstrom zunächst zu entfernen), so kann man die Bestimmung durch Titration (s. u.) mit Normal-Kallauge und Phenolphthalein als Indikator ausführen. Oder man neutralisirt die Lösung mit Alkali, füllt mit einem Ueberschuss von Baryumacetat, unter Zusatz des doppelten Volumens Alkohol von 95 Proc. Nach 2stündigem Stehen filtrirt man das ausgeschiedene Baryumcitrat ab, wäscht es mit Alkohol von 65 Proc. aus, zersetzt es mit Schwefelsäure und wägt als BaSO_4 . Das erhaltene Baryumsulfat, mit 0,601 multiplirt, giebt die Menge der Citronensäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$ an.

Ist eine Trennung von Weinsäure erforderlich, so versetzt man mit Kaliumacetat und dann

Schwefelstoffwassers Dunkelfärbung nicht eintreten (Blei) 6) 1 g Citronensäure erfordert zur Neutralisation nicht weniger als 14,3 cem (theoret 14,3) Normal Kalilauge

Aufbewahrung In nicht zu trockener aber ammoniakfreier Luft an einem kühlen Orte (in der Officin nicht in den obersten Fächern!) und in gut geschlossenen Gefässen

Wirkung und Anwendung. Citronensäure wirkt innerlich in verdünnter Lösung durstlöschend, kühlend, die Hervrthätigkeit herabsetzend. Daher in Form von Limonaden (5 1000) bei Fieber, Diphtherie, Skorbut und rheumatischen Affektionen 4 g kryst Citronensäure entsprechen etwa dem Saft einer grossen Citrone. Als Ersatz des Essigs wird sie von Anhängern der Naturheilkunde benutzt. Uebermässiger und allzulanger fortgesetzter Gebrauch erzeugt Anämie. Grösster Verbrauch auf Schiffen gegen den Skorbut. Im Organismus wird die Citronensäure zu Kohlensäure verbrannt, die Alkalicitäten werden im Organismus zu Alkalikarbonaten verbrannt, machen daher das Blut alkalisch. Aeusserlich wirkt sie schwach antiseptisch. In wässriger Lösung (2,0 250,0) zu Gurgelungen bei Ziegenkrebs, (1,0 5,0—10,0) zu Pinselungen bei Diphtherie, (1,0 100,0) zu Injektionen gegen Gonorrhoe, (0,5—0,8 100,0) zu Ausspülungen der Blase. Technisch besonders in der Kattundruckerei, theils als Reservage, theils zur Belebung der Farben.

Essentia ad Limonadum

Limonadenessenz

Rp	1 Sacchari albi	000,0
2	Aquae destillatae	400,0
3	Acidi citrici	40,0
4	Aquae Florum Auranti	100,0
5	Spiritus Vini	100,0
6	Essentiae corticis Citri	10,0

Man bereite aus 1 u 2 einen Sirup, füge die Lösung von 3 u 4 hinzu, filtrire u vermische mit 5 u 6

100,0 dieser Essenz geben mit 1 Liter Wasser oder kohlensaurem Wasser eine Limonade

Limonade citrique (Gall)

Potus citricus

Rp	Sirupl Acidi citrici (Gall)	100,0
	Aquae	900,0
	Tincturae corticis Citri recentis	2,0

Pastilli Acidi citrici

Pastilles pour la soif

Rp	1 Acidi citrici	25,0
2	Sacchari albi	1000,0
3	Spiritus	10,0
4	Olei Citri	1,5
5	Tincturae Chiniae	0,5

Man bereite aus 5 mit etwa 75 cem Wasser einen Schleim 1 u 2 werden gemischt, darauf mit der Lösung von 3 u 4 aromatisirt, worauf man mit Hilfe des Tragacanthschleims eine derbe Masse bereitet, aus welcher Pastillen von 1 g Schwere bereitet werden

Pecti antiscorbutica citrata

Ep	1 Corticis Chiniae	50,0
2	Acidi citrici	15,0
3	Aquae	q s
4	Tincturae Chiniae compescae	
5	Tincturae Cinnamomi	15,0
6	Sirupl Sacchari	20,0

Man bereite aus 1—3 ein Decoct von 500,0 Colatur und füge direct 4—6 hinzu (Bei blutendem Zahnfleisch, Skorbut)

Pulvis refrigerans

Pulvis ad Limonadum (Germ I)

Rp	Sacchari albi	120,0
	Acidi citrici	10,0
	Olei Citri	gtt 1

Non nisi ad dispensationem paratur

Sirup d'acide citrique (Gall)

Rp	Sirupus acidi citrici	10,0
	Acidi citrici	10,0
	Aquae destillatae	90,0
	Sirupl Sacchari	950,0

Zum Aromatisiren kann man auf 1 kg = 20 g Tinct Citri corticis recentis zufügen. Dies ist alsdann der Sirup de Limon de Ph Gall

Succus Citri saccharatus

a) in usum recepturae	
Acidi citrici	7,2
Aquae destillatae	98,0

b) in usum mercatorium

Rp	Acidi citrici	70,0
	Tincturae Citri corticis recentis	1,0
	Aquae destillatae	850,0
	Spiritus	80,0

Nach 24stägiger Maceration filtriren

Sherry soda water sirup

Rp Succi Cerasorum fermentati et filtrati

	Aquae communis	1200,0
	Sacchari	8000,0
	Acidi citrici	85,0

Werden zu einem Sirup gekocht

II Kalium citricum. Kaliumcitrat Citronensaures Kali. Potassii Citras Citrate of Potassium (Brit, U-St.) Man neutralisirt eine concentrirte Lösung von 21 Th kryst Citronensäure durch eine Lösung von 80 Th Kaliumbikarbonat und dampft die Flüssigkeit zur Trockne, oder man krystallisirt den Trockenrückstand aus 80 proc Alkohol um. Entweder prismatische Krystalle $C_2H_2O_4K_2 + H_2O$ (U-St.) oder ein grobkörniges

Salzpulver $C_9H_7O_2K$ (Brit) In Wasser leicht löslich, neutral oder sehr schwach sauer, hygroskopisch, in Weingeist schwer löslich

Die 10proc wässrige Lösung werde weder durch Schwefelwasserstoff (Blei), noch durch Baryumnitratlösung (Schwefelsäure), noch durch Calciumchlorid in der Kälte (§ 8 42) verändert (Weinsäure, Oxalsäure), und nach dem Ansäuern durch Salpetersäure durch Silbernitrat nur schwach getrübt (Chlor)

Anwendung. Als schweißtreibendes und temperaturherabsetzendes Mittel bei Rheumatismus, Gicht, Malaria etc mehrmals täglich 1,0–2,0

Natrio-Kalium citricum Natrium-Kaliumcitrat Citronensaures Natrium-Kalium (oder Natron-Kali) Von Pusch als Ersatz des *Tartarus natronatus* in dem Serravallo'schen Brausepulver empfohlen Zur Darstellung sättigt man in wässriger Lösung 100 Th Citronensäure mit 108 Th Kaliumkarbonat und 221 Th krysl. Natriumkarbonat, filtriert und bringt die Lösung durch Eindampfen zur Krystallisation

Acidum cinnamylicum.

I. Acidum cinnamylicum Zimmtsäure, β -Phenylacrylsäure. Acide cinnamique. Cinnamic acid. C_9H_7 , $CH=CH \cdot CO_2H$. Mol. Gew = 148

Im Handel unterscheidet man 1 *Acidum cinnamylicum medicinale* und 2 *Acidum cinnamylicum artificiale* Erstere wird aus natürlich vorkommenden Zimmtsäure Derivaten abgeschieden, letztere synthetisch gewonnen

Darstellung. 1) Man unterwirft Styraz der Destillation mit überschüssiger Natronlauge Hierbei gehen Styrol C_8H_8 und Zimmtalkohol C_9H_9 , OH über, während zimmtsaures Natrium im Destillationsrückstande verbleibt Man verdünnt den letzteren mit Wasser, filtriert die Lösung und scheidet aus ihr die Zimmtsäure durch Zusatz von Salzsäure ab Die Krystalle werden mit Wasser gewaschen, in Ammoniumkarbonatlösung gelöst, die Lösung nochmals durch Salzsäure zersetzt und die Krystalle aus heissem Wasser, event unter Zusatz von Thierkohle, umkrystallisiert — In ähnlicher Weise lässt sie sich gewinnen aus dem Perubalsam und Tolubalsam, feiner durch Oxydation des Zimmtaldehydes (Zimmtsäure) mit Salpetersäure 2) Synthetisch Benzaldehyd wird mit Acetylchlorid im geschlossenen Rohr erhitzt $C_6H_5CHO + CH_3COCl = HCl + C_6H_5CH=CH-CO_2H$

Eigenschaften Zum Recepturgebrauch wird die medicinale Zimmtsäure vorgezogen, zur Herstellung von Präparaten, Verbandstoffen u dergl. wird die künstlich hergestellte verwendet

Farblose Krystallblättchen, ohne Geruch, zwischen den Zähnen knirschend, zunächst fast geschmacklos, dann von kratzendem Geschmack In kaltem Wasser schwer löslich (1:3500), leicht löslich in Alkohol und in fetten Ölen Schmp 133°, S-P 300–304° Teilweise unzersezt sublimierbar, mit Wasser flüchtig Geht bei der Oxydation (z B mit Kaliumpermanganat) in Benzaldehyd über, durch Reduktion (mit Natrium-Amalgam oder Kaliumnitrit) entsteht Hydrozimmtsäure = β Phenylpropionsäure $C_9H_9CH_2-CH_2-CO_2H$ In der wässrigen Lösung der Salze der Zimmtsäure erzeugt Manganchlorid sofort Fällung des Mangansalzes Zimmtsäure ist eine einbasische Säure, die Salze heißen „Cinnamate“

Die synthetische Säure des Handels riecht gewöhnlich schwach nach Benzaldehyd, sie schmilzt gegen 130° und siedet gegen 300°

Prüfung. Sie sei farblos (gefärbte Präparate sind zu verwerfen!), geruchlos, hinterlasse beim Verbrennen keinen Rückstand — Die mit Salpetersäure angesäuerte wässrige Lösung werde durch Silbernitrat nicht getrübt (Chlor) — 1 g Zimmtsäure erfordere zur Neutralisation 6,7 cem Normalkalilauge (theoretisch = 6,75 cem)

Aufbewahrung Vor Licht geschützt

Anwendung Neuerdings in Form intravenöser oder intramuskulärer Injektionen, auch zu Einspritzungen gegen Tuberkulose empfohlen Bei Kehlkopf-tuberkulose werden

ausserdem Pinselungen des 5proc alkoholischen Lösung oder Verreibungen von 5–10 Zimmtsäure mit 95–100 Glycerin angewendet In der Technik dient die Zimmtsäure als Ausgangsmaterial zur künstlichen Darstellung von Indigo

Rp Acidi cinnamylici	5,0	Rp Acidi cinnamyliei	
Olei Amygdalarum dulcium	10,0	Cocaini hydrochlorici ss	1,0
Vitellum ovi	No 1	Spiritus	18,0
Solentis Natrii chlorati (0,7%) q s		Zur Injektion in Lupusknötchen	Dosis 1–2 Tropfen

Ist emulsio Vor dem Gebrauch ist die Emulsion mit Kalilauge schwach alkalisch zu machen
Dosis 0,1–1,00 cem wöchentlich 3mal Linderung

Innerlich eingenommen, geht die Zimmtsäure in den Harn als Hippursäure über

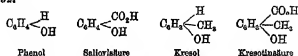
II. Acidum phenyl-propionicum β -Phenyl-Propionsäure Hydro-Zimmtsäure $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H}$ Entsteht durch Reduktion der Zimmtsäure mittelst Natriumamalgam oder Jodwasserstoffsäure

Farblose Krystallnadeln von eigenthümlichem Bockgeruch Schm-P 47,5°, Siedep 280° Mit Wasserdämpfen flüchtig Löslich in 180 Th kaltem Wasser, leichter löslich in siedendem Wasser, leicht löslich in Alkohol

Innerlich bei Phthisis, dreimal täglich 10 Tropfen einer alkoholischen Lösung 1+5

Acidum cresoticum.

Nachdem KOLBE und LAUTEMANN durch Ueberleiten von Kohlensäure über auf 180° erhitztes Phenolnatrium die Salicylsäure erhalten hatten, stellten sie unter den nämlichen Bedingungen (Ueberleiten von Kohlensäure über Kresolnatrium) aus Kresol die homologe Kresotinsäure dar Vergl unter Acidum salicylicum Wegen ihrer Aehnlichkeit mit der Salicylsäure wurde die neue Säure auch „Homosalicylsäure“ genannt $\text{C}_8\text{H}_7\text{O}_2$ Mol Gew = 152.



Als man dann erkannte, dass das Kresol des Steinkohlentheers aus drei isomeren Kresolen (o m p) bestehe, gelang es, auch aus dem für einheitlich gehaltenen Reaktionsprodukt der oben skizzirten Darstellung drei verschiedene Kresotinsäuren zu isoliren In reinem Zustande können diese isomeren Kresotinsäuren erhalten werden, wenn man die entsprechenden reinen Kresole der oben angegebenen Reaktion unterwirft

I Acidum cresoticum (ortho) $\text{C}_8\text{H}_7(\text{CO}_2\text{H})(\text{OH})(\text{CH}_3)$ 1 2 3 Orthohomosalicylsäure. β Kresotinsäure γ -Orthooxymetatolylsäure Entsteht durch Ueberleiten von Kohlensäure über erhitztes o Kresolnatrium
Krystallisirt aus siedendem Wasser in farblosen, langen, flachen Nadeln Schm-P 163–164° Ist mit Wasserdämpfen flüchtig, in Wasser schwer löslich, in Alkohol leicht löslich Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett gefärbt Die Orthokresotinsäure wird wegen ihrer schon nach kleinen Gaben eintretenden lähmenden Wirkung auf den Herzmuskel therapeutisch nicht verwendet

II Acidum cresoticum (meta) $\text{C}_8\text{H}_7(\text{CO}_2\text{H})(\text{OH})(\text{CH}_3)$ 1 2 4 Metahomosalicylsäure γ -Kresotinsäure Orthooxyparatolylsäure Entsteht durch Ueberleiten von Kohlensäure über erhitztes m-Kresolnatrium
Krystallisirt aus Wasser in farblosen Nadeln, aus Alkohol in monoklinen Prismen Schm-P 177° Mit Wasserdämpfen flüchtig In Wasser schwer löslich, in Alkohol leichtlöslich Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett gefärbt Die Metakresotinsäure erwies sich therapeutisch als unwirksam

III Acidum cresotinicum (para) $C_6H_4(CO_2H)(OH)(CH_3)$ 1 2 5. Parahomosalicylsäure. α Kresotinsäure α Orthoxymetatolylsäure Entsteht durch Ueberleiten von Kohlensäure über erhitztes *p* Kresolnatrium



Krystallart aus siedendem Wasser in sehr langen Nadeln oder rhombischen Prismen Mit Wasserdämpfen flüchtig Schm-P 151° Schwer löslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett gefärbt Falls „Kresotinsäure“ schlechthin verordnet wird, ist diese Parakresotinsäure abzugeben

Prüfung Die Kresotinsäuren sind vollständige Analoga der Salicylsäure, ihre Prüfung schliesst sich daher derjenigen der Salicylsäure eng an 1) Sie seien in Aether klar löslich 2) Die über Schwefelsäure getrockneten Säuren müssen im Capillarrohre die oben angegebenen Schmelzpunkte zeigen (Salicylsäure drückt die Schmelzpunkte herab) 3) Je 1 g der über Schwefelsäure getrockneten Säuren erfordert zur Sättigung 0,368 g Kalihydrat oder 65,7 ccm $\frac{1}{10}$ Normal-Kalilauge Ueber die Aufbewahrung ist nichts Besonderes zu bemerken

Anwendung. Die Parakresotinsäure bildet ein völliges Analogon der Salicylsäure Sie wird wie diese als Antisepticum, Antirheumaticum und Antipyreticum, und auch in den gleichen Dosen wie diese gegeben Vor der Salicylsäure soll sie den Vorzug geringerer Nebenwirkungen haben Die Ausscheidung erfolgt durch den Harn als Glucuronverbindung, zum geringeren Theil als Kresotinsäure

IV Acidum cresotinicum crudum Rohe Kresotinsäure Zum grossen Theile aus der Paraverbindung bestehend, daneben kleine Mengen *o* und *m*-Kresotinsäure enthaltend Die wässrige Lösung 2 1000 wird als Desinfektionsflüssigkeit zum Waschen der Thiere verwendet

V Natrium (para) cresotinicum. Parakresotinsaures Natrium. $C_6H_4(CH_3)OH(CO_2Na)$. Farbloses, geruchloses, fein krystallinisches Pulver von deutlich bitterem, aber nicht widerlichem Geschmack Löslich in 24 Th erwärmtem Wasser, ohne sich später wieder abzuschcheiden Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett gefärbt

Dieses Salz ist die Form, in welcher die *p*-Kresotinsäure am häufigsten innerlich verwendet wird Man giebt es unter den gleichen Indikationen und in den gleichen Gaben wie Natriumsalicylat Die Nebenwirkungen sollen erheblich geringer sein wie bei Natrium salicylat

Acidum aseptinicum Aseptinsäure Borkresolwasserstoffsuperoxyd. Eine Lösung von 8 g Salicylsäure (neuerdings Kresotinsäure) und 5 g Borsäure in 1000 g Wasserstoffsuperoxyd von circa 1,5 Proc H_2O_2 -Gehalt Farblose Flüssigkeit als Antisepticum und Blutstillungsmittel angewendet

Kresol ist eine Auflösung von Phenolen in kresoxylensaurem Natrium mit einem Gehalt von 25 Proc Kresolen Dient als Desinficiens

Calium cresotinicum Unter diesem unzutreffenden Namen wird der von Foxon zur Desinfektion empfohlene Kresolkalk beschrieben Vergl Calium cresyllum unter Kresol.

Acidum cubebicum.

Acidum cubebicum. Cubebensäure. Acide cubebique. Cubebic acid.

Resina Cubebaeum acida. $C_{12}H_{14}O$, (?) Mol. Gew. = 282.

Darstellung Grob gepulverte Cubeben werden mit Wasser übergossen und durch Destillation mit Wasserdampf vom ätherischen Oel so viel als möglich befreit Dann bringt man den Destillationsrückstand zur Extraktstärke und extrahirt ihn wiederholt mit Alkohol Man destillirt von den alkoholischen Auszügen den Alkohol ab Bei Behandlung des Rückstandes mit kaltem Wasser hinterbleibt eine braungrüne klebrige Masse, welche durch Destillation mit Wasserdampf vom flüchtigen Oel befreit wird Man löst sie alsdann in 60proc Alkohol auf, worauf sich beigemengtes fettes Oel abscheidet Die filtrirte

weingeistige Lösung hinterlässt beim Verdunsten eine harzige Masse, welche aus Cubebin, Cubebensäure und indifferentem Harz besteht. Man digerirt sie mehrmals bei 50° mit starker Kalilauge und sauert die filtrirten Auszüge mit Salzsäure an. Der jetzt entstehende Niederschlag besteht aus Cubebensäure und indifferentem Harz. Man löst ihn in dem doppelten Gewicht Weingeist auf, fügt Calciumchlorid und soviel Ammoniak hinzu, dass die Lösung oben trübe wird. Innerhalb einiger Tage scheidet sich cubebensäurer Kalk ab. Man wäscht diesen mit Wasser, reibt ihn mit Wasser an, und zerlegt ihn durch Zusatz von Salzsäure. Die ausgeschiedenen Flocken werden gesammelt, gewaschen und im Vacuum über Schwefelsäure getrocknet.

Eigenschaften. Eine weisse, harz- oder wachsartige Masse, unter den Fingern erweichend, färbt sich an der Luft allmählich braun. Schmp P 56°. Fast geschmacklos, reagirt nur schwach sauer. In Wasser unlöslich, leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, sowie beim Erwärmen in kono wässerigem Ammoniak und in ätzenden Alkalien. Von kono Schwefelsäure wird die Säure mit purpurvioletter bez. carminrother Färbung gelöst, die auf Zusatz von wenig Wasser kirschroth wird und durch viel Wasser verschwindet.

Aufbewahrung. Vor Licht und Feuchtigkeit geschützt.

Anwendung. Cubebensäure galt früher als der wirksame Bestandtheil der Cubeben, sie wird in Gaben von 0,2–1,0 g mehrmals täglich in Pillen oder Bissen bei Gonorrhoe und anderen katarrhalschen Leiden (Cystitis) gegeben. Die Ausscheidung erfolgt als Cubebensäure durch den Urin.

Acidum formicicum.

Acidum formiceum (Germ. Helv.) Acidum formicum. Acide formique. Formic acid. Formylsäure. Ameisensäure. Hydrocarbonsäure $\text{H CO}_2\text{H}$. Mol. Gew. = 46.

Handelsarten. Ameisensäure kommt im Handel vor 1) Als reine kono Ameisensäure, 99–100% CO_2H_2 , enthaltend 2) Als officinelle Ameisensäure mit einem Gehalt von rund 25 Proc CO_2H_2 , letztere ist das Präparat der genannten Pharmakopöen.

Darstellung. In eine etwa $\frac{1}{4}$ Liter fassende tubulirte Retorte, welche mit einem Liebig'schen Kühler verbunden und in ein Sandbad angesetzt ist, bringe man 150 g Glycerin und 150 g kaufliche krystallisirte Oxalsäure, welche grob gepulvert ist. Das Sandbad wird allmählich angeheizt. Bei 75° beginnt eine Kohlensäureentwicklung, welche bei 90° und darüber in vollem Gange ist. In die Vorlage destillirt wässrige Ameisensäure über, die in der Regel durch etwas Oxalsäure verunreinigt ist, welche durch die entweichende Kohlensäure mechanisch mitgerissen wurde. Wenn die Kohlensäureentwicklung nachlässt, mässige man das Erhitzen dadurch, dass man einen Theil des Sandes von der Retorte entfernt, um der Bildung von Akrolein und Allylalkohol vorzubeugen. Zu dem Destillationsrückstand kann man auf's Neue 150 g Oxalsäure zufügen und ebenso wie vorher verfahren. Diesen Zusatz von Oxalsäure kann man noch mehrmals wiederholen, je den Destillationsrückstand schliesslich aufbewahren, um ihn bei einer späteren Darstellung an Stelle des Glycerins wieder zu benutzen. Das Destillat enthält neben etwas Oxalsäure etwa 50–54 Proc Ameisensäure. Man reinigt es durch nochmalige Destillation und bringt es alsdann auf das vorgeschriebene spec. Gewicht.

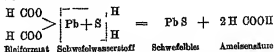
Hierbei bildet sich aus Glycerin und Oxalsäure zunächst Ameisensäure Glycerinäther (Glycerinmonoformiat)



wolches bei weiterer Einwirkung von Wasser in Glycerin und Ameisensäure zerfällt



Um aus einer wässrigen Lösung der Ameisensäure die wasserfreie Ameisensäure zu gewinnen, sättigt man die Lösung mit Bleikarbonat, scheidet das gut kristallisierende und in kaltem Wasser ziemlich schwer lösliche Bleiformiat ab, und zersetzt es, nachdem es getrocknet ist, durch Ueberleiten von trockenem Schwefelwasserstoffgas im Ölbad bei 180° Schwefelblei bleibt zurück und wasserfreie Ameisensäure geht über. Um sie von absorbiertem Schwefelwasserstoff zu befreien, wird sie über trockenem Bleiformiat digerirt und dann nochmals rektifizirt.



Eigenschaften. a) der wasserfreien Ameisensäure Farblose, völlig flüchtige, schwach rauchende, stechend sauer riechende Flüssigkeit, spec Gew bei 15° = 1,2256 Erstarrt bei 0° krystallinisch und schmilzt dann bei + 8,5° Siedep 99°. Bei 107° destillirt konstant eine wässrige Säure mit 72 Proc Ameisensäure, entsprechend der Formel $\text{HCO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ b) der officinellen Ameisensäure Diese ist eine wässrige Auflösung von Ameisensäure und enthält rund 25 Proc HCO_2H Klare, farblose, stechend riechende, völlig flüchtige, sehr saure Flüssigkeit, mit Wasser und Alkohol in allen Verhältnissen mischbar Das spec Gewicht ist 1,060—1,063 (Germ. Helv)

Tabelle über den Gehalt der wässrigen Ameisensäure von CH_2O_2 bei 15° C

Proc	Spec Gew	Proc	Spec Gew	Proc	Spec Gew	Proc	Spec Gew
40	1 1004	32	1 0764	24	1 0592	16	1 0392
39	1 0963	31	1 0736	23	1 0570	15	1 0366
38	1 0934	30	1 0710	22	1 0548	14	1 0342
37	1 0902	29	1 0689	21	1 0524	13	1 0319
36	1 0871	28	1 0670	20	1 0500	12	1 0297
35	1 0849	27	1 0650	19	1 0471	11	1 0275
34	1 0820	26	1 0630	18	1 0445	10	1 0253
33	1 0792	25	1 0612	17	1 0419		

Die Ameisensäure ist eine einbasische Säure, ihre Salze heissen „Formiate“ Sie hat die Neigung, in Kohlenoxyd und Wasser zu zerfallen, und wirkt deshalb als „Reduktionsmittel“

Analyse. a) Qualitativ 1) Erwärmt man freie Ameisensäure oder ein Alkalisalz derselben mit Silbernitrat, so erfolgt Ausscheidung von dunklem metallischen, pulverförmigen Silber 2) Erwärmt man freie Ameisensäure mit Quecksilberoxyd, so erfolgt Ausscheidung von metallischem Quecksilber 3) Erwärmt man wässrige Ameisensäure oder ein Alkalisalz derselben mit Mercurchlorid, so erfolgt Ausscheidung von Mercurchlorid (Calomel) 4) Versetzt man ein Alkalisalz der Ameisensäure mit Eisenchlorid, so entsteht eine rothbraune Lösung, aus welcher sich beim Kochen ein rostfarbiger Niederschlag abscheidet 5) Erwärmt man Ameisensäure (oder deren Salze) mit konz Schwefelsäure, so wird Kohlenoxyd gebildet, welches mit bläulicher Flamme verbrennt

b) Quantitativ Liegt lediglich freie Ameisensäure vor, so kann man diese mit Normal-Natronlauge und Phenolphthaleïn titriren 1 cem Normal-Natronlauge ist = 0,046 g Ameisensäure Aus Mischungen mit nicht flüchtigen Säuren kann man die Ameisensäure durch Destillation mit Wasserdampf abscheiden und dann durch Titriren bestimmen Liegt eine Mischung mehrerer flüchtiger Säuren vor, so ist die Bestimmung so erschwert, dass ihre Beschreibung über den Rahmen dieses Buches hinausgeht

Prüfung. 1) Sie verbrennt, entzündet, mit blauer Flamme und ohne Rückstand 2) Mit Bleessig versetzt gebe sie ein Krystallmagma von Bleiformiat (Identität) 3) Mit Kalilauge neutralisirt rieche sie weder nach Acrolein noch nach Allylalkohol (s Darstellung)

4) Die mit 5 Th Wasser verdünnte Säure werde durch Silbernitrat nicht sofort getrübt (Chlor) und nach dem Neutralisieren mit Ammoniak durch Calciumchlorid nicht getrübt (Oxalsäure) 5) 5 g Ameisensäure erfordern zur Neutralisation 27,1 cem Normal-Kalilauge (Phenolphthalein als Indikator) Wird die Säure mit Bleioxyd digerirt, filtrirt und das Filtrat zur Trockne verdampft, so darf letzteres keinen Rückstand hinterlassen, welcher beim Erhitzen Acetongeruch verbreitet (Essigsäure).

Aufbewahrung Es empfiehlt sich, die Ameisensäure vorsichtig aufzubewahren, obgleich die Germ und Helv dies nicht vorschreiben

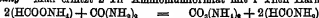
Anwendung. Ameisensäure besitzt antiseptische Eigenschaften (die Bienen kann serviren den Honig durch Zufügung von Ameisensäure), doch sind diese arzneilich noch nicht ausgenutzt Innerlich wird sie kaum gegeben, erzeugt übrigens heftige Magenentzündung, Nierenhyperämie, Blutharnen Aeusserlich lediglich in Form von Spiritus Formicarum und Tinctura Formicarum als hautreizendes Mittel bei Neuralgien, Rheumatismus etc

Spiritus Formicarum (Germ III)
Ameisenspiritus (sp G 0,894—0,898)
Rp Acidi formici (1000) 2,0
Spiritus (90 Vol Proc) 85,0
Aque destillatae 15,0

Tinctura Formicarum composita
Loco Tincturae Formicarum
Rp Acidi formici (1000) 10,0
Tincturae aromaticae 20,0
Olei Lavandulae 1,0
Spiritus diluti (0,892) 70,0

Formamidum. Formamid HCOONH_2 ist Ameisensäure, in welcher die OH Gruppe durch den Amid-Rest- NH_2 ersetzt ist Mol-Gew = 45

Darstellung Man erhitzt 2 Th Ammoniumformat mit 1 Theil Harnstoff



so lange auf 140° , als noch Ammoniumcarbonat entweicht, und destillirt alsdann im Vacuum ab

Eigenschaften Farblose oder schwach gelbliche, sirupöse, geruchlose Flüssigkeit, mit Wasser und Weingeist in jedem Verhältnis mischbar Gegen Lackmuspapier von sehr schwach saurer Reaktion Destillirt im Vacuum unzersetzt bei 150° , unter gewöhnlichem Druck siedet es bei $192\text{—}195^\circ$, dabei zum Theil in Ammoniak und Kohlensäure zerfallend

Entwickelt mit konc Kalilauge schon in der Kälte Ammoniak Es löst Quecksilber oxyd auf Es sei beim Erhitzen völlig flüchtig, mit 10 Th Wasser verdünnt röthe es blaues Lackmuspapier nur ganz schwach

††Hydrargyrum formamidatum solutum Quecksilberformamidlösung

Darstellung. Man löst 10 g Mercurchlorid in Wasser und fällt aus dieser Lösung durch Zusatz überschüssiger Natronlauge Quecksilberoxyd Dieses wird unter Vermeidung von Verlusten so lange ausgewaschen, bis es vollkommen frei von Chlor ist, dann noch im feuchten Zustande in der gerade hinreichenden Menge Formamid unter Erwärmen auf $30\text{—}40^\circ$ gelöst, die Lösung verdünnt, filtrirt und auf 1 Liter aufgefüllt

Eigenschaften Farblose, schwach alkalische Flüssigkeit von wenig metallischem Geschmack Wird in der Kälte durch ätzende Alkalien nicht verändert, beim Erwärmen dagegen erfolgt Reduktion zu metallischem Quecksilber Schwefelwasserstoff und Schwefelammonium scheiden schwarzes Mercurisulfid aus Ervensalzlösung wird nicht gefällt Die Lösung enthält das Salz $(\text{HCOONH}_2)_2\text{Hg}$ neben freiem Formamid

Prüfung Die Lösung reagire nicht sauer Auf vorsichtigen Zusatz von Kaliumjodid entstehe wohl Gelbfärbung, aber kein Niederschlag

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, sehr vorsichtig

Anwendung Zu subkutanen Injektionen bei Syphilis 1 cem der Lösung enthält die 0,01 g Mercurchlorid entsprechende Menge Quecksilber

Acidum gallicum.

Acidum gallicum (Brit Helv U-St Ergänzb) Acide gallique (Gall) Gallussäure. Sal essentielle Galliarum. Trioxycbenzoesäure. Gallic acid. $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_6 + \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 188. In vielen Pflanzenstoffen, z B Galläpfeln, Sumach, Dividivi, Bärentraubenblättern und im chinesischen Thee, meist mit Gerbsäure zusammen, vorkommend.

Darstellung 10 Th Gallusgerbsäure (Tannin) werden in einem Casserol aus Porzellan mit 10 Th Wasser und 50 Th verdünnter Schwefelsäure (oder mit 80 Th Wasser

und 80 Th Salzsäure von 1,123 spec Gew) $\frac{1}{4}$ Stunde lang gekocht und alsdann 1—2 Tage an einem kühlen Ort gelassen. Die ausgeschiedenen Krystalle werden in der 6fachen Menge destillirtem Wasser unter Erwärmen gelöst, diese Lösung mit etwas Thierkohle erhitzt, heiss filtrirt und zum Krystallisiren an einen kühlen Ort gebracht. Nöthigenfalls ist das Umkrystallisiren und die Behandlung mit Thierkohle zu wiederholen. Wichtig ist bei der Darstellung sorgfältig fern zu halten

Eigenschaften. Farblose oder schwachgelbliche, seidenglanzende, geruchlose Nadeln oder trikline Prismen, von zusammenziehendem, sauerlichem Geschmack. Löslich in 125 Th kaltem, 8 Th siedendem Wasser, in 5 Th kaltem oder 1 Th siedendem Alkohol, in 40 Th Aether oder in 12 Th Glycerin, wenig löslich in Chloroform, Benzol oder Benzin. Sie enthalten rund 9,6 Proc Krystallwasser, welches bei 100° abgegeben wird. — Die Gallussäure beginnt bei 220° C zu schmelzen, und zerfällt bei weiterem Erhitzen in Kohlensäure und Pyrogallol. Lösungen der Gallussäure in überschüssigem Alkali nehmen aus der Luft rasch Sauerstoff auf und färbten sich roth bis braun, bis schwarz. Tropft man eine Gallussäurelösung zu Kalkwasser, so entsteht eine Trübung, welche nach kurzer Zeit grau, grün und dunkler wird. Die wässrige Lösung reducirt Silbernitrat, dagegen nicht die Fehling'sche Lösung. Fügt man sie zu Ferrichloridlösung, so erfolgt theilweise Reduktion zu Ferrochlorid, und es entsteht ein schwarzblauer Niederschlag, der von überschüssigem Ferrichlorid mit grünlicher Farbe gelblich wird. Eine Lösung von oxydfreiem Ferrosulfat wird durch Gallussäure nicht verändert, an der Luft wird die Mischung (in Folge Oxydation) lasurblau, worauf schwarzblauer Niederschlag entsteht ohne Entfärbung der Flüssigkeit.

Gallussäure erzeugt in Lösungen von Alkaloiden, Eiweiss, Leim, Brechwurstein keine Niederschläge (Unterschied von Gerbsäure).

Ihrer Constitution nach charakterisirt sie sich als „Trioxibenzoessäure“, ihre nähere

Formel ist daher $\text{C}_6\text{H}_2\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \end{matrix}$. Sie ist eine einbasische Säure, ihre Salze heissen „Gallate“ CO_2H .

Nur die Salze der Alkalien sind in Wasser löslich.

Prüfung. 1) 1 g hinterlasse beim Verbrennen keinen Rückstand. 2) Die mit heissem Wasser bereitete Lösung 1:20 sei klar und fast farblos, sie werde durch Baryumchlorid nicht getrübt (Schwefelsäure) und durch Leimlösung nicht gefällt (Gerbsäure).

Aufbewahrung. Lichtschutz ist vom Ergänzb. vorgeschrieben, aber nicht unbedingt erforderlich. Man schütze sie vor ammoniakalischen Dämpfen.

Anwendung. Gallussäure wirkt örtlich adstringirend, aber, weil sie Eiweiss nicht fällt, weniger energisch als Gerbsäure, sie wird auch aus dem gleichen Grunde besser und länger vertragen wie diese. Die entfernte Wirkung ist die gleiche wie die der Gerbsäure, weil letztere im Organismus zu Gallussäure umgewandelt wird. Man giebt sie innerlich 2—8 mal täglich zu 0,1—0,6 g in Pulvern oder Pillen bei Diabetes, Albuminurie, Lungenblutungen. Aeusserlich bei aphthösen Geschwüren (1:50), Blutungen. Bei Alkaloidvergiftungen kann sie die Gerbsäure nicht ersetzen. Technisch in der Photographie als Entwickler und in der Tintenfabrikation.

Glycerinum Acidii gallici (U-St.)
Glycerine of Gallic acid
Rp Acidii gallici 10
Glycerini 50

Mixtura contra albuminuriam. GAILLOX
Rp Acidii gallici 0,5
Aquis destillatis 70,0
Stript Sacchari 80,0

Theelöffelweise in 1 Tage zu verbrauchen

† **Gallanolium.** $\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_3\text{CONHCO}_2\text{H}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Gallanol (Gallinol korruptum!) Gallussäureanilid. Gallanilid. Mol Gew = 281. Zur Darstellung erhitzt man 10 Th Gallussäure mit 8—10 Th Anilin (Anilin für Blau) eine Stunde lang (im Oelbade!) bei 150° C. Man kocht alsdann die Reaktionsmasse mit stark verdünnter Salzsäure, um das überschüssige Anilin herauszulösen, mehrmals aus. (Salzsaures Anilin bleibt in Lösung!) Die beim Erkalten sich abscheidenden Krystalle werden gesammelt und mehrmals aus siedendem Wasser umkrystallisirt.

Farblose Krystalle, in kaltem Wasser fast unlöslich, sehr leicht löslich in Alkohol und Aether sowie in heissem Wasser. Aus Wasser krystallisirt die Verbindung mit 2 Mol

Krystallwasser. Sie schmilzt im wasserfreien Zustande bei 205°C . Die wässrige Lösung färbt sich mit Eisenoxydhydrat blauschwarz. In stehenden Alkalien ist Galläure leicht löslich unter Spaltung in Anilin und gallussäures Alkali. Daher erfolgt bald Braun- und Schwarzfärbung der Lösung. Die Lösung in Ammoniak nimmt an der Luft feurig rothe Färbung an.

Anwendung. Als Ersatz des Pyrogallols bei Hautkrankheiten (Psoriasis, Favus, Prurigo), da es weniger reizt und auch wenig giftig ist. Auf Wunden reizt es. Die alkoholische Lösung zur Desinfektion der Hände der Operateure. Vorsichtig aufzubewahren. Gallium Gallussäuremethylester $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2\text{CO}_2\text{CH}_3$ Mol. Gew. = 184. Zur Darstellung sättigt man eine Lösung von 1 Th. Gallussäure (oder Gerbsäure) in 8–4 Th. Methylalkohol mit trockenem Salzsäuregas. Nach mehrtägigem Stehen verdampft man die Lösung bis zur Sirupkonsistenz. Den Rückstand mischt man mit kalkfreiem Baryumcarbonat und zieht alsdann das Gemisch mit Methylalkohol aus.

Aus Methylalkohol krystalisirt, farblose, wasserfreie Prismen, aus Wasser feine, verfilzte Nadeln. Löslich in heissem Wasser, in Alkohol und in Aether. Wird durch stehende Alkalien unter Bräunung zerlegt. Schmp. 202° . Die Lösung in Ammoniak nimmt an der Luft feurig rothe Färbung an.

Als Antiseptikum bei Augenkrankheiten, wie Conjunctivitis. Das specifisch leichte Pulver wird mit dem Pinsel direkt aufgestäubt.

Gallobromolium. Dibromgallussäure $\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 348. Zur Darstellung reibt man 1 Th. Gallussäure mit 2,5 Th. Brom zusammen und krystalisirt das Reaktionsprodukt aus siedendem Wasser um.

Farblose Nadeln oder prismatische Blätter, welche bei 120° wasserfrei werden und bei 150° schmelzen. Löslich in etwa 8 Th. Wasser von 15° , leicht löslich in siedendem Wasser, in Alkohol und in Aether. Die wässrige Lösung wird durch Ferrichlorid schön violett gefärbt. Die Lösung in Ammoniak nimmt an der Luft feurig-rothe Färbung an. Innerlich als Ersatz der Alkalibromide in Tagesgaben von 2–3 g in wässriger Lösung mit einem säuerlichen Sirup. Aeusserlich die 1–2 proc. Lösung zu Einspritzungen bei Gonorrhoe und Umschlagen bei Eczema madidum. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Acidum hydrobromicum.

I. † Acidum hydrobromicum. Bromwasserstoffsäure (Germ. Brit. Helv. U.-St.), Acide bromhydrique (Gall.) Bromhydric acid. Hydrobromsäure. HBr. Mol. Gew. = 81. Die wasserfreie Bromwasserstoffsäure ist gasförmig (officinell in Gall.) und findet als solche keine medicinische Verwendung. Als „Bromwasserstoffsäure“ im Sinne der Pharmacie und Therapie sind wässrige Lösungen des Bromwasserstoffgases zu verstehen. Diese sind aufgenommen von Brit. Gall. Germ. Helv. U.-St., aber in den einzelnen Pharmakopeen von verschiedenem Gehalt an HBr.

Darstellung. I. Von gasförmigem Bromwasserstoff.

In ein mit einem Kugeltrichter versehenes Kölbchen A (Fig. 12) bringt man 1 Th. amorphen Phosphor sowie 2 Th. Wasser. Den Kugeltrichter beschneidet man mit 10 Th. Brom und lässt dieses nun langsam tropfenweise (I) in den Kolben einfließen. Jeder einfallende Tropfen Brom verursacht im Anfang eine von Lichterscheinung begleitete

Verpuffung. Sobald erst eine gewisse Menge Bromwasserstoff gebildet ist, löst sich das weiter zufließende Brom ruhig auf und Bromwasserstoff entweicht. Man leitet diesen, um Brom dämpfe zurückzuhalten, durch eine mit feuchten Glasscherben und gelbem Phosphor gefüllte U-Röhre C und kann den so gereinigten Bromwasserstoff über Quecksilber auffangen,

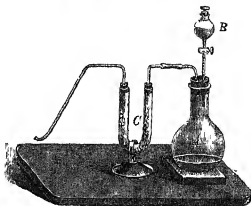


Fig. 12

natürlich auch in Wasser einleiten. Das Trocknen erfolgt durch Schwefelsäure oder glasige Phosphorsäure



II. Von wässriger Bromwasserstoffsäure

a) Man löst 50 Th krystall Baryumbromid ($\text{BaBr}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$) in 100 Th Wasser und versetzt diese Lösung unter kräftigem Umrühren mit einer Mischung aus 15 Th konc Schwefelsäure und 80 Th Wasser. Der entstandene Niederschlag wird abfiltrirt und mit 80 Th Wasser gewaschen. Die gesammelten und gemischten Filtrate destillirt man aus einem Kolben oder einer Retorte. Bis 120°C destillirt eine sehr dünne, oberhalb 120°C eine konzentrierte Säure,



welche durch Verdünnen mit Wasser oder mit dem ersten Destillat (bis 120°C) auf das geforderte spec Gewicht eingestellt wird

b) Man übergiesst 60 Th grob gepulvertes Kaliumbromid mit einer Mischung von 50 Th konc Schwefelsäure und 25 Th Wasser, fügt 2 Th amorphen Phosphor hinzu und destillirt ab. Das Destillat wird zur Oxydation der mit übergangenen schwefligen Säure vorsichtig bis zur eben bleibenden Gelbfärbung mit Bromwasser versetzt, alsdann füllt man die Schwefelsäure aus durch Zusatz von wenig Baryumkarbonat oder Baryumbromid. Die nach dem Absetzen klar abgessene Säure wird rektifizirt. Man erhält etwa 150 Th 25 proe reiner Säure.

Die Darstellung im pharmaceutischen Laboratorium ist materiell nicht lohnend. Die Technik erhält grosse Mengen Bromwasserstoff als Nebenprodukt bei Bromirungen. Sie führt diesen in Baryumbromid über und gewinnt daraus nach IIa wässrige Bromwasserstoffsäure.

Eigenschaften a) der gasförmigen Bromwasserstoffsäure. Farbloses, wie Chlorwasserstoff riechendes Gas, an der Luft Nebel bildend. Wird bei -78°C . zu einer farblosen Flüssigkeit verdichtet, welche bei -87°C erstarrt. In Wasser sehr leicht löslich. Das spec Gewicht des Gases ist = 2,9708, 1 Liter wiegt bei 0°C . und 760 mm Barometerstand = 8,6167 g. Die Gall. beschreibt das Gas als „Acide bromhydrique gazeuse“.

b) Wässrige Bromwasserstoffsäure. Der Gehalt der Bromwasserstoffsäure ist nach den verschiedenen Pharmakopöen verschieden. *Acidum hydrobromicum* (Germ.) enthält 25 Proe HBr, spec Gew. = 1,208. *Acidum hydrobromicum dilutum* (bromhydric acid) (Brit. Helv. U-St.), *Acide bromhydrique dissous* (Gall.) enthalten 10 Proe HBr, spec. Gewicht 1,077. Von dem spec Gewicht und dem verschiedenen Gehalt an Bromwasserstoff abgesehen, haben die genannten Präparate gleiche Eigenschaften.

Farblose, sehr sauer schmeckende Flüssigkeit, welche blaues Lackmuspapier rüthet, mit Ammoniakdämpfen dicke weisse Nebel bildet. Destillirt man dünne wässrige Lösungen von Bromwasserstoff, so geht zunächst eine sehr verdünnte Säure über, der Siedepunkt steigt allmählich, bei 127°C geht eine Säure über ($\text{HBr} + 5 \text{H}_2\text{O}$), welche konstant 47,5 Proe HBr enthält. Wird eine sehr konzentrierte Lösung von Bromwasserstoff destillirt, so entweicht zunächst gasförmiger Bromwasserstoff HBr, bis die Säure nur noch die Koncentration von 47,5 Proe HBr hat, und dann destillirt dieses Hydrat über. Durch Luft und Licht wird die Bromwasserstoffsäure unter Gelbfärbung und Auftreten von freiem Brom zersetzt. Bromwasserstoffsäure ist eine einbasische Säure, ihre Salze heissen „Bromide“. Man beachte, dass die pharmaceutische Nomenklatur der Salze von der chemischen abweicht.

Es benennen die Salze

	KBr	KBrO ₃
der Chemiker	Kaliumbromid	Kaliumbromat
der Pharmaceut	Kalium bromatum	Kalium bromatum

Volumgewicht und Gehalt der Bromwasserstoffsäure

bei 15° C Nach J. Bieh.

Proc	Spec Gew	Proc	Spec Gew	Proc	Spec Gew	Proc	Spec Gew
1	1 0082	18	1 102	25	1 209	37	1 338
2	1 0155	14	1 110	26	1 219	38	1 350
3	1 0230	15	1 119	27	1 229	39	1 362
4	1 0305	16	1 127	28	1 239	40	1 375
5	1 038	17	1 136	29	1 249	41	1 388
6	1 046	18	1 145	30	1 260	42	1 401
7	1 053	19	1 154	31	1 270	43	1 415
8	1 061	20	1 163	32	1 281	44	1 429
9	1 069	21	1 172	33	1 292	45	1 444
10	1 077	22	1 181	34	1 303	46	1 459
11	1 085	23	1 190	35	1 314	47	1 474
12	1 093	24	1 200	36	1 326	48	1 490

Analyse a) Erkennung Man erkennt die Bromwasserstoffsäure an folgenden Reaktionen

1) Erwärmt man die freie Säure mit etwas Braunstein oder Salpetersäure oder fügt man Chlorwasser zu, so wird Brom in Freiheit gesetzt, welches von Chloroform mit rothbrauner Farbe gelöst wird (Fornichlond setzt kein Brom in Freiheit!) 2) Auf Zusatz von Silbernitrat entsteht ein gelblichweisser, käsiger Niederschlag von Silberbromid AgBr, unlöslich in Salpetersäure, schwerlöslich in Ammoniak, lichtempfindlich

b) Bestimmung Ist die Säure rein und in freiem Zustande vorhanden, so titirt man mit Normal Kali und Phenolphthalein 1 ccm Normal-Kalilauge zeigt 0,081 g Bromwasserstoff an Man kann auch mit überschüssiger Silbernitratlösung unter Erwärmen und Zusatz von wenig Salpetersäure fällen und das ausgewaschene Silberbromid wägen (Auch für die löslichen Bromide zu verwenden) Das erhaltene AgBr mit 0,4908 multipliziert giebt die Menge der vorhandenen Bromwasserstoffsäure, HBr, an

Aufbewahrung In Gefässen mit Glasstopfen, vor Licht und ammoniakalischer Luft geschützt Vorsichtig! In einer ammoniakhaltigen Atmosphäre setzt sich an Hals und Stopfen Ammoniumbromid an

Prüfung 1) Sie sei ohne Rückstand flüchtig Ein hinterbleibender wagbarer Rückstand wäre zu prüfen, ob er glühbeständig ist oder nicht In letzterem Falle könnte er aus Ammoniumbromid bestehen, welches in Folge Einwirkung ammoniakalischer Luft entstanden war 2) Die bis auf einen Gehalt von 5 Proc HBr verdünnte Säure werde durch Schwefelwasserstoff wedor sofort (Metalle, Arsen) noch nach Uebersättigung mit Ammoniak (Eisen, Zink) verändert, auch durch Baryumnitrat nicht getrübt (Schwefelsäure) 3) Schüttelt man 5 ccm der unverdünnten Säure mit Chloroform, so darf sich dieses nicht violett färben, auch nicht nach Zusatz von einem Tropfen Fornichlondlösung (Jod) 4) Verdünnt man 6—12 Tropfen der Säure mit 2 ccm Wasser, fällt mit Silbernitrat vollständig aus, giebt 7—10 ccm Ammoniumkarbonatlösung hinzu und schüttelt kräftig, so darf die nach 5 Minuten abfiltrirte Flüssigkeit nach dem Uebersättigen mit Salpetersäure nicht bis zur Undurchsichtigkeit getrübt werden (Chlorwasserstoff)

10,0 g der 10procentigen Bromwasserstoffsäure sättigen 12,35 ccm Normal-Kalilauge

10,0 g der 25procentigen Bromwasserstoffsäure sättigen 30,86 ccm Normal-Kalilauge

Gelbgeordnete Bromwasserstoffsäure. Ist die Gelbfärbung durch freies Brom bedingt, so lässt sie sich durch blosse Destillation nicht beseitigen In diesem Falle fügt man tropfenweise vorsichtig so viel einer sehr verdünnten Lösung von schwefliger Säure zu, bis die Säure eben farblos geworden ist Dann destillirt man ab und verwirft das Destillat solange, als es, mit Bromwasser bis zur Gelbfärbung versetzt, durch Baryumchlorid beim Aufkochen noch getrübt wird, also noch schweflige Säure enthält Ist dieses nicht

mehr der Fall, so fangt man die nunmehr übergehenden Antheile gesondert auf und verdünnt sie bis zum geforderten spec Gewicht. Den Vorlauf kann man mit Bromwasser versetzen und durch Neutralsalzen mit Baryumkarbonat auf Baryumbromid verarbeiten.

Dispensation. Beim Mischen mit anderen Flüssigkeiten ist die Bromwasserstoffsäure stets als letzter Bestandtheil zuzugeben, weil sonst die nach der Bromwasserstoffsäure benutzten Gefässe durch Bromwasserstoff verunreinigt werden. Man beachte, dass nur die Germ eine 25procentige Bromwasserstoffsäure vorschreibt, dass Brit., Gall., Helv., U-St. nur die verdünnte Bromwasserstoffsäure mit 10 Proc. HBr aufgenommen haben.

Anwendung. Die unverdünnte (25proc.) Säure wirkt auf Haut und Schleimhäute ätzend, man benutzt sie daher bisweilen unverdünnt als Aetzmittel bei Mercurial-Stomatitis. Zu Aetzungen bei Diphtherie 1:10 verdünnt. Innerlich als Ersatz des Bromkaliums, wenn man dessen Nebenwirkungen und die Kalhwirkung vermeiden will, 8–6mal täglich 8–12–15 Tropfen der 25procentigen Säure (oder die 2 $\frac{1}{2}$ -fache Menge der 10procentigen) in starker Verdünnung mit Zuckerwasser etc. bei Epilepsie, Nervosität, Neurasthenie, Chorea. Helv. giebt als höchste Gaben für die 10procentige Säure 1,5 g pro dosi und 5,0 g pro die an.

II Acidum hydrobromicum Fothergill, eine aus Kalumbromid und Weinsäure „ex tempore“ herzustellende Bromwasserstoffsäure, welche noch Kalumbitartrat gelöst enthält. Man vermischt eine Lösung von 10 Th. Kalumbromid in 80 Th. Wasser mit einer Lösung von 12 Th. Weinsäure in 80 Th. Wasser, lässt das Gemisch mindestens 24 Stunden an einem kühlen Orte stehen und filtrirt vom ausgeschiedenen Weinstein aus. Das Präparat enthält annähernd 10 Proc. Bromwasserstoff, HBr, ausserdem noch Kalumbitartrat.

Pharmacopoea hydrobromicae

Kalii bromidi	5,0
Acidi hydrobromici (25%)	10,0
Glycerini	6,0
Boli albae	6,0
Pulveris radialis Liquiritiae	
Pulveris succi Liquiritiae aa q. s.	

fiant pil. 240, dispensentur ad vitrum

Acidum hydrochloricum.

Die Salzsäure des Handels stellt Lösungen des Chlorwasserstoffgases in Wasser dar. Man unterscheidet 1) reine Salzsäure, 2) rohe Salzsäure. Ausserdem werden die einzelnen Sorten nach dem Procentgehalt an Chlorwasserstoff HCl, bez. nach dem spec Gewichte bezeichnet.

I Acidum hydrochloricum gasiforme. Gasförmige Salzsäure. HCl. Mol. Gew. = 36,5. Wird in der Regel durch Erhitzen von Natriumchlorid (Kochsalz) mit einer mässig verdünnten Schwefelsäure dargestellt. Als Apparat kann man den zur Bereitung des Spiritus Diazoni abgebildeten, s. Ammonium, benutzen. Geeignete Mischungen sind 1) Kochsalz in groben Krystallen (I) 10 Th., konz. Schwefelsäure 18 Th., Wasser 4 Th. 2) 15 Th. Kochsalz, 25 Th. konz. Schwefelsäure und 8 Th. Wasser. 3) 4 Th. Kochsalz, 5 Th. konz. Schwefelsäure, 4 Th. Wasser. Das entwickelte Gas ist unter allen Umständen durch Einleiten in wenig Wasser zu waschen. Zum Zwecke des Trocknens leitet man es gewöhnlich durch konz. Schwefelsäure, seltener über Calciumchlorid.

Zur Herstellung kleiner Mengen Salzsäuregas kann man sich folgenden stationären Apparates bedienen. Man füllt den Kolben a etwa zur Hälfte mit rauchender Salzsäure an. Den Tropftrichter b beschickt man mit concentrirter Schwefelsäure. Lässt man letztere tropfenweise zu der rauchenden Salzsäure zufließen, so erhält man einen ausgiebigen Strom von Salzsäuregas. Der Apparat kann längere Zeit stationär gehalten werden. Figur 13.

Farbloses, an der Luft Nebel bildendes Gas von stechend saurem Geruch und Geschmack, in Wasser sehr leicht und reichlich löslich 1 Liter Wasser löst bei 20° C = 460 Liter Chlorwasserstoffgas 1 Liter Chlorwasserstoff wiegt bei 0° C und 760 mm B = 1 6352 g Es kann bei -4° C durch einen Druck von 25 Atmosphären oder bei +10° C durch 40 Atmosphären zu einer Flüssigkeit kondensiert werden 1500 g Kochsalz geben 936 g oder 572 Liter gasförmigen Chlorwasserstoff Diese Menge würde hinreichen, um mit 2,808 Liter Wasser eine 25procentige Salzsäure zu liefern

II. † Wasserige Salzsäure Lösungen des Chlorwasserstoffs in Wasser **Acidum hydrochloricum** (Brit Germ Helv U-St) **Acidum hydrochloricum concentratum** (Austr) **Acide chlorhydrique officinal** (Gall) **Acidum hydrochloratum**. **Acidum muriaticum**. **Hydrochlorsäure**. **Chlorwasserstoffsäure**. **Salzsäure**

Die von den einzelnen Pharmakopöen recipirte Säure ist von verschiedener Stärke Es schreiben vor

	Austr	Brit	Gall	Germ	Helv	U St
Spec. Gewicht	1,130	1,160	1,171	1,124	1,124	1,168
Procentgehalt HCl	25,56	31,79	34,4	25,0	25,0	31,9

Eine klare, farblose, und wenn die Säure mehr als 28 Proc Chlorwasserstoff enthält, an feuchter Luft rauchende Flüssigkeit von ätzend saurem Geschmack und saurem Geruch Unterwirft man wässrige Lösungen des Chlorwasserstoffes von weniger als 20 Proc Gehalt an HCl der Destillation, so destillirt zunächst eine sehr dünne Salzsäure über Bei 110° C destillirt konstant eine Salzsäure mit einem Gehalt von 20,17 Proc Chlorwasserstoff (HCl) über Unterwirft man umgekehrt Salzsäure von einer höheren Konzentration als 20 Proc der Destillation, so entweicht zunächst gasförmiger Chlorwasserstoff, bis die rückständige Säure nur noch 20,17 Proc HCl enthält, dann destillirt die vorerwähnte Säure mit einem Gehalte von 20,17 Proc HCl über — Diese bei 110° C konstant destillirende (d h bei 760 mm B) Salzsäure hat das spez Gew 1,104 und entspricht dem Hydrat HCl + 8 H₂O

Prüfung. Die mit dem 5–10fachen Volumen Wasser verdünnte Säure darf 1) durch Zinkjodidstärkelösung nicht gebläut werden (Chlor) 2) Durch Schwefelwasserstoff nicht verändert werden (Metalle, z B Cu, Pb, As) 3) Durch Baryumnitratlösung auch nach Zusatz von Jodlösung bis zur schwach gelben Färbung nicht getrübt werden (Schwefelsäure, schweflige Säure) 4) Durch Kaliumferrocyanidlösung nicht verändert werden (Eisen) 5) 10 cem der Säure dürfen beim Abdampfen in einer Platinschale einen wägbaren glühbeständigen Rückstand nicht hinterlassen (unorganische Verunreinigungen) 6) Prüfung auf Arsen a) Wird 1 cem Salzsäure mit 3 cem Zinnchloridlösung versetzt, so darf innerhalb einer Stunde eine Färbung nicht eintreten b) Handelt es sich um eine anwandfreie Prüfung auf Arsen, so bringt man 100–200 cem mit absolut arsenfreiem Zink in einen ordnungsmässigen Marsh'schen Apparat und prüft in diesem Wenn sich nach 6–10stündigem Erhitzen des Glührohres ein Arsenspiegel nicht abgeschieden hat, kann die Säure praktisch als arsenfrei angesehen werden 8 unter Arsenum 7) Gehaltsbestimmung Man titrirt mit Normal-Kohlauge und Phenolphthalein als Indikator 1 cem Normal-Kohlauge sättigt 0 0365 g HCl, 5 g Salzsäure verbrauchen demnach

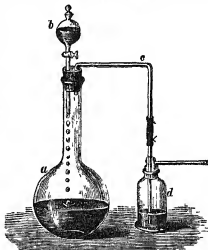


Fig 13

bei einem Gehalt von Proc HCl	25	23,86	31 9	31 79	34 4
cem Normal-KOH	34 24	32 63	43,7	43 55	47 1

Aufbewahrung. Man bewahrt die Salzsäure an einem kühlen Orte vorsichtig, grössere Vorräthe, namentlich der mehr als 25 Proc HCl enthaltenden, auch zweckmässig vor Licht geschützt auf. Werden grössere Vorräthe im Ballon bezogen, so empfiehlt es sich, den Inhalt desselben sogleich nach der Ankunft in mehrere grössere Flaschen zu vertheilen. Die Aufbewahrungsgefässe müssen Glasstopfen haben und sollten zweckmässig aus einem widerstandsfähigen (Kali-)Glas bestehen. In der Officin bewahrt man die Salzsäure in einem besonderen Säureschränken auf. Die Schilder der Aufbewahrungsgefässe sind zweckmässig in radirter Schrift herzustellen. Man beachte, dass Salzsäuredämpfe die Emaille, namentlich auch die rothe Schrift der Emaille Schilder stark angreifen. Man hüte sich auch, Salzsäure und Ammoniak in räumlicher Nähe zusammen aufzustellen. In diesem Falle nämlich bildet sich sehr bald an dem Halse des Salzsäuregefässes eine Krystallisation von Salmiak, die für gewisse Zwecke störend ist.

Anwendung. Unverdünnte Salzsäure wirkt auf Haut und Schleimhaut ätzend und bringt, in den Magen gebracht, heftige Magenentzündung hervor. Gegenmittel: Erweiss, Milch, Seife, Magnesia, weniger zweckmässig Alkalikarbonate. In starker Verdünnung wirkt sie kontrahirend auf die Gewebe, gährungs- und fäulniswidrig. Man verwendet sie Aeusserlich als Aetzmittel fast nicht mehr, nur noch selten in Pinselsäften bei entzündlichen Processen des Zahnfleisches (Stomatitis), als Zusatz zu reizenden Fussbädern. Innerlich in starker Verdünnung (0,5 — 1,0 : 200) als ein die Verdauung beförderndes und den Darm desinfectirendes Mittel bei ausserordentlich zahlreichen Krankheiten.

Dispensation. Ist Salzsäure als Bestandtheil von Mixturen etc. verordnet, so soll sie stets der sonst fertigen Mixtur etc. als letzter Bestandtheil zugesetzt werden. S 54

Volumgewicht der Salzsäure bei 15°

nach LUNGE und MARCHELLEWSKI

Spec Gew bei 15°	Procente H Cl	Spec Gew bei 15°	Procente H Cl	Spec Gew bei 15°	Procente H Cl	Spec Gew bei 15°	Procente H Cl
1 000	0 16	1 060	12 19	1 115	22 86	1 160	81 52
1 005	1 15	1 065	13 19	1 120	23 82	1 168	82 10
1 010	2 14	1 070	14 17	1 125	24 78	1 165	82 40
1 015	3 12	1 075	15 16	1 130	25 75	1 170	83 46
1 020	4 18	1 080	16 15	1 135	26 70	1 171	83 85
1 025	5 15	1 085	17 13	1 140	27 66	1 175	84 42
1 030	6 18	1 090	18 11	1 1425	28 14	1 180	85 89
1 035	7 15	1 095	19 06	1 145	28 61	1 185	86 81
1 040	8 16	1 100	20 01	1 150	29 57	1 190	87 28
1 045	9 16	1 105	20 97	1 152	29 95	1 195	88 16
1 050	10 17	1 110	21 92	1 155	30 55	1 200	89 11
1 055	11 18						

III. Acidum hydrochloricum dilutum (Austr., Brit., Helv., Germ., U St.) Verdünnte Salzsäure. Eine durch Verdünnung der concentrirten Säure mit Wasser herzustellende klare, farblose Flüssigkeit. Die einzelnen Pharmacopöen schreiben verschiedenen Gehalt an Chlorwasserstoff vor.

	Austr.	Brit.	Germ.	Helv.	U-St.
Spec. Gew bei 15° C	1,062	1,062	1,061	1,048	1,050
Procentgehalt an HCl	12,4	10,66	12,6	16,0	10,0

IV. † Acidum hydrochloricum fumans Reine rauchende Salzsäure. Mit diesem Namen wird im Handel eine Salzsäure vom spec. Gewicht 1,195 mit 88,2 Proc. Gehalt an Chlorwasserstoff bezeichnet. Eine farblose, an der Luft stark rauchende Flüssigkeit. Sie findet Verwendung in der analytischen Chemie (Inversion nach CLEGGERT), ferner zur Darstellung gasförmiger und absolut arsenfreier Salzsäure. Die Dämpfe dieser Säure sind ein schlimmer Feind der Emailleschrift.

V † Absolut arsenfreie Salzsäure Zur toxikologischen Analyse bedarf man einer von Arsen absolut freien Salzsäure. Wir empfehlen, diese wie folgt darzustellen.

In einen Destillationskolben mit Glasstopfen bringt man 1 Liter reine rauchende Salzsäure (1,195 spec Gew) sowie 80 g trockenes Ferrenchlorid. Man erhitzt die Säure und leitet die zunächst entweichenden Dämpfe, mit welchen sich alles vorhandene Arsen als Arsentrichlorid $AsCl_3$ verflüchtigt, zur Absorption in eiskaltes Wasser. Die so erhaltene Säure kann man zur Fällung von Schwefelwasserstoff- oder Kohlensäure Apparaten u. dergl. verwenden. Wenn kein Gas mehr entweicht, sondern wässrige Salzsäure übergeht, lässt man (um den Apparat durchzuspülen) die Destillation kurze Zeit gehen, wechselt alsdann die Vorlage und fängt das Destillat auf, bis im Kolben ein Rückstand von 100—150 ccm übrig bleibt, welchen man verwirft.

Die so gewonnene Salzsäure enthält etwa 20 Proc HCl . Sie ist absolut arsenfrei, dagegen enthält sie eine Spur Ferrenchlorid, welche aber beim Eisennachweis nicht stört.

Es empfiehlt sich, diese Säure nicht allzu lange aufzubewahren, da sie schliesslich aus den Aufbewahrungsgefässen doch wieder Spuren von Arsen aufnimmt. Wir bereiten sie etwa alle Monate einmal frisch. Ueber die Prüfung auf Arsen s. S. 55 u. unter Arsenum.

VI † Acidum hydrochloricum crudum (Eiganzb.) Rohe Salzsäure. *Acide chlorhydrique du commerce* (Gall.) *Crude hydrochloric acid*. Spiritsus Salis. Die rohe Salzsäure des Handels, meist ein Nebenprodukt der chemischen Grossindustrie, z. B. des Sodaprocesses nach Leblanc.

Eine klare, mehr oder weniger gelbe, an der Luft rauchende Flüssigkeit vom spec. Gew. 1,16—1,17, entsprechend 80—83 Proc HCl . Die Verunreinigungen bestehen in Eisen, Thonerde, Schwefelsäure, Schwefligsäure, Chlorarsen. Wird 1 ccm der Säure mit 8 ccm Zinnchloridlösung versetzt, so darf nicht sofort Braunfärbung eintreten, sonst wäre der Arsengehalt zu hoch. Kleine Mengen von Arsen enthält jede Salzsäure des Handels, obgleich es eine Kleinigkeit wäre, das Arsen der Hauptsache nach auch aus dieser Sorte abzuschcheiden.

Dispensation. Rohe Salzsäure wird zu vielen technischen und häuslichen Einrichtungen im Handverkaufe gefordert. — Man gebe sie in diesen Fällen niemals in Gefässen ab, welche im gewöhnlichen Leben bestimmungsgemäss zur Aufnahme von Nahrungsmitteln etc. dienen, also niemals in Tassenköpfen, Schnaps- oder Trinkgläsern, sondern lediglich in Flaschen aus starkem Glase, welche mit der Aufschrift „Salzsäure, Gift“ signirt werden.

Erkennung und Bestimmung. Man erkennt die freie Salzsäure an der sauren Reaktion, an ihrer Eigenschaft, bei Annäherung von Ammoniakdampf weisse Nebel zu bilden, ferner (in einiger Concentration) mit Braunstein erwärmt Chlor zu entwickeln. Sie ist flüchtig und kann durch Destillation von anderen, nicht flüchtigen Säuren getrennt werden. Die wichtigste Reaction ist die, dass Salzsäure im freien sowie im gebundenen Zustande mit Silbernitrat einen weissen Niederschlag von Chlorsilber giebt, welcher in stark verdünnter Salpetersäure unlöslich, in Ammoniak aber leicht löslich ist. — Das Chlorsilber schmilzt beim Erhitzen, ohne seine Zusammensetzung zu ändern, zu farblosem Hellsilber, während Cyansilber dabei in metallisches Silber und Cyan zerfällt.

Die Bestimmung der freien Salzsäure erfolgt in der Regel massanalytisch durch Titiren mit Normalalkalilauge und Phenolphthalein als Indikator. 1 ccm Normalalkalilauge neutralisirt = 0,0365 g Chlorsäurestoff, s. S. 55. Die Bestimmung der Salzsäure im freien und gebundenen Zustande erfolgt durch Fällung mit Silbernitrat in folgender Weise:

Die klare wässrige Lösung, welche nicht mehr als etwa 0,15 g Cl enthalten sollte, wird in der Kälte (!) mit einer Salpetersäure angesäuerten Lösung von Silbernitrat in mässigem Ueberschuss versetzt. Man erwärmt alsdann auf dem Wasserbade (nicht über 60°) und rührt dabei mit einem dünnen Glasstab so lange um, bis das Chlorsilber sich völlig zusammengeballt hat, und die darüber stehende Flüssigkeit klar ist. Hierauf lässt man an einem dunklen Orte erkalten, filtrirt das Chlorsilber ab, wäscht es zunächst mit Salpetersäure enthaltendem, schliesslich mit reinem Wasser aus, bis das Filtrat durch eine Spur Salzsäure nicht mehr getrübt wird, und trocknet es.

Die Bestimmung der Menge des Chlorsilbers kann geschehen Gewichtsanalytisch

a) Durch Wägung auf gewogenem Filter oder im Gooch'schen Tiegel
 b) Durch Wägung des geschmolzenen Chlorsilbers im Porzellantiegel. In diesem Falle bringt man die Hauptmenge des getrockneten Chlorsilbers auf ein Uhrglas und verbrennt das Filter vollständig (I) in einem gewogenen Porzellantiegel. Nach dem Erkalten tropft man auf den Rückstand etwas Salpetersäure, bringt nach der erfolgten Auflösung des Silbers Salzsäure in einem Ueberschuss hinzu und dampft zur Trockne. Hierauf bringt man die Hauptmenge des Chlorsilbers von dem Uhrglase in den Tiegel, und erhitzt über mässiger Flamme bis zum beginnenden (I) Schmelzen $\text{AgCl} > 0,25435 = \text{HCl}$ oder $\text{AgCl} < 0,24788 = \text{Cl}$

c) Man kann auch das vom Chlorsilber möglichst befreite Filter in einem Rosen'schen Tiegel völlig (I) verbrennen, alsdann das Chlorsilber dazu bringen und nun das gesammte Chlorsilber im Wasserstoffstrome zu metallischem Silber reduciren $\text{Ag} < 0,887963 = \text{HCl}$ oder $\text{Ag} < 0,328703 = \text{Cl}$

Maassanalytisch können Chlorwasserstoffsäure und Chloride nach MOHR und nach VOLHARD bestimmt werden

a) Nach MOHR Voraussetzung ist hierbei, dass die zu bestimmende Lösung völlig neutral ist und ausser Chlor keinen anderen Bestandtheil enthält, welcher mit Silbernitrat eine unlösliche Verbindung eingeht. Ebenso müssen Substanzen abwesend sein, welche etwa Chlorsilber in Lösung überführen. Dies vorausgesetzt ist wie folgt zu verfahren. Man bringt eine gemessene oder gewogene Menge der zu prüfenden Lösung in ein (ERLENMEYER-)Kolbchen, fügt 3–4 Tropfen Kaliumchromatlösung hinzu und lässt unter Umschwenken so lange von einer $\frac{1}{10}$ -Normal-Silbernitratlösung zufließen, bis die ursprünglich immer wieder verschwindende rothe Färbung des entstehenden Silberchromates eben gerade bestehen bleibt. 1 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Silbernitratlösung zeigt 0,00865 g HCl oder 0,00585 g NaCl oder 0,00855 g Cl an

b) Nach VOLHARD Diese Bestimmungsart des Chlors hat vor der vorigen den Vortheil, dass sie in salpetersaurer Lösung ausgeführt wird. Man bedarf dazu

- 1 Silbernitratlösung $\frac{1}{10}$ -Normal, 17 g Silbernitrat in 1 Liter enthaltend
- 2 Ammoniumrhodanatlösung $\frac{1}{10}$ -Normal. Man löst 7,5–8,0 g Ammoniumrhodanat in 1 Liter auf und stellt die Lösung so ein, dass, wenn man 10 cem der $\frac{1}{10}$ -Normal-Silbernitratlösung mit einigen Tropfen Eisensalzlösung versetzt, genau 10 cem der Ammoniumrhodanatlösung erforderlich sind, um Rothfärbung hervorzubringen
- 3 Eisensalzlösung, d. i. eine bei gewöhnlicher Temperatur gestättigte Lösung von Ferrammoniumsulfat, welches chlorfrei sein muss

Zur Ausführung der Bestimmung lässt man zu der zu untersuchenden Lösung, welche mit einer chlorfreien Salpetersäure angesäuert ist, eine gemessene und zwar überschüssige Menge der Silberlösung zufließen, schwenkt um, fügt 1–2 cem der Eisensalzlösung hinzu und lässt nun solange von der Rhodammoniumlösung unter Umschwenken zulaufen, bis eine schwache Rothfärbung der Lösung bestehen bleibt. Die Differenz zwischen der zugesetzten Silbernitratlösung und der verbrauchten Ammoniumrhodanatlösung ist auf Chlor zu berechnen. 1 cem $\frac{1}{10}$ -Silbernitratlösung oder $\frac{1}{10}$ -Ammoniumrhodanatlösung ist = 0,00865 HCl oder 0,00855 Cl

Beispiel Es wurden 40 cem Silbernitratlösung zufließen gelassen, alsdann wurden zum Zurücktitriren 13,7 cem Ammoniumrhodanatlösung verbraucht. Mithin sind von dem vorhandenen Chlor (40 minus 13,7) 26,3 cem Silberlösung verbraucht worden. Der Gehalt der Lösung an Cl beträgt $26,3 < 0,00855 \text{ g} = 0,093865 \text{ g Cl}$, an HCl demnach $26,3 < 0,00865 = 0,095995 \text{ g HCl}$

Toxicologisches. Tödtliche Vergiftungen durch Salzsäure in Folge Verwechslung oder Selbstmord werden häufig beobachtet. In der Regel ist der Verlauf nicht so rasch, dass kein Gegenmittel angewendet werden könnten. Ist dieses geschehen, also z. B. der Magen ausgepumpt worden, oder hat man zur Abstumpfung der Säure Alkalien (MgO) gereicht, so ist der Versuch, in den Leichen theilen freie Salzsäure nachzuweisen, einfach auschütlos. In diesem Falle wird man sich darauf beschränken müssen, wenn es vorlangt werden sollte, den Gesamtgehalt an Chloriden nach S 57 u 58 festzustellen.

In Erbrochenem, Speiseresten, Magenflüssigkeit dagegen wird man mit dem Nachweis der Salzsäure Erfolg haben können. Man kann a) direkt mit Normalalkalilauge und Methylorange als Indikator titriren oder b) einen Theil der Organtheile mit Wasser destilliren und in dem Destillat die freie Salzsäure mit Kalilauge und Methylorange oder mit Silbernitrat nach VOLHARD titriren, oder c) die Objekte mit Alkohol in der Kälte ausziehen oder mit Wasser dialysiren und in aliquoten Theilen des Auszuges oder Dialysates die vorhandene freie Säure acidimetrisch bestimmen.

Indessen sei man in den Schlussfolgerungen, welche man aus den erhaltenen Resultaten zieht, sehr vorsichtig.

Gargariema hydrochloricum RUCORD

Rp Acidi hydrochlorici (35%)	2,0
Mollis iocanti	50,0
Aquae destillatae	200,0

Bei Stomatitis aphthosa und mercurialis

Limonade chlorhydrigue (Gall)

Rp Acidi hydrochlorici (35%)	2,0
Aquae destillatae	305,0
Sirupi Sacchari	120,0

Mixtura Acidi hydrochlorici (Form Borol)

Rp Acidi hydrochlorici (25%)	1,0
Tincturae Aurantii	5,0
Sirupi Sacchari	20,0
Aquae destillatae q s ad	200,0

Podiluvium hydrochloricum

Rp Acidi hydrochlorici crudi	50,0
Aquae tepidae	5 Liter

In Gefäßen aus Holz oder Steingut anzuwenden

Das Furebad darf nicht über die Knöchel reichen

Tinctura amara acida (Form Borol)

Rp Acidi hydrochlorici	5,0
Tincturae amarae	25,0

Unguentum contra perfriones KAPLEN.

Rp Olei Amygdalarum	30,0
Cerae flavae	2,0
Cetacei	4,0
Balsami Peruviani	2,0
Acidi hydrochlorici (35%)	2,0

8 Frostsalbe**Vet Liqueur ad potum antisepticum**

Rp Acidi hydrochlorici (25%)	500,0
Liquoratus ferri	5,0
Aquae	1000,0
Salis cutinariae	25,0

Bei Maulfäule oder Maulseuche des Rindviehes
1 Tassenkopf zu 5 Liter Wasser zurnischen,
oder sordol, dass dies nur schwach sauerlich
schmeckt**Vet Lotic murialis**

Rp Ammonii chlorati	20,0
Acidi hydrochlorici	10,0
Aquae	600,0

Zu Waschungen auf Steingallen der Pferde

Liquor anthydrorrhoeicus Brandau. Gegen Fusschwarz. Angeblich aus gechlorten Aethern bestehend, enthält Salzsäure (von 25,0 Proc) 75 Th, Alkohol 25 Th, Glycerin 1 Th, Chloralhydrat 1 Th Mit Lackmus tingirt

Acidum hydrocyanicum.

†† **Acidum hydrocyanicum (Ergänzh) Blausäure.** Cyanwasserstoff(säure)
Acidum hydrocyanicum dilutum (Brit U-St) Acide cyanhydrique au 100e (Gall)
Hydrocyanic acid. **Acidum Borussicum.** **Acidum zooticum.** Preussische Säure. HCN (HCy) Mol. Gew = 27.

Wässrige Lösungen der Blausäure waren früher auch in den verschiedenen deutschen Ländern officinell, jetzt werden sie in Deutschland kaum noch angewendet. Das Ergänzh, die Brit und U-St führen unter obigem Namen eine 2procentige, die Gall eine 1procentige Blausäure auf

Darstellung In ein Destillationskölbchen von etwa 200 cem Fassungsraum, welches einseits gasdicht an einen Linné'schen Kühler angeschlossen, und in welches ausserdem

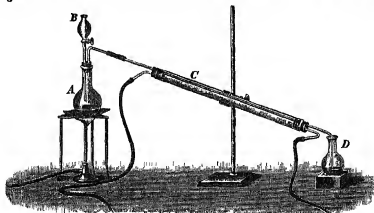


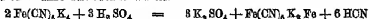
Fig 14

noch ein Tropftrichter eingesetzt ist, bringt man 20 g grob zerriebenes Kaliumferrocyanid sowie 40 g Wasser. Dann legt man eine 60 g destillirtes Wasser enthaltende Vorlage so

vor, dass der Schnabel des Abzugsrohres in das vorgelegte Wasser eben eintaucht, schliesst den Kühler dicht an das Destillationskölbchen an, schliesst den Hahn des Tropftrichters und giesst in den letzteren eine Mischung von 10 g reine reiner Schwefelsäure und ebenso viel Wasser. Nachdem man sich nochmals überzeugt hat, dass der ganze Apparat ordnungsmässig zusammengestellt ist und die Kühlung gut funktioniert, lässt man die Säuremischung durch den Tropftrichter zufließen und schliesst den Hahn sofort wieder.

Man sorgt dann durch vorsichtiges Bewegen des Destillationskolbens für gute Verteilung des Inhaltes und setzt alsdann die Destillation durch Erhitzen in Gang. Man destilliert so lange, bis der Rückstand in dem Kolben noch feucht ist.

Nach beendeter Destillation wird das Destillat sorgfältig gemischt, dann bestimmt man in einem kleinen Theile desselben den Blausäuregehalt in der unter Aqua Amygdalarum amararum angegebenen Weise und stellt das Destillat auf den beabsichtigten Blausäuregehalt (von 1% oder 2% s. oben) ein. Nachdem dies geschehen, füllt man das Präparat sofort in mehrere kleine braune Gläser ein, die im Keller wohlverschlossen bei in einem Giftschrank aufbewahrt werden.



Die ganze Operation muss unter einem gut wirkenden Abzuge (oder im Freien) ausgeführt werden. Man hüte sich, Blausäuredämpfe, etwa durch Hineinrechen in den Kolben, einzathmen.

Darstellung 2procentiger Blausäure ex tempore. a) Man löse 1,5 (ein und ein halbes) Gramm reines Kaliumcyanid in 31,0 (einsunddreissig) Gramm verdünntem Weingeist und füge der Lösung 3,5 g gepulverte Weinsäure hinzu. Nach gutem Umschütteln stelle man 2 Stunden zum Absetzen an einen kalten Ort und filtrire. Das Filtrat enthält 2 Proc HCN und bedarf einer Blausäurebestimmung nicht. b) Man mische 7,4 g Salzsäure (25 Proc) mit 52,6 g destillirtem Wasser, setze 6 g Silbercyanid hinzu, schüttle etwa 10 Minuten gut durch und filtrire. Auch dieses Präparat bedarf einer Feststellung des Blausäuregehaltes nicht.

Eigenschaften. Die reine wasserfreie Blausäure ist eine farblose, bewegliche Flüssigkeit von betäubendem, bittermandelblartigem Geruch, welche schon in Spuren eingeathmet ein eigenthümliches Kratzen im Schlunde erzeugt. Spec. Gew. 0,6969 bei 18°, Siedep. = 26,5° C. Erstarrt bei -15° C. zu farblosen, federförmigen Krystallen. Diese Säure ist nicht Gegenstand des pharmaceutischen Verkehrs. Sie ist eine der furchtbarsten Gifte.

Die medicinische Blausäure der Pharmakopöen ist eine klare, farblose, in der Wärme völlig flüchtige, Lackmus schwach und vorübergehend röthende Flüssigkeit von eigenthümlich bittermandelblartigem, etwas kratzendem Geruch. Ihr Gehalt an Cyanwasserstoff schwankt je nach den einzelnen Pharmakopöen zwischen 1 und 2 Procent. — Das spec. Gewicht der 2procentigen Säure ist = 0,997.

Anwendung. In Deutschland wird Blausäure nur selten medicinisch verwendet. Gelegentlich wird sie einmal zur Vergiftung von Warmblüthern gefordert, hier aber zweckmässig durch Kaliumcyanid ersetzt. Ihr therapeutischer Werth beruht auf der beruhigenden Wirkung auf das Nervensystem. Man giebt die 2procentige Säure innerlich zu $\frac{1}{4}$ —1 Tropfen — aber stets in gehöriger Verdünnung! — bei Erkrankung des Darmkanals, der Athmungswerkzeuge, des Herzens, bei Nervenleiden, Krebseschmerzen. Aeusserlich in wässriger Lösung 1:20 als Waschwasser bei Krebsgeschwüren, bei juckenden Hautkrankheiten, als Augenwasser. Als höchste Gaben nehme man von der 2proc. Blausäure 0,05 g pro dosi und 0,30 g pro die an.

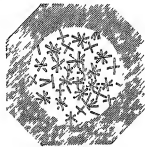
Gegengift. Blausäure wirkt als heftiges Gift. Die Wirkung erfolgt nicht bloss nach Aufnahme durch den Magen, sondern auch nach dem Einathmen der Blausäure und von der Blutbahn aus. Man hüte sich also Blausäure in offene Wunden gerathen zu lassen. Auch von Schleimhäuten aus erfolgt Resorption. Der Tod erfolgt gewöhnlich so schnell, dass Gegenmittel zu spät kommen. Als Gegenmittel werden angeführt: 1) Chlorwasser. 2) Chlorkalklösung. 4,0:200,0 mit einigen Tropfen Salzsäure versetzt. 3) Wasserstoff-superoxyd. 4) Begiessung des Körpers mit kaltem Wasser, innerlich Excitantien wie

starker Kaffee, ferner Opium, Morphinum, äusserlich Senfpflaster. Der Tod kann blitzartig schnell, aber auch erst nach $\frac{1}{2}$ —1 Stunde und längerer Zeit eintreten.

Aufbewahrung. Blausäure zersetzt sich insbesondere unter dem Einfluss von Luft und Licht — um so leichter, je konzentrierter sie ist — unter Bildung von Ammoniumformiat, Cyansäure, Kohlensäure. Sie trübt sich dabei, und es entstehen braune Abscheidungen. Man bewahrt sie daher in kleinen Flaschen (von 5—10 ccm Fassungsraum) vor Licht geschützt und ausserdem unter den direkten Giften auf. Bei der Dispensation befeussigt man sich, genau zu wägen, wenn nothig stelle man Verdünnungen her, auf der anderen Seite verwende man für jede Verordnung ein frisches Glaschen des Verathes. Die Recepte sind als Giftscheine zurückzuhalten. Eine Reiteration darf ohne neue Verordnung des Arztes nicht stattfinden. Im Handverkaufe darf die Säure nicht abgegeben werden, bez. nur für technische Zwecke an zuverlässige Personen gegen ordnungsmässigen Giftschein.

Analyse. a) Erkennung. Man erkennt die Blausäure an folgenden Reaktionen.

1) Silbernitrat erzeugt in den Lösungen der freien Blausäure (und ihrer Alkalisalze) weisse kämme Niederschläge von Silbercyanid AgCN , die in kalter verdünnter Salpetersäure unlöslich sind, von Ammoniakflüchtigkeit schwierig, von Kaliumcyanid leicht gelöst werden. Das Silbercyanid färbt sich am Lichte nicht und zerfällt beim Glühen in Cyan $[(\text{CN})_2]$ und metallisches Silber (Unterschied vom Silberchlorid). Kocht man Silbercyanid mit 25 proc. Salpetersäure, so löst es sich und krystallisirt aus der erkaltenden Lösung in Prismen (Fig. 15). 2) Fügt man zu einer Lösung von freier Blausäure etwas Ferrosulfatlösung, welcher ein Tropfen Ferrichloridlösung zugesetzt ist, so entsteht keine Veränderung. Setzt man hierzu Natronlauge, so entsteht ein missfarbiger Niederschlag. Giebt man nach einigen Minuten Salzsäure bis zur stark sauren Reaction zu, so lösen sich die Eisenhydroxyde auf und es scheidet sich entweder sogleich oder nach einiger Zeit Berlinerblau ab. 3) Vermischt man eine Blausäure oder eine Cyanalkali enthaltende Lösung — bei Anwesenheit fester Blausäure nach Zusatz eines Tropfens schwacher Kali- oder Natronlauge — mit soviel gelbem Schwefelammonium, dass die Flüssigkeit gelblich erscheint, erwärmt im Wasserbade und dampft zur Trockne, so hat sich nunmehr ein Rhodan(Schwefelcyan)-Salz gebildet. Löst man den Rückstand in wenig Wasser, säuert mit Salzsäure schwach an, filtrirt und fugt etwas Ferrichlorid hinzu, so färbt sich die Lösung blutroth (durch Ferrirhodamid).



AgCN
Fig. 15

b) Quantitativ. Man fällt die Blausäure durch einen Ueberschuss von Silbernitrat unter Zusatz von etwas Salpetersäure als Silbercyanid, wäscht dieses aus und wägt es nach dem Trocknen bei 100° auf gewogenem Filter oder im Gooch'schen Tiegel ($\text{AgCN} \times 0.2015 = \text{HCN}$) oder man führt es durch Glühen im Porzellantiegel in metallisches Silber über ($\text{Ag} \times 0.25 = \text{HCN}$).

Ueber die maassanalytische Bestimmung der Blausäure s. bei *Aqua Amygdalarum amararum*.

Behufs Trennung der Cyanwasserstoffsäure von Chlorwasserstoff, fällt man beide zunächst gemeinschaftlich mit Silbernitrat, trocknet den Silberniederschlag bei 100° und wägt. Alsdann erhitzt man einen aliquoten Theil des Silberniederschlags im Porzellantiegel zum Schmelzen, fügt nach dem Erkalten verdünnte Schwefelsäure und Zink zu, filtrirt die Flüssigkeit ab und bestimmt im Filtrat das Chlor durch Fällung mit Silbernitrat als Silberchlorid. Die Differenz der beiden Silberniederschläge ist = dem vorhandenen Silbercyanid.

Toxicologisches. Der Nachweis der Blausäure in Organtheilen oder Objecten lässt sich nur eine beschränkte Zeit lang führen, daher ist die Untersuchung, wenn sie gefordert werden sollte, mit thunlichster Beschleunigung anzuführen.

Vorprüfung (SEMONSEN'S Probe). Man bringt das zerklüftete Object in ein Becherglas oder ein weithalsiges Gefäss, säuert es mit Weinsäure an, hängt in das später zu verschliessende Gefäss ein angefeuchtetes Stück Gussak-Kupfer-Papier und stellt das Ganze an einen warmen Ort. Wenn nach mehrstündigem Stehen das Papier keine Blaufärbung aufweist, so ist weder freie Blausäure noch ein Cyanid (ausgenommen Mercuri-

oyand) anwesend. Ist dagegen Blaufärbung eingetreten, so ist möglicherweise Blausäure zugegen. Indessen kann die Blaufärbung auch durch andere Stoffe, wie Ozon, Wasserstoffsuperoxyd, Chlor, salpetrige Säure bedingt worden sein.

Das Guajak-Kupfer-Papier wird bereitet, indem man Filterpapier mit einer frisch bereiteten alkoholischen Lösung von Guajakharz (1:100) tränkt, bei Lichteabschluss trocknet und kurz vor dem Gebrauch mit einer wässrigen Kupfersulfatlösung 1:10000 befeuchtet.

Haupt-Nachweis. Bevor man zum Nachweis der Blausäure durch Destillation schreitet, hat man sich zu vergewissern, dass ungiftige Cyanverbindungen, welche beim Destilliren mit Sauren Cyanwasserstoff liefern, wie gelbes und rothes Blutlaugensalz, nicht zugegen sind. Man bereitet also einen wässrigen Auszug des Objectes, säuert ihn mit Salzsäure an und versetzt einen Theil mit Ferrosulfat, einen anderen mit Ferrichloridlösung. Entsteht durch keines dieser Reagentien Blaufärbung oder blauer Niederschlag, so sind Blutlaugensalze nicht zugegen. Endlich vergewässert man sich durch Versetzen des Auszuges mit etwas gelbem Schwefelammonium, dass Nitroprussidnatrium nicht zugegen ist. Bei Abwesenheit desselben tritt Violettfärbung nicht ein.

Man säuert alsdann das Object mit Weinsäure an und destillirt unter guter Kühlung im Wasserdampfstrom ab, indem man das Ablaufrohr in einige cm sehr stark verdünnte Kalilauge eintauchen lässt. Da die Hauptmenge der Blausäure in die ersten Antheile des Destillates übergeht, so fängt man das Destillat fraktionirt auf, sammelt und prüft z. B. die zuerst übergehenden 3 cm besonders. — Man stellt zweckmässig die Rhedan- und die Berlinerblau-Reaktion an. Tritt die letztere sogleich oder nach einiger Zeit ein, so ist die Anwesenheit von Blausäure in dem Destillat erwiesen.

Ist durch die Vorprüfung die Anwesenheit von Ferrocyaniden oder Ferricyaniden festgestellt worden und handelt es sich darum, neben diesen noch freie Blausäure oder leicht lösliche giftige Cyane nachzuweisen, so verfährt man zweckmässig nach JACQUEMIN. Die zu untersuchenden Massen werden zerkleinert und mit Wasser angerührt. Alsdann fugt man Natriumbicarbonat in starkem Ueberschuss hinzu und erhitzt in einem Rundkolben über freiem Feuer bis zur beginnenden Destillation. Findet sich nach längerem Erhitzen in der Vorlage Blausäure, so ist erwiesen, dass neben Ferro- und Ferricyaniden auch noch Blausäure oder giftige Cyane zugegen sind.

Cyanquecksilber geht bei der Destillation mit stark verdünnten Säuren keine Blausäure. Ist also auf dieses Rücksicht zu nehmen, so versagen die bis jetzt angegebenen Methoden. Man erhält aber auch aus dem Cyanquecksilber die Blausäure in freiem Zustande, wenn man nach JACQUEMIN mit folgender Abweichung arbeitet. Man rührt das Object mit Wasser und reichlichen Mengen Natriumbicarbonat an, fügt 5–10 cm gesättigtes Schwefelwasserstoffwasser hinzu und destillirt. Die Blausäure des Cyanquecksilbers geht in das Destillat.

Bestimmung. Soll die Blausäure bestimmt werden, so scheidet man sie nach einer der im Vorstehenden angegebenen Methoden durch Destillation ab und fängt das Destillat in Kaliumsulfidlösung auf, so dass die Blausäure in Schwefelcyankalium verwandelt wird. Nach beendeter Destillation entfernt man das überschüssige Kaliumsulfid durch Schütteln mit Bleiglätte, filtrirt vom Schwefelblei ab, wäscht das Filter sorgfältig nach, füllt zu einem bestimmten Volumen auf und bestimmt in einem aliquoten Theil der Lösung die vorhandene Rhodanwasserstoffsäure nach VOLHARD, d. h. man säuert mit Salpetersäure an, lässt einen Ueberschuss $\frac{1}{10}$ -Normalsilbernitratlösung zufließen, fügt Eisensalzlösung hinzu und titrirt nun mit $\frac{1}{10}$ -Rhodanammoniumlösung bis zur eben bleibenden Rothfärbung. Die Anzahl der Kubikcentimeter der zugesetzten Silbernitratlösung minus der Anzahl der Kubikcentimeter der verbrauchten Rhodanammoniumlösung $\times 0,0027$ g giebt die Menge der in dem Versuch gefundenen Blausäure an. [MAIBEL.]

Vapor Acidii hydrocyanici

(Brit 1885)

Inhalation of Hydrocyanic acid

Rp Acidii hydrocyanici (2%) 0,6–0,9
Aque destillatae 4,0

Zur Füllung des Inhalationsapparates

Tinctura Chloroformi et Morphinæ composita

(Brit)

Compound Tincture of Chloroform and Morphine

Rp Chloroformii	75,0 com
Morphini hydrochloridi	10,0 g
Acidii hydrocyanici diluti (2%)	50,0 com
Tinctura Capsici	25,0 com
Tinctura Cannabis indicæ	100,0 com
Olæi Menthae piperitæ	1,5 com
Glycerini	250,0 com
Spiritus (spec Gew 0,884) q s	ad 1 Liter

Acidum hydrofluoricum.

l. † Acidum hydrofluoricum (seu hydrofluoratum). Acide hydrofluorique. Hydrofluoric acid. Flusssäure Fluorwasserstoff(säure). HF oder HF . Mol. Gew. = 20.

Die wasserfreie Fluorwasserstoffsäure HF ist ein farbloses Gas, welches, mit der Haut in Berührung gebracht, höchst schmerzhaft Wunden verursacht. Das Einathmen des Dampfes ist tödlich. Dieses Gas wird wohl in der reinen Chemie dargestellt und angewendet, ist aber nicht Gegenstand des Handelsverkehrs. Unter „Fluorwasserstoffsäure oder Flusssäure“ schlechthin, wird die wässrige Auflösung dieses Gases verstanden.

Im Handel unterscheidet man Acidum hydrofluoricum medicinale mit 80 Proc. HF , Acidum hydrofluoricum fumans mit 40 Proc. HF und Acidum hydrofl. concentratissimum mit 55 Proc. HF .

Darstellung. In der bleiernen Retorte *a*, auf welche ein Blei-Helm *bb'* aufgekittet ist, wird Calciumfluorid (Flussspath) mit einem Ueberschuss von kono Schwefelsäure erhitzt $\text{CaF}_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + 2\text{HF}$. Die entstehenden Dämpfe von Fluorwasserstoff gehen in die Vorlage *def*. Diese ist gleichfalls aus Blei hergestellt. In ihr befindet sich — etwas seitlich von der Mündung der Röhre aufgestellt, damit die Säure nicht bleihaltig wird — eine mit Wasser gefüllte Platinschale. Das Wasser absorbiert die Fluorwasserstoffdämpfe, die Luft entweicht durch das Rohr *g*. Zur Reinigung destillirt man die so gewonnene Säure aus Platin-Retorten. Bei 120° geht konstant eine Säure mit 86 bis 88 Proc. HF über, spec. Gewicht derselben 1,15.

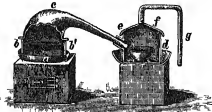


Fig. 16

Eigenschaften. Eine farblose, an der Luft rauchende Flüssigkeit, welche etwa 80 Proc. HF enthält. Die Säure greift Glas und Porzellan stark an, indem sie die Kieselsäure in Siliciumfluorid verwandelt. Sie ist eine einbasische Säure, die Salze heissen „Fluoride“. Das spec. Gewicht dieser 80 procentigen Säure, welche auch als „medicinale“ Sorte anzusehen ist, beträgt 1,115.

Prüfung. 1) Sie sei in 1–2 cm dicker Schicht farblos. 2) 10 cm sollen beim Verdampfen in einer Platinschale weniger als 0,001 g Rückstand hinterlassen. 3) Die mit der 25fachen Menge Wasser verdünnte und mit Salzsäure versetzte Fluorwasserstoffsäure darf innerhalb 5 Minuten durch Baryumchloridlösung nicht getrübt werden (Schwefelsäure). 4) Die mit der 5fachen Menge Wasser verdünnte Säure werde weder durch Schwefelwasserstoff (Arsen, Blei), noch nach Neutralisation mittels Ammoniak durch Ammoniumsulfid (Eisen, Zink) oder Natriumphosphat (Magnesium, Aluminium) verändert. Die Gehaltsbestimmung kann durch Tituliren mit Normal-Lauge und Phenolphthalein geschehen. Und zwar benutzt man als Titirgefäße Boehrglaser, welche mit festem Paraffin ausgegossen sind, und zum Rühren Stäbe aus Hartgummi. 1 cm Normal-Kallilauge zeigt 0,02 g Fluorwasserstoff HF an.

Aufbewahrung. Diese erfolgt (ebenso die Versendung) in Flaschen aus Hartgummi mit aufschraubbarem Deckel an einem kühlen Orte, aber nicht auf werthvollem Glas- oder Porzellanmaterial, weil die Hartgummi-Flaschen bisweilen undicht werden. Zweck mässig werden sie in einen grösseren irdenen Topf eingesetzt, welcher mit feuchtem Sand gefüllt ist.

Anwendung. Therapeutisch ist die Fluorwasserstoffsäure in stark verdünntem Zustande (1 5000 bis 6000) in besonderen Räumen zu Inhalationen gegen Diphterie und Tuberkulose empfohlen worden. Technisch, besonders im Dampfzustande zum Ätzen von Glas, ferner in der analytischen Chemie zum Aufschliessen der Silikate. In der Spiritus brennerei als Zusatz zur gährenden Maische, um Milchsäurebildung zu verhindern.

Glasätztinte. I Ammonii hydrofluorici 30,0, Aquae 15,0, Acidi sulfurici conc 6,0 werden in einem Bleiflaschen gemischt und auf 40° (nicht höher) erwärmt. Nach dem Abkühlen fügt man hinzu Acidi hydrofluorici fumantis 6,0 und Mucilaginis Gummi arabici q s.

II Ammonii hydrofluorici, Baryi sulfurici ää 10,0 im Porzellanmörser innig verreiben, dann in einer Platinschale (oder Gummischale oder Bleischale) mit soviel Acidi hydrofluorici vermischen, dass zum Schreiben geeigneter Brei entsteht (Diet M). Man schreibt mit jeder dieser Tinten mittelst Gans- oder Stahlfeder, lässt 1—2 Minuten einwirken, spült mit Wasser ab und reibt mit Druckerschwärze ein.

Analyse. 1) Freie Fluorwasserstoffsäure hat die Eigenschaft, Kieselsäure aufzulösen, sowie Silikate zu zersetzen. 2) Baryumchlorid erzeugt in den Lösungen der Säure (oder der Fluoride) einen voluminösen, weissen Niederschlag von Baryumfluorid BaF_2 , unlöslich in Ammoniak, löslich in viel Salzsäure oder Salpetersäure. 3) Calciumchlorid fällt aus den Lösungen der Säure (oder der Fluoride) gelatinösen Niederschlag von Calciumfluorid CaF_2 , unlöslich in Ammoniak, löslich in viel heisser Salzsäure. 4) Alle Fluoride geben beim Erwärmen mit konz. Schwefelsäure gasförmigen Fluorwasserstoff, welcher Glasätzt. Diese Eigenschaft lässt sich am elegantesten zeigen, wenn man das Fluorid in einer Platinschale mit konz. Schwefelsäure übergiesst, schwach erwärmt und nun über die Schale eine mit Wachs überzogene Glasplatte legt, in deren Wachsüberzug Schriftzüge eingetätzt sind. 5) Mischt man ein durch Schwefelsäure zerlegbares Fluorid mit viel Kieselsäure und erwärmt die Mischung mit konz. Schwefelsäure, so entweicht Siliciumfluorwasserstoff SiF_4 als farbloses, an der Luft Nebel bildendes Gas. Hält man in dieses Gas einen an einem Glasstabe hangenden Tropfen Wasser, so erstarrt dieser gallertartig durch ausgeschiedenes Kieselsäurehydrat.

Spezifisches Gewicht und Procentgehalt der wässerigen Flusssäure an Fluorwasserstoff (HF) nach ECKELT

Spec Gew	Proc HF	Spec Gew	Proc HF	Spec Gew	Proc HF	Spec Gew	Proc HF
1 0069	2 32	1 0938	24 42	1 2080	53 72	1 3421	79 51
1 0189	4 04	1 1067	27 20	1 2182	55 37	1 3546	81 68
1 0211	5 76	1 1152	29 98	1 2285	58 02	1 3674	83 81
1 0288	7 48	1 1289	32 78	1 2390	60 17	1 3804	85 96
1 0356	9 20	1 1326	35 15	1 2487	62 33	1 3937	88 10
1 0431	10 92	1 1415	37 53	1 2605	64 47	1 4072	90 24
1 0506	12 48	1 1506	39 91	1 2713	66 61	1 4211	92 39
1 0588	14 04	1 1598	42 29	1 2828	68 76	1 4350	94 54
1 0661	15 59	1 1691	44 67	1 2948	70 91	1 4493	96 69
1 0740	17 15	1 1786	47 04	1 3059	73 06		
1 0820	18 86	1 1883	49 42	1 3177	75 21		
1 0901	21 64	1 1981	51 57	1 3298	77 36		

II † Ammonium hydrofluoricum (sen fluoratum). Fluorwasserstoffsäures Ammon. Fluorammonium. NH_4F Mol. Gew. = 37. Die Darstellung erfolgt entweder durch Sublimation eines innigen Gemisches von Natriumfluorid mit Ammoniumchlorid bei etwas über 100° oder durch Sättigen von Fluorwasserstoffsäure mit Ammoniak.

Farblos, in Wasser leicht lösliche Krystalle, in Folge Gehaltes an saurem Ammoniumfluorid ($\text{NH}_4\text{F} \cdot \text{HF}$) in der Regel sauer reagierend greift in Substanz und auch in wässriger Lösung Glas an, daher Aufbewahrung in Hartgummi- oder Glasflaschen. Es sei beim Erhitzen in einer Platinschale flüchtig, 1 g hinterlasse nur unwägbaren glühbeständigen Rückstand. Verunreinigung sind meist Blei und Schwefelsäure. Prüfung s. bei Acidum hydrofluoricum.

Anwendung. Bei Hypertrophie der Milz und gegen Kropf. Dosis 0,8—1,25 ccm einer 0,75 proc. Lösung. Technisch in der analytischen Chemie an Stelle der Flusssäure zum Aufschliessen von Silikaten, ferner zum Glasätzen.

III. † Natrium hydrofluoricum (sen fluoratum). Fluorwasserstoffsäures Natrium. Fluornatrium. Fluorol. Man unterscheidet Natrium hydrofluoricum medicinale (purum) und Natrium hydrofluoricum technicum NaF . Mol. Gew. = 42.

Darstellung. a) Durch Sättigen von Fluorwasserstoffsäure mit Aetznatron oder Natriumkarbonat und Eindampfen der Lösung. b) Technisch Durch Schmelzen von 100 Th Kieselfluornatrium (SiF_6Na_4) und 112 Th Natriumkarbonat, Auslaugen und Eindampfen, oder durch Kochen von geschlämmtem Kryolith mit Natronlauge, wobei sich Natriumfluorid als Krystallmehl abscheidet

Glänzende, wasserfreie Würfel, in 25 Th Wasser löslich, die Lösung reagirt alkalisch. Die Krystalle verknistern beim Erhitzen. Gibt beim Erhitzen mit konz. Schwefelsäure Dämpfe (HF), welche Glasätzen. Das Salz greift auch in Substanz schon Glas an, daher Aufbewahrung in Flaschen aus Hartgummi. Anwendung Innerlich in Gaben von 0,005—0,01 g bei Epilepsie, Malaria, Hautkrankheiten, Tuberkulose. Aeusserlich in wässriger Lösung von 0,5—10,0 1000,0 g zu Wundverbanden. Zu Injektionen bei Vaginitis 0,5—1,0 100,0 Technisch in Spiritusbrennereien, um Milch- und Buttersäuregährung der Maische zu verhindern. Auf 1 Hektoliter Maische = 10,0—15,0 NaF zuzusetzen. Es wirkt namentlich gegenüber den Fäulnisserregern antiseptisch.

IV Calcium fluorium (seu fluoratum). Fluorcalcium. Flussspat. Fluorit. Spatum fluorium. CaF_2 Mol Gew. = 78.

Kommt natürlich als Flussspat vor. Die reinen Sorten werden gepulvert und gelangen als weisses oder gelbliches Pulver in den Handel. Sehr schwer löslich in Wasser (1 26000) und in verdünnten Säuren. Spec Gew 3 18. Leuchtet beim Erwärmen (daher der Name „Fluorescein“) und schmilzt bei heller Rothgluth. Durch konz. Schwefelsäure wird es beim Erwärmen in Calciumsulfat verwandelt unter Freiwerden von Fluorwasserstoff. Technisch zur Darstellung von Fluorwasserstoffsäure und als Flussmittel. Künstlich kann es erhalten werden durch Umsetzen der Lösungen von Calciumchlorid mit Natriumfluorid.

Acidum hydrojodicum.

† **Acidum hydrojodicum** (hydrojodatum) Jodwasserstoffsäure. Hydrojodsäure. Acide jodhydrique. Hydrojodic acid. HJ Mol. Gew. = 128. Die wasserfreie Säure wird zu chemischen und analytischen Zwecken benutzt. In der Therapie verwendet man unter dem obigen Namen eine 10procentige wässrige Jodwasserstoffsäure.

Darstellung. Man giebt zu 100 Th Wasser zunächst 1 Th fein zerriebenes Jod und leitet unter gelegentlichem Umrühren Schwefelwasserstoff ein. Unter Bildung von Jodwasserstoff $\text{H}_2\text{S} + \text{J}_2 = 2\text{HJ} + \text{S}$ scheidet sich Schwefel ab. Sobald das Jod aufgebraucht ist, fügt man eine neue Menge Jod hinzu, welches sich in der vorhandenen Jodwasserstoffsäure leicht auflöst, und leitet wiederum Schwefelwasserstoff ein. Dieses Zusetzen von Jod und Einleiten von Schwefelwasserstoff wird wiederholt, bis 12 Th Jod verbraucht sind, und die Flüssigkeit völlig entfärbt ist. — Man filtrirt von dem ausgeschiedenen Schwefel ab, vertreibt den Schwefelwasserstoff durch Erhitzen und bringt die filtrirte Flüssigkeit auf das verlangte spec Gew., oder zweckmässiger, man vergärt den Schwefelwasserstoff durch Erhitzen, destillirt die Säure und bringt das Destillat auf das spec Gew. 1 091.

Ex tempore. Man löst einerseits 17 Th gut getrocknetes Kaliumjodid in 53 Th destillirtem Wasser, andererseits 15 Th Weinsäure in 50 Th destillirtem Wasser. Beide Lösungen werden vermischt, die Mischung wird einige Zeit an einen kühlen Ort (Eisschrank) gebracht, schliesslich beseitigt man das ausgeschiedene Kaliumbitartrat durch Filtration über Glaswolle. Diese Lösung enthält 10 Proc Jodwasserstoff, ausserdem wechselnde Mengen von Kaliumbitartrat und ist als BUCHANAN's Jodwasserstoffsäure bekannt.

Eigenschaften. Die 10procentige Jodwasserstoffsäure ist eine farblose, saure Flüssigkeit, welche sich unter der Einwirkung von Luft und Licht in Folge Ausscheidung von Jod gelb bis braun färbt. Das spec Gew. ist = 1 091. Destillirt man die Säure, so geht zunächst eine sehr verdünnte Säure über, bei 127° aber destillirt konstant eine Säure mit 57,5 Proc HJ . Jodwasserstoffsäure ist eine einbasische Säure, die Salze heissen „Jodide“.

Jodwasserstoffsäure giebt mit Silbernitrat einen gelben Niederschlag von Silberjodid AgJ , welches sowohl in Salpetersäure als auch in Ammoniak so gut wie unlöslich ist.

Versetzt man sie mit etwas Ferrichloridlösung, so erfolgt Ausscheidung von Jod, welches von Chloroform mit violetter Farbe gelöst wird. Die Bestimmung der freien Säure erfolgt acidimetrisch durch Titrieren mit Normal-Kalilauge und Phenolphthalein. 1 cem Normal-Kalilauge ist $\equiv 0,128$ g Jodwasserstoffsäure. Gewichtsanalytisch erfolgt die Bestimmung durch Fällung als Silberjodid in der nämlichen Weise wie dies für das Silberchlorid beschrieben ist. Das erhaltene $\text{AgJ} > 0,5447$ giebt die Menge des vorhandenen Jodwasserstoffs an.

Prüfung. 1) Jodwasserstoffsäure sei beim Erhitzen völlig flüchtig. 2) Die mit 5 Th. Wasser verdünnte Säure werde durch Baryumchlorid nicht getrübt (Schwefelsäure). 3) 10 g der 10procentigen Säure erfordern 7,81 cem Normal-Lauge zur Neutralisation.

Aufbewahrung. Vorsichtig, in mehreren kleinen Flaschen mit Glasstopfen, vor Licht geschützt. Zusatz von etwas Silberblech oder -draht verhindert die Jodausscheidung für einige Zeit.

Anwendung. Man giebt Jodwasserstoffsäure als mildes Jodpräparat. Sie reizt nicht wie das Jod, ihr fehlen theilweise die Nebenwirkungen des Kaliumjodids, doch wirkt sie nach der Resorption wie das letztere. Dosis 0,5—2,0 in starker Verdünnung. Unzweckmässiges Präparat wegen der leichten Zersetzlichkeit.

Volumgewicht der Jodwasserstoffsäure bei 15° C (Warren).

Vol.-Gew.	Proc. HJ	Vol.-Gew.	Proc. HJ	Vol.-Gew.	Proc. HJ
1·000	0	1·187	20	1·438	40
1·045	5	1·289	25	1·533	45
1·091	10	1·296	30	1·650	50
1·188	15	1·361	35	1·700	52

Unter dem Namen Jodwasserstoffsäure versteht der Chemiker das bei 127° C. siedende Hydrat $\text{JH} + 5\text{H}_2\text{O}$, welches das spec. Gew. 1,67 hat und 57,5 Proc. Jodwasserstoff enthält.

Acidum hydro-silicio-fluoricum.

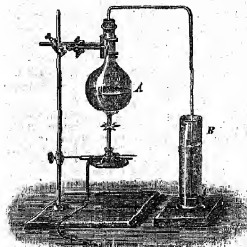


Fig. 17.

Acidum hydro-silicio-fluoricum. Acidum silicio-hydro-fluoricum. Kieselfluorwasserstoffsäure, Kieselfluorwasserstoffsäure, SiF_3H , Mol. Gew. $\equiv 114$. Wird in wässriger Lösung in der chemischen Analyse gebraucht und zwar besonders zur Trennung des Strontiums vom Baryum, da es mit Baryum eine schwerlösliche Verbindung eingeht.

Darstellung. In einen passenden Kolben A, welcher mit einem zweifach rechtwinklig gebogenen Gasableitungsrohr versehen ist, bringt man eine Mischung von 10 Th. gepulvertem Calciumfluorid (Fluorspath) und 8 Th. Glaspulver oder Quarzsand, sowie 60 Th. konc. Schwefelsäure und mischt durch Umschwenken. Das Gasabzugsrohr führt

man in eine Vorlage (Flasche oder Cylinder B), deren Boden mit einer 1—2 cm hohen Schicht Quecksilber C bedeckt ist, so ein, dass das Rohr unter dem Quecksilber mündet. Dann giesst man in die Vorlage (auf das Quecksilber) 40—50 Th Wasser und erhitzt den Kolbeninhalt. Zunächst entweicht Siliciumfluorid SiF_4 gasförmig $2\text{CaF}_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{SiO}_2 = \text{SiF}_4 + 2\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$. Wenn dieses mit Wasser in Berührung kommt, so zerlegt es sich in Kieselfluorwasserstoffsäure und Kieselsäure



Die Kieselfluorwasserstoffsäure löst sich in dem Wasser, die Kieselsäure scheidet sich gallertartig ab. Man muss daher, um diese zu vertheilen, von Zeit zu Zeit umrühren. Ist die Gasentwicklung beendet, so kolirt man die Flüssigkeit durch Leinwand, presst die Kieselsäure ab und filtrirt schliesslich die Lösung durch Papier. Das gewonnene Fluorwasserstoffame hat das spec Gewicht von etwa 1,060—1,065 und enthält rund 6 Proc SiF_2H_2 .

Eigenschaften. Farblose Flüssigkeit, welche, in Platinfassern erhitzt, ohne Rückstand verdampft. Sie greift Glasgefässe zwar nur mässig, aber immerhin merklich an, verdampft daher in Glas oder Porzellangefässen nicht ohne Rückstand.

Proc SiF_2H_2	0,5	1,0	1,5	2,0	5,0	10,0
Spec Gew	1,0640	1,0630	1,0620	1,0611	1,0607	1,0594

Sie ist eine zweibasische Säure, die Salze heissen „Silicofluoride“. Durch Baryumchlorid entsteht in der wässrigen Lösung der Säure ein Niederschlag von Kieselfluor Baryum SiF_6Ba . Werden die Silico-Fluoride der Alkalimetalle erhitzt, so entweicht Siliciumfluorid und es hinterbleiben Alkalifluoride.

Aufbewahrung. In Glasflaschen mit Gummistopfen, da Glasstopfen eingekittet werden.

Anwendung. Als Reagens in der chemischen Analyse.

Saluför. Unter diesem Namen wurde von England aus (1890) eine 0,6procentige wässrige Auflösung von Natriumsilicofluorid SiF_6Na_2 als ungiftiges Antisepticum an gegeben. Nach Rossmits ist es schon in Lösungen 0,2 100,0 wirksam, ohne zu ätzen, solche Lösungen werden zum Ausspülen und Auspritzen von Körperhöhlen empfohlen.

Acidum jodicum.

J. † Acidum jodicum Jodsäure Acide jodique. Jodic acid. $\text{JO}_3\text{H} = 176$.

Nicht zu verwechseln mit dem gleichfalls zu besprechenden Jodsaureanhydrid J_2O_5 .

Darstellung. Man übergiesst in einem geräumigen, langhalsigen Glaskolben oder in einer Retorte 10 Th resublimirtes Jod mit 50 Th conc Salpetersäure von 1,5 spec Gew (unter einem Abzug oder im Freien!) und erwärmt, bis alles Jod in Lösung gegangen ist, und rothe Dämpfe von Stickstoffoxyden nicht mehr entweichen. Man bringt das Reaktionsprodukt, welches aus Jodsäure und einer Lösung derselben in Salpetersäure besteht, in eine Porzellanschale und dampft im Sandbade bei 120—130° zur Trockne. Um jede Spur Salpetersäure zu entfernen, erhitzt man den Rückstand alldann etwa $\frac{1}{4}$ —1 Stunde auf 200°, löst ihn hierauf — um etwa entstandenes Jodsaureanhydrid in das Hydrat umzuwandeln — in Wasser auf und bringt die Lösung auf dem Wasserbade zur Trockne.

Eigenschaften. Farblose rhombische Krystalle, bez ein wässres krystallinisches Pulver, in Wasser leicht (1+1), in Alkohol schwieriger löslich. Bei 170° zerfällt die Jodsäure in Wasser und Jodsaureanhydrid, letzteres zerfällt bei 300° in Jod und Sauerstoff.

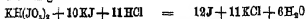
Die wässrige Lösung röthet blaues Lackmuspapier zunächst und bleicht es dann. Durch Zusatz von Reduktionsmitteln, z B schwefliger Säure, Schwefelwasserstoff, Jodwasserstoff, Zinnchlorür, Morphan u s w, wird aus der wässrigen Lösung Jod abgeschieden. — Bringt man Jodsäure oder ihr Anhydrid in trockner Form mit brennbaren Substanzen (Phosphor, Schwefel, Kohle, organische Stoffe) zusammen, so erfolgt Entzündung unter Verpuffung.

Sie ist eine einbasische Säure. Ihre Salze heissen „Jodate“ (man achte auf die Abweichung von der pharmaceutischen Nomenklatur!) Ausser den neutralen Salzen bildet sie durch Anlagerung von freier Säure an diese auch noch saure Salze, z. B. Kaliumbijodat $KJO_3 + HJO_3$.

Anwendung In der chemischen Analyse besonders zum Nachweis des Morphiums häufig durch eine Kombination von Kaliumjodat (KJO_3) mit Schwefelsäure ersetzt. Therapeutisch als Ersatz des Kaliumjodids (Jodkalium) innerlich in Gaben von 0,1–0,3–0,5 g mehrmals täglich in starker Verdünnung, äusserlich in Salben und Limenten, in Substanz oder 10 proc. Lösung als Aetzmittel.

† **Kalium jodicum** Jodsaures Kalium. Kaliumjodat KJO_3 , = 214. Man beachte die Verschiedenheit der chemischen und pharmaceutischen Nomenklatur! Wird durch Neutralisiren von 176 Th. Jodsäure (JO_3H) mit 39 Th. Kaliumkarbonat erhalten. Es krystallisirt aus der wässrigen Lösung in harten, glänzenden, tesseralen Krystallen $JO_3K + \frac{1}{2}H_2O$, letzteres entweicht bei 105° . Löslich in 13 Th. kaltem oder in 3 Th. siedendem Wasser. Wird in der nämlichen Weise angewendet wie das Kaliumjodid (KJ) und wie das Kaliumchlorat, ist auch therapeutisch mit der gleichen Vorsicht wie letzteres zu behandeln. Dosis 0,2–0,5 g mehrmals täglich.

† **Kalium bijodicum**. Kaliumbijodat. Einfachsaures Kaliumjodat HJO_3 , HJO_3 , = 390. Dieses Salz scheidet sich aus, wenn man zu einer heissgesättigten Lösung von 214 Th. Kaliumjodat (KJO_3) 178 Th. Jodsäure (JO_3H) fügt. Glänzende, farblose, in Wasser schwer lösliche, rhombische oder monokline Krystalle. Ist von MARCET in Mischungen mit Kaliumjodid (KJ) als Urmaass für Jodometrie empfohlen worden. Die Reaktion verläuft nach der Gleichung



† **Natrium jodicum**. Jodsaures Natrium. Natriumjodat $NaJO_3$, = 169. Wird wie das vorige durch Neutralisation von 176 Th. Jodsäure mit 53 Th. wasserfreiem Natriumkarbonat dargestellt. Weisses krystallinisches, in 20 Th. Wasser lösliches Pulver. Innerlich als Ersatz des Jodkalis bei Bronchialasthma, Drüsenanschwellungen, neuralgischen Affektionen und Blutungen des Magens. Dosis 1 g pro die. Äusserlich an Stelle von Jodoform und Kaliumchlorat.

II † **Acidum jodicum anhydricum** Jodsäure-Anhydrid. Jodpentoxyd J_2O_5 , = 334. Erhitzt man das Jodsäurehydrat JO_3H auf 200° , so geht es in das Anhydrid J_2O_5 über. Farbloses krystallinisches Pulver, in Wasser löslich unter Uebergehen in das Hydrat JO_3H , unlöslich in absolutem Alkohol, Aether, Benzin, Schwefelkohlenstoff. Spec. Gew. 4,47. Zerfällt bei 300° in Jod und Sauerstoff. Gibt seinen Sauerstoff an brennbare Körper ab, verpufft daher mit den unter Jodsäure aufgeführten Substanzen. Daher Vorsicht, Jodsäure ist in dieser Hinsicht wie Chlorsäure zu behandeln.

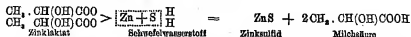
Jodogen. Zur Desinfektion von Wohnräumen etc. bestimmte Räucherkerzen, bestehen aus Kaliumjodat (JO_3K) und Kohle und sollen beim Verbrennen Joddämpfe erzeugen.

Acidum lacticum.

Acidum lacticum (Austr. Brit. Germ. Helv. U-St.) Acide lactique (Gall.) (Gährungs-)Milchsäure. Lactic acid. Aethyliden-Milchsäure. α-Oxy-Propionsäure. $C_3H_5O_3$. Mol. Gew. = 90. Die von dem genannten Pharmakopöen aufgenommene Milchsäure ist durchweg von der gleichen Beschaffenheit. Sie soll 75 Proc. reine Milchsäure und 25 Proc. Wasser enthalten.

Darstellung Man löst 3 kg Zucker (*Saccharum album*) und 15 g Weinsäure in 17 Litern warmen Wassers auf und lässt diese Lösung 2 Tage an einem warmen Orte stehen, damit der Rohrzucker invertirt, d. h. in ein Gemenge von Dextrose und Levulose (In-

vertucker) umgewandelt werden kann. Alsdann fñgt man 100 g alten Käse sowie 1200 g kñuffliches Zinkoxyd hinzu, welche in 4 Litern saurer Milch vertheilt sind, und lñsst das Ganze unter öfterem Umrñhren 8–10 Tage bei 30–40° C. stehen. Die Gñhrung gilt als beendet, wenn die ursprünglich dünnflñssige Masse sich in einen steifen Brei verwandelt. Derselbe besteht aus Krystallen von milchsauerm Zink (Zinklaktat), welchen etwas Mannit beigemischt ist. Man bringt die Masse durch Erhitzen bez. Aufkochen wieder in Lñsung, filtrirt und dampft das Filtrat zur Krystallisation ein. Die erhaltenen Krystalle werden durch Umkrystallisiren gereinigt, dann in Wasser gelñst, und die wässrige Lñsung nun mit gewaschenem Schwefelwasserstoffgase gesättigt:



Es fällt weisses Zinksulfid (Schwefelzink) aus, die vorher an Zink gebundene Milchsäure wird in Freiheit gesetzt und ist jetzt in wässriger Auflösung vorhanden. Man lñsst absetzen, filtrirt vom Zinksulfid ab und dampft die wässrige Milchsäurelösung bis zur Konsistenz eines dünnen Sirups ab. Da der letztere in der Regel noch etwas Mannit und Zinklaktat enthält, so lñsst man ihn nach dem Erkalten in Aether auf, wobei Zinklaktat und Mannit ungelñst zurückbleiben. Man entfernt darauf den Aether durch Destillation und bringt die ätherfreie Milchsäure durch Eindampfen auf ein spec. Gew. von etwa 1,24, worauf man sie nach dem Erkalten auf das geforderte spec. Gew. von 1,21 bis 1,22 einstellt. (LAUTEMANN.)

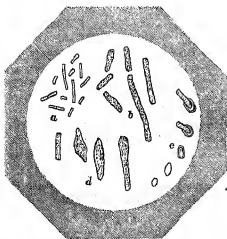


Fig. 18. a. *Bacillus acidilactici*. b. *Bacillus butyricus*. d. Derselbe in Spindel- und Kaulkuppenform. c. Sporen in Keimung begriffen. 1000fache lineare Vergrößerung.

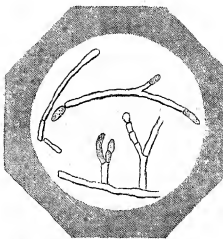


Fig. 19. *Oidium lactis* bei 200facher linearer Vergrößerung.

Nach GADAMER entsteht bei dieser Art der Darstellung neben inaktiver Milchsäure auch rechtsdrehende.

Die Bildung der Milchsäure aus Kohlehydraten ist ein physiologischer Vorgang. Eine Anzahl von Mikroorganismen haben die Fähigkeit, gewisse Kohlehydrate (Milchzucker, Traubenzucker, Rohrzucker, Mannit, Sorbit, Inosit) in Milchsäure zu verwandeln. Diese Umwandlung der Glukose z. B. pflegt man durch die einfache Gleichung: $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 2\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_3$ auszudrücken. Zu den erwähnten Organismen gehören sämtliche Eiterpilze, besonders die Staphylokokken, ferner *Bacillus oxytocus pernicius*, *Bacterium coli commune*, *Bact. lactis aerogenes*, *Bacillus prodigiosus*. Als Milchsäureferment hat *Streptococcus* aber gilt der von HUEBNER beschriebene *Bacillus acidilactici* HUEBNER. Dieser bildet kurze, dicke Zellen, welche mindestens $\frac{1}{2}$ mal länger als breit sind und meist zu zwei, seltener zu vier aneinanderhängen. Sie haben keine Eigenbewegung, erzeugen aber Sporen und sind Aeroben, d. h. sie bedürfen zu ihrer Entwicklung Sauerstoff.

Wesentlich für den Eintritt der Milchsäuregährung ist also, dass ein Kohlehydrat (Traubenzucker, Invertzucker) vorhanden ist, welches gespalten werden kann, ferner Milchsäureferment, welches die Spaltung bewirkt. Das Ferment bedarf zu seiner Entwicklung Eiweissstoffe, die ihm in Form von Milch dargeboten werden. Ferner ist seine Thätigkeit an eine gewisse Temperatur gebunden. Das Optimum liegt bei 35—42°. Oberhalb 45° hört die Gährung auf. Endlich muss die gebildete Milchsäure durch eine Base (ZnO , CaCO_3 , BaCO_3 , NaHCO_3), welche das Ferment nicht tötet oder schwächt, von Zeit zu Zeit neutralisiert werden, da die Gährung sonst stillsteht. Sobald die Milchsäuregährung abgelaufen ist, muss die Flüssigkeit verarbeitet werden, da sonst die gebildete Milchsäure in Buttersäure umgewandelt wird.

Früher wurde die in saurer Milch stets vorkommende „Sprosshefe oder Milchhefe“ (*Oidium lactis* FÄRBERG) als Träger der Milchsäuregährung angesehen, indessen ist diese an der Milchsäuregährung nachweislich unbetheiligt.

Eigenschaften. Die officinelle Milchsäure enthält neben rund 78 Proc. Milchsäure noch 25 Proc. Wasser. Die in ihr enthaltene Milchsäure ist vorwiegend die Äthyliden-Milchsäure oder α -Oxypropionsäure $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$.

Die officinelle Milchsäure ist eine farblose oder schwach gelbliche, rein sauer schmeckende, etwas hygroscopische Flüssigkeit, leicht löslich in Wasser, Alkohol und Aether, nicht löslich in Benzol, Chloroform und Schwefelkohlenstoff. Sie ist in der Regel optisch inaktiv, bisweilen auch rechtsdrehend. Auf dem Platinblech erhitzt, verbrennt sie mit bläulicher Flamme, ohne zu verkohlen. Wird sie über die Konzentration von 75% hinaus eingedampft, so entsteht Milchsäureanhydrid $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$, bei 180° geht sie in das Anhydrid (Laktid $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$) über, welches destillirt. Sie wird durch Biolacetat nicht gefällt (Unterschied von Äpfelsäure), auch nicht nach Zusatz von Ammoniak (Unterschied von Glykolsäure), durch Kaliumpermanganat wird sie unter Auftreten von Acetaldehyd oxydirt. Kalische Kupferlösung reduziert sie nicht. Sie ist eine einbasische Säure, ihre Salze heissen „Laktate“.

Folgende Reaktion: „Vermischt man 10 ccm einer 4 proc. Karbolsäurelösung mit 20 ccm Wasser und einigen Tropfen Fernichlorid, so entsteht blauviolette Färbung, welche durch geringe Mengen von Milchsäure in Gelb übergeht,“ wird als charakteristisch für Milchsäure angegeben, enthält aber so ziemlich jeder Eigenart, wie denn die Milchsäure überhaupt eine reaktionsarme Säure ist.

Der exakte Nachweis und die Bestimmung der Milchsäure erfolgt am zweckmässigsten durch die Darstellung und Analyse des Zinksalzes. Dieses hat die Zusammensetzung $(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_4)_2\text{Zn} + 8\text{H}_2\text{O}$, enthält 27,27 Proc. ZnO und 18,18 Proc. H_2O , und ist löslich in 52 Th. Wasser, unlöslich in Alkohol.

Prüfung. 1) Klare Auflösung in einem Gemisch aus gleichen Volumen Weingeist und Aether (Laktate, Mannit, Zucker, Gummi). 2) Mit Zinkoxyd im Ueberschuss versetzt und erwärmt, dann mit absolutem Weingeist extrahirt, darf das abgedampfte Filtrat keinen süßlichen Rückstand hinterlassen (Glycerin). 3) Nach der Uebersättigung mit Kalkwasser darf keine Trübung entstehen (Weinsäure, Phosphorsäure, Oxalsäure), auch nicht beim Erhitzen bis zum Aufkochen (Citronensäure). 4) Völlige Indifferenz gegen Schwefelwasserstoffwasser, auch nach dem Uebersättigen mit Aetzammon (Metalle).

2 g Milchsäure (von 75 Proc. Gehalt) bedürfen zur Neutralisation (Phenolphthalein als Indikator) = 16,66 ccm Normal-Kalilauge.

Aufbewahrung. In Flaschen mit Glasstopfen, vor ammoniakalischer Luft geschützt.

Wirkung und Anwendung. Die Milchsäure zeigt die Wirkung der Säuren im allgemeinen. In konzentriertem Zustande wirkt sie auf Schleimhäute ätzend. Man benutzt sie daher äusserlich als Aetzmittel und in Form von Inhalationen bei verschiedenartigen Affektionen der Rachen- und Nasenhöhle (Leukoplakie), auch zum Auflösen diphtherischer Membranen. Gelegentlich dient sie auch einmal zum Entfernen des Weinstein von den Zähnen. Innerlich in sehr starker Verdünnung (1:100 bis 1:50) gilt als ein die Verdauung unterstützendes Mittel, doch wird sie verhältnissmässig selten verordnet, sondern viel häufiger in Form von Molken, saurer Milch oder Buttermilch gebraucht. Uebrigens gehört die Milchsäure zu denjenigen organischen Säuren, welche längere Zeit hindurch auch

in grösseren Gaben gut vertragen werden. Milchsäure wird im Organismus zu Kohlen säure verbrannt, dabei haben milchsäure Alkalien die Eigenschaft, das Blut alkalisch zu machen. Im allgemeinen tritt die innerliche Anwendung gegenüber der ausserlichen sehr weit zurück, wenn man den Verbrauch von Milchsäure in den Genuss- und Nahrungsmitteln (Gurken, Sauerkraut, saure Milch etc.) bei dieser Betrachtung ausser Acht lässt.

Technisch, mit Salzsäure gemischt, als Lösungsmittel für die Erweissstoffe bei der Fettbestimmung der Milch mit dem Laktokrit. In 1procentiger oder concentrirter Lösung als Entkalkungsmittel beim Mikroskopiren.

Rechts Milchsäure. Para-Milchsäure. Fleisch Milchsäure. Aktive Milch säure. Dieses physikalische Isomere der Gähungsmilchsäure ist in der Fleischsaugkraft (daher auch im Fleischextrakt) enthalten. Die freie Säure ist rechtsdrehend. Das Zink salz $(C_4H_5O_4)_2Zn + 2H_2O$ krystallhart nur mit 2 Mol. Wasser, löst sich in 17,5 Th. Wasser oder in 1110 Th. Alkohol und ist rechtsdrehend. — Diese Säure kann künstlich auch durch einen besonderen Mikroorganismus, den „*Micrococcus acidiparalacticus*“ auf dem Wege der Gährung erhalten werden.

Wazzenmittel. Salzsäure 1,0, Milchsäure 1,0, Kolloidum 8,0. Täglich 2—3 mal die Wazzen oder Hühneraugen zu pinseln.

Laktokrit-Säure, d. i. Säuremischung für den Laktokrit von LAVAL, besteht aus 95 Vol. Milchsäure und 5 Vol. Salzsäure von 25 Proc.

Limonada Acid. lactici		
Rp. Acid. lactici	5,0	
Sirupi Sacchari	50,0	
Aquae	1000,0	

Täglich mehrmals ein halbes Weinglas voll

Pastilli Acid. lactici		
Rp. Acid. lactici	10,0	
Sacchari pulverati	88,0	
Vanillae anecharatae	2,0	
Tragacanthae pulveratae	0,1	

Flant pastilli 50 Vor jeder Mahlzeit 2—3 Pastillen

Pulvis dentifricus cum Acido lactico

Rp. Acid. lactici	8,0
Talc. veneti	90,0
Olui Menthae pip. gtt.	8

Zur Reinigung der Zähne von Weinstein.

Acidum metatartaricum.

Acidum metatartaricum. Metaweinsäure. Metaweinsteinsäure. $C_4H_4O_6 = 150$. Diese Säure ist als eine amorphe Modifikation der gewöhnlichen oder Rechts-Weinsäure aufzufassen. Sie entsteht aus der letzteren durch Erhitzen bis zum Schmelzen.

Darstellung. Man bringe eine angemessene Menge grob gepulverter Weinsäure in ein Kasserol aus Porcellan und erhitze im Sandbade bis zum Schmelzen, rühre die geschmolzene Masse einige Male mit einem erwärmten dicken Glasstabe um und lasse sie in Tropfen auf eine kalte Glas- oder Porcellanplatte fallen. Sobald die Tropfen erstarrt sind, stosse man sie mit einem scharfen Messer ab und bringe sie in gut zu verschliessende Gefässe.

Eigenschaften. Klare, durchsichtige, schwach gelblich gefärbte Kugelsegmente, aus Metaweinsäure bestehend. Sie sind hygroskopisch und schmelzen bei 120° (krystalharte Weinsäure schmilzt erst bei 170°). Die wässrige Lösung ist rechtsdrehend und verwandelt sich bald in eine solche von Rechts-Weinsäure. Die Salze der Metaweinsäure — „Metatartarate“ — sind leichter löslich als diejenigen der gewöhnlichen Rechts-Weinsäure. In wässriger Lösung gehen sie allmählich, rascher beim Erhitzen, in die Salze der gewöhnlichen Rechts-Weinsäure über.

Anwendung. Metaweinsäure ist früher als Surrogat für Citronensäure empfohlen worden, hat sich aber nicht einführen können, da sie in wässriger Auflösung eben wieder in Weinsäure übergeht. Ausserdem hat man mit ihrer Hilfe ein leicht lösliches Magnesium-Salz dargestellt.

Magnesium metatartaricum. Magnesiummetatartarat $O_4H_4O_6Mg = 172$. Zur Bereitung rührt man 11,0 Magnesiumsubcarbonat mit 30,0 kaltem Wasser an und fügt allmählich

eine kalt bereitete Lösung von 17,5 Metaweisäure in 42,0 destillirtem Wasser hinzu. Nach beendigter Neutralisation wird filtrirt und das Filter mit Wasser nachgewaschen, bis das Filtrat 100,0 beträgt. Die Lösung enthält 20 Proc. Magnesiummetatartrat. Dosis 1—2 Eßlöffel. Das Salz kann nur in Lösung bereitete werden und geht in dieser allmählich in gewöhnliches Magnesiumtartrat über.

Acidum molybdaenicum.

Acidum molybdaenicum. Molybdänsäure. Molybdäntrioxyd. Acide molybdaénique. Molybdic acid. MoO_3 , Mol. Gew. = 144. Unter dem Namen „Molybdänsäure“ ist das Molybdänsäureanhydrid MoO_3 zu verstehen. Dasselbe wird in der Regel entweder aus dem Molybdänglanz MoS_2 oder aus dem Gelbleiers PbMoO_4 bereitet.

Darstellung. 1) Im Kleinen erhitzt man Molybdänglanz in einer Verbrennungsröhre und leitet Luft darüber, bis alles oxydirt und das Molybdäntrioxyd sublimirt ist. 2) In grösseren Mengen stellt man es her, indem man den gepulverten Molybdänglanz, mit dem gleichen Raumtheil reinem Quarzsand innig gemischt, auf einer flachen Eisen schale röstet. Das Röstprodukt wird mit verdünntem Ammoniak ausgezogen, die Lösung mit Ammoniumsulfid, um Kupfer zu fällen, versetzt, filtrirt, zur Trockne verdampft und der Rückstand wieder in verdünntem Ammoniak gelöst. Durch Verdampfen der filtrirten Lösung erhält man Krystalle von Ammoniummolybdaenat. Man dampft diese mit Salpetersäure ein und laugt den Rückstand mit Wasser aus, wodurch Ammoniumnitrat gelöst wird, während das in Wasser fast unlösliche Molybdäntrioxyd zurückbleibt. 3) Aus Gelbleiers erhält man es, indem man dieses mit gleichen Theilen wasserfreiem Natriumkarbonat schmilzt. Die erkaltete Schmelze wird mit Wasser angelaut, wodurch das entstandene Natriummolybdänat in Lösung übergeht. Man versetzt die Lösung durch Salpetersäure in geringem Ueberschuss, das Ganze wird zur Trockne eingedampft und mit Wasser ausgewaschen. Die zurückbleibende Molybdänsäure wird durch verdünntes Ammoniak in Ammoniummolybdänat übergeführt und aus diesem wie sub 2 abgeschieden.

Eigenschaften. Im Handel unterscheidet man ein *Acidum molybdaenicum purissimum*, frei von Natrium, Ammonium und Salpetersäure, und ein *Acidum molybdaenicum purum*, welches erhebliche Mengen von Natriummolybdänat, Ammoniummolybdänat sowie Salpetersäure und in der Regel nur etwa 85 Proc. freie Molybdänsäure enthält.

Die Molybdänsäure bildet eine weisse oder sehr schwach gelbliche, lockere pulverige Masse von schwach metallischem Geschmack, welche sich in Wasser, ohne damit ein Hydrat zu bilden, zu kleinen krystallinischen seideglänzenden Nadeln oder Blättchen zertheilen lässt und sich darin 1:800 auflöst. Beim Erhitzen wird sie gelb, erkalte wieder weiss. In der Rothglühhitze schmilzt sie zu einer gelben krystallinischen Masse. In geschlossenem Gefäss lässt sie sich erhitzen, ohne sich zu verflüchtigen, im Luftstrome sublimirt sie aber in krystallinischen Blättchen. Sie ist unlöslich in Weingeist, leicht löslich in Ammoniakflüssigkeit.

Mineralkäuren lösen die Molybdänsäure, nicht aber die geglühte, welche jedoch von Kalumbitartrat gelöst wird.

Mit den Basen bildet die Molybdänsäure neutrale und mehrfach saure Salze vom Typus MoO_3M , die Salze heissen „Molybdänate“. Die Alkalmolybdänate sind in Wasser löslich, die anderen Molybdänate darin unlöslich. Bei der Reduktion der Molybdänsäure treten verschiedene (meist blaue) Färbungen auf, welche als Reaktionen Verwendung finden.

Schwefelwasserstoff fällt aus der sauren Lösung, diese anfangs blau färbend, braunes, in erwärmtem Schwefelammonium lösliches Molybdänsulfid, und die über dem Niederschlage stehende Flüssigkeit erscheint blau.

Wird eine Flüssigkeit, welche ein Phosphat enthält, mit einem starken Ueberschuss Ammoniummolybdaenat und einer reichlichen Menge Salpetersäure versetzt und erwärmt oder längere Zeit an einem warmen Orte stehen gelassen, so färbt sich die Flüssig-

keit gelb, und es scheidet sich ein gelber Niederschlag ab, welcher die gesammte Phosphorsäure als Molybdänpolyphosphorsaures Ammonium $22 \text{ MoO}_3 + 2(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + 12 \text{ H}_2\text{O}$ enthält. Dieser Niederschlag ist unlöslich in einer genügend concentrirten Lösung von Salpetersäure oder Molybdän-Salpeteisäure, dagegen löslich in Ammoniakflüssigkeit. Sein Entstehen gilt als Reaction für Phosphorsäure, doch ist zu beachten, dass auch Arsensäure unter den gleichen Bedingungen unlösliche gelbe Niederschläge giebt.

Wird eine mit wenig Salzsäure angesäuerte Ammonmolybdänatlösung zu einer Flüssigkeit, welche Zucker enthält, zugesetzt und gekocht, so färbt sich die Flüssigkeit blau (Reaction auf Molybdänsäure wie auf Zucker). Wird in vorstehender Probe mit vieler Salzsäure sauer gemacht und gekocht, und dann die gelbe Flüssigkeit mit Rhodankalium versetzt, so erfolgt eine karminrothe Farbenreaction. Die karminrothfärbende Substanz, Molybdän-sesquihexahydrat, ist in Aether löslich.

Gallussäure erzeugt in einer Molybdänatlösung eine blutrothe, Ferrosalze, auch metallisches Zink, erzeugen in der salzsauren Lösung eine blaue Färbung.

Anwendung. Die Molybdänsäure wird nur zur Darstellung mehrerer Molybdänate, welche man als Reagentien in der Analyse benutzt, verwendet. Das Ammonmolybdänat ist das gebräuchlichste Salz. Vgl. Alkaloidia.

Acidum nitricum.

Acidum nitricum. Acidum azoticum. Salpetersäure. Acide azotique. Nitric acid. Als „Salpetersäure“ bezeichnet man Lösungen des Salpetersäurehydrates in Wasser. Je nach der Concentration und der Reinheit unterscheidet man 1) Rohe Salpetersäure und zwar a) als doppeltes Scheidewasser, b) einfaches Scheidewasser, II) reine Salpetersäure, III) rauchende Salpetersäure. HNO_3 . Mol. Gew. = 63.

I † **Acidum nitricum crudum. Rohe Salpetersäure.** a) Doppeltes Scheidewasser. Ist eine Salpetersäure von 40° B oder dem spec Gewicht 1,38—1,39 mit einem Gehalt von 60—64 Proc Salpetersäurehydrat HNO_3 (oder 52—55 Proc Salpetersäureanhydrid N_2O_5). Gall. *Acide azotique du commerce* Spec Gew 1,39. Germ. *Acidum nitricum crudum*. Spec Gew 1,38—1,40 mit mindestens 61 Proc HNO_3 . Diese Säure findet Verwendung in der Technik, ferner im pharmaceutischen Laboratorium zur Darstellung chemischer Präparate.

b) Einfaches Scheidewasser, früher als *Acidum nitricum crudum*, *Spiritus Nitri*, *Aqua fortis* bezeichnet, hat das spec Gew von 1,320—1,330 mit einem Gehalte von 50—53 Proc Salpetersäurehydrat (oder 43—45 Proc Salpetersäureanhydrid N_2O_5). Zur Herstellung desselben wird das doppelte Scheidewasser mit Wasser verdünnt und zwar 100 Gewichtstheile doppeltes Scheidewasser mit 20 Gewichtstheilen Wasser oder 100 Volume doppeltes Scheidewasser mit 28 Volumen Wasser.

Die rohe Salpetersäure ist eine farblose, oder gelbliche, stark saure, ätzende, an der Luft schwach rauchende, beim Erhitzen in einer Platinschale bis auf einen sehr geringen Rückstand flüchtige Flüssigkeit, welche außer Salpetersäure als Verunreinigungen enthält: Stickstoffdioxid NO_2 (sog. Untersalpetersäure), Chlor, Jod, Schwefelsäure, Calcium-, Natrium- und Eisensalze. Als Verfälschung können ihr (zur Erhöhung des spec Gewichtes) Natriumsulfat, besonders aber Natriumnitrat zugesetzt sein.

Aufbewahrung. In Flaschen mit Glasstopfen (Korkstopfen werden rasch zerstört) mit übergestülpter Glasglocke, an einem kühlen, dunklen Orte, vorsichtig. Als Signatur eignen sich besonders radirte Schilder. Unter dem Einfluss des Lichtes erfahren die concentrirteren Sorten Zersetzung unter Gelbfärbung. Das Gleiche geschieht beim Einfallen von Holz, Stroh, Papier u. dgl. Beim Umgießen benutze man stets einen Trichter und hüte sich vor dem Einathmen der Dämpfe. Größere Vorräthe lasse man nicht in den Ballons, sondern fülle sie in Standflaschen von 5—8 Litern um. Verschüttete Säure wird

durch Aufschütten von Sand (nicht Sagespäähne) und Aufnahme mit viel Wasser unschädlich gemacht. Vorsicht wegen des Einathmens von Dämpfen!

Anwendung und Abgabe. Therapeutisch wird das doppelte Scheidewasser bis weilen als Zusatz zu Fussbädern verordnet, ausserdem dient es (auch in der Thiermedizin) zum Ätzen von Warzen und Wunden. Im pharmaceutischen und chemischen Laboratorium gebraucht man es zur Darstellung der Schwefelbaumwolle, des Colloxydus, Nitroglycerins, Nitrobenzols, Kupfernitrat u. a. Präparate. In den Gewerben findet es zahlreiche Verwendung.

Es unterliegt keinem Bedenken, das Scheidewasser an zuverlässige, bezw. bekannte Personen abzugeben. Dabei befolge man indessen folgende Grundsätze: 1) Man fülle es niemals in Flaschen oder Gefässe, welche der üblichen Meinung nach für Getränke bestimmt sind. 2) Man signire die Gefässe ordnungsgemäss mit den Etiketten „Vorwacht“, „Aussensich“, „Gift.“ 3) Man verweigere die Abgabe an Unverwachsene. 4) Man stelle in allen Fällen fest, wozu das Scheidewasser gebraucht wird. 5) Im Zweifel gebe man das einfache Scheidewasser ab, das doppelte nur dann, wenn der beschriebene Zweck eine so stark konzentrierte Salpetersäure erfordert.

Werden Quecksilber und Scheidewasser zu gleicher Zeit gefordert, so verweigere man die Abgabe, falls diese Ingredienzien zur Herstellung eines Krätzmittels dienen sollen. Die unverständige Anwendung Merkur- (oder Merkur)nitrat-haltiger Krätzmittel kann in hohem Grade gesundheitsgefährlich werden.

Für den Transport des doppelten Scheidewassers beschie man Folgendes: die Ballons dürfen niemals zu mehr als $\frac{1}{3}$ des Fassungsraumes angefüllt werden. Sie sind nur mit dem Feuerzeuge versendbar und dürfen niemals so verfrachtet werden, dass sie den direkten Sonnenstrahlen ausgesetzt sind. Belüftung kann zur theilweisen Zersetzung der Salpetersäure führen. In Folge der Entwicklung von Stickoxyden treten Dampfspannungen in den Ballons auf, welche Zerknirschung der letzteren veranlassen können. Ergreift sich aber Salpetersäure von dieser Konzentration auf Holz, Stroh, Papier und dergl. andere brennbare Substanzen, so kann der Ausbruch verheerender Schaden feuer die Folge sein.

Das Einathmen der aus Salpetersäure entwickelten Dämpfe (Salpetersäure, Stickoxyde) vermeide man thörichtest. Sie pflegen zunächst nicht tödtlich zu fallen. Nach mehreren Stunden anscheinend guten Befindens aber treten schwere Vergiftungserscheinungen auf, und nicht selten erfolgt plötzlicher Tod durch Herzschlag.

II † **Acidum nitricum purum.** Reine Salpetersäure. Ist in allen hier berücksichtigten Pharmakopöen enthalten, aber von sehr verschiedener Konzentration. Als **Acidum nitricum** führen sie auf Brit. Germ. Hely. U-St. Als **Acidum nitricum concentratum**: Austr. Als **Acide azotique officinale**: Gall.

Beseichnung	Austr.	Brit.	Gall.	Gerin.	Hely.	U-St.
Spez. Gew. bei 15°	1,300	1,400	1,380	1,150	1,155	1,414
Procente HNO ₃	47,45	70,0	83,60	21,0	20,0	68,0

Darstellung. Dieselbe erfolgt durch Rektifikation von roher Salpetersäure (doppeltem Scheidewasser) in nachstehender Weise.

Mane in ein Sandbad *a* gesetzte Retorte *b* füllt man etwas über $\frac{1}{2}$ ihres Rauminhaltes mit doppeltem Scheidewasser an, nachdem man vorher ca. 3 g gepulverten reinen Kalisalpeter auf ein Liter der Säure in die Retorte eingeschüttelt hat, legt einen Kolben *c* an, wie in der Abbildung auf S. 75 angegeben ist, und erhitze bis zum gelinden Aufkochen. Da hier eine viel Wasser enthaltende Säure destillirt, so ist die anhaltende Abkühlung der Vorlage unerlässlich. Sobald der Retorteninhalt heiss wird, sammelt sich über demselben ein braunrother Dampf, aus Chlor und Untersalpetersäure bestehend, welcher bei weiterer Erhitzung in die Vorlage mit Salpetersäuredämpfen abfliesst und sich hier zum Theil verdichtet. Wenn die Temperatur der kochenden Säure bis auf ca. 120° gestiegen ist, ist auch die ganze Menge Chlor und Untersalpetersäure ausgetrieben, der Dampf in der Retorte erscheint nach und nach weniger gelbrt und wird zuletzt ganz farblos. Wenn dieser Zeitpunkt herannäht, nimmt man den Kolben ab und ersetzt ihn durch einen anderen, indem man zugleich einige Tropfen der überdestillirenden Säure in einem etwas weiten Reagircylinder auffängt, in welchem sich einige Tropfen Silbernitratlösung, mit ca. 5 ccm destillirtem Wasser verdünnt, befinden. Im Falle das Destillat noch eine geringe Trübung erzeugt, destillirt man ca. 10 Minuten weiter und prüft nochmals. Erweist sich das Abtropfende endlich frei von Chlor, so legt man einen anderen reinen

Kolben vor und destillirt bei guter Abkühlung desselben so lange, bis der Rückstand in der Retorte noch ca. $\frac{1}{6}$ der eingegossenen Säure beträgt. Auf diese Weise erlangt man mehr als $\frac{2}{3}$ einer reinen Säure von ungefähr 1,38 spec. Gew. und das zuerst überdestillirende und das zurückbleibende Sochstel lassen sich wieder als rohe Säure verwenden.

Die überdestillirte Säure ist in der Regel gelblich gefärbt durch gelöste Stickstoffoxyde. Will man eine Säure von so hoher Koncentration darstellen, wie Brit. und U.-St. sie vorschreiben, so muss man sich darauf beschränken, die Hauptmenge der Stickstoffoxyde durch Einblasen eines Luftstromes wegzuschaffen. Will man dagegen eine weniger concentrirte Säure bereiten, so verdünnt man das Destillat mit Wasser bis zu dem geforderten spec. Gew. und erhitzt die so verdünnte Säure im Sandbade (in einem schräg gestellten Kolben) so lange auf 110° , bis die mit dem vierfachen Volumen Wasser verdünnte Säure Kaliumpermanganat nicht mehr reducirt.

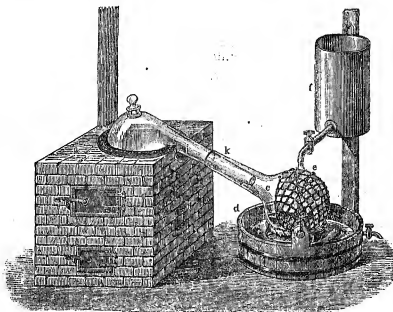


Fig. 20.

Eigenschaften. Die konc. Säuren sind gelblich gefärbt und rauchen stark an der Luft, zersetzen sich auch im Sonnenlicht ziemlich rasch. Die verdünnteren Säuren sind farblos, zersetzen sich weniger leicht. Beim Erhitzen sind sie sämmtlich völlig flüchtig. Unterwirft man verdünnte Lösungen von Salpetersäure der Destillation, so geht zunächst eine sehr dünne Säure über; bei 123° destillirt konstant ein etwa 70 Proc. HNO_3 enthaltendes Hydrat: $2\text{HNO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$. Wird Salpetersäure von grösserer Koncentration als 70 Proc. destillirt, so geht zunächst unter theilweiser Zersetzung in Stickoxyd und Sauerstoff wasserfreie Salpetersäure über, bis der Kolbeninhalt die Koncentration von 70 Proc. HNO_3 hat, worauf dann dieses Hydrat konstant überdestillirt.

Aufbewahrung. In Glasflaschen, vor Sonnenlicht geschützt. Vorsichtig.

Prüfung. 1) Salpetersäure mit einem Gehalt von 25–40 Proc. HNO_3 sei farblos, die ca. 70procentige nur gelblich gefärbt. 2) In Plattingläsen erhitzt sei sie ohne Rückstand flüchtig. 3) Die mit dem 4–10fachen Volumen Wasser verdünnte Säure werde weder durch Baryumnitrat (Schwefelsäure), noch durch Silbernitrat (Chlor) getrübt, noch durch Kaliumferrocyanid gelblich (Eisen). 4) Wird die mit 2 Raumtheilen Wasser verdünnte Säure mit wenig Chloroform geschüttelt, so darf dieses, auch nach Zusatz eines in die Säureschicht hineinragenden Zinkstückchens, nicht violett gefärbt werden (Jod, Jodsäure).

Anwendung. Auch in starker Verdünnung (1 Th. der 25proc. Säure: 200 Th.) nur selten innerlich bei Leberaffektionen, Gelbsucht, Buerger'scher Krankheit. Aeusser-

Nach in konz. Zustande stark ätzend, erzeugt gelbgefärbte Schorfa. Man benutzt die 25 proc. Säure als Atzmittel, mit Wasser verdünnt (30—50 g auf ein Fussbad) zu Fuschbildern, zum Beineln (1:10) von Frostbeulen, wenn offene Stellen nicht vorhanden sind. In starker Verdünnung (1,0—2,0:100,0) als Verbandwasser gegen Hospitalbrand.

Technisch namentlich als Reagens in der chemischen Analyse. Antidot: Ist Salpetersäure verschluckt worden, so reiche man Milch, Eiweiss, Wasser, gebrannte Magnesia, Seifenlösung. Kohlensäure Alkalien sind wegen der Kohlensäure-Entwicklung unzweckmässig.

III. † *Acidum nitricum dilutum*. Verdünnte Salpetersäure. *Diluted nitric acid*. Durch Verdünnen der concentrirten Säure dargestellt und von Austr. Brit. Helv. und U-St. aufgenommen, ist in den einzelnen Pharmakopöen von verschiedenem Gehalt.

	Austr.	Brit.	Helv.	U-St.
Spec. Gew.	1,129	1,101	1,056	1,057
Procente HNO_3	21,42	17,44	10,0	10,0

Die Helv. führt als Höchstgaben der verdünnten Säure an: 1,0 g pro dosi, und 1,0 g pro die.

IV. † *Acidum nitricum fumans* (Germ. Helv.). *Acidum nitrico-nitrosum* (Austr.). *Spiritus Nitri fumans*. Rother rauchende Salpetersäure. Ist fast wasserfreies Salpetersäurehydrat HNO_3 , welches mit Stickstoffdioxid NO_2 (Untersalpetersäure) gesättigt ist. Hat im concentrirtesten Zustande das spec. Gew. 1,505—1,510. Die genannten Pharmakopöen schreiben übereinstimmend als spec. Gew. 1,45—1,50 vor. Das Präparat wird nur ausnahmsweise im pharmaceutischen Laboratorium dargestellt. Rothbraune Dämpfe ausströmend, sehr saure, stark ätzende Flüssigkeit.

Darstellung. In eine in ein Sandbad einzusetzende Retorte mit Tubus a, an welche eine Vorlage b mit dem Tubus c und Glasrohr d angeschlossen ist, giebt man 10 Th. grob-

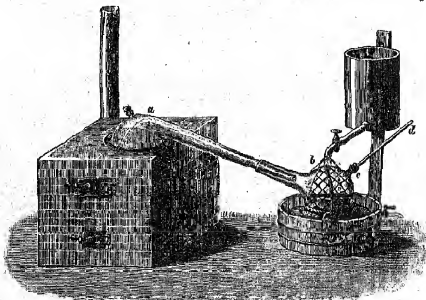


Fig. 21.

gepulverten, gut getrockneten Kalisalpeter, übergiesst denselben mit einem Gemisch aus 6 Th. englischer und 3 Th. rauchender Schwefelsäure und kocht an, indem man zugleich die Vorlage b gut kühlt. Die durch d entweichenden Dämpfe werden in Natronlauge oder ins Freie geleitet. Sobald die Farbe des Dampfes in das Rotbraune übergeht, ist die

gelb geworden ist, wechselt man die Vorlage und fängt die nunmehr übergehende (chlorfreie) Salpetersäure gesondert auf. Man setzt die Destillation wie bei der Salpetersäure fort, nur wirft man alle $\frac{1}{2}$ Stunden durch den Tubus der Retorte ein bohnengrosses Stückchen Holzkohle in die Destillationsmasse. Ausbeute an rauchender Salpetersäure 5 Th. Die mit dem 15fachen Vol. Wasser verdünnte Säure werde weder durch Silbernitrat (Chlor), noch durch Baryumnitrat (Schwefelsäure) getrübt.

Aufbewahrung. Für die rothe rauchende Salpetersäure gilt in dieser Hinsicht das Nämliche, aber in noch verstärktem Masse, wie es S. 73 für das doppelte Schende wasser auseinandergesetzt wurde. Man halte die Säure in der Officin gar nicht vorrätig, da ihre Dämpfe die rothe Emailleschrift zerstören.

Anwendung. Rauchende Salpetersäure findet nur selten äusserlich Anwendung zum Ätzen von Warzen, syphilitischen Geschwüren. Man gebe sie aber zu diesem Zwecke im Handverkauf nicht ab. Der Abgabe zu gewerblichen Zwecken (an Chemiker, Metallarbeiter) steht unter Beachtung der notwendigen Vorsichtsmassregeln nichts im Wege. Wird „rauchende Salpetersäure“ zu Heilzwecken gefordert, so gebe man doppeltes Scheidewasser (*Acidum nitricum crudum*) dafür ab.

V † Weisse rauchende Salpetersäure. Unter diesem Namen versteht man eine Salpetersäure von rund 70 Proc. HNO_3 -Gehalt mit einem specifischen Gewicht von 1,400—1,450. Wird bisweilen von Chemikern gefordert. Sie darf, mit 10 Th. Wasser verdünnt, weder durch Silbernitrat noch durch Baryumchlorid getrübt werden.

VI † Acidum chloro-nitrosum (Ergänzb.) Acidum nitro-hydrochloricum (U-St.) *Exan régale* (Gall.). Salpetersalzsäure. Königswasser. Die Vorschriften variiren. Ergänzb. ApV schreibt vor 1 Th. Salpetersäure (25 Proc.) mit 3 Th. Salzsäure (25 Proc.) vor der Abgabe zu mischen. Diese Vorschrift ist in Deutschland zum Arzneigebrauch einzuhalten. Wenn nicht anderes verordnet, sind die reinen Säuren anzuwenden. Die Mischung ist in Gläsern mit Glasstopfen anzugeben.

U-St. lässt 180 ccm Salpetersäure von 68 Proc. (Sp. G. = 1,41) mit 820 ccm Salzsäure von 31,9 Proc. (Sp. G. = 1,163) mischen. Gall. schreibt vor eine Mischung von 80 Gew.-Th. Salpetersäure von 1,39 spec. Gew., 20 Th. Wasser und 800 Th. Salzsäure von 1,17 spec. Gew.

Das Königswasser wird in der Arzneikunde gelegentlich einmal zu reizenden Fussbädern verordnet. Auf ein Fussbad, welches in Gefässen von Holz zu nehmen ist, rechnet man 80—50 g. Königswasser. Innerlich höchst selten bei Gelbsucht 0,1—0,2 in starker Verdünnung mit Wasser. Technisch zur Auflösung von Gold und Platin.

Acidum nitro hydrochloricum dilutum U-St. Eine Mischung von 40 ccm Salpetersäure (68 Proc., Sp. G. = 1,41) mit 180 ccm Salzsäure von 31,9 Proc. (Sp. G. = 1,163) und 780 ccm Wasser. Alle diese Mischungen sind erst unmittelbar vor der Abgabe zu bereiten.

Analyse. Man erkennt die Salpetersäure an folgenden Reaktionen.

A. Nachweis. 1) Setzt man zu einer Auflösung von etwas Braucin in concentrirter Schwefelsäure einige Tropfen einer Salpetersäure enthaltenden Lösung, so entsteht eine deutliche rosenrothe Färbung (REICHARDT). Empfindlichkeit 1:100 000. Eine ähnliche, aber weniger empfindliche Reaction giebt Morphin. 2) Löst man ein Körnchen Diphenylamin in concentrirter Schwefelsäure und lässt hierzu eine sehr verdünnte wässrige Lösung von Salpetersäure fliessen, so entsteht prachtvoll kornblumenblaue Färbung. (Wird auch von anderen oxydierenden Agentien hervorgebracht.) 3) Vermischt man Indigolösung mit viel concentrirter Schwefelsäure und fugt etwas von einer Salpetersäure enthaltenden Lösung hinzu, so wird beim Erhitzen die Indigolösung entfärbt, bez. geht sie in Gelb (in Folge Bildung von Isatin) über. Wird auch von anderen Oxydationsmitteln, z. B. Chlor, unterchloriger Säure und zwar schon in der Kälte bewirkt. 4) Ist die Salpetersäure nicht zu verdünnt, so kann man sie dadurch erkennen, dass sie beim Erhitzen mit blankem Kupfer an der Luft das Kupfer zu einer blauen Flüssigkeit löst, während gelbbraune Dämpfe von Stickstoffdioxid NO_2 entweichen. Bei Abschluss von Luft entsteht zunächst farbloses Stickoxyd NO , welches durch Aufnahme von Sauerstoff aus der Luft in braunes Stickstoffdioxid NO_2 (= Untersalpetersäure N_2O_4) übergeht $\text{NO} + \text{O} = \text{NO}_2$. Diese Reaction ist die wichtigste und allein beweisende für Salpetersäure. Wir kennen keine andere Säure (mit Ausnahme der salpetrigen Säure), welche beim Erhitzen mit blankem Kupfer ein farbloses Gas liefert, das bei Berührung mit Luft oder Sauerstoff gelbbraune Dämpfe bildet. Kleine

Mengen von Salpetersäure lassen sich in dieser Weise noch sehr gut erkennen, wenn man die Salpetersäure bei Luftabschluss durch Kochen mit Salzsäure und Essenchlorür in Stickoxyd überführt, dieses über Natronlauge aufsteigt und nun Luft oder Sauerstoff zutreten lässt, wobei dann das farblose Gas braune Dämpfe geben muss. 5) Mischt man in einem Probirrohr etwas von einer Salpetersäure enthaltenden Flüssigkeit mit 2–3 ccm Ferrosulfatlösung (s. Reagentien) und lässt mit Hilfe einer bis an den Boden des Probirrohrs eingesenkten Pipette etwa ein doppeltes Volumen konzentrierter Schwefelsäure so zufließen, dass sich zwei Schichten bilden, so entsteht an der Berührungsestelle der beiden Schichten ein brauner Ring. Die Braunfärbung rührt her von einer Verbindung des Ferrosulfats mit Stickoxyd ($\text{FeSO}_4 + \text{NO}$). Das Stickoxyd entstammt der Salpetersäure und wurde durch die Einwirkung des Ferrosulfates, welches dabei zum Theil zu Ferrosulfat oxydirt wurde, auf die Salpetersäure gebildet.



6) Kaliumpermanganat wird durch Salpetersäure nicht reducirt. Unterschied von der salpeterminen Säure, welche Kaliumpermanganat schon in der Kälte sofort reducirt.

B. Bestimmung. Lässt die Salpetersäure in freiem Zustande vor, so kann sie nach gehöriger Verdünnung mit Wasser durch Normal-Lauge (Phenolphthalein als Indicator) massanalytisch bestimmt werden. 1 ccm Normal-Lauge neutralisirt 0,063 g HNO_3 .

Ueber die Bestimmung der Salpetersäure in Nitraten vgl. unter Nitrogenium, in Wasser unter Aqua etc.

Vollgewicht und Gehalt der Salpetersäure

bei 15° C

Nach Lunge und Rex

Spec Gw bei 15°	Procente HNO_3	Spec Gw bei 15°	Procente HNO_3	Spec Gw bei 15°	Procente HNO_3	Spec Gw bei 15°	Procente HNO_3
1,010	1,90	1,180	26,36	1,310	48,07	1,460	79,98
1,020	3,70	1,170	27,88	1,320	50,71	1,470	82,90
1,080	5,50	1,180	29,38	1,330	52,37	1,480	85,05
1,040	7,28	1,190	30,88	1,340	54,07	1,490	87,60
1,050	8,99	1,200	32,36	1,350	55,79	1,500	90,09
1,060	10,63	1,210	33,82	1,360	57,57	1,502	95,08
1,070	12,23	1,220	35,28	1,370	59,29	1,504	98,00
1,080	13,95	1,230	36,78	1,380	61,27	1,506	98,76
1,090	15,53	1,240	38,29	1,390	63,23	1,508	97,60
1,100	17,11	1,250	39,82	1,400	65,80	1,510	98,10
1,110	18,67	1,260	41,34	1,410	67,50	1,512	98,58
1,120	20,23	1,270	42,87	1,420	69,80	1,514	98,90
1,130	21,77	1,280	44,41	1,430	72,17	1,516	99,21
1,140	23,31	1,290	45,95	1,440	74,68	1,518	99,46
1,150	24,84	1,300	47,49	1,450	77,28	1,520	99,67

Toxicologisches. Erfolgt der Tod durch Einathmen der Dämpfe oder durch Einnehmen stark verdünnter Salpetersäure, so pflegt eine ziemlich Zeit bis zum Eintritt des Exitus zu verstreichen, die Salpetersäure kann alsdann ganz oder zum Theil bereits ausgeschieden sein, und die Möglichkeit des chemischen Nachweises wird höchst fraglich. Ist der Genuss von concentrirter Salpetersäure die Todesursache gewesen, so wird die Sektion ganz charakteristische Verätzungen an Haut und Schleimhaut ergaben, die von der Umwandlung der Eiweissstoffe in Xanthoproteinsäure herrühren. In solchen Fällen ist die Möglichkeit vorhanden, die Salpetersäure nachzuweisen.

1) Das Blut ist unter allen Umständen auf seine Reaktion und auf das Vorhandensein von Methämoglobin oder Hämatin zu prüfen, s. Sanguis.

2) Die Objekte (Erbrochenes, Leichentheile) sind auf die Reaktion zu prüfen, dann unter Vermeidung von Erwärmung mit absolutem Alkohol zu extrahiren. Von den alkoholischen Auszügen kann man einen Theil auf den Säuregehalt titriren. Den Rest macht man mit Kalilauge schwach alkalisch, dampft ein und bestimmt in dem Rückstande die Salpetersäure nach Ullrich, s. Nitrogenium.

Acide azotique alcoolisée (Gall) *Egypte de nitre dulcifié* in loco *Spiritus Natri dulcis* Man verdünnt 78,0 g Salpetersäure von 1,39 spec Gew mit 22 g Wasser und fügt in kleinen Antheilen 800,0 g Alkohol von 90 Vol Proc hinzu Während der nächsten 2—3 Tage lüftet man gelegentlich den Stopfen, um die entwickelten Gase austreten zu lassen

Acidum compositum REITZ

(contra scorbium)

Ein Esserliches und innerliches Mittel gegen Krebs

Die Bereitung ist folgende

Acid. nitric. (35%) 250,0
Acid. hydrochloric. 250,0
Aetheris 15,0
Bernis pulverat. 11,0

werden in eine Literflasche gegossen und nach dichtem Verschluss etwa zwei Tage bei Seite gestellt, bis sich in der Mischung die chemische Einwirkung vollendet hat. Dann gießt man das Gemisch in kleinere Flaschen mit Glasstopfen, so dass die Flaschen nur halb gefüllt sind.

Nach REITZ werden die oberen und unteren Extremitäten anfangs alle 8—14 Tage und der Umkreis des Carcinoms täglich mit folgendem Lintment eingerieben.

Linimentum acidum REITZ

Rp Acid. compositi REITZ 6,0
Ole. Hyoscyami
Ole. Olivarum 50,0

Miso 8 Zum Einreiben

Guttae acidae REITZ

Rp Acid. compositi REITZ 2,5
Spiritus aetherei 10,0

M D S Jeden Tag einmal 10 Tropfen in Zuckerwasser

Injectio acida REITZ

Rp Acid. compositi REITZ 2,0
Aque destillatae 400,0
Tincturae Opil. simplicis 2,0

M D S Zu Einspritzungen

Bei Carcinoma uteri wöchentlich 3mal einzuspritzen

Acidum nitricum solidificatum. RIVALLI**Solidificatio Salpetersäure**

Von RIVALLI gegen Krebsgeschwüre empfohlen. Zu ihrer Bereitung, welche stets unmittelbar vor der Anwendung geschehen muss, giebt man an einem ruhigen Orte einige Charpobleinchen in einen durch heisses Wasser zuvor erwärmten Porcellanmörser und bethaupt die Charple unter Drücken mit dem warmen Pistill mit einer Salpetersäure von ca. 1,55 spec Gewicht, also doppeltm. Scheidewasser, bis eine gallertartige Masse entstanden ist. Diese Masse wird 15 Minuten lang auf dem von einem nassem Tuche umgebenen Krebsgeschwür liegen gelassen, und nach ihrer Beendigung wird die Wunde mit gestärkter Alaudlösung gewaschen.

Aqua cosmetica GOREN

Rp Acid. hydrochloric. diluti
Acid. nitric. diluti (10%) 2,0
Aque Rosae 200,0

M D S Waschwasser

Zum Bestreichen und Waschen des Kleinaussehendes und der Leberflecke (besonders bei Schwangeren)

Aqua oxygnata ALYON

Rp Acid. nitric. puri (35%) 2,0
Aque communis 1000,0

M S Täglich 3—4mal ein Weinglas voll Bei Syphilis, Flechten, Zuckerharnruhr

Aqua contra perniciosam HENNA

HENNA'sches Frostwasser

Rp Acid. nitric. (25%) 15,0
Aque destillatae 100,0

M D S Zum Umschlagen auf Frostbitten

Aqua contra perniciosam ROBY

ROBY'sches Frostwasser

Rp Acid. nitric. diluti (10%)
Aque Cinnamoni simplicis ana 25,0

M D S Täglich zweimal die Frostbitten zu bestreichen

Limonade nitrice (Gall)

Potus nitrivus Potus cantorum Limonade azotique

Rp Acid. nitric. diluti (5,3%) 20,0
Aque 875,0
Sirupi Sacchari 125,0

Massa chariacea caustica

Rp Acid. nitric. fumantis 10,0
Acid. nitric. crudi 5,0

Bringt man in eine Porcellankrüge und arbeitet mit Hilfe eines Glasstabes so viel Schnittel von Filtrirpapier q s

darunter, dass eine Paste entsteht

S Zum Caustisieren

Mixtura antileptica FERRICHES

Rp Acid. nitric. (35%) 1,0
Acid. hydrochloric. 2,0
Aque destillatae 150,0
Sirupi simplicis 25,0

M D S 3—4mal täglich 1 Esslöffel Bei ohrennasaler Gelbsucht

Pediluvium nitricum SCHÖNLEIN

Rp Acid. nitric. crudi
Acid. hydrochloric. crudi ana 50,0

M Detur ad Injurationem epistolae vitreae munitam

S Zu einem Fussbad

Bei chronischer Leberentzündung, krankhafter Menstruation

Potus antidysentericus HORN

Rp Acid. nitric. (25%) 5,0
Aque Menthae pipitulae 500,0
Tincturae Opil. simplicis Guttae 50

M D S Alle drei Stunden soviel wie zwei Esslöffel voll zu nehmen

Species fumigatoriae Stern
Fumigatio nitrica Smithiana.

1
Rp Acidi sulfurici crudi 100,0
caute diluta
Aqua communis 50,0
dentur ad vitrum S Säure

2
Rp Kali nitrici crudi pulverisati 100,0
D ad chartam S Pulver

8 Der in einem trocknen Tiegel erhitzten Säure wird in dem zu desinfizierenden Raume nach und nach ein Theelöffel voll Pulver eingeblasen. Vor dem Einblasen des Desinfices hüte man sich und trage das Kaliumnitratpulver mit einem Löffel ein, dessen Stiel durch einen Stab genügend verlängert ist.

Unguentum oxygenatum (Germ D)

Unguentum nitricum ALTON's Salbe

Rp Adipis 50,0
Acidi nitrici (25%) 5,6

Man schmilzt das Schmalzschmelze in einem Porzellanglase, mischt die Salpetersäure hinzu und erhitzt bei gelinder Wärme unter beständigem Umrühren so lange, bis die Masse blaues Lackpapier nicht mehr rüthet. Alsdann in Papierkapseln ausgießen und die entstehenden Tafeln in verschlossenen Gefäße aufbewahren. Gelbliches Oem, von gleichsam ranzigem Geruch. Früher gegen Scabies und chronische Ecztheme gebraucht, jetzt obsolet.

Acidum oleicum.

Acidum oleicum (Ergänz.) Acidum oleicum (U-St) Acidum oleicum
Oelsäure, Elainsäure, Ölsäure acid. $C_{18}H_{34}O_2$, Mol. Gew. = 282.

In den Lehrbüchern wird eine reine Oelsäure aufgeführt. Diese ist nicht Gegenstand des Handels. Die in der Pharmacie und den Gewerben zumeist benutzte Oelsäure ist die rohe Oelsäure der Presslisten.

I. Acidum oleicum purum. Reine Oelsäure. Wird durch Verseifen von Mandelöl und Zersetzung der Seifenlösung mittels verdünnter Schwefelsäure, Waschen und Trocknen der Fettsäuren dargestellt. Ein farbloses und geruchloses Öl, welches bei $+4^{\circ}C$ erstarrt und alsdann erst bei $+14^{\circ}C$ wieder schmilzt. Spec Gew 0,898 bei 14° oder 0,876 bei $100^{\circ}C$. Soll in reinem Zustande Lackmuseinfarbstoff nicht rüthen. Dagegen kann die Oelsäure in alkoholischer Lösung mit alkoholischer Kalilauge und Phenolphthalein als Indikator titrir werden. In Wasser ist sie unlöslich, leicht löslich schon in kaltem Alkohol, in Aether, Chloroform. Mischbar mit fetten und ätherischen Ölen. Sie ist eine ungesättigte, erbsenartige Säure, 1 Mol addirt = 2 Atome Brom oder Jod. Ihre Salze heißen „Oleate“.

Jodzahl = 90,07, Säurezahl 198,9

Durch Einwirkung von salpetriger Säure geht die Oelsäure in die isomere feste Elainsäure über.

II Acidum oleicum (Ergänz.) Acidum oleicum U-St. Da die reine Oelsäure nicht Handelsprodukt ist, so wird unter „Oelsäure“ schlechthin stets die rohe Säure verstanden. Sie wird technisch in grossen Mengen als Nebenprodukt der Stearinkerzenfabrikation durch Verseifung besonders der animalischen Fette (Tal) gewonnen. Man erhält hierbei stets Gemenge von Oelsäure mit Palmitinsäure und Stearinsäure. Die letzteren beiden scheiden sich beim Abkühlen krystallinisch ab, die Oelsäure bleibt flüssig und wird durch Abpressen mechanisch getrennt. Die im Grosshandel als „Oelsäure“ bezeichnete Substanz ist ein Gemisch von Fettsäuren, welches zwar vorwiegend Oelsäure, daneben aber auch noch Palmitinsäure, Stearinsäure und andere Fettsäuren enthält.

U-St sagt, sie werde in genügender Reinheit aus dem Handelsprodukt erhalten, wenn man dieses auf $+5^{\circ}C$ abkühlt und die flüssigen Antheile durch Koliren sammelt. Es beschreibt die Oelsäure als eine gelbe oder braune ölige Flüssigkeit, welche unter dem Einflusse des Lichts und der Luft nachdunkelt. Spec Gew etwa 0,900.

Das Ergänzb giebt an „Farblos oder kaum gelbliche, ölige Flüssigkeit, nahezu geruchlos und geschmacklos, unter $15^{\circ}C$ dickflüssig werdend, bei $+4^{\circ}C$ erstarrend. Spec Gew 0,89—0,91.“ Ein solches Präparat wäre zweckmässig als Acid oleic depuratum oder als Acid oleic cridum album zu bezeichnen gewesen. Man kann es gewinnen, in dem man die bei $+5^{\circ}$ aus der Oelsäure des Handels abgezeichneten flüssigen Antheile

1—2mal mit Thierkohle digerirt und filtrirt. Diese Oelsäure giebt folgende Konstanten: Säurezahl 185,9—202,8 Esterzahl 8,6—11,2, Jodzahl 72—82,8, Refraktion bei 25° = 48,1—50,1. Bei Luftzutritt nimmt die Oelsäure bald dunkle Farbe, ranzigen Geruch und saure Reaktion an.

Aufbewahrung. In möglichst gefüllten, gut verstopften Flaschen oder Steinkruken an einem dunklen und namentlich kühlen Ort, da die erstarrte Oelsäure Sauerstoff nicht aufnimmt.

Prüfung. Sie geht mit einem gleichen Baumtheil Alkohol (90 Vol Proc) eine klar bleibende Mischung (Trübung = Fett), ferner, mit verdünnter Kaliumkarbonatlösung erwärmt, eine klare Flüssigkeit (Trübung = Mineralöl, bez. Kohlenwasserstoffe). Wird diese Lösung mit Essigsäure neutralisirt, so entsteht auf Zusatz von Bleiacetat ein weisser Niederschlag (Bleioleat), welcher nach dem Auswaschen durch Wasser in Aether nahezu völlig löslich ist (Bleistearinat und -Palmitat wurden in Aether nicht löslich sein). 1 g Oelsäure verbrennt ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Anwendung. Oelsäure dient zur Darstellung verschiedener Oleate, d. h. ölsaurer Salze, z. B. des Quecksilbersalzes, ferner zur Bereitung von Pflastern und Seifen. Es ist voranzusehen, dass bei der Seifenbereitung in abschbarer Zeit die Fette und Öle überhaupt gänzlich durch die freien Fettsäuren einschl. der Oelsäure (wegen der Gewinnung des Glycerins) werden verdrängt werden — 100 Th Oelsäure bedürfen zur völligen Verseifung = 20 Th Kalihydrat KOH, oder 14,2 Th Natronhydrat NaOH.

Eunatrolum Eunatrol. Das unter diesem Namen in den Handel gelangende Präparat soll reines ölsäures Natrium sein. Thatsächlich aber besteht es nach einer Untersuchung von B. Fischer aus etwa 70 Proc Natrium-Oleat und 30 Proc freier Oelsäure. Man kann es darstellen, indem man 100 Th reiner Oelsäure mit 10 Th reinem trocknen Aetznatron in alkoholischer Lösung versetzt und die entstandene Seife zur Trockne bringt.

Weissliche, weiche, seifenartige Masse, schwach nach Oelsäure riechend. Gegen Lackmus schwach alkalisch, in Wasser trübe löslich. Die kalte wässrige Lösung wird durch Phenolphthalein nicht oder kaum geröthet, erst nach dem Verdünnen mit viel Wasser erfolgt starke Röthung. Die Menge der vorhandenen freien Oelsäure wird festgestellt durch Titration der alkoholischen Lösung mittels Normal-Kalilauge und Phenolphthalein als Indikator.

Es wird zur Unterstützung der Gallenthätigkeit zweimal täglich zu je 1 g in Pillen form gegeben. Rp. Eunatrol 25,0, Terrae silesiae, Glycerini q. s. Fiat pilulae 100 Morgens und Abends je 4 Pillen.

Emplastum adhaesivum Germ I. In 18 Th rohe Oelsäure giebt man in der Kälte unter beständigem Umrühren (1) allmählich 10 Th höchst feingepulverte Bleiglatte ein und eintzt die homogene Mischung unter beständigem Umrühren (1), bis ein Pflaster geworden ist. — Alsdann mischt man ein geschmolzenes Gemisch von 8 Th Kolophonium und 1 Th Talg hinzu. — Dieses Pflaster entbehrt nach einiger Aufbewahrung der erforderlichen Klebkraft.

Spiritus Saponis, Seifengeist. 90 Th roher Oelsäure und 310 Th 90proc Weingeist werden in einem Kolben gegeben, im Wasserbade bis auf 50 bis 60° erwärmt und nach und nach mit 33 Th zerriebnem Natriumbikarbonat, zuletzt mit 200 Th Rosenwasser versetzt.

Sapo argentarius, Silberseife. Oelsäure 100 Th und Stearinsäure 300 Th werden durch Schmelzung verbunden, dann mit 100 Th Schlammkreide gemischt, und nach dem Erkalten gepulvert. Zum Putzen von Silberzeug.

Unguentum ad corium, Lederschmiere. Oelsäure, Harzöl und Thran aa.

Richter's Patent-Wellenöl zum Glätten der Wellen ist rohe Oelsäure mit 10 Proc Amylalkohol (Ph. Ztg. 1894 511).

Putzöl ist rohe Oelsäure, eventuell mit Zusatz von 30 Proc Mineralöl (Petroleum).

Putzpomade. Trippel 40 Th, Englisch Roth 10 Th, Oelsäure 50 Th.

Ammoniumoleat als Reinigungsmittel für Glas, Porcellan, Gespinnste etc. Oelsäure 1 Th, Spiritus 2 Th, Ammoniaklösung 14 Th.

Acidum osmicum.

I † Acidum osmicum (Ergänzb.), seu hyperosmicum, seu osmicum. Osmiumtetroxyd Osmiumsäure. Ueberosmiumsäure. Perosmiumsäure. Acide osmique. Osmic acid. OsO_4 . Mol. Gew. = 254.

Darstellung. Sehr fein vertheiltes Osmium (etwa so fein wie Platinnohr oder -schwamm) wird unter Ueberleiten von Sauerstoff auf etwa 400° erhitzt. Es verbrennt dabei zu Osmiumtetroxyd, welches flüchtig ist und in abgekühlten Vorlagen gesammelt wird.

Eigenschaften. Farblos bis gelbbraun, oder grünlich-graue, nadelförmige Krystalle oder krystallinische Stücker von stechendem, chlorartigem Geruche und sehr scharfem Geschmacke, welche aus der Luft Feuchtigkeit anziehen, Dämpfe ausströmen, beim Erhitzen schmelzen und ohne Rückstand flüchtig sind. Die wässrige Lösung (1 = 100) röthet blaues Lackmuspapier nicht, ist farblos, veranlaßt aber, besonders bei Lichtzutritt, Schwärzung der Gefäßwand. Sie faßt Kaliumjodlösung gelb, wird durch Schwefelwasserstoff schwarzbraun gefällt, durch schweflige Säure zuerst gelb, dann braun und violett, durch Gerbsäurelösung dunkelblau gefärbt. Wird zu einer wässrigen Lösung Alkohol zugesetzt, so scheidet sich innerhalb 24 Stunden alles Osmium in Form eines schwarzen Niederschlages und zwar als Osmiumtetrahydroxyd $\text{Os}(\text{OH})_4$ ab.

Die Dämpfe des Osmiumtetroxydes wirken auf die Schleimhäute stark reizend, besonders gefährlich ist die Einwirkung auf die Schleimhaut der Luftwege und der Augen! (Vorsicht!) Es kann Erblindung eintreten.

Prüfung. Osmiumsäure darf beim Erhitzen einen Rückstand nicht hinterlassen. Die Ausführung dieser Probe erfolge mit größter Vorsicht unter Anwendung geringer Mengen unter einem gut wirkenden Abzuge, da sonst schwere Entzündungen der Schleimhäute eintreten können.

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt. In den Handel gelangt die Osmiumsäure meist in Röhren eingeschlossen. Da der Inhalt dieser Röhren seinem Gewichte nach bekannt ist, so empfiehlt es sich, die geöffneten Röhren sogleich umgekehrt in Wasser zu stellen und von dem Inhalt eines Röhrens eine Lösung von bekanntem Gehalte herzustellen. Auch diese Lösungen sind vor Licht und Staub geschützt vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung. Innerlich in Gaben von 0,001—0,003 g mehrmals täglich in Pillen, am besten mit Bolus bereitet, bei gleichzeitigen Gebrauche von Kaliumbromid gegen Neuralgien und Epilepsie. Subkutan $\frac{1}{2}$ —1 cm der 1 procentigen wässrigen Lösung. Grösste Gaben pro dosi 0,01, pro die 0,02 g. Die wässrige Lösung ist in dunklen Gläsern mit Glasstopfen zu dispensiren.

Technisch zum Härten von mikroskopischen Objekten.

II. † Kalium osmicum Kaliumosmat. Osmigsäures Kalium. $\text{OsO}_4 \cdot \text{K}_2$ · 2H₂O. Mol. Gew. = 398.

Darstellung. Zu einer frisch bereiteten Lösung von Osmiumsäure in Alkohol setzt man Kalilauge hinzu. Die Flüssigkeit färbt sich schön roth, und falls sie hinreichend concentrirt ist, wird das Kaliumosmat als Krystallpulver abgeschieden. Beim langsamen Verdunsten verdünnterer Lösungen erhält man granatrothe bis schwarzrothe Oktaeder braunrothes Krystallpulver oder rothe bis schwarzrothe Oktaeder, von süßlich adstringirendem Geschmacke, in Wasser leicht löslich. An trockener Luft haltbar, in feuchter Luft zerfließend und sich zersetzend. — Die Lösungen des Salzes zersetzen sich besonders auf Zusatz einer Säure unter Bildung von Osmiumtetroxyd und niederen Oxyden des Osmiums. Vorsichtig, vor Licht und Feuchtigkeit geschützt, aufzubewahren.

Anwendung. Innerlich in Gaben von 0,001—0,003, Subkutan $\frac{1}{2}$ —1,0 cm der einprocentigen Lösung wie Osmiumsäure, vor welcher es den Vorzug größerer Haltbarkeit hat. Grösste Gaben pro dosi 0,2 g, pro die 0,5 g.

Acidum oxalicum.

Acidum oxalicum. Acide oxalique (Gall) Oxalic acid Oxalsäure. Klee- oder Kleeessigsäure (bisweilen auch *Acidum saccharicum*, Zuckersäure) $C_2H_2O_4 + 2H_2O$ Mol Gew. = 126

Wird in chemischen Fabriken dargestellt a) durch Einwirkung von Salpetersäure auf Zucker (Traubenzucker) oder Stärke, b) durch Verschmelzen von Cellulose (Sägemehl) mit einem Gemisch von kono Kali- und Natronlauge Die erhaltene Oxalsäure wird durch Umkrystallisieren gereinigt Man unterscheidet 1) eine technische und 2) eine reine Oxalsäure

I † Acidum oxalicum technicum (s. *depuratum*, *crystallisatum*) Entweder farblose, häufiger aber etwas grauweiße, prismatische Krystalle, nicht hygroskopisch Sie enthält als Verunreinigung in der Regel Schwefelsäure, Ammoniak und Salze des Kalium, Natrium, Calcium, Spuren Eisen 1 g darf beim mässigen Glühen im bedeckten Platintiegel nicht mehr als 0,05 g Rückstand hinterlassen, anderenfalls ist auf absichtlichen Zusatz der verunreinigenden Salze zu schliessen Von diesen Verunreinigungen abgesehen, gleicht sie in ihren Eigenschaften der reinen Oxalsäure

II † Acidum oxalicum purissimum (Ergänzb.) Wird im Allgemeinen durch Umkrystallisieren der rohen Säure hergestellt Falls die letztere Kali oder Natron enthält, lassen sich die letzten Spuren der Verunreinigungen nur schwer beseitigen Man hat dafür empfohlen Umkrystallisieren aus Alkohol oder aus reiner 12proc Salzsäure Am zweckmässigsten jedoch ist die Reinigung durch Sublimation der entwässerten, rohen Oxalsäure anzuführen Man bringt letztere in einen Kolben, welcher in einem Paraffinbade steht und durch den mittels einer Saugpumpe ein Luftstrom hindurch geführt werden kann Als Vorlagen benutzt man zwei leere Kolben, durch welche der Luftstrom gleichfalls durchgeleitet werden kann Man erhitzt nun die Oxalsäure und hält sie möglichst auf 157° C, während der Luftstrom durchgesaugt wird Dieser nimmt die sublimierende Oxalsäure in die vorgelegten Kolben mit, wo sie sich wasserfrei zu glänzenden Krystallen verdichtet, welche durch Auflösung in heissem Wasser wieder in wasserhaltige Oxalsäure $C_2O_4H_2 + 2H_2O$ verwandelt werden

Eigenschaften. Reine Oxalsäure bildet farblose, geruchlose, stark sauer schmeckende, prismatische, nicht hygroskopische Krystalle $C_2H_2O_4 + 2H_2O$ Ueber Schwefelsäure oder durch Erwärmen auf 70° C wird sie wasserfrei, schon bei 100° C sublimiert wasserfreie Oxalsäure, bei 150–157° C ist die Sublimation in vollem Gange Bei 160° C erfolgt Zersetzung, bei 180° C Schmelzen, bei 190° C Sieden der entwässerten Oxalsäure Die Dämpfe der entwässerten Oxalsäure reizen heftig zum Husten

Die Krystallharie (wasserhaltige) Säure löst sich in 10 Th Wasser von 15° C, oder in 8 Th siedendem Wasser, feiner in 2,5 kaltem oder in 1,8 Th siedendem Alkohol, wobei 8 Th Bildung von Oxalacetat erfolgt, schwer in Aether Mit Wasserdämpfen ist sie flüchtig Beim Erhitzen mit wasserentziehenden Mitteln, z. B. Schwefelsäure, zerfällt sie in Wasser, Kohlensäure und Kohlenoxyd Daher ist Oxalsäure ein Reduktionsmittel sie COOH entfärbt z. B. Kaliumpermanganat beim Erwärmen in schwefelsaurer Lösung und | reduziert Goldsalze zu metallischem Gold Beim Erhitzen mit Glycerin entsteht COOH Ameisensäure Oxalsäure ist eine zweibasische Säure, ihre Salze heissen „Oxalate“ Oxal- Säure Sie bildet neutrale, saure und übersaure Salze

Nachweis und Bestimmung. Man erkennt die Oxalsäure an folgenden Reaktionen

- 1) Fügt man zu freier Oxalsäure (oder löslichen Oxalaten) eine Lösung von Calciumacetat, so entsteht ein weisser Niederschlag von Calciumoxalat $C_2O_4Ca + H_2O$ Dieser ist unlöslich in Wasser, in Essigsäure und in Ammoniak, dagegen leicht löslich in Salzsäure und in Salpetersäure (ähnliche Niederschläge entstehen mit Strontium- und Baryumacetat)
- 2) Mit Bleiacetat entsteht in den Lösungen der Oxalsäure und der Oxalate schwer lösliches, weisses Bleioxalat C_2O_4Pb
- 3) Silbernitrat giebt mit Oxalaten weissen, in Salpetersäure löslichen Niederschlag
- 4) Liegen unlösliche Oxalate vor, so kocht man diese mit

Natriumkarbonatlösung aus. Das mit Essigsäure angesäuerte Filtrat giebt auf Zusatz von Calciumacetat alsdann einen Niederschlag von Calciumoxalat.

Bestimmung. Freie Oxalsäure kann man a) mit Normalalkalilauge und Phenolphthalein titrieren 1 cem Normalalkalilauge ist = 0,063 g Oxalsäure $\text{C}_2\text{O}_3\text{H}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ b) Durch Kaliumpermanganat titrieren $2\text{KMnO}_4 + 5\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = 18\text{H}_2\text{O} + 10\text{CO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnSO}_4$. Zu diesem Zwecke säuert man die Lösung, welche andere durch Kaliumpermanganat oxydierbare Bestandtheile nicht enthalten darf, mit verdünnter Schwefelsäure an, erhitzt bis fast zum Sieden und titirt mit Kaliumpermanganat bis zur oben bleibenden Rothfärbung 1 g KMnO_4 zeigt 1,9936 g $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ an. Das Verfahren ist auch für Oxalate anwendbar, falls sie nicht eine gleichfalls noch oxydierbare Base (z. B. Eisenoxydul) enthalten. Nur ist alsdann entsprechend mehr Schwefelsäure zuzufügen c) Gewichtsanalytisch. Man fällt die Oxalsäure in der Siedehitze mit Calciumacetat, oder man übermüht sie mit Ammoniak und fällt in der Siedehitze mit Calciumchlorid. Das ausgewaschene Calciumoxalat kann nach b) titirt werden oder man führt es durch vorsichtiges Glühen (zuletzt Befeuchtung mit Ammoniumcarbonat und Trocknen bei 150°) in Calciumcarbonat über $1,0\text{CaCO}_3 = 1,26\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$. Oder man verwandelt es durch Glühen vor dem Gebläse in CaO $1,0\text{CaO} = 2,25\text{C}_2\text{O}_3\text{H}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.

Volumgewicht der Oxalsäurelösungen
und Gehalt an $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (Franz) bei 15°

Vol Gew	Proc $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	Vol Gew	Proc $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	Vol Gew	Proc $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
1 0032	1	1 0182	6	1 0271	10
1 0064	2	1 0204	7	1 0289	11
1 0098	3	1 0226	8	1 0309	12
1 0128	4	1 0248	9	1 0320	12 2
1 0163	5				

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor ammoniakalischer Luft geschützt

Prüfung. 1) 1 g hinterlasse beim Glühen im Platintiegel keinen wägbaren Rückstand (Kalium-, Natrium-Salze). 2) Die wässrige Lösung 1:20 werde a) nach dem Ansäuern mit Salpetersäure weder durch 5 Tropfen Baryumchloridlösung noch durch Silbernitratlösung getrübt (Schwefelsäure, Chlor). b) durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Kupfer, Blei) auch nicht nach Zusatz von Ammoniak (Eisen, Zink). 3) 8 g der Krystalle geben nach dem Uebersättigen mit Natronlauge beim Erwärmen nicht den Geruch nach Ammoniak zu erkennen.

Anwendung. In Substanz oder concentrirte Lösung wirkt Oxalsäure auf Schleimhäuten ätzend. Nach der Resorption wirken auch dünnere Lösungen der freien Säure, sowie der Oxalate, giftig auf das Herz- und Nervensystem. Symptome Athemnoth, Amensinkrisen, Rückenbeschmerzen, Krämpfe. Der Tod erfolgt entweder bald oder nach Tagen und Wochen. Dosis letalis wird zu 4,0–15,0 g angegeben. Gegengift Kreide, Kalkwasser, Zuckeralkali, Calciumacetat. Therapeutisch kann mehr verwendet.

Die Angabe, dass Oxalsäure nicht giftiger sei als Citronensäure und wie diese in Form von Limonaden gereicht werden könne, ist durchaus falsch und kann unter Umständen den verhängnisvoll werden.

In der Analyse besonders als Reagens zur Erkennung und Bestimmung der alkalischen Erden. Technisch zur Herstellung von Tinte, von Beizen in der Kattundruckerei, zum Entfärben von Stroh, zum Entfernen von Rostflecken.

Toxikologisches. Ist der Nachweis einer Vergiftung durch Oxalsäure zu führen, so ist zunächst die Schleimhaut von Magen und Darm mikroskopisch auf das Vorhandensein der charakteristischen Krystalle des Calciumoxalates zu untersuchen.

Alsdann kocht man die zerkleinerten und auf dem Wasserbade eingetrockneten Objekte mit 95 proc Alkohol 2–3 Mal aus, filtrirt und zieht den Alkohol zum größten

Theil durch Destillation ab. Den Rückstand trocknet man ein, zieht ihn mit Wasser aus und filtrirt. Das Filtrat kocht beim Kochen mit Calciumacetat einen weissen Niederschlag von Calciumoxalat, falls freie Oxalsäure oder überoxalsaures Kalium zugegen war, da dieses letztere durch Alkohol in Kalumbioxalat und Oxalsäure zerlegt wird. Das erhaltene Calciumoxalat ist durch Specialreaktionen näher zu kennzeichnen. Die Bestimmung erfolgt in gleicher Weise, wie oben angegeben, nur ist eine gewogene Menge von Organtheilen in Arbeit zu nehmen, und das Gewicht des erhaltenen Calciumoxalates ist durch Ueberführen des letzteren in Calciumkarbonat oder Calciumoxyd festzustellen.

Die beim Extrahiren mit Alkohol hinterbliebenen Organtheile werden mit Wasser ausgezogen. Das mit Essigsäure angesäuerte Filtrat wird aufgekocht und durch Filtriren von etwa ausgeschiedenem Eiweiss befreit. Erhält man aus dem zum Sieden erhitzten Filtrat durch Calciumacetat nochmals einen Niederschlag von Calciumoxalat, so stammt dieses von löslichen oxalsauren Salzen her, welche in den Organtheilen vorhanden gewesen sind. Bestimmung wie vorher.

Ueber den Nachweis der Oxalsäure im Harn s. Urina.

Antifer, Tintenlöckreimer. Eine Mischung von grobgepulverter Oxalsäure und grobgepulvertem Alaun wird bei 120° im Porcellankessel geschmolzen und in Stangen gegossen, die man in Stanniol einhüllt.

Encrivere. Zum Vortilgen von Gallus-Tintenlöcken, mittelst Haarpinsels aufzutragen. Oxalsäure 8,0, Wasser 20,0, Alkohol 50,0.

Robigin. Zum Entfernen von Rostflecken aus Wäsche etc. Salzsäure (25 Proc.) 4,0, Oxalsäure 4,0, Wasser 92,0. Die Lösung ist heiss anzuwenden.

Plus d'encore aux doigts, le nouveau nettoyeur, oder No more inkblots on the fingers; the new chemio patent cleaner. Röhre, circa 5,0 cm lange, 0,9—1,0 cm dicke, von buntem Stanniol umhüllte Stäbe, dargestellt aus geschmolzener Oxalsäure mit einer kleinen Menge Cochennilpulver. *Signature Mouillez la tache d'encre, frottez la avec le nettoyeur chimique, elle disparaîtra immédiatement.*

Cosmeticon oxalicum

Rp	Acidi oxalici	5,0
	Boracis	10,0
	Aquae Rosae	185,0
	Glycerini puri	50,0

M D S Zum Waschen fleckiger Hautstellen

Mixtura oxalica maritata GAMBENITI

Rp	Ferri sulfurici crystallisati	0,5
	Acidi oxalici	0,25
	Aquae destillatae	180,0
	Sirupi Sacchari	50,0

M D S Lebloffweiss in der Apoplexie (bei Intormication)

III † Ammonium oxalicum (Ergänzb.), Ammoniumoxalat. Oxalate d'Ammoniaque. Oxalate of Ammonia $C_2O_4(NH_4)_2 \cdot H_2O$. Mol. Gew. = 142. Darzustellen durch Neutralisiren von 10 Th. kryst. Oxalsäure mit 27 Th. Ammoniak (10 Proc.) und Eindampfen der Lösung bis zur Krystallisation. Farblose, in Wasser klar lösliche Krystalle. Löslich in 20 Th. Wasser, die Lösung ist neutral. 2 g. sollen ohne Rückstand verbrennen, es sei frei von Schwefelsäure und von Metallsalzen. Prüfung wie Acidum oxalicum. Die Lösung 1:20 dient als Reagens in der Analyse. Man stellt sie ex tempore dar aus kryst. Oxalsäure 10,0, Ammoniakflüssigkeit (10 Proc.) 27,0, Wasser 163,0. Vorsichtig aufzubewahren.

IV † Kalium bioxalicum. (Ergänzb.) Saures Kaliumoxalat $C_2O_4HK \cdot H_2O$. Mol. Gew. = 146. *Oxalate acide de potasse (Gall.) Bioxalate de potasse. Sol d'oseille. Bi-oxalate of potassium.* Wird in chemischen Fabriken dargestellt. Man kann es in kleinen erhalten, indem man die wässrige Lösung von 10 Th. Kaliumkarbonat mit etwa 9,1 Th. kryst. Oxalsäure neutralisirt, alsdann nochmals die gleiche Menge Oxalsäure als zur Neutralisation verbraucht war (9,1 Th.), hinzufügt und zur Krystallisation eindampft. — Farblos, luftbeständige, sauer und bitter schmeckende, sauer reagirende monokline Krystalle, in 40 Th. kaltem oder 6 Th. siedendem Wasser löslich, unlöslich in Alkohol. Aufbewahrung Vorsichtig.

V † Kalium tetraoxalicum Uebersaures Kaliumoxalat $C_2O_4HK + C_2O_4H_2 + 2H_2O$. Mol. Gew. = 254. Man neutralisirt die wässrige Lösung von 10 Th. Kaliumkarbonat mit (9,1 Th.) kryst. Oxalsäure, fügt zu der Lösung die dreifache Menge (27,3 Th.) der vorher zum Neutralisiren verbrauchten Oxalsäure und dampft zur Krystallisation ein. Farblos, sauer reagirende, trikline Krystalle, in 50 Th. Wasser löslich. Spec. Gew. 1,765. Findet

¹⁾ Das Ergänzb. führt das Kleesalz nicht ganz zureichend als „Kalumbioxalicum“ auf, s. unter Oxalium.

Verwendung bei der Prüfung des Chinins (Tetraoxalat-Probe) und als Urmaass in der Maassanalyse Aufbewahrung Vorsichtig Durch Alkohol wird dem Salze freie Oxalsäure entzogen, während Kalumbiooxalat hinterbleibt

VI † Oxalum Kleesalz. Sauerkleesalz (bisweilen Bitterkleesalz, aber nicht mit Bittersalz zu verwechseln!) *Sal Acetosellae.* (Kalium bioxaleum des Rhigénz)

Wird fabrikmässig hergestellt und ist gewöhnlich ein Gemenge von Kalumbiooxalat mit Kaliumtetraoxalat und löst sich in etwa 40 Th Wasser Verfälscht wird es bisweilen durch Krystalle von Kaliumsulfat Anwendung meist zur Entfärbung von Rost- und Tintenflecken, da es mit Eisensalzen bez mit Eisenoxyd und -hydroxyd das in Wasser lösliche Doppelsalz Eisen-Kalumboxalat bildet Aufbewahrung Vorsichtig! Giftig!

Ueber die Abgabe des Kleesalzes existiren besondere medicinalpolizeiliche Vorschriften Kleesalz-Surrogat für Entfernung von Eisenflecken Weinsteinpulver 100, Alannpulver 50,0

Eau écarlate, Scharlachwasser, zur Reinigung von Tüchern und Wollstoffen, besonders rothgefärbter, wird bereitet aus 25,0 Oxalum, 15,0 krystallisiertem Natriumkarbonat, 5,0 Kaliumkarbonat, 1000,0 Wasser mit Cochenille mässig tingirt.

Reinigungssalz, zum Reinigen penséefarbener und rother Zeugstoffe, ist ein pulvriges Gemisch aus 50,0 Oxalum, 25 krystallisirtem Natriumkarbonat, 7,0 Kaliumkarbonat und 3,0 Cochenillepulver

VII † Kalium oxalicum neutrale Neutrales Kaliumoxalat. *Oxalate neutre de potasse* Oxalate of potassium $C_2O_4K_2 \cdot H_2O$. Mol. Gew = 184. Wird durch Neutralisiren von 10 Th Kaliumkarbonat mit (9,1 Th) kryst Oxalsäure und Eindampfen bis zur Krystallbildung dargestellt Farblose, neutrale Krystalle, in der Wärme verwitternd Löslich in 3 Th Wasser Wird in der Analyse und in der Photographie (s. d.) zur Herstellung des Eisenoxyd Entwicklers verwendet

Acidum phenylosulfuricum.

Unter der Bezeichnung Phenolschwefelsäure und Phenylschwefelsäure werden zwei Verbindungsklassen gewöhnlich durcheinander geworfen, welche streng zu trennen sind, nämlich 1) die sulfonirten Phenole und 2) die ätherartigen Derivate der Phenole mit der Schwefelsäure

Phenolsulfosäuren. Mischt man reines Phenol (Karbolsäure) mit kono Schwefelsäure, so entsteht in der Kälte Orthophenolsulfosäure, in der Wärme dagegen Para phenolsulfosäure Man trennt die beiden Säuren, indem man sie in die Kaliumsalze verwandelt und deren Lösung zur Krystallisation eindampft Es krystallisirt alsdann zu erst das schwerlösliche Salz der Para Säure $C_6H_4(OH)SO_3K$ (1·4) und erst später das jenne der Ortho Säure $C_6H_4(OH)SO_3K + 2H_2O$ aus Man verwandelt diese Salze durch Fällen mit basischem Bleiacetat in die schwerlöslichen Bleisalze, zerlegt diese durch Schwefelwasserstoff und erhält nun durch Abdunsten der Lösungen beide Säuren krystallisirt

I. † Ortho-Phenolsulfosäure Wird als solche nicht, wohl aber als wässrige Lösung therapeutisch verwendet Unter „Aseptol“ oder Sozolsäure versteht man eine wässrige 83 $\frac{1}{2}$ proc Lösung der Ortho Phenolsulfosäure

Acidum sozelleum. (Ergänz) Sozolsäure. Aseptolum. Zur Darstellung mischt man gleiche Theile reine Karbolsäure und reine kono Schwefelsäure unter Vermeidung jeder Temperatur-Erhöhung und lässt das Gemisch unter gutem Verschluss und gelegentlichem Umschütteln etwa 8 Tage lang stehen Als dann giesst man es unter Umrühren in Eiswasser und neutralisirt mit Baryumkarbonat Die freie Schwefelsäure wird als Baryumsulfat abgeschieden, Orthophenolsulfosäure geht als Baryumsalz in Lösung Man bestimmt in einer Probe des Filtrates die vorhandene Menge Baryum und fällt alsdann in der Gesamtlösung das Baryum durch eine berechnete Menge Schwefelsäure Das Filtrat wird durch Eindunsten auf das spec Gew 1,155 gebracht.

Eigenschaften. Farblose, fast geruchlose, bez nur schwach phenolartig riechende, und schwach sauer reagierende, zunächst farblose, später gelbliche oder schwach röthliche Flüssigkeit, welche sich im Lichte bald dunkler färbt. Mit Wasser, Weingeist und Glycerin in jedem Verhältnisse mischbar. Enthält in 100 Th. = 33,3 Th Orthophenolsulfosaure

Prüfung. Die wässrige Lösung 1 = 10 werde durch Baryumnitratlösung nicht verändert. Werden 2 ccm auf dem Platinblech eingedampft und der Rückstand gegülht, so soll kein unverbrennlicher Rückstand hinterbleiben

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt

Anwendung. An Stelle der Karbolsäure und Salicylsäure als Antisepticum in der Wundbehandlung. Nach Huxley soll die 10procentige wässrige Lösung sicher antiseptisch wirken. Lösungen in Glycerin, Oel und Alkohol sind unwirksam. Innerlich in gleichen Mengen wie Salicylsäure als Antifermentativum bei Magen- und Darmkatarrhen

In wässriger Lösung geht die Orthophenolsulfosaure nach längerem Stehen freiwillig in die Para-Phenolsulfosaure über

Aseptol Präparate, im Jahre 1886 von der Firma Dunkel & Co zu Berlin in den Handel gebracht, haben mit dem vorstehend beschriebenen Aseptol nichts gemein, sie bestanden aus Mischungen von terpenhaltigen Oelen

Acidum aseptinicum. Aseptinsäure. Wasserstoffsäure. Auflösung von 5 Th Bor säure in 100 Th Wasserstoffsuperoxyd (2 Proo) mit oder ohne Zusatz von 3 Th Salicylsäure oder Kresotinsäure

II Para-Phenolsulfosaure ist diejenige Säure, welche schlechthin als „Karbolschwefelsäure“ oder „Karbolsulfo(n)säure“ bezeichnet wird. Die reine Säure wird medicinisch nicht, dagegen werden einige ihrer Salze verwendet

† Zincum sulfocarbolicum. (Erganzb) Zincum sulfophenolicum (Helv)
Sulfophénolate de zinc. Phenolsulfosaures Zink. Sulfokarbolsaures Zink. $[C_6H_4(OH)SO_3]_2Zn + 7H_2O$. Mol. Gew. = 537.

Darstellung. 100 Th Karbolsäure werden in einem Kolben mit 120 Th cone Schwefelsäure gemischt und der Kolben locker verschlossen etwa 8 Tage an einem warmen Ort (60°) gestellt. Nach dieser Zeit wird die Mischung in 2500 Th Wasser gegossen, gemischt und mit 245 Th oder so viel Baryumkarbonat erhitzt, als zur Neutralisation der Säure erforderlich ist. — Der filtrirten Flüssigkeit wird eine Lösung von 170 Th kryst Zinksulfat in 240 Th Wasser oder soviel von dieser Lösung hinzugefügt, als zum völligen Ausfällen des Baryumsulfates nothwendig ist. Nach eintägigem Stehen wird abfiltrirt, der Filterinhalt mit Wasser nachgewaschen, das Filtrat abgedampft und zur Krystallisation gestellt. NB Bei dem Umsetzen des Baryumsulfophenolates stelle man $\frac{1}{100}$ des Filtrates in Reserve, um etwa zu viel zugegebenes Zinksulfat ausfällen zu können

Eigenschaften. Farblose oder sehr schwach röthliche, geruchlose oder nur sehr schwach nach Karbolsäure riechende rhombische Krystalle von saurer Reaktion, an der Luft etwas verwitternd. Löslich in 2 Th Wasser oder in 5 Th Weingeist. Die wässrige Lösung wird durch Ferrichlorid violett gefärbt

Prüfung. Die wässrige Lösung (1 = 10) werde durch Schwefelsäure nicht getrübt (Baryumsalze), auch dürfen Ammoniumoxalat sowie Baryumchlorid keine, oder doch nur eine äusserst geringe Trübung verursachen (Calciumsalze, Schwefelsäure). Ammoniumsulfid erzeuge einen weissen Niederschlag von Zinksulfid, das von diesem gewonnene Filtrat hinterlasse nach dem Abdampfen und Glühen keinen feuerbeständigen Rückstand

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen, vorsichtig

Anwendung. Das Präparat soll die desinficirenden Eigenschaften der Karbolsäure und die adstringirenden des Zinksulfates in sich vereinigen. Man benutzt es in der Wundbehandlung, zu Injektionen gegen Tripper (0,5—1,0—2,0 200) und in kosmetischen Zubereitungen

Aqua antiphelidica.		Injectio milis	
Rp	Zinci sulfo-carbolici 2,0	(Form mag Berol)	
	Glycerini 20,0	Rp	Zinci sulfo-carbolici 0,5
	Aquae Rosae 80,0		Aquae q s ad 200,0
	Spiritus odoral 5,0	Einspritzung bei Gonorrhoe	
Zsm Stärker Betupfen der Sommersprossen und anderer Hautflecken			

Reverdin's chirurgische Seife Olei Amygdalarum 72,0, Liquoris Kali caustici (10 Proc) 12,0, Liquoris Natru caustici (10 Proc) 24,0, Zinci sulfo-carbolici 2,0, Aquae Rosarum 10,0 Verseifen und in Formen gessen

†Magnesium sulfo-carbolicum. Karbolsulfosaures Magnesium $[C_6H_4(OH)SO_3]_2 Mg + 7H_2O = 496$ Wird in der nämlichen Weise hergestellt wie das vorher besprochene Karbolsulfosaure Zinksalz. Nur nimmt man an Stelle von 170 Th kryst Zinksulfat zum Umsetzen der Karbolsulfosauren Baryumlösung etwa 146 Th kryst Magnesiumsulfat. Farblose und geruchlose, bitterlich schmeckende Krystalle. Sollen wie Magnesiumsulfat wirken, aber den Darm weniger reizen als dieses. Vorsichtig aufzubewahren

†Calcium sulfo-carbolicum. Karbolsulfosaures Calcium $[C_6H_4(OH)SO_3]_2 Ca + H_2O = 404$ Wird durch Sättigen der freien Para-Phenolsulfosaure mit Calciumkarbonat dargestellt — Farbloses, fast geruchloses, adstringierend bitter schmeckendes, in Wasser und in Weingeist leicht lösliches krystallinisches Pulver. Anwendung Als Antisepticum, Desinficiens und Adstringens. Bei hartnäckigen Brechdurchfällen in 1proc wässriger, versüßter Lösung. Vorsichtig aufzubewahren

†Aluminium-Kalium sulfo-phenolicum Para-Phenolsulfosaures Aluminium-Kalium $[C_6H_4(OH)SO_3]_2 AlK$ Wird durch Sättigen der freien Paraphenolsulfosaure mit einer Lösung von Kalium-Aluminat dargestellt — Farblose, in Wasser lösliche Krystalle. Wirkt antiseptisch und adstringierend. Aeusserlich in 5–20proc Lösung bei Krebsgeschwüren, Knochenfisteln, sowie als Kollutorium bei überziehendem Athem

†Aluminium sulfo-carbolicum. Sozial Karbolsulfosaures Aluminium $[C_6H_4(OH)SO_3]_2 Al = 546$ Wird dargestellt a) durch Sättigen der freien Paraphenolsulfosaure mit Aluminiumhydroxyd oder b) durch Umsetzen von Baryumsulfo-phenolat mit Aluminiumsulfat. In diesem Falle verfährt man genau wie bei der Darstellung des Zincum sulfo-carbolicum, nur nimmt man zur Zersetzung des Baryumsalzes an Stelle von 170 Th kryst Zinksulfat rund 182 Th kryst Aluminiumsulfat $[Al_2(SO_4)_3 + 18H_2O]$

Eigenschaften. Krystallinische Körner, von schwachem Phenolgeruch und adstringierendem Geschmack. Leicht löslich in Wasser, Glycerin, auch in Alkohol. Die wässrige Lösung giebt mit Ferrochlorid violette Färbung, durch Ammoniak wird Aluminiumhydrat gefällt. Baryumchlorid erzeugt keine oder nur minimale Trübung. Beim Erhitzen auf dem Platinblech bläht es sich zunächst stark auf und verbrennt unter Hinterlassung von Aluminiumoxyd

Anwendung Als Antisepticum, etwa wie Aluminiumacetat, bei Eiterungen, tuberkulösen Geschwüren, cystischen Fällen. Bei letzteren als 1procentige Injektion, aber auch innerlich. Die wässrige Lösung fällt Erweiss, aber der Niederschlag wird durch Ueberschuss von Erweiss wieder gelöst

LAPLACE's Karbol-Schwefelsäure Vgl unter Kresolum

III Phenyl-Schwefelsäure Schwefelsäure-Phenyl-Aether $HSO_4 \cdot C_6H_5$. Das Analogon der Aethylschwefelsäure, ist im freiem Zustande nicht bekannt. Die Salze können synthetisch dargestellt werden, auch kommen sie als sog Aetherschwefelsäuren oder gepaarte Schwefelsäure im Harn vor

Acidum phosphoricum.

Acidum phosphoricum (orthophosphoricum). Phosphorsäure. Acide phosphorique. Phosphoric acid PO_4H_3 . Mol. Gew. = 98.

Die von den Pharmakopöen aufgenommene Phosphorsäure ist eine mehr oder weniger konzentrierte wässrige Lösung der „Orthophosphorsäure“ PO_4H_3 . Ausserdem sind unter diesem Kapitel noch zu berücksichtigen die glasige Phosphorsäure und das Phosphorsäure-Anhydrid

I. Acidum phosphoricum (Aust, Brit, Germ, Helv, U-St.) Phosphorsäure. Acide phosphorique officinal (Gall) Phosphoric acid. Die genannten Pharmakopöen

führen das Präparat zum Theil als *Acidum phosphoricum concentratum*, theils als *Acidum phosphoricum dilutum*, theils schlechthin als *Acidum phosphoricum* auf.

<i>Acidum phosphoricum.</i>	Austr.	Gall. ¹⁾	Germ.	U-St.
Spec. Gew.	1,084	1,35	1,154	1,710
Proc. H_3PO_4	16,66	50,0	26,0	85,0

<i>Acidum phosphoricum concentratum.</i>		<i>Acidum phosphoricum dilutum.</i>	
	Brit.		Brit.
Spec. Gew.	1,5	Spec. Gew.	1,08
Proc. H_3PO_4	66,8	Proc. H_3PO_4	13,8

	Brit.	Helv.	U-St.
Spec. Gew.	1,08	1,056	1,057
Proc. H_3PO_4	10	10	10

Handelssorten. Die wichtigsten sind: *Acid. phosphor.* Ph. Germ. Spec. Gew. 1,154 = 25 Proc. *Acid. phosphor.* 1,35 = 50 Proc., *Acid. phosphor.* 1,71, sirups = 85 Proc. Ferner: *Acid. phosphor. glaciale* und *Acid. phosphor. anhydricum*, endlich *Acidum phosphoricum ex ossibus*.

Darstellung. Zur Darstellung kleiner Mengen von Phosphorsäure, z. B. im pharmaceutischen Laboratorium, verfährt man wie folgt:

In eine geräumige Tubulat-Retorte giebt man 170 Th. einer reinen Salpetersäure von 1,154 spec. Gew., dazu 10 Th. eines Phosphors, welcher frei von Schwefel ist und vorher mit einer Mischung von 1 Th. Salzsäure, 8 Th. Salpetersäure und 25 Th. Wasser 24 Stunden lang macerirt und alsdann mit kaltem Wasser abgewaschen werden war. Damit die Retorte durch die Phosphorstangen nicht zertrümmert werde, ist es unbedingt notwendig, dass sie vorher mit einem Theile der Salpetersäure beschickt und mit dem Hals nach oben gerichtet, auf einen Strohkranz gelegt werde, bevor man die Phosphorstangen vorsichtig hineinschiebt. Die Retorte, welche nur bis zu $\frac{1}{2}$, höchstens bis zur Hälfte angefüllt sein darf, bettet man in ein Sandbad ein, legt ohne Lutum einen Kolben vor, welcher gekühlt werden kann, und beginnt anzuheizen, anfänglich nur auf 70–80°, später kann die Temperatur erhöht werden. Unter Entwicklung braunrother Dämpfe erfolgt die Oxydation des Phosphors, gleichzeitig destillirt eine wässrige Salpetersäure über, welche von Zeit zu Zeit in die Retorte zurückgegossen wird. Man setzt das Erhitzen fort, bis aller Phosphor in Lösung gegangen ist. Fig. 22. und 23.

Hierauf bringt man den Inhalt der Retorte in eine Porcellanschale und dampft ihn im Freien oder unter einem Abzuge bis auf 40 Th. bez. so lange ein, bis alle Salpetersäure verjagt ist.



Fig. 22.

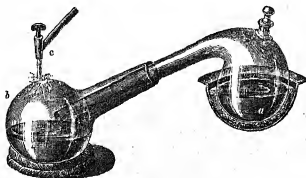


Fig. 23.

Alsdann prüft man, ob die Flüssigkeit noch phosphorige Säure oder arsenige Säure enthält: a) Verdünnt man 15 Tropfen der Säure mit 5 cem Wasser und fügt 5 Tropfen Kaliumpermanganatlösung (1:1000) hinzu, so darf innerhalb einer Minute nicht Entfärbung eintreten (phosphorige Säure). b) Versetzt man 10 Tropfen der Säure mit 5 cem Zinn-

¹⁾ Acide phosphorique officinal.

chlorürlosung und erwärmt schwach, so darf innerhalb 15 Minuten Braunfärbung nicht eintreten (Arsen).

Ist phosphorige Säure zugegen, so muss die Phosphorsäure mit 4–6 Th Salpetersäure auf's Neue erhitzt und eingedampft werden und zwar in der Weise, dass man die erhitzte Phosphorsäure so lange unter Umrühren Salpetersäure zutropft, bis gelbbraune Dämpfe nicht mehr aufsteigen. Dann erhitzt man weiter bis zur völligen Verjagung des überschüssig zugesetzten Salpetersäure.

Die zurückgebliebene Phosphorsäure wird nun mit destilliertem Wasser bis auf 150 Th verdünnt, erwärmt und in einer starken Flasche mit Schwefelwasserstoff völlig gesättigt. Das gut verstopfte Gefäss wird 24 Stunden an einen warmen Ort gestellt. Nach dieser Zeit wird die vom ausgeschiedenen Schwefelarsen abfiltrirte Säure nochmals erwärmt, wieder noch warm mit Schwefelwasserstoff gesättigt, 24 Stunden an einen warmen Ort gebracht. Man filtrirt sie nochmals, erhitzt sie in einer Porzellanschale, bis der Schwefelwasserstoff völlig verjagt ist (Prüfung durch Bleessig!), dampft auf etwa 120 Th¹⁾ ein und stellt die erkaltete Flüssigkeit auf das beabsichtigte spec Gewicht.

In der Technik stellt man Phosphorsäure in der Weise dar, dass man Phosphor entzündet und an der Luft zu Phosphorsäure-Anhydrid P_2O_5 verbrennt, dieses in Wasser löst und sozusagen einer „Nachoxydation“ mit Salpetersäure unterwirft.

Eigenschaften. Farblos, geruchlos, rein saner schmeckende Flüssigkeit, je nach der Konzentration von wässriger bis zu sirupöser Beschaffenheit. Dampft man sie zum spec Gew 1,75 ein, so schmelzen in der Kälte rhombische Krystalle der Formel PO_4H_2 an, die bei 38,6°C schmelzen, übrigens an feuchter Luft rasch zerfliessen. Durch Erhitzen bis auf etwa 150°C erhält man amorphe, glasartige Massen von Orthophosphorsäure PO_4H_2 , über 213°C hinaus geht diese in Pyrophosphorsäure $P_2O_5H_4$ und über 300°C hinaus in Metaphosphorsäure PO_3H über. Bei heller Rothgluth (in Platinfassern) lässt sich Phosphorsäure ohne Rückstand verdichten.

Acidum phosphoricum sirupös (1,75 spec Gew) ist noch etwas concentrirter als das Präparat der USt. Es stellt einen zähen Sirup dar, welcher sehr hygroskopisch ist. Angewendet zum Trocknen von Gasen, ferner bei der Bestimmung des Stickstoffs nach KJELDAHL.

Volumgewicht der Phosphorsäure

bei 15° und Gehalt derselben an H_3PO_4 , sowie an P_2O_5

Vol Gew	Procent H_3PO_4	Procent P_2O_5	Vol Gew	Procent H_3PO_4	Procent P_2O_5	Vol Gew	Procent H_3PO_4	Procent P_2O_5
1 0054	1	0 726	1 1262	21	15 246	1 2731	41	29 766
1 0109	2	1 452	1 1329	22	15 973	1 2811	42	30 492
1 0164	3	2 178	1 1397	23	16 698	1 2894	43	31 218
1 0220	4	2 904	1 1465	24	17 424	1 2976	44	31 944
1 0276	5	3 630	1 1534	25	18 150	1 3059	45	32 670
1 0333	6	4 356	1 1604	26	18 876	1 3143	46	33 496
1 0390	7	5 082	1 1674	27	19 602	1 3227	47	34 222
1 0449	8	5 808	1 1745	28	20 328	1 3313	48	34 948
1 0508	9	6 534	1 1817	29	21 054	1 3399	49	35 674
1 0567	10	7 260	1 1889	30	21 780	1 3486	50	36 400
1 0627	11	7 986	1 1962	31	22 506	1 3573	51	37 127
1 0688	12	8 712	1 2036	32	23 232	1 3661	52	37 852
1 0749	13	9 438	1 2111	33	23 958	1 3750	53	38 578
1 0811	14	10 164	1 2186	34	24 684	1 3850	54	39 304
1 0874	15	10 890	1 2262	35	25 410	1 3951	55	40 030
1 0937	16	11 616	1 2338	36	26 136	1 4022	56	40 756
1 1001	17	12 342	1 2415	37	26 862	1 4114	57	41 482
1 1065	18	13 068	1 2493	38	27 588	1 4207	58	42 208
1 1130	19	13 794	1 2572	39	28 314	1 4301	59	42 934
1 1196	20	14 520	1 2651	40	29 040	1 4390	60	43 660

¹⁾ Falls man eine 25procentige Säure darstellen will

Prüfung. Verunreinigungen der officinellen Phosphorsäure sind Die Säuren des Arsens, phosphorige Säure, Salpetersäure, Schwefelsäure, mehr als Spuren glühbeständiger Substanzen Man prüft wie folgt

1) 10 Tropfen der Säure werden in einem blanken Platinschälchen bei heller Rothgluth verdampft, es darf kein wahrnehmbarer Rückstand hinterbleiben (Alkalien, Erden) — 2) Wird 1 cem Phosphorsäure mit 8 cem Zinnchloridlösung versetzt, so darf innerhalb 1 Stunde keine (Braun-) Färbung eintreten (Arsen) — 3) Die mit 3 Raumtheilen Wasser verdünnte Säure werde a) durch Baryumchlorid nicht getrübt (Schwefelsäure), b) durch Silbernitrat auch beim Erwärmen nicht verändert (Chlor, phosphorige Säure), c) durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Arsen, Blei, Kupfer), d) nach dem Uebersättigen mit Ammoniak durch Ammoniumoxalat nicht getrübt (Calciumsalze) — 4) Mischt man 2 cem der unverdünnten Säure mit 2 cem conc. Schwefelsäure, so darf beim Ueberschichten mit 1 cem Forrosulfatlösung eine gefärbte Zone nicht auftreten (Salpetersäure)

Aufbewahrung. Vor ammoniakalischer Luft geschützt

Anwendung. Phosphorsäure ist die mildeste der Mineralsäuren und belastigt in gebühriger Verdünnung den Verdauungstraktus verhältnissmässig wenig, weil sie Erweiss nicht coagulirt Hauptstichlich als Antipyreticum, der Nutzen bei Knochenleiden, Caries, Rhachitis, zur Lösung von Harnsteinen aus Calciumoxalat, bei Schwachzuständen etc ist zweifelhaft Bei Blutungen wirkt sie nicht anders wie andere Säuren In Lösungen von 0,1—1,0 100,0, ferner in Tropfen und Pillen

Acidum phosphoricum ex ossibus Acidum ossium. Knochensäure wird die aus Knochenasche hergestellte Phosphorsäure genannt Knochenasche besteht zu einem beträchtlichen Theile aus tertiärem Calciumphosphat Man zersetzt dieses mit Schwefelsäure, wobei unlöslicher Gips und lösliches primäres Calciumphosphat entstehen $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 2 \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \text{CaSO}_4 + \text{CaH}_2(\text{PO}_4)_2$ Letzteres wird durch Natriumkarbonat (unter Abscheidung von Calciumcarbonat) in Natriumphosphat umgewandelt Man führt dieses in Baryumphosphat über und gewinnt die Phosphorsäure durch Zerlegung dieses Salzes mit berechneten Mengen Schwefelsäure — Die Knochen-Phosphorsäure ist stets durch Calciumverbindungen, häufig auch durch Sulfate verunreinigt und kann wohl zu technischen, nicht aber zu therapeutischen Zwecken verwendet werden

Analyse. Man erkennt die (Ortho-)Phosphorsäure an folgenden Reaktionen

1) Freie Phosphorsäure wird durch Silbernitrat nicht verändert Neutralisirt man die Säure aber zuvor (mit Na_2CO_3 , NaOH etc), so erzeugt Silbernitrat gelbes Silberphosphat Ag_3PO_4 , welches sowohl in Salpetersäure als auch in Ammoniak löslich ist In gleicher Weise reagiren natürlich die Alkaliphosphate direct 2) Wird eine Lösung von Phosphorsäure oder eines Phosphates mit einem Ueberschuss einer Lösung von Ammoniummolybdat in Salpetersäure schwach (l) erwärmt, so entsteht ein gelber Niederschlag von Ammoniumphosphomolybdat $22 \text{MoO}_3 + 2(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + 12 \text{H}_2\text{O}$, der in Ammoniak löslich ist 3) Fügt man zu einer Lösung von Magnesiumchlorid oder -sulfat Ammoniak, so entsteht ein Niederschlag von Magnesiumhydroxyd, derselbe geht auf Zusatz einer genügenden Menge von Ammoniumchlorid in Lösung Die Lösung ist klar und wird auch durch weiteren Zusatz von Ammoniak nicht mehr getrübt Setzt man jetzt ein phosphorsaures Salz hinzu, so entsteht ein krystallinischer Niederschlag (Sargdeckelform!) von Ammoniummagnesiumphosphat $\text{PO}_4\text{Mg}(\text{NH}_4) + 6 \text{H}_2\text{O}$, der in Ammoniak unlöslich, in Mineralsäuren löslich ist 4) Uranylacetat erzeugt in neutralen oder essigsauren Lösungen der Phosphate einen apfelgrünen Niederschlag von Uranylphosphat $(\text{UrO}_2)\text{HPO}_4 + 3 \text{H}_2\text{O}$

Bestimmung.

Gewichtsanalytisch als Magnesiumpyrophosphat Diese Bestimmung ist anwendbar, wenn freie Phosphorsäure oder eine phosphorsäurehaltige Substanz vorliegt, welche durch Ammoniak nicht gefällt wird Man wägt soviel Substanz ab, als etwa 0,1—0,2 g P_2O_5 entsprechen, neutralisirt mit Ammoniak und lässt tropfenweise unter beständigem Umrühren (aber ohne dass man mit dem Glasstabe die Gefässwände berührt!) Magnesiumamxtr in einem Ueberschuss zulassen Der entstehende Niederschlag wird um so krystallinischer, je eifriger man rührt Nach beendeter Fällung fügt man $\frac{1}{5}$ Volum der vorhandenen Flüssigkeit an 10proo Ammoniak hinzu und lässt 12 Stunden absetzen Dann filtrirt man ab, wäscht den Niederschlag mit 2,5 proo Ammoniak (6—8mal) bis zur Chlorfreiheit aus, trocknet und führt ihn durch Glühen — zum Schluss vor dem Glühen — in Magnesiumpyrophosphat über $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7 \times 0,6397 = \text{P}_2\text{O}_5$
 $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7 \times 0,8888 = \text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$

Molybden-Methode Löst sich die vorstehende Methode nicht anwenden weil entweder die Substanz in Wasser unlöslich ist oder weil durch Zusatz von Ammoniak schon an sich ein Niederschlag gebildet wird, so stellt man durch Anwendung von Salpetersäure eine Lösung (entsprechend 0,1–0,2 g P_2O_5) her, versetzt diese mit einem bedeutenden Ueberschuss Molybden-Salpetersäurelösung (300 ccm), erwärmt etwa 1 Stunde auf dem Wasserbade auf 50–60° und lässt 12 Stunden an einem warmen Orte stehen. Der ausgeschiedene Niederschlag wird abfiltrirt und mit verdünnter Molybdämlösung (1+1) gewaschen. Alsdann löst man ihn auf dem Filter in 5procentigem Ammoniak und wäscht das Filter völlig mit Wasser aus. Die ammoniakalische Lösung versetzt man tropfenweise mit soviel Salzsäure, dass gerade eine Trübung eintritt. Diese beseitigt man durch Zugabe von soviel Ammoniak, dass die Flüssigkeit schwach darnach riecht. Alsdann fällt man, wie vorher angegeben, mit Magnesamixtur, fügt $\frac{1}{2}$ Vol Ammoniak (10 Proc.) zu und führt das ausgeschiedene Ammoniummagnesiumphosphat durch Glühen in Magnesiumpyrophosphat über.

Über die Citrat-Methode s. S. 569.

Maassanalytisch Die acidimetrische Bestimmung der Phosphorsäure ist mit gewissen Schwierigkeiten verknüpft, wegen des eigenthümlichen Verhaltens der primären, sekundären und tertiären Salze der Phosphorsäure gegenüber Indikatoren. Nach Giesecke kann man freie Phosphorsäure direkt titiren mit Natronlauge und Phenolphthalein als Indikator ($H_3PO_4 + 2 NaOH = Na_2HPO_4 + 2 H_2O$). 1 ccm Normalnatronlauge sagt 0,049 g PO_4H_3 an.

Uran-Titrirung Versetzt man eine Lösung von Orthophosphorsäure, welche ausser dieser keine andere freie Säure als Essigsäure enthält, mit Uranoacetat, so entsteht ein opfgrüner Niederschlag von Uranylphosphat UO_2HPO_4 .



Bei Gegenwart von Ammoniumsalzen tritt noch Ammonium in den Niederschlag ein, ohne dass sich sonst etwas an den obigen Verhältnissen ändert. Das Ende der Fällung ist erreicht, wenn alle Phosphorsäure an Uran gebunden und etwas Uranolösung im Ueberschuss vorhanden ist. Dieser Ueberschuss an Uran wird angezeigt durch Ferrocyankalium, welches mit Uranoacetat einen rothbraunen Niederschlag bildet, das gefällte Uranylphosphat aber nicht beeinflusst. Man bedarf folgender Lösungen:

- 1) Urano-Lösung 38 g krystallhartes käufliches Uranoacetat und 5 ccm Essigsäure werden in Wasser zu 1 Liter aufgelöst. Die Lösung wird so eingestellt, dass 1 ccm = 0,005 g P_2O_5 anzeigt.
- 2) Natriumphosphatlösung 29,44 g krystallhartes Natriumammoniumphosphat $NaH(NH_4)PO_4 + 4 H_2O$ (Sal macrocosmicum) werden in Wasser zu 1 Liter gelöst. 1 ccm der Lösung ist = 0,01 g P_2O_5 .
- 3) Essigsäure-Natriumacetatlösung 100 g Natriumacetat und 100 ccm Essigsäure von 30 Proc werden mit Wasser zu 1 Liter gelöst.
- 4) Kaliumferrocyanidlösung Eine frisch bereitete wässrige Lösung 1:10. An ihrer Stelle kann auch gepulvertes Kaliumferrocyanid in Substanz benutzt werden.

Zur Titerstellung bringt man in ein ERLENMEYER'sches Kochgefäss 25 ccm der Natriumphosphatlösung (Nr. 2) fügt 25 ccm Wasser, sowie 5 ccm Essigsäure Natriumacetatlösung (Nr. 3) hinzu, erhitzt auf etwa 90° und lässt zu der heissen Flüssigkeit solange Uranoacetatlösung (Nr. 1) hinzusetzen, als man noch eine Vermehrung des entstehenden Niederschlages wahrnehmen kann. Man erhitzt alsdann nochmals, bringt mittelst eines Glasstabes 1 Tropfen der Flüssigkeit auf eine weisse Porcellanplatte und fügt 1 Tropfen Kaliumferrocyanidlösung (oder etwa 0,01 g des gepulverten Salzes) hinzu. Entsteht eine braune⁴⁾ Färbung, so ist alle Phosphorsäure bereits ausgefällt und Uranoacetat im Ueberschuss vorhanden. Man notirt die Anzahl der verbrauchten Kubikcentimeter, setzt einen neuen Versuch an und sucht unter Anwendung von etwas weniger Uranoacetatlösung als vorher den Punkt zu treffen, wo die Reaktionsfärbung auf Zusatz von Kaliumferrocyanid eine grade wahrnehmbare schwache braune Färbung (wie ein photographischer Hauch) annimmt. Geben zwei mit gleicher Sorgfalt ausgeführte Versuche gleiches Resultat, so ist die erhaltene Zahl für die Verdünnung der Urano-Lösung maassgebend. Angenommen, man verbrauchte zur völligen Ausfällung der Phosphorsäure aus 25 ccm obiger Natriumphosphatlösung = 48,1 ccm Uranoacetatlösung, so wären je 48,1 ccm der letzteren mit Wasser auf 50 ccm zu verdünnen.

Für genaue Versuche ist es nöthig, befohle Titerstellung den Phosphorsäuregehalt der Phosphatlösung (Nr. 2) gewichtsanalytisch festzustellen. Zum Zweck der Bestimmung der Phosphorsäure in Düngemitteln wird die Uranoacetatlösung auf eine Lösung von Cal

⁴⁾ Bleibt die Probe ungefärbt, so wird allmählich, zuletzt unter nochmaligem Erwärmen, soviel Uranoacetat zulaufen gelassen, bis die Braunfärbung oben eintritt.

umosphat eingestellt, deren Gehalt gewichtsanalytisch ermittelt worden ist. Zur Herstellung dieser Lösung löst man 5,5 g trocknes neutrales Calciumphosphat in möglichst wenig Salpetersäure und füllt die Lösung mit Wasser zu 1 Liter auf. Die maassanalytische Bestimmung der Lösungen von Phosphorsäure oder von Phosphaten unbekannten Konzentration erfolgt genau wie bei der Titerstellung, indem man eine gemessene Menge mit Natriumacetat Essigsäure versetzt, erhitzt, Uranoacetatlösung zusetzen lässt und durch mehrere Versuche den Punkt zu treffen sucht, wo auf Zusatz von Kaliumferrocyanid die schon erwähnte hauchartige Braunfärbung eintritt.

Pyrophosphorsäure und Metaphosphorsäure verhalten sich analytisch ähnlich wie Orthophosphorsäure. Sie gehen sogar durch Kochen der wässrigen Lösung, namentlich bei Gegenwart von Salpetersäure, in Orthophosphorsäure über. Indessen ist der Uebergang hinsichtlich seiner Beendigung zu unsicher, als dass man diese Säuren quantitativ dadurch bestimmen könnte, dass man sie durch Kochen mit Salpetersäure in Orthophosphorsäure überführt und als solche bestimmt. Dagegen gelingt die Ueberführung sicher durch Schmelzen dieser Säuren bez. ihrer Salze mit einem Ueberschuss von Natriumcarbonat oder Natriumhydrat. Qualitativ unterscheiden sich beide Säuren von der Orthophosphorsäure durch folgende Reaktionen.

Pyrophosphorsäure $P_2O_5H_4$. Die neutralisirte Lösung giebt mit Silbernitrat einen weissen Niederschlag $P_2O_5Ag_4$. Die freie Säure fällt Erbsen nicht.

Metaphosphorsäure PO_3H . Die neutralisirte Säure giebt mit Silbernitrat einen weissen Niederschlag PO_3Ag . Die freie Säure fällt Erbsen nicht.

Explantum dentarium	OSTERMANN
Zahnfüllung	
Rp Acidi phosphorici glacialis	5,0
Calorizae ustae	2,25

In einem erwärmten Mörser zu pulvern und zu mischen. In wohlverstopften Gefässen aufzubewahren. Das Pulver wird in die geeignete und desinficirte Zahnbohrung eingebracht und angebrüht, worauf die Masse fest wird.

Infusio antiscoriosa	WENDT
Rp Summitatum Millefolii	
Tellurum Salviae	55 20,0
coque cum aqua ad colaturam	300,0
Acidi phosphorici (25%)	10,0
Tincturae Myrrhae	5,0

8 Umgeschüttelt zum Einspritzen

Limonade phosphorica (Gail)

Rp Acidi phosphorici (25%)	5,0
Aquae	875,0
Sucrupi Sacchari	125,0

Aldum pyrophosphoricum **Pyrophosphorsäure** δ -Phosphorsäure **Acide pyrophosphorique** **Pyrophosphoric acid** $P_2O_5H_4 = 178$. Zur Darstellung wird sirupdicke Phosphorsäure in einer Platinschale so lange auf 230–250° erhitzt, bis eine Probe — in Wasser gelöst und mit Ammoniak neutralisirt — mit Silbernitrat nicht mehr einen gelblichen, sondern einen rein weissen Niederschlag giebt. Dann giesst man den Fluss in einen kalten Porcellan-Mörser aus.

Weiches Glas oder undurchsichtige, undeutliche Krystalle. Die wässrige Lösung bleibt etwa 1 Jahr lang unverändert, beim Erhitzen geht sie in gewöhnliche Orthophosphorsäure über. Sehr hygroscopisch!

Aldum metaphosphoricum **Metaphosphorsäure** α -Phosphorsäure **Acide metaphosphorique** **Metaphosphoric acid** $HPO_3 = 80$. Zur Darstellung erhitzt man sirupöse Phosphorsäure in einer Platinschale so lange auf über 300°, bis Wasser nicht mehr entweicht, bis also eine darüber gehaltene kalte Glasschale nicht mehr beschlägt. Alsdann giesst man den Fluss in einen kalten Porcellan-Mörser aus.

Weiche, glasige, klebrige Masse, leicht löslich in Wasser. Die Lösung geht allmählich, schneller durch Erhitzen mit Salpetersäure, in Orthophosphorsäure über. Sehr hygroscopisch.

Aldum phosphoricum glaciale (seu siccum) **Eis-Phosphorsäure**. Kommt in den Handel meist als durchsichtige Stangen, welche hart und spröde sind. Dieses Präparat ist ein Gemisch von Pyrophosphorsäure und Metaphosphorsäure in wechselnden Verhältnissen und enthält ausserdem in der Regel noch erhebliche Mengen (bis zu 15%) Natrium pyrophosphat, ein Zusatz, welcher gemacht wird, um den Stangen die gewünschte Härte

Mixtura antiahaemoptysica HOFFMANN

Rp Acidi phosphorici (25%)	5,0
Sucrupi Rubi Idaei	50,0
Aquae	150,0

8 Stündlich einen Esslöffel voll

Pilulae contra cariem RUST

Rp Acidi phosphorici glacialis	
Aciae foetidae	55 10,0
Rhizomatis Calami pulverati q s	

Fiant pilulae ponderis 0,12 g

8 Dreimal täglich 5–10 Pillen

Pilulae antispermatorrhoeae WERTHER

Rp Acidi phosphorici glacialis	10,0
Camphebrae tritae	5,5
Custodiae Chinae	10,0

Extracti Cascarae q s

Fiant pilulae ponderis 0,12 g

8 Dreimal täglich 4–5 Pillen

Sirupus Acidi phosphorici

Rp Acidi phosphorici (25%)	10,0
Sucrupi Sacchari	90,0

zu geben Wurde früher in Pillen verordnet, gegenwärtig zum Trocknen von Gasen angewendet. Löst man natronhaltige Säure in rauchender Salzsäure, so scheidet sich die Hauptmenge des Natrons als Natriumchlorid aus.

Wird diese Säure zu Pillen verordnet, so kann man an ihrer Stelle den Rückstand verwenden, welcher erhalten wird, wenn man 100 Th Phosphorsäure in einer Platinschale auf so viel Theile abdampft, als der Procentgehalt der Phosphorsäure beträgt, wenn man also 100 Th der 25proc Säure auf 25 Th, oder 100 Th der 10proc Säure auf 10 Th verdampft.

Acidum phosphoricum anhydricum Phosphorsäure-Anhydrid Phosphor-pentaoxyd Acide phosphorique anhydrique Anhydrous phosphoric acid $P_2O_5=142$ Wird durch Verbrennen von Phosphor im Sauerstoffstrome erhalten. Amorphe, weisse Flocken oder (nach dem Schmelzen) durchsichtige, glasse Massen. Lösen sich in Wasser unter zischendem Geräusch zu Metaphosphorsäure. Sehr hygroskopisch. Anwendung zum Trocknen von Gasen. Enthält bisweilen noch unverbrannten Phosphor, der beim Auflösen in Wasser zuweckbleibt.

Acidum hypophosphoricum Unterphosphorsäure $P_2O_5H_4$ Unterwirft man Phosphor der Oxydation an feuchter Luft, so erhält man eine saure Flüssigkeit (Acidum phosphoricum per deliquium), welche etwa 7% Unterphosphorsäure enthält. Durch Zusatz einer kono Lösung von Natriumacetat scheidet sich das saure Natriumsalz dieser Säure aus. Man stellt aus diesem durch Umsetzen mit Bleiacetat das Bleisalz dar und zerlegt dieses — in Wasser vertheilt — durch Schwefelwasserstoff. Die wässrige Lösung wird durch Eindampfen bei 80°C zur Sirupconsistenz gebracht. Mit Wasser verbindet sich die Säure zu den krystallisirenden Hydrat $P_2O_5H_4 + H_2O$ — Die wässrige Lösung ist haltbar, zerfällt aber beim Erhitzen in Phosphorsäure und phosphorige Säure. Die wässrige Lösung reducirt Kaliumpermanganat, giebt mit Silbernitrat einen weissen Niederschlag und wird durch Ammoniummolybdat erst nach dem Erhitzen mit Salpetersäure gefällt [Salzer].

II. Acidum phosphorosum. Phosphorige Säure. Acide phosphoreux. Phosphorous acid PO_3H_2 . Mol. Gew. = 82. In keiner Pharmakopöe.

Darstellung. Man trägt in Wasser, welches sich in einem Glaskolben befindet, eine kleine Menge Phosphortrichlorid ein $PCl_3 + 3H_2O = 3HCl + PO_3H_2$. Wenn die Reaktion, welche durch Einstellen des Kolbens in kaltes Wasser gemildert werden kann, beendigt ist, so trägt man weitere Mengen Phosphortrichlorid ein — Die schliesslich erhaltene Flüssigkeit wird zur Entfernung der Salzsäure im Wasserbade eingedampft, der alsdann erhaltene Rückstand im Sandbade bis auf 180°C erhitzt, in Wasser gelöst und auf das geforderte spec Gewicht gebracht.

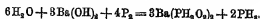
In wasserfreiem Zustande eine farblose, krystallinische Masse, welche bei 74°C schmilzt und über 180°C erhitzt in Phosphorwasserstoff und Phosphorsäure zerfällt $4H_3PO_3 = PH_3 + 3H_2PO_4$. Reducirt Kaliumpermanganat, Silbersalze zu Silber, Goldsalze zu Gold, Mercurchlorid zu Mercurchlorid.

Zweibasische Säure, die Salze heissen „Phosphite“. Nascenter Wasserstoff reducirt sie zu Phosphorwasserstoff.

In den Handel gelangt meist die wässrige Lösung mit einem spec Gewicht von 1,12 entsprechend einem Gehalte von 20 Proc PO_3H_2 . Diese Lösung dient besonders in der Analyse zur Bestimmung des Quecksilbers als Mercurchlorid.

III Acidum hypophosphorosum Unterphosphorige Säure. Acide hypophosphorique Hypophosphorous acid. PO_2H_2 . Mol. Gew. = 66. Von den herkömmlichen Pharmakopöen hat nur die U St ein *Acidum hypophosphorosum dilutum*, *Diluted hypophosphorous acid* mit einem Gehalte von 10 Proc PO_2H_2 aufgenommen.

Darstellung. Man kocht Phosphor mit einer wässrigen Lösung von Barythydrat, bis er — unter Entwicklung von selbstentzündlichem Phosphorwasserstoff — sich gelöst hat und Gas nicht mehr entweicht.



Die Lösung des entstandenen Baryumhypophosphits wird abfiltrirt und durch Einleiten von Kohlensäure von dem überschüssigen Barythydrat befreit. Durch Eindampfen des Filtrates erhält man Krystalle von Baryumhypophosphit $Ba(PH_2O_2)_2 + H_2O$.

285 g dieser Krystalle werden in 5 Liter Wasser gelöst, zu der Lösung giebt man 98 g kono Schwefelsäure (in 300 ccm Wasser gelöst) oder soviel, dass das Baryum genau ausgefällt wird. Man lässt absetzen, filtrirt vom Baryumsulfat ab und bringt die Lösung durch Eindampfen auf das spec Gewicht 1,046 bei 15°. Unterphosphorige Säure ist einbasisch, ihre Salze heissen „Hypophosphite“.

Eigenschaften. Die 10procentige Säure ist eine farblose, geruchlose Flüssigkeit von saurem Geschmack und saurer Reaktion. Spec Gew = 1,046. Beim Erhitzen entweicht zunächst vorwiegend Wasser und die Säure wird concentrirter. Bei stärkerem Erhitzen zerfällt sie in Phosphorwasserstoff und Phosphorsäure $2H_3PO_2 = PH_3 + PO_4H_3$. Sie ist ein Reduktionsmittel, scheidet aus Silbernitratlösung metallisches Silber ab, reducirt Kaliumpermanganat und bringt in kaltscher Kupferlösung eine gelbe Ausscheidung von Cuprohydroxyd ($Cu_2(OH)_2$) hervor. Mercurichlorid reducirt sie successive zu Mercurchlorid und metallischem Quecksilber.

Prüfung. 1) Die Säure werde durch Schwefelwasserstoff (auch nicht nach dem Uebersättigen mit Ammoniak) gefärbt oder gefällt (Metalle). — 2) Nach dem Uebersättigen mit Ammoniak werde sie durch Ammoniumoxalat nicht getrübt (Baryum-, Calciumsalze). — 3) Nach dem Verdünnen mit 3 Th Wasser und Ansäuern durch Salzsäure bringe Baryumchlorid nur sehr schwache Trübung hervor (Spuren von Schwefelsäure).

Gehaltsbestimmung. a) Mischt man 0,5 g der Säure mit 7 ccm kono Schwefelsäure und 85 ccm $\frac{1}{10}$ Normal-Kaliumpermanganatlösung und kocht 15 Minuten, so müssen ungefähr 4,7 ccm $\frac{1}{10}$ Normal-Oxalsäurelösung zur eben eintretenden Entfärbung erforderlich sein. — b) Zur Neutralisation von 10 g der Säure müssen (Phenolphthalein als Indikator) 15,15 ccm Normal-Kalklauge erforderlich sein.

Anwendung. In Gaben von 2–10 Tropfen in starker Verdünnung mehrmals täglich als Stimulus und Tonicum bei nervösen Krankheiten.

Acidum glycerino-phosphoricum.

Acidum glycerino-phosphoricum. Glycerinphosphorsäure. Saurer Phosphorsäure Glycerinester. $C_3H_5(OH)_2 - O - PO(OH)_2$. Mol. Gew = 172.

Die Glycerinphosphorsäure $PO(OH)_2O C_3H_5(OH)_2$ ist in freiem Zustande sehr beständig und nur in Form der wässrigen Lösung bekannt. Bei dem Versuche, diese zu concentriren, tritt Zersetzung ein in Glycerin und Phosphorsäure. Sie bildet sich beim Mischen von Phosphorsäureanhydrid mit Glycerin, kommt natürlich vor im Blut, Fleisch, Gehirn, in den Nerven und entsteht neben Cholin bei der Spaltung des Leerthins.

I Acidum glycerino-phosphoricum. Glycerinphosphorsäure 20 Proa. Im Handel kommt unter diesem Namen die 20procentige wässrige Lösung der Glycerinphosphorsäure vor. Diese ist abzugeben, wenn das Präparat unter obigem Namen schlechthin verschrieben werden sollte, was indessen kaum der Fall sein wird, da gegenwärtig fast ausschließlich die Salze dieser Säure Verwendung finden.

Man gewinnt diese wässrige Lösung der Säure, indem man das glycerinphosphorsäure Baryumsalz (10 Th) in Wasser kst und das Baryum mit eben hinreichenden Mengen verdünnter Schwefelsäure (8–8,2 Th H_2SO_4) ausfällt.

Eigenschaften. Frisch bereitet eine klare, farblose Flüssigkeit vom spec Gewichte 1,125. Bei längerem Aufbewahren zersetzt sie sich allmählich — beim Erwärmen rascher — unter Gelbfärbung in Glycerin und gewöhnliche Phosphorsäure.

Die Glycerinphosphorsäure ist eine zweibasische Säure und bildet daher zwei Reihen von Salzen (Glycerophosphate). Die neutralen Salze sind in Wasser löslich, unlöslich in Alkohol, und reagiren meist alkalisch. In der wässrigen Lösung derselben entsteht durch Bleiacetat ein Niederschlag von glycerinphosphorsäurem Blei, der schwer in Essigsäure, leicht in Salpetersäure löslich ist. Reagentien, die zum Nachweis von Phosphaten dienen, wie Magnesiamixtur, molybdän-



saures Ammonium, essigsäures Uran, gehen mit glycerinphosphorsäuren Salzen in der Kälte keine Fällung. Einige der neutralen Salze finden medizinische Anwendung.

II Calcium glycerino-phosphoricum Glycerinphosphorsaures Calcium. $\text{PO} \cdot \text{O}_3\text{CaOC}_2\text{H}_5(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}$.

Darstellung. In 1 Th Glycerin, spec Gew 1,25, wird unter Erwärmen nach und nach 1 Th Acid phosphoricum glaciale gelöst und die Lösung im Paraffinbade einige Stunden auf $100-110^\circ$ erwärmt. Man griesst dann die zähe, noch warme Masse unter Umrühren in Wasser und neutralisirt mit Kalkmilch. Es scheidet sich phosphorsaures Calcium aus, während glycerinphosphorsaures Calcium in Lösung bleibt. Die von ersterem durch Filtration getrennte Flüssigkeit wird im Vacuum concentrirt, mit Alkohol gefällt und das ausgeschiedene glycerinphosphorsaure Calcium durch Waschen mit Alkohol von anhängendem Glycerin befreit. Zur Reinigung lost man das getrocknete Salz nochmals zu einer concentrirten Lösung in Wasser, filtrirt, fällt mit Alkohol und trocknet bei gelinder Wärme.

Das glycerinphosphorsaure Calcium bildet ein weisses Krystallpulver, welches sich in ca 20 Th Wasser von gewöhnlicher Temperatur löst. Aus dieser Lösung scheidet es sich beim Erwärmen krystallinisch aus, da es in heissem Wasser weit schwerer löslich ist als in kaltem, unlöslich ist dasselbe in Alkohol. Gegen Lackmus reagirt das Salz neutral, das Handelspräparat besitzt jedoch häufig deutlich saure Reaktion infolge eines Gehaltes an saurem glycerinphosphorsäuren Calcium. Das bei 100° getrocknete Salz verliert das Krystallwasser erst bei 130° .

III Baryum glycerino-phosphoricum. Glycerinphosphorsaures Baryum. $\text{PO} \cdot \text{O}_3\text{BaOC}_2\text{H}_5(\text{OH})_2$ erhält man analog dem Calciumsalz, wenn man an Stelle von Kalkmilch Barythydratösung verwendet.

Die übrigen Salze der Glycerinphosphorsäure werden dargestellt durch Wechselsersetzung des Calcium- oder Baryumsalzes mit Carbonaten oder Sulfaten.

IV Kalium- und Natrium glycerino-phosphoricum. $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_4 \cdot \text{PO}_3\text{K}_2$ und $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_4 \cdot \text{PO}_3\text{Na}_2 + \text{H}_2\text{O}$ sind ausserst hygroskopische Salze von alkalischer Reaktion, sie werden erst bei längerem Erhitzen auf $140-150^\circ \text{C}$ fest. In Wasser sind dieselben in jedem Verhältnisse löslich und kommen auch in 50 Proe wässriger Lösung in den Handel.

V Lithium glycerino-phosphoricum, $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_4 \cdot \text{PO}_3\text{Li}_2$, bildet ein weisses Krystallpulver, löslich in drei Theilen Wasser, gegen Lackmus alkalisch reagirend.

VI Ferrum glycerino-phosphoricum. Das Handelsprodukt besteht aus dem Oxydsalz der Glycerinphosphorsäure $(\text{C}_2\text{H}_5\text{PO}_3)_2\text{Fe}$. Es wird erhalten, indem man frischgefalltes Eisenoxydhydrat in wässriger Glycerinphosphorsäure löst, die Lösung im Vacuum bis zur Sirupdicke eindampft, alsdann auf Glasplatten streicht und dann bei gelinder Wärme trocknet. Man erhält es so in gelben Lamellen, die sich in Wasser und verdünntem Weingeist lösen.

Prüfung. Die Salze der Glycerinphosphorsäure müssen frei sein von gewöhnlicher Phosphorsäure, die wässrige Lösung darf auch nach längerer Zeit durch einen Ueberschuss von molybdänsaurem Ammon nicht gefällt werden. Erwärmen ist bei Ausführung der Reaktion zu vermeiden, da hierbei Zersetzung der Glycerinphosphorsäure eintritt. Anhängendes Glycerin löst sich beim Schütteln der Salze mit absolutem Alkohol und bleibt beim Verdunsten desselben zurück.

Kalium-, Natrium-, Lithium- und Calcium glycerino-phosphoricum müssen frei sein von Schwermetallen, Schwefelsäure und Chlor, die wässrige Lösung darf also durch Schwefelwasserstoff und Baryumnitrat nicht verändert, durch Silbernitrat nicht mehr als opalescirend getrübt werden.

Kalium-, Natrium- und Lithiumglyceriaphosphat sind ausserdem auf einen Gehalt an Baryum zu prüfen, es darf in der wässrigen Lösung durch verdünnte Schwefelsäure keine Fällung entstehen.

Anwendung. Nach DE PASQUALE, BLOW und BONN sind sowohl die Glycerinphosphorsäure als auch die glycerinphosphorsäuren Salze ausgezeichnete, direkt assimilirbare

neurine Tonica. Die glycerinphosphorsäuren Salze besitzen eine vorzügliche Wirkung auf die Nerveninnervation und stellen jene Form dar, in welcher der Phosphor in den Organismus aufgenommen wird. Die Glycerinphosphorsäure wird zumeist in der Form ihres Calcium-, Eisen- und Natriumsalzes therapeutisch angewandt.

Das Calciumglycerino-phosphat dient als Ersatzmittel für sämtliche bisher gebräuchlichen Phosphate und für das Hypophosphit.

Das Ferrum glycerino-phosphoricum ist ein ausgezeichnetes Eisenmittel, das zugleich die trefflichen Eigenschaften der Glycerinphosphorsäure besitzt.

Das Natriumsalz wird in Folge seiner leichten Löslichkeit besonders in der Form subkutaner Injektionen angewendet und hat sich namentlich bei Ischias, Rekonvaleszenz von Infektionskrankheiten und nervösen Asthenien bewährt.

Das Lithium glycerino-phosphoricum wird gegen urtische Diathese gegeben und ist in allen Fällen indicirt, in denen neben der Lithiumwirkung auch von der tonisirenden Wirkung der Glycerinphosphorsäure Gebrauch gemacht werden soll.

Für die praktische Verwendung der glycerinphosphorsäuren Salze empfehlen sich folgende Formeln:

Ip Calci glycerino phosphoricum 10,0
Acidi citrici 1,0
Sacchari albi 610,0
Aque destillatae 810,0
Durch Schütteln unter Anschluss von Wärme zu lösen.
S Drinnel täglich einen Esslöffel voll zu nehmen (Rachitis, Skrophulose, Dentitis diffusa, Osteomalacie, Phosphaturie).

Ip Ferri glycerino phosphoricum 10,0
Mucos blando cum Glycerini purissimi 40—50,0
Vini Hispanici albi 1000,0
S Ein Likörgläschen vor jeder Mahlzeit zu nehmen. (Chlorose, Anaemia Neurasthenie).

Bp Natrii glycerino phosphoricum 1,0
Natrii chlorati 0,03
Aque destillatae 5,0
S 1 Löffel $\frac{1}{4}$ —1—2—3 Invaspritzten voll, allmählich steigend, zu injiciren (Lumbago, Ischias, Morbus Basedowii).

Bp Lithii glycerino phosphoricum 0,5
Dentur tales doses No X ad compas cerasas.
S 1—2 Pulver täglich in kohlensaurem Wasser zu nehmen (Urtische Diathese).

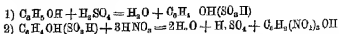
Acidum picrinicum.

† Acidum picrinicum (Ergänzb.) Acidum picronitricum. Acidum picricum. Acidum carbazotieum. Acidum nitroxanthieum. Pikrinsäure. Pikrinsalpetrinsäure. Kohlenstickstoffsäure. Trinitrophenol. Acide pierique (Gall.) Pieric acid $C_6H_3(NO_2)_3 \cdot OH$. Mol Gew = 229.

Darstellung. Diese geht von der Erfahrung aus, dass die Nitrirung des Phenols ganz besonders leicht gelingt, wenn man dasselbe als Phenolsulfosäure anwendet. In einer Porzellanschale erwärmt man 50 g Phenol (absolut) mit 50 g konz. Schwefelsäure (1,84 spec Gew) auf dem Wasserbade bis zur völligen Lösung, verdünnt nach dem Erkalten mit 160 ccm Wasser und lässt diese Lösung aus einem Hahntrichter unter Umschütteln allmählich in sehr kleinen Antheilen zu 250 g Salpetersäure von 1,4 spec Gew, die sich in einem Rundkolben von etwa $\frac{1}{4}$ Liter Fassungsvermögen befindet, hinzuließen. Bei jedem Zusatz der Phenolsulfosäure erfolgt eine lebhafte, mit Wärmeentwicklung verbundene Reaktion, und unter Entwicklung reichlicher Mengen von rothbraunen Dämpfen nimmt die Flüssigkeit eine tiefrothe Farbe an. Ist alle Phenolsulfosäure hinzugefügt, so erwärmt man noch einige Zeit auf dem Wasserbade, bis die Farbe der Flüssigkeit in Gelb umgeschlagen ist. Beim Erkalten schendet sich die Pikrinsäure als gelbe krystallinische Masse aus, welche man durch Absaugen, Abwaschen mit wenig kaltem Wasser und Abpressen zwischen Filtrirpapier von der Mutterlauge befreit.

Zur Reindarstellung führt man die rohe Säure durch verdünnte Kalilauge (auf 10 Th Pikrinsäure = 2,5 Th KOH) in das in kaltem Wasser schwer lösliche Kaliumsalz

bei, krystallisiert dieses mehrmals aus siedendem Wasser um und zersetzt es dann mit verdünnter Schwefelsäure. Beim Erkalten der schwefelsauren Lösung scheidet sich die Säure in gelben Krystallen aus, welche durch nochmaliges Umkrystallisiren aus heissem Wasser frei von Kaliumsulfat sind.



Eigenschaften. Blassgelbe Prismen oder Blätter, in reinem Zustande geruchlos, gewöhnlich schwach nach Nitrobenzol riechend, von intensiv bitterem Geschmack. Schmp. -122,5. Beim vorsichtigen Erhitzen sublimierbar, beim raschen Erhitzen explosiv. Löslich in etwa 90 Th. kaltem oder 30 Th. siedendem Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Aether, löslich in 10 Th. Benzol, auch in Benzin. Die Lösung in Benzin oder Benzol ist nur schwach gelblich gefärbt.

Die wässrige Lösung ist gelb gefärbt, färbt selbst Seide und Wolle (Baumwolle nicht) gelb und reagiert sauer, die Pikrinsäure kann ihr durch Ausschütteln mit Aether oder Benzol entzogen werden. Die Pikrinsäure neutralisiert kohlensaure und ätzende Basen, indem sie mit ihnen Salze bildet. Sie verhält sich dabei wie eine einbasische Säure. Die Salze heissen „Pikrate“ oder „Pikrinate“. Sie fällt in saurer Lösung Erweias, s. *Urina*.

Reaktionen. Man erkennt die Pikrinsäure 1) An der gelben Farbe und dem intensiv bitteren Geschmack der wässrigen Lösung. 2) Cyankaliumlösung (1+2) erzeugt in der mit etwas Alkalihydroxyd (KOH) versetzten Pikrinsäurelösung eine blutrothe Färbung (Bildung von isopropylensaurem oder Pikrocyanmurem Alkali), welche besonders rasch beim Erwärmen eintritt. 3) Kocht man Pikrinsäure mit Chlorkalklösung, so entwickelt Chlorpikrin (Nitrochloroform = CCl_2NO_2), das an seinem eigenthümlich stechenden Geruch zu erkennen ist.

Prüfung. Pikrinsäure kann verunreinigt sein durch harzige Substanzen und verfälscht durch einige Salze, besonders Salpeter, ferner Natriumpikrat, Oxalsäure, Borsäure. 1) Man löst 1 Th. Pikrinsäure in 100 Th. Wasser, fügt 5 Tropfen verdünnte Schwefelsäure hinzu und filtrirt nach mehrstündigem Stehen in der Kälte. Auf dem Filter bleibt Harz zurück. 2) 1 Th. Pikrinsäure muss sich in 30 Th. Benzol klar auflösen, die oben genannten Substanzen werden ungelöst zurückbleiben.

Anwendung. Pikrinsäure ist für mehrere Thiere und Eingeweidewürmer ein heftiges Gift, bewirkt beim Menschen Uebelkeit, Erbrechen etc. und eine eigenthümliche Veränderung der Blutkörperchen, bei innerer Darreichung Gelbfärbung sämtlicher Gewebe. Aeusserlich in wässriger Lösung als Desinficiens. Die konz. wässrige Lösung soll bei Verbrennungen schmerzstillend wirken. Innerlich in Gaben von 0,1–0,3 g. in Füllen oder Lösung bei Febris intermitiens, Keuchlusten, Rheumatismus, Neuralgien, gegen Eingeweidewürmer, des max. pro die 0,5 g! In der Analyse besonders zur Fällung der Alkaloide. Technisch in der Fabrikation und zur Herstellung des rauchschwachen Schiesspulvers.

Die Angabe, dass Pikrinsäure als Hopfenersatz in der Bierbrauerei verwendet wird, muss als Fabel bezeichnet werden. Zum Nachweis wurde in solchen Fällen eine Flüssigkeit, nachdem sie mit Natriumkarbonat neutralisiert ist, durch Eindampfen zu concentriren sein. Die concentrirte Lösung wurde man mit Schwefelsäure deutlich anfärben und alsdann mit Aether ausschütteln. Die nach dem Verdunsten des mit Wasser gewaschenen Aetherauszugs hinterbliebene Pikrinsäure würde wie oben angegeben zu prüfen sein.

Konsistentere Objekte würde man zunächst trocknen, alsdann mit salzsäurehaltigem Alkohol ausziehen. Nach dem Verdunsten des Alkohols würde die Pikrinsäure krystallinisch hinterbleiben.

Aufbewahrung. An einem kühlen, feuersicheren Orte, vorsichtig. Für die Lagerung grosserer Vorräthe wurden die bestehenden Gesetze bez. Pollen-Verordnungen zu beachten sein.

Vinum picrinicum. Vin picrique. Ist Weisswein, welcher 0,1 Proc. Pikrinsäure gelöst enthält.

II. † Ammonium picricum (picronitricum). Ammoniumpikrat. Pikrinsaures Ammonium. $C_6H_2(NO_2)_3ONH_4 = 246$ Zur Darstellung lost man 1 Th Pikrinsäure in 8 Th siedendem Wasser unter Zusatz von 1 Th Ammoniakflüssigkeit (10 Proc) Die nach dem Erkalten abgeschiedenen Krystalle werden zwischen Filtrirpapier getrocknet

Gelbe, glänzende, geruchlose, nadelförmige Krystalle von sehr bitterem Geschmack, in Wasser und in Weingeist löslich Sie neigen infolge Ueberhitzung oder durch Druck und Schlag noch mehr zur Explosion wie die freie Pikrinsäure Ueberhaupt sind die Salze der Pikrinsäure leichter explosibel als die freie Säure Aufbewahrung Vorsichtig

Anwendung. Als Chinarsatz bei Malaria und Febris intermittens in Gaben von 0,01 g — 0,05 g Dos max pro die 0,5! Grössere Gaben wirken als Hergift

Acidum chinopicroicum Von HENRI, ALFRED DUBOIS und PERRET als Fiebermittel und Chinarsatz empfohlen, wurde hergestellt, indem man Chinارينden-Auszug mit Pikrinsäure füllt und den wesentlich aus Chinapikrat und Chinomnipikrat bestehenden Niederschlag trocknete Bei Anwendung des Mittels ist Vorsicht geboten

Acidum salicylicum.

Acidum salicylicum (Aust, Brit, Germ, Helv, U-St) *Acide salicylique* (Gall) **Acidum spiricum.** Salicylsäure. Spiralsäure Spiroylsäure Salicylsäure. *o* Oxybenzoesäure Salicylic acid. $C_6H_4(OH)CO_2H$ (1 2) Mol Gew. = 138

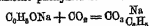
Im ätherischen Oele der Blüthen von *Spinaea Ulmaria L* als Salicylsäure-Methylester vollkommen, früher aus diesem, sowie durch Oxydation von Salicylaldehyd und Salicin gewonnen

Darstellung Gegenwärtig synthetisch durch Einwirkung von Kohlensäure auf Phenol nach verschiedenen Verfahren dargestellt, von denen das nachfolgende (KOLBE'sche) das älteste und einfachste ist

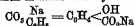
Man sättigt Phenol mit Natronlauge, so dass Phenolnatrium C_6H_5ONa entsteht, und dampft die Lösung zu einem trocknen Pulver ein Dieses wird in eine metallene Retorte eingeführt und im Oelbade zunächst auf 100° C erhitzt, worauf man unter allmählicher Steigerung der Temperatur trockne Kohlensäure überleitet Wenn der Retorteninhalt auf 170—180° C erhitzt ist, beginnt Phenol fiberrundestilliren, und zwar geht allmählich die Hälfte des angewendeten Phenols über Man steigert unter fort gesetztem Ueberleiten von Kohlensäure die Temperatur bis auf etwa 220° C und unterbricht die Operation, wenn Phenol nicht mehr übergeht

Da aus Dinatriumsalicylat bestehende Retorteninhalt wird in Wasser gelöst und die Lösung mit Salzsäure zersetzt, worauf sich die Salicylsäure ausscheidet Man reinigt sie, indem man sie durch Neutralsäuren mit Calciumcarbonat in das Calciumsalz überführt und dieses wiederum mit Salzsäure zersetzt oder man destillirt die Salicylsäure mit überhitztem Wasserdampf über oder man unterwirft ihre mit verdünntem Weingeist hergestellten Lösung der Drylyse

Der obige Process verläuft in zwei Phasen durch Einwirkung der Kohlensäure auf das Phenolnatrium entsteht zunächst phenylkohlen-saures Natrium,



welches sich beim raschen Erhitzen in Natriumsalicylat umlagert



Eigenschaften Farblose und geruchlose, specifisch leichte, nadelförmige Krystalle, von süsslich saurem, zusammenziehendem Geschmack Beim Verstauben reizen sie die Nasenschleimhaut zu heftigem Niesen 1 Th Salicylsäure löst sich in etwa 500 Th Wasser von 15° C, oder 15 Th siedendem Wasser, ferner in 2,5 Th. Weingeist von 90 Proc, in 2 Th Aether, in 80 Th kaltem Chloroform, in 3,5 Th Amylalkohol, in 60 Th Glycerin, in 80 Th Benzol und in 60—70 Th fettem Oel Bei Gegenwart von Natriumphosphat, Borax, Ammoniumacetat und Ammoniumcitrat wird die Auflöslichkeit der Salicylsäure in Wasser bedeutend erhöht, doch schmecken



Losungen von Salicylsäure + Borax in Wasser intensiv bitter Der Schmelzpunkt der reinen Salicylsäure liegt bei 156,8°C, sie ist mit Wasserdämpfen flüchtig Beim vorsichtigen Erhitzen kann sie sublimiert werden, beim raschen Erhitzen zerfällt sie in Phenol und Kohlensäure Die Pharmakopöen machen über die von ihnen recipirte Salicylsäure bezüglich der physikalischen Eigenschaften folgende Angaben

	Schmelzpunkt	Anstr.	Brit.	Gal.	Ger.	Helv.	U.-S.
		ca 156°	156—157°	158°	ca 157°	158°	156—1°
1 Th. löst sich in Th. Wasser von 15°		sehr schwer	6—700	419	ca. 500	ca. 500	ca. 450
1 Th. „ „ „ siedendem Wasser		leichter	leichter	12,6	15	15	15

Chemisch ist die Salicylsäure eine einbasische aber zugleich zweierthige Säure Ihre Salze heissen „Salicylate“ Die „normalen Salze“ entstehen durch Ersetzung des H-Atomes der Carboxylgruppe und haben die allgemeine Formel $C_6H_4(OH)CO_2M$ Wird ausserdem auch das H-Atom der Hydroxylgruppe substituiert, so nennt man die hierdurch entstehenden Salze „basische Salicylate“ Ihre allgemeine Formel ist $C_6H_3(OM)CO_2M$ Sie bildet feiner Ester nach der allgemeinen Formel $C_6H_4(OH)CO_2R$

Reaktionen 1) Die wässrige Lösung der Salicylsäure oder ihrer Salze wird durch Eisenchlorid blauviolett gefärbt Mineralsäuren verhindern die Reaktion Dagegen tritt die Färbung auch in der wenigsten Lösung und in der Lösung in Glycerin ein 2) In Lösungen der normalen Salicylate erzeugt Silbernitrat einen weissen Niederschlag 3) Wird Salicylsäure oder ein Salz derselben mit Methylalkohol und conc. Schwefelsäure erhitzt, so tritt der eigenartige Geruch nach Wintergreenol auf 4) Schon in sehr verdünnten Lösungen erzeugt Bromwasser eine krystallinische Ausscheidung von gebromten Salicylsäuren

Im Uebrigen bieten Krystallisationsvermögen sowie Bestimmung des Schmelzpunktes die wichtigsten Erkennungsmittel für die Salicylsäure

Wesentlich ist die Abwesenheit von Kresotinsäure, da schon bei einem Gehalt von 5 Proc. Kresotinsäure die Salicylsäure kein krystallisirendes Natriumsalz mehr giebt

Handelsorten Die wichtigsten Handelsorten sind 1) *Acid salicylic precipitatum* (seu *amorphum*) ist die aus der Lösung des Natriumsalicylates durch Salzsäure abgeschiedene Säure MikrokrySTALLINISCHES Pulver, häufig etwas gefärbt, zum pharmaceutischen Gebrauch nicht rein genug 2) *Acid salicylic recrystallisatum*, durch Umkrystallisiren oder Destillation der vorigen mittels Wasserdampf erhalten Dentiche, Krystallnadeln, ungefärbt Diese Sorte ist die in der Pharmacie gewöhnlich gebrauchte 3) *Acid salicylic dialysatum* Durch Dialyse der Lösung der krystallisirten Säure in verdünntem Weingeist erhalten, ist die reinste Handelsorte

Prüfung Als Verunreinigungen sind anzuführen Harze und färbende Nebenprodukte von der Fabrikation, anorganische Substanzen, Farbstoffe, welche zur Verdeckung einer gelblichen Färbung zugesetzt werden, Kresotinsäure

1) Die Salicylsäure bildet ungefärbte (Vergleichung mit einem Typ-Präparat!), von mechanischen Unreinigkeiten freie Krystallnadeln Sie löse sich in 10 Th. absolutem Aether zu einer klaren, farblosen und blanken Flüssigkeit auf (Die meisten anorganischen Verunreinigungen bleiben ungelöst, Farbstoffe und Färbungen geben sich in der Lösung zu erkennen) 2) Nach dem Trocknen über Schwefelsäure schmelze sie im Kapillarrohr zwischen 156 und 157°C (organische Verunreinigungen, namentlich auch Kresotinsäure, drücken den Schmelzpunkt herab — 3) 1 g der getrockneten Säure verbrauche (Phenolphthalein als Indikator) = 7,24 cem Normal-Kalilauge zur Neutralisation 4) 0,5 g verbrenne auf dem Platinblech ohne Rückstand 5) Löst man 0,5 g der Säure in 3 cem Alkohol und lässt die Lösung an einem staubfreien Orte freiwillig verdunsten, so darf die zurückbleibende Krystallmasse keine gefärbten Ränder zeigen

Prüfung auf Kresotinsäure 3 g Salicylsäure werden in 15 cem Wasser, welches in einem 200 cem Kölbchen zum Sieden erhitzt ist und etwa 1—2 g reines (eiseno-freies) Calciumcarbonat aufgeschlämmt enthält, eingetragen Nach erfolgter Neutralisation wird die Flüssigkeit ohne zu filtriren unter Umschwenken auf feiner Flamme auf etwa 5 cem eingekocht, so dass schon in der Hitze starke Krystallausscheidung stattfindet

Nach dem Erkalten wird die noch mit etwas Wasser verdünnte Mutterlauge in ein weites Reagensglas abgegossen, in diesem bis auf etwa 1 cm eingekocht und durch Reiben mit einem Glasstab zur Krystallisation gebracht. Man verdünnt mit 1 cm Wasser, giesst die Mutterlauge durch ein mit loser Watte verstopftes Trichterchen in ein Reagensglas ab. Aus dem nochmals auf etwa 1 cm eingekochten Filtrate fällt beim Versetzen mit Salzsäure bei einem Kresotinsäuregehalte der ursprünglichen Saure von 3–5 Proc ein Säuregemisch in relativ grosser Menge aus, welches unter heissem Wasser schmilzt und als dicker Öeltropfen am Boden des Reagensglases sich ansammelt. Säuren von 0,5–1,0 Proc Kresotinsäuregehalt zeigen diese Erscheinung nicht, die bei ihnen durch Salzsäure ausgeschiedene Säuremenge ist gering und schmilzt beim Erwärmen des Wassers bis zum Sieden nicht.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen. Lichtschutz ist bei reinen Präparaten nicht erforderlich.

Anwendung. Salicylsäure wirkt faulnisswidrig und gefärmten Fermenten gegenüber (nicht ungeformten) gährungswidrig, daher zur Konservierung von Früchten etc. benutzt. In Substanz und kalter Lösung ätzend. Innerlich als Antipyreticum bei verschiedenen fieberhaften Krankheiten, feiner als Specificum gegen Gelenkrheumatismus, in dessen wegen der dem Magen reizenden Eigenschaften meist als Natriumsalicylat, nur bei abnormen Gährungen im Magen die freie Säure, weil das Na-Salz nicht antifermentativ wirkt. Aeusserlich in wässriger und spirituöser Lösung (in öliger Lösung wenig wirksam) als Antisepticum und Desinficiens in der Wundbehandlung. Als Streupulver auf Wunden und Hautausschläge, als Munddesiniciens in Zahnpulvern und -Wässern etc. In keiner Form als Pflaster und Tinktur (Kolledium) zur Zerstörung von verdickter Haut (Hühneraugen!).

Grosse Gaben können Intoxikationserscheinungen Uebelkeit, Collaps, Albuminurie, Oedeme, verursachen. Gegenmittel ist Zuckeralkali, Alkoholica.

In den Harn geht sie zum Theil als Salicylsäure, zum Theil als Aethionchwefelsäure, als Glucuronverbindung und Salicylnsäure über. Nachweis: Ausschütteln des mit verdünnter Schwefelsäure angesäuerten Harns mit Aether Petroläther, Verdunsten des Auszuges und Nachweis mit Eisenchlorid.

Technisch als Konservierungsmittel bei der Fabrikation von Leim, Eiweiss, Seifen, zur Darstellung von Chrysin-Farbstoffen, zur Konservierung von Nahrungsmitteln. Man setzt gewöhnlich folgende Mengen zu Wein pro Hektoliter 2–4 g, Bier pro Hektoliter 4–6 g, eingemachte Früchte etc pro 1 kg = 0,5 g.

Cenatum salicylicum flavum SCHERRER	Laeculum salicylicum
Rp 1. Acid. salicylicum 2,0	Rp Cerae flavae 30,0
2. Olei Amygdalarum 5,0	Laeculum anhydricum 70,0
3. Olei Amygdalarum 5,0	Acid. salicylicum 1,0
4. Cerae flavae 81,0	Olei Gaurtheriaci gut. X
5. Olei Citri	In Stangen ausgesaugt
6. Olei Bergamoticae ad 0,5	
1 ist mit 2 feinsiebenen. Dann schmilzt man 3 und 4 und rührt beim beginnenden Erstarrn 1 und 2 sowie 5 und 6 einrühren.	Oleum orinale LASSAR
	Rp Acid. salicylicum 2,0
	Tincturae Benzoe 3,0
	Olei Amygdalarum 85,0
Kolledium salicylicum (Wien Spec)	Zur LASSAR'schen Kautschuk
Rp Acid. salicylicum 10,0	
Kolledii 80,0	
Chlorophylli 0,5	
Kolledium salicylicum (Ergänzb.)	Pasta antipsoriatica LASSAR
Rp Extracti Cannabae indicae 1,0	Rp Acid. salicylica 2,0
Acid. salicylici 10,0	Sulfuris praecipitati 10,0
Terebinthinae 5,0	Vasellini americani 50,0
Kolledii 88,0	Zinci oxydum 15
Acid. succici glacialis 2,0	15 13,0
Gelatina salicylica SCHWIMMER	Pasta salicylica LASSAR
Rp Glycerini	LASSAR's weisse Paste (Form mag. Ergänz.)
Acid. salicylici ad 10,0	Rp Acid. salicylicum 2,0
Gelatinae albae 90,0	Zinci oxydum crudi 24,0
Aquae destillatae 50,0	Amyli Tridii 44,0
Gegen Eczema vesiculosum	Vasellini americani 50,0
	Gegen Eczema aller Art

Pasta odontologica salicylata
 Rp Acidi salicylici 0,5
 Rhizomatis Indis pulv 5,0
 Saponis medicati pulv 20,0
 Calci carbonici pulv 10,0
 Solutionis Phloxini in Glycerino q. s.
 Olei Gerani
 Olei Menthae pip aa gtt 25
 Man stosse die Masse lediglich mit Glycerin an
 und vermeide Zusatz von Wasser oder Alkohol

Pulvis dentifricus salicylatus
 Rp Acidi salicylici 0,5
 Sacchari Lactis 100,0
 Olei Gerani
 Olei Menthae pip aa gtt X
 Solutionis Phloxini spirit q. s.

Pulvis salicylicus cum Jaleo (Germ III)
Salicylstroumpulver Fussesohweisspulver
 Rp Acidi salicylici pulverati 2,0
 Amyli Terebinthae pulverati 10,0
 Talci veneti pulverati 57,0

Sebum salicylatum 5 Proo
 Rp Acidi salicylici 5,0
 Sebi 50,0
 Olei Gaultheriae gtt 10
 Die Salicylsäure ist in dem geschmolzenen Talg
 zu lösen

Aendum borosalicylicum Borsalicylsäure 1 Th Borsäure wird in 5 Th heissem Wasser gelöst und mit einer Lösung von 2 Th Salicylsäure in 10 Th Weingeist (90 Proo) versetzt, hierauf das Ganze im Wasserbade zur Trockne verdampft und nachgetrocknet — Farbloses krystallinisches Pulver von bitterem Geschmack, angeblich eine chemische Verbindung der Komponenten darstellend Antisepticum, in Form von Waschungen und von Salben gegen Kretze und gegen die Räude der Hautthiere empfohlen

Borsalicylat BERNEGAV 676,0 Natriumsalicylat und 124,0 Borsäure Die höchst feingepulverten Substanzen werden mit etwas Wasser innig verrieben Die bald halt werdende Masse wird getrocknet, dann fein gepulvert

Borsalicyl Cième-BERNEGAV. 20,0 Borsalicylat, 40,0 Arnikaglycerin, 18,0 Lanolin, 22,0 amerik Vaseline

Borsalicyl-Gaze, 10proc. BERNEGAV 150,0 Borsalicylat, 1500,0 heisses Wasser, 0,75 Glycerin, 1000,0 hydrophile Gaze Man lässt $\frac{1}{4}$ Stunde einwirken, presst langsam aus und trocknet auf Holzstäben.

Borsalicyl-Glycerin. 10,0 Borsäure, 10,0 Salicylsäure, 10,0 Wasser, 40,0 Glycerin werden zum Sieden gebracht, dann fügt man 1 Th gebrannte Magnesia hinzu, dampft auf 50 Th ein und lässt erkalten Antisepticum, mit Wasser in allen Verhältnissen mischbar

Gossypium salicylatum. Salicylwatte 5proc Mit einer Lösung von 55 Th Salicylsäure in 700 Th Weingeist (90proc), 700 Th Wasser und 100 Th Glycerin tränkt man 1000 Th entfettete Baumwolle und trocknet bei mässiger Wärme Zur Gehaltsbestimmung werden 5 g Salicylwatte in einem Stöpselglase mit 100 ccm Weingeist durch kräftiges Schütteln ausgezogen 50 ccm der filtrierten Lösung werden mit Normal-Natronlauge (und Phenolphthalein) titirt Die Anzahl der verbrauchten ccm Normal-Natronlauge, mit 0,552 multiplirt, zeigt den Gehalt von 100 Th Salicylwatte an Salicylsäure an Vor Licht und Luft geschützt aufzubewahren (Jerganz Buch)

Collemplastrum salicylatum. 1) a 5 Proo Kautschukpflasterkörper 800,0, Veichenwurzel 75,0, Sandarakpulver 20,0, Salicylsäure gepulvert 17,0, Harzöl 25,0, Petroleumäther 170,0 2) a 10 Proo Kautschukpflasterkörper 800,0, Veichenwurzelpulver 70,0, Salicylsäure 34,0, Harzöl 22,0, Petroleumäther 185,0 3) a 20 Proo Kautschukpflasterkörper 800,0, Veichenwurzelpulver 60,0, Salicylsäure 68,0, Harzöl 20,0, Petroleumäther 200,0 [E DIETRICH]

Cornicoid, amerikan Hühneraugenmittel Extr Cannabis 1,0, Acidi salicylici 10,0, Olei Terebinthinae 5,0, Collodi 82,0, Acidi acetici glaci 1,0

Cornillin, Hühneraugenmittel Ein Guttaperchapflaster-Müll, welcher Salicylsäure und Cannabisextrakt enthält

GERLACH'S Präservativ-Crème Mit Zinkoxyd verriebene Seife, gemischt mit Salicylsäure, Kampheröl und Karbolöl

Spiritus cinalis cum Acido salicylico
Salicyl-Kopfwaschwasser ZILSON
 Schuppen

Lp Acidi salicylici 20,0
 Glycerini 50,0
 Spiritus Coloniensis 50,0
 Solvitus dilut (60%) 880 0

Mit 5 Theilen lauwarmem Wasser verdünnt zum
 Waschen des Kopfes

Tinctura dentifricia salicylata

Rp Acidi salicylici 1,0
 Spiritus diluti (70%) 100,0
 Tinctura Cocconellinae 5,0
 Olei Menthae pip
 Olei Gerani aa 1,0

Auf ein Weinglas Wasser 16—20 Tropfen

Unguentum Acidi salicylici cum Kieseloto UNKA

Rp Acidi salicylici 4,0
 Kieselot 8,0
 Unguenti simplici 4—5,0
 Cerae flavae 8—4,0

Unguentum Acidi salicylici (Bnd Lave)

Rp Acidi salicylici 1,0
 Unguenti Paraffini 9,0

Vasolinum benzoico salicylatum

LASSAR'S Benzoe-Salicyl-Vasolin

Rp Acidi salicylici 1,0
 Tincturae Benzoee 2,0
 Vasolini anodini 47,0

Eucalyptol-Dr. SCHMUTZ, Antisepticum und Jodoform Ersatz Acid salicylic 6,0, Acid. ozobolus, Olei Eucalypti 55 1,0

Asepticum von Busse in Landen-Hannover Antisepticum Gelblich gefärbte, wässrige Lösung von 3,0 Borsaure, 0,25 Salicylsäure in 100,0 Wasser nebst einigen Tropfen Salzsäure 500 g = \approx 3,60 [Anal Dr. DAMKOLTER]

Mundwasser-Tabletten nach Bernegau Heliotropin 0,01 g, Saccharin 0,01 g, Acid salicylic 0,1 g, Menthol 1,0 g, Sacchari Lactis 5,0 g, Spiritus Rosae q. s. fiat 100 Pwollen

Acid salicylic Derivata

Ammonium salicylicum Ammoniumsalicylat Salicylsäures Ammonium $C_6H_4(OH)CO_2NH_4$ Zur Darstellung löst man 10 Th Salicylsäure in 12 Th Ammoniumflüssigkeit von 10 Proc und dunstet die Lösung, welche unbedingt schwach sauer, keineswegs alkalisch reagieren soll, zur Trockne ein — Farbloses Krystallpulver oder seidenglanzende nadelförmige Krystalle, in Wasser leicht, weniger leicht in Weingeist löslich Als Antipyreticum, Antirheumaticum, Expectorans bei fieberhaften Krankheiten empfohlen, aber durch das Natriumsalicylat verdrängt Dosis 0,2—1,0 g

Kalium salicylicum Kaliumsalicylat Salicylsäures Kalium $C_6H_4(OH)CO_2K$ Man übergießt 10 Th Salicylsäure mit 10 Th Wasser und giebt unter Erwärmen soviel Kaliumbikarbonat hinzu (7,2 Th), dass die Lösung gerade noch schwach sauer reagiert und dampft zur Trockne ein — Farbloses Krystallpulver, in Wasser und in Weingeist leicht löslich Anwendung in Gaben von 0,4—1,0 g, wie Natriumsalicylat, aber durch dieses verdrängt

Calcium salicylicum Calciumsalicylat Salicylsäures Calcium $[C_6H_4(OH)CO_2]_2Ca + 2H_2O$ Zur Darstellung übergießt man 10 Th Salicylsäure mit 100 Th heissem destillirtem Wasser, fügt 3,62 Th essensaures Calciumcarbonat hinzu, erwärmt bis zum Aufhören der Kohlensäure Entwicklung, filtrirt und dampft die Lösung zur Krystallisation an — Farbloses Krystallpulver oder oktaedrische Krystalle, in kaltem Wasser schwer löslich, leichter löslich in siedendem Wasser

Anwendung entweder für sich oder mit Wismutsalicylat kombiniert als desinfectirendes Mittel bei Magon und Darmkatarrhen Dosis 0,5—1,5 g

Saluminium insolubile Aluminium salicylicum Aluminiumsalicylat $[C_6H_4(OH)CO_2]_3Al + 3H_2O$ Mol-Gew = 980 Zu Darstellung löst man 100 Th Natriumsalicylat in 500 Th Wasser, andererseits 66 Th Aluminiumsulfat $[Al_2(SO_4)_3 + 18 aq]$ in 500 Th Wasser und filtrirt beide Lösungen Die Aluminiumsulfatlösung wird unter Umrühren in die Natriumsalicylatlösung eingegossen, worauf sich ein dicker krystallinischer Niederschlag abscheidet Man lässt 3—4 Stunden an einem kühlen Orte stehen, filtrirt vor der Stahl-Pumpe ab, wäscht mit eiskaltem Wasser, bis das Filtrat nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Baryumchlorid nicht mehr getrübt wird und trocknet rasch auf porösen Tellern

Farbloses oder schwach röthliches Krystallpulver, in Wasser schwer löslich, durch heisses Wasser wird es in freie Salicylsäure und basisches Salz zerlegt Hinterlässt beim Glühen 10,36% Al_2O_3

Ausserlich als Streupulver bei catarrhischen Affektionen der Nase und des Kehlkopfes, besonders bei Ozaena Aufbewahrung Vor Licht geschützt

Saluminium solubile Aluminium-Ammonio salicylicum Aluminiumammoniumsalicylat $[C_6H_4(OH)CO_2]_3Al_2 + 2H_2O$ Mol-Gew = 1014 Man übergießt 10 Th des unlöslichen Salumins (Aluminiumsalicylat s v) mit 10 Th Ammoniak (10 Proc), wartet ab, bis Lösung erfolgt ist und bringt diese durch Verdunsten zur Trockne — Farbloses oder schwach röthliches Pulver, in Wasser löslich Hinterlässt beim Glühen 10 Proc Al_2O_3 Anwendung wie Saluminium insolubile

Alkalal Aluminium-Kaliumsalicylat Angehört ein Doppelsalz von Aluminiumsalicylat mit Kaliumsalicylat, soll nach D R P 78 403 durch Einwirkung von Kaliumacetat auf Aluminiumsalicylat in der Wärme entstehen Nähere Bereitung sowie Zusammensetzung unbekannt

Methylum salicylicum Salicylsäuremethylester Methylsalicylat $C_6H_4(OH)CO_2CH_3$ Mol-Gew = 152 Bildet den Hauptbestandtheil des Wintergreenöls oder Gaultheriöls (von *Gaultheria procumbens* L.), welches aus etwa 10 Proc Terpen (Gaultherien) und 90 Proc Salicylsäuremethylester besteht

Darstellung Man löst 2 Th Salicylsäure in 2 Th absolutem Methylalkohol, vermischt die Lösung nach und nach mit 1 Th conc Schwefelsäure und erhitzt die Mischung etwa 24 Stunden lang unter Rückflusskühlung auf dem Wasserbade Hierauf destillirt man im Wasserdampfstrom ab Die sich abscheidende Oelschicht wird sehr sorgfältig mit Wasser gewaschen, hierauf trocknet man sie durch Schütteln mit entwässertem Natriumsulfat und filtrirt — Destillation über freiem Feuer liefert ein weniger gut riechendes Produkt

Eigenschaften Farblose Flüssigkeit von angenehmem Geruch Spec Gew 1,1819 bei 16° C Siedep 220° In Wasser sehr schwer löslich, leicht löslich in Alkohol und Aether, mischbar mit fetten und ätherischen Ölen Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett gefärbt Mit starken Basen (KOH, NaOH) entstehen leicht zersetzbare salzartige Verbindungen vom Typus $C_6H_4 \cdot CO_2CH_3 \cdot OM$, beim Erhitzen mit ätzenden Basen oder mit konc Salzsäure erfolgt Spaltung in Salicylsäure und Methylalkohol, bezw Methylchlorid Durch Einwirkung von starkem wässrigen Ammoniak entsteht Salicylamid

Anwendung Wird in Gaben von 1–2 g täglich 3–4 mal besonders gegen Rheumatismus angewendet In Amerika namentlich in der Form des natürlichen Wintergreenöls Technisch zu Zwecken der Parfümerie und der Kosmetik

Dijodsalicylsäuremethylester (aether) Sanoform $C_6H_3J_2(OH)CO_2CH_3$ Mol-Gew = 404 Entsteht durch Einwirkung von Jod auf Salicylsäuremethylester Farblose Nadeln, ohne Geruch und Geschmack, löslich in 10 Th heissem Alkohol, sehr leicht löslich in Aether, schwer löslich in Wasser und in Glycerin Enthalten 63,8 Proc Jod Schmelzp 110° Durch Erhitzen mit konc Salpetersäure oder konc Schwefelsäure wird Jod abgespalten Ferrichlorid färbt die wässrige Lösung violett Durch Natronlauge wird die Verbindung beim Erhitzen verseift, beim Erkalten kristallisiert das Natriumsal der Dijodsalicylsäure in glänzenden Nadeln aus

Bei weichen Schänken und als Austrocknungsmittel bei frischen und eiterigen Wunden, ferner in der Augenheilkunde

Salicylamid Salicylamid Salicylsäureamid $C_6H_4OH \cdot CONH_2$ Mol-Gew = 137 Zur Darstellung behandelt man Salicylsäuremethylester entweder mit trockenem Ammoniakgas oder mit konc wässrigem Ammoniak Das entstandene Salicylamid wird entweder aus siedendem Wasser oder aus heissem verdünnten Alkohol umkristallisiert

Farbloses oder gelbblichweißes, leichtes Krystallpulver, geschmacklos, in Wasser etwas leichter löslich als Salicylsäure Die wässrige Lösung wird durch Ferrichlorid violett gefärbt Schmelzp 138° Durch Erhitzen mit Natronlauge wird es in Natrium salicylat übergeführt unter Frewerden von Ammoniak

Salicylamid wirkt wie Natrium salicylat, aber stärker analgetisch Dosis mehrmals täglich 0,2–0,8 g

Acidum sulfosalicylicum Sulfosalicylsäure Salicylsulfonsäure $C_6H_4(SO_3H)OH$ CO_2H Mol Gew = 218 Nicht zu verwechseln mit Salicylschwefelsäure $C_6H_4(SO_3H)CO_2H$

Zur Darstellung erhitzt man 1 Th Salicylsäure mit 2–3 Th konc Schwefelsäure einige Stunden auf 180° Man giesst alsdann das Reaktionsprodukt in viel Wasser, digeriert mit einem Ueberschuss von Baryumkarbonat und scheidet durch Verdampfen des Filtrates zunächst das Baryumsalz $Ba(C_6H_3SO_3)_2 + 4H_2O$ ab Man löst dieses in Wasser, versetzt die Lösung mit berechneten Mengen Schwefelsäure und dunstet das Filtrat ein

Farblose, lange, dünne Nadeln, in Wasser und in Alkohol sehr leicht löslich Schmelzp 120° Die wässrige Lösung giebt mit Ferrichlorid burgunderrothe Färbung Fällt Erweiss, die 20procentige Lösung dient (Roon'sches Reagens) zum Nachweis von Erweiss im Harn

Natrium sulfosalicylicum Saures salicylsulfosaures Natrium $C_6H_4(OH)CO_2H \cdot SO_3Na$ Mol Gew = 240 Zur Darstellung werden 216 Th Salicylsäure in wässriger Lösung mit 84 Th reinem Natriumkarbonat theilweis neutralisirt und durch Eindampfen zur Krystallisation gebracht

Farblose Krystalle oder weisses krystallinisches Pulver, in 25–30 Th Wasser löslich, fast unlöslich in Alkohol und in Aether Die wässrige Lösung färbt Lackmus und wird durch Ferrichlorid burgunderroth gefärbt, verdünnte Schwefelsäure hebt diese Färbung auf Durch Baryumchlorid entsteht kein Niederschlag Durch Blausäure entsteht nach einiger Zeit ein Krystallmagma des schwerlöslichen Biazsals Giebt mit Erweiss einen in Natriumchlorid unlöslichen Niederschlag

Als Ersatz des Natrium salicylates gegen Gelenkrheumatismus Besitzt nicht den unangenehmen Geschmack und zeigt nicht die Nebenwirkungen des vorigen, wirkt aber schwächer Dosis 0,5–1,0 g mehrmals täglich Ferner als Rheusreagens

Acidum diiodosalicylicum Dijodsalicylsäure $C_6H_3J_2(OH)CO_2H$ Mol-Gew = 390 Die Darstellung erfolgt durch Einwirkung berechneter Mengen von Jod und Jodsäure auf Salicylsäure in alkoholischer Lösung Zur Reinigung führt man die Säure durch Kochen mit Natriumkarbonat in das schwerlösliche Natriumsalz über und gewinnt die freie Säure durch Zerlegen desselben mit Salzsäure

Farbloses, mikrokrySTALLINISCHES Pulver in 1500 Th kaltem oder 660 Th siedendem Wasser löslich, leicht löslich in Alkohol und in Aether, von misslichem Geschmack, nicht ätzend Die wässrige Lösung reagirt sauer, wird durch Ferrichlorid violett gefärbt, rauchende Salpetersäure spaltet Jod ab

Winkt analgetisch, antithermisch, antiseptisch und die Herzthätigkeit hemmend, bei Rheumatismus etc wie Salicylsäure zu 1,5–4,0 g pro die Meist als Natriumsalz angewendet

Natrium dihydrosalicylicum Dihydrosalicylsäures Natrium $C_6H_7(OH)CO_2Na + 2\frac{1}{2}H_2O$ Mol-Gew = 457 Wird durch Neutralisation von 390 Th Dihydrosalicylsäure mit 53 Th wasserfreiem Natriumkarbonat (Na_2CO_3) in wässriger Lösung erhalten

Farblose Blättchen oder lange platte Nadeln, in 50 Th Wasser von 20° löslich Reaktionen und Anwendung wie die freie Säure

Acidum dithiosalicylicum Dithiosalicylsäure $[S C_6H_4 OH CO H]_2$ Mol Gew = 338

Darstellung Man erhitzt 2 Mol Salicylsäure mit 1 Mol Chlorschwefel S_2Cl_2 längere Zeit auf 120–150° wobei lebhaftes Reaktion unter Entweichung von Chlorwasserstoff eintritt $2 C_6H_4(OH)CO_2H + S_2Cl_2 = 2 HCl + [S-C_6H_4(OH)CO_2H]_2$ Man löst die harzartige, gelbe Reaktionsmasse in Natriumkarbonatlösung (wobei Schwefel ungelöst zurückbleibt) und fällt aus dieser Lösung die freie Säure durch Zusatz von Salzsäure Das Reaktionsprodukt ist ein Gemenge zweier isomerer Säuren, deren Natriumsalze man trennen kann Zu diesem Zwecke wird die Lösung der Natriumsalze mit Natriumchlorid (Kochsalz) versetzt, wo durch sich nur das Salz Nr I = $CO_2Na OH OS = 1\ 2\ 8$ unlöslich abscheidet, während das Salz Nr II = $CO_2Na OH OS = 1\ 2\ 5$ in Lösung bleibt Aus den so getrennten Salzen werden die freien Säuren durch Zusatz von Salzsäure in Freiheit gesetzt und durch Sättigen mit Natriumkarbonat wieder in die Natriumsalze übergeführt

Natrium dithiosalicylicum I Dithion I Dithiosalicylsäures Natrium I $[S-C_6H_4(OH)CO_2Na]_2$ Mol-Gew = 382 Entspricht dem durch Kochsalz unlöslich abgeschiedenen Natriumdithiosalicylat — Gelbliches, amorphes, etwas hygroscopisches Pulver von alkalischer Reaktion Die wässrige Lösung ist bräunlich und wird durch Formolnatrium violett gefärbt Säuren verursachen milchige Trübung, die sich zu einem gelbbraunen Harz zusammenballt Durch Blausäure entsteht ein gelbbliches Niederschlag, welcher beim Erhitzen mit Natronlauge in schwarzes Blausäure übergeht

Natrium dithiosalicylicum II Dithion II Dithiosalicylsäures Natrium II $[S-C_6H_4(OH)CO_2Na]_2$ Mol-Gew = 382 Entspricht dem durch Kochsalz nicht unlöslich abgeschiedenen Natriumdithiosalicylat Amorphes, hygroscopisches, in Wasser lösliches Pulver Die wässrige Lösung ist braunschwarz, Säuren erzeugen in ihr schmutzweiße Fällung, die sich zu einem dunklen Harze zusammenballt Das sonstige Verhalten wie Dithion I

Dithion schlechthin heisst das nicht getrennte Gemenge der beiden eben beschriebenen Salze Die vorstehend beschriebenen Salze (Dithion, Dithion I und Dithion II) wirken antiseptisch und antipyretisch wie Salicylsäure bez Natriumsalicylat, aber erheblich stärker, angeblich ohne störende Nebenwirkungen Gebraucht wird zur Zeit besonders Nr II bei Gelenkrheumatismus in Gaben von 2–4 g pro die

Bismutum dithiosalicylicum Thioform Dithiosalicylsäures Wismut Formel angeblich $[S-C_6H_4(OH)CO_2-BiO]_2 + Bi_2O_3 + 2H_2O$, aber zweifelhaft Wird erhalten, wenn die Lösung von 1 Mol des dithiosalicylsäuren Natriums I oder II oder des Gemenges beider mit 4 Mol neutralen Wismutnitrates bei Gegenwart von Natronlauge digerirt wird

Gelbbraunes, geruchloses, in Wasser unlösliches Pulver Aeusserlich als geruchloses und ungiftiges Antisepticum bez als Jodoformersatz empfohlen Innerlich bei Magen- und Darmkatarrh in Gaben von 0,2–0,5 g

Acidum tetrathiodichlorosalicylicum Tetrathiodichlorosalicylsäure $[S_2C_6H_4(OH)CO_2H]_2$ Mol-Gew = 469 Zur Darstellung werden 2 Mol Salicylsäure mit 2 Mol Chlorschwefel (S_2Cl_2) langsam auf 120–140° erhitzt bis Chlorwasserstoff nicht mehr entweicht (s Acidum dithiosalicylicum) Das Reaktionsprodukt wird mit Natriumkarbonat + Wasser in Lösung gebracht und die freie Säure durch Salzsäure ausgefällt

Rotgelbes Pulver, bei 150° erweichend, bei 160° schmelzend, in Wasser unlöslich Wird äusserlich als Antisepticum in Form von Streupulvern angewendet

Acidum phenyle salicylicum o Oxydiphenylkarbonsäure $C_6H_5 C_6H_4 OH CO_2H$ Mol-Gew = 214

Bei der trockenen Destillation eines Gemisches gleicher Moleküle Calciumbenzoat und Calciumsalicylat entsteht „Oxydiphenylketon“, welches durch Schmelzen mit Kaliumhydroxyd die o Oxydiphenylkarbonsäure liefert Weisses Pulver, in Wasser schwer löslich, leichter löslich in Alkohol, Aether und Glycerin Als Wundantisepticum, besonders als Streupulver empfohlen



Salicylid $\left[\text{C}_6\text{H}_4 \begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \diagup \diagdown \\ \text{O} \end{smallmatrix} \right]_2$ Dieses innere Anhydrid der Salicylsäure entsteht durch Erwärmen von Salicylsäure mit Phosphoroxyclorid. Krystallisiert aus Alkohol in farblosen, glänzenden Nadeln. Schmelzp. 281–282°. Verbindet sich leicht mit Chloroform, dient daher zur Darstellung des sog. Salicylid-Chloroforms, s. d.

Salicylsäure **Salicylglycol** $\text{CH}_2\text{—NH}(\text{C}_6\text{H}_4\text{O})\text{CO}_2\text{H}$ Diejenige Verbindung, als welche ein Theil der in den Organismus eingeführten Salicylsäure durch den Harn ausgeschieden wird. — Der mit Phosphorsäure schwach angesäuerte Harn wird mit Aether ausgeschüttelt. Der nach dem Verdunsten der Aetherlösung hinterbleibende Rückstand wird zur Vertreibung beigemengter Salicylsäure im Luftstrom auf 140–150° erwärmt, dann aus Wasser umkrystallisiert. In kaltem Wasser schwer lösliche, farblose Nadeln. Die wässrige Lösung wird durch Ferrichlorid violett gefärbt.

Acidum salicylosum.

Acidum salicylosum Salicylige Säure Salicylwasserstoff. Spirige Säure. Salicylaldehyd o Oxybenzaldehyd. $\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}\cdot\text{CHO}$ (1 2). Mol Gew. = 122

Kommt fertig gebildet vor in dem ätherischen Oel der Blüten verschiedener Spiraea-Arten, z. B. *Spiraea ulmaria* L. Wurde früher gewonnen durch Oxydation des zugehörigen Alkohols, d. i. des Saligenins $\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$. Gegenwärtig synthetisch nach der **RENNER-TIMMANN'schen** Reaktion dargestellt.

Darstellung In einem mit Rückflusskühler verbundenen Kolben von 1 l Fassungsräum erwärmt man eine Lösung von 50 g Phenol (absolut) in 450 g Natronlauge (aus 150 g NaOH und 900 g Wasser) auf 50–60° und lässt durch die Kühlröhre unter öfterem Umschütteln in kleinen Portionen 75 g Chloroform zufließen. Es erfolgt Temperaturerhöhung, die Flüssigkeit färbt sich vorübergehend violett, zuletzt orangeroth. Nachdem alles Chloroform zugegeben, erhält man die Flüssigkeit noch 1–2 Stunden im Sieden, destilliert alsdann noch vorhandenes Chloroform im Wasserbade ab und lässt die Reaktionsflüssigkeit erkalten. Hierauf säuert man mit verdünnter Schwefelsäure an und unterwirft die saure Lösung der Destillation mit Wasserdampf. In das Destillat gehen über o Oxybenzaldehyd (d. i. Salicylaldehyd) und Phenol. Man schüttelt das Destillat mit Aether aus, bringt die ätherische Lösung durch Abdunsten auf ein kleines Volumen und schüttelt sie mit saurem Natriumsulfat, welches mit dem Salicylaldehyd, nicht aber mit dem Phenol, eine krystallisierende Verbindung eingeht. Man reinigt die Krystalle durch Absaugen und Waschen mit Alkohol, versetzt sie durch Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure, schüttelt den Salicylaldehyd mit Aether aus, lässt diesen verdunsten und reinigt den hinterbleibenden Salicylaldehyd durch Destillation über freier Flamme.



Eigenschaften Farblose, angenehm bittermandelölig riechende, brennend schmeckende Flüssigkeit von öligem Beschaffenheit und schwach saurer Reaktion. An der Luft nimmt sie bald röthliche Färbung an, auch bildet sich in ihr Salicylsäure. Sie erstarrt bei –20°C zu grossen durchsichtigen Krystallen und siedet bei 196°C. Das spec. Gew. ist bei 15°C = 1,1725. In Wasser wenig löslich, leicht löslich in Alkohol und in Aether. Mit Wasserdämpfen flüchtig (p Oxybenzaldehyd ist mit Wasserdämpfen nicht flüchtig!) giebt mit saurem Natriumsulfat eine krystallisierende Verbindung.

Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid intensiv violett gefärbt. Der Salicylaldehyd verhält sich wie ein anwerthiges Phenol. Das H-Atom der OH-Gruppe ist durch Metalle vertretbar, z. B. $\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}\cdot\text{ONa}$. Diese salzartigen Verbindungen wurden früher „Salicylate“ genannt.

Aufbewahrung Vor Licht geschützt, in kleinen, durch Kork wohlverschlossenen Gefässen.

Anwendung Salicylaldehyd wirkt desinficierend und antiseptisch, innerlich ange-
 lieh auch diuretisch. Man hat ihn zu 0,2–0,3 g 3–4mal täglich gegen Wassersucht ge-
 geben. Stört leicht die Verdauung, Gaben von 5 g sollen Intoxikation bewirken. Aus-
 scheidung durch den Urin, angeblich unverändert.

Potio salicylosa HANNOV	Sirupus salicylosus HANNOV
Rp Tincturae salicylosae 2,0	Rp Acidi salicylici guttas 10
Sirupus Sacchari 90,0	Spiritus Vini guttas 80
Aquae destillatae 170,0	Sirupus Sacchari 60,0

S 2–3 stündlich einen Esslöffel

Tinctura salicylosa
Rp Acidi salicylici 1,0
Spiritus diluti (Q892) 8,0
Dosis = 20 Tropfen

Acidum silicicum.

Die verschiedenen Formen, in welchen uns die natürlich vorkommende oder kunst-
 lich hergestellte Kieselsäure entgegentritt, lassen sich auf zwei Modifikationen, die kry-
 stalline und amorphe Kieselsäure, zurückführen.

I Terra silicea praeparata Silicea Kieselerde Quarzpulver Terra vitrescibilis $\text{SiO}_2 = 60$ Ist natürlich vorkommendes kristallisiertes Kieselsäureanhydrid SiO_2 , wird durch Mahlen möglichst eisenfreien Quarzes dargestellt und zweckmässig von Porzellanfabriken oder Glasfabriken bezogen. — Es ist unlöslich in allen Säuren — mit Ausnahme der Fluorwasserstoffsäure — wird auch durch Kochen mit wässrigen Lösungen der kohlensauren oder atzenden Alkalien unter gewöhnlichem Druck nicht merklich angegriffen, dagegen durch Schmelzen mit kohlensauren oder atzenden Alkalien (K_2CO_3 , Na_2CO_3 , KOH , NaOH) in lösliche Alkalisilikate verwandelt, die aufgeschlossen. Durch Erhitzen mit Fluorwasserstoffsäure wird es vollständig als Siliciumfluorid SiF_4 verflüchtigt.

Es wurde vorübergehend in Gaben von 2–4 g 3–4mal täglich gegen habituelle Verstopfung angewendet und hat hier wohl durch mechanische Reizung der Darmschleimhaut gewirkt. — In der chemischen Praxis kann man es zum Filtrieren der starken Säuren und der Laugen (ähnlich wie Asbest und Glaswolle) benutzen.

II Acidum silicicum amorphum Silicea praecipitata Amorphe Kieselsäure Zur Darstellung fügt man zu einer mit dem gleichen Volumen Wasser verdünnten Lösung von Kali- oder Natron-Wasserglas so lange Salzsäure, bis eine Probe bei Fallungsflüssigkeit mit Methylorange deutlich rothe Färbung giebt. Man dampft die Flüssigkeit auf dem Wasserbade zur Trockne und wäscht den hinterbleibenden Rückstand mit warmem Wasser aus, bis das ablaufende nicht mehr sauer reagiert. Man presst das Wasser ab, zerkleinert den Presskuchen, trocknet ihn und verwandelt ihn in ein Pulver.

Die im Wasserbade ausgetrocknete Kieselsäure hat die Formel $\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$, Mol-Gew. = 78. Sie ist ein zartes, weisses, sehr leichtes Pulver, ist in Wasser unlöslich, in heisser Aetzkalilauge oder Aetzatronlauge leicht löslich.

Man giebt sie innerlich zu 0,06 g täglich 2 mal in Tabletten und zwar in Verbindung mit Calciumphosphat zur Unterstützung retardirter Knochenbildung. Ob an Stelle gefällter Kieselsäure etwa Kieselsäure untergeschoben ist, lässt sich durch das Mikroskop leicht erkennen.

III Acidum silicicum puliforme Silicead. Breiartige Kieselsäure. Man erhält diese, wenn man die sub II gefällte und ausgewaschene Kieselsäure in einem leinenen Kolatorium abtropfen lässt, aber nicht austrocknet. Zusammensetzung $\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O} + x \text{ aqua}$.

Man verwendet sie unter dem Namen „Silicad“ als Excipiens für Arzneistoffe, so zu sagen als Substanzgrundlage.

IV Terra infusoriarum Infusoreneerde Kieselguhr. Findet sich in grossen Lagern, vermuthlich den ausgetrockneten Becken früherer Teiche und Seen in der Lunenburg'schen Heide, in der Nähe von Berlin, in Bohmen bei Böh u a O und besteht aus den Kieselpanzern abgestorbener Diatomeen, im gegluhten Zustande aus Kieselsäureanhydrid SiO_2 . Das Naturprodukt wird zur Zerstörung hängengeter organischer Substanz eulent, demn gemahlen und geschlämmt und kommt je nach der Reinheit als weisses bis rothliches (wegen Eisengehalt) Pulver in den Handel. Für pharmaceutische Zwecke zu empfehlen ist die Sorte *Terra silicea calcinata praecipitata*.

Sie wird angewendet zur Herstellung der Unkraut'schen Specialitäten, als Konstituens für Pillen, ferner zur Aufnahme von Brom und Formaldehyd und zu Aetzpasten, z B mit Milchsäure, zu Zahnpulvern und Zahnpasten.

Technisch zur Fabrikation von Dynamit, als Wärmeschutzmasse in Goldschranken und zur Bekleidung von Dampfrohren, zur Herstellung von Wasserglas, zu Kitten und vielen anderen Zwecken, z B als Verpackungsmaterial für Säuren u dergl.

Infusorenerde ist sehr leicht durch das Mikroskop nachzuweisen. Bei 100—300maliger Vergrößerung erkennt man auf den ersten Blick die charakteristischen Formen der Diatomeen.

V Tabashir nennt man Konkretionen, die im Bambusrohr (*Bambusa graminacea* L.) vorkommen. Ethisen- bis nussgrosse Stöcke, aus fast reiner amorphen Kieselsäure bestehend. In der Hindu-Medicin als Tonicum, Aphrodisiacum und Lungennittel benutzt.

Schmilzt man amorphes oder krystallinische Kieselsäure mit kohlensauren oder ätzmachtigen Alkalien, so erhält man Alkalisalze der Kieselsäure in Form wasserlöslicher Glasmasse. Die chemische Zusammensetzung derselben ist je nach dem Verhältniss, in welchem Kieselsäure und Alkali angewendet werden, verschieden.

VI Liquor Kali silicici Kalium silicicum solutum (Helv.) Kaliwasserglas. *Silicate de potasse dissous* (Gall.) *Liqueur des cailloux*. Eine farblose oder gelbliche, geruchlose, sirupdicke, stark alkalische Flüssigkeit. Spec Gew 1,30—1,35 (Helv.), 1,232 (Gall.), 1,24—1,25 (Riganzb.).

Darstellung. 150 Th feiner Quarzsand (oder Quarzpulver oder Infusorenerde), 100 Th Potasche und 10 Th Holzkohlenpulver werden im Glühfeuer geschmolzen und 5—6 Stunden im Schmeltzen erhalten. Man lässt die Schmelze in kaltes Wasser laufen, in welchem sie in kleine Stücke zerfällt. Man bringt diese durch Kochen mit Wasser in Dampföpfen unter gesteigertem Druck in Lösung und stellt die geklärte Lösung durch Eindampfen auf das geforderte spec Gew. Enthält die Lösung Kaliumsalz, so muss dieses durch Erwärmen mit Kupferfällspülungen zersetzt und beseitigt werden. Das Kaliwasserglas ist eine Mischung von Kaliumtetrasilikat $\text{Si}_4\text{O}_7\text{K}_2$ mit Kaliumdisilikat $\text{Si}_2\text{O}_5\text{K}_2$.

VII Kalium silicicum purum Reines Kaliumsilikat oder kiesel-saures Kalium $\text{K}_2\text{SiO}_3 = 154$. Zur Herstellung dieses in der Mineralwasserfabrikation gebrauchten Salzes schmilzt man eine sorgfältig hergestellte Mischung von 100 Th frischgegluhtem reinem Kaliumkarbonat mit 43,5 Th feingepulvortem Quarz, bis die Masse ohne Kohlen-säure-Entwicklung ruhig fliesst. — Man giebt den Fluss in einen Porcellantrichter, bringt ihn in die Form erbsengrosser Stöcke und bewahrt diese unter hygroscopischen Verhältnissen wegen in möglichst dicht geschlossenen Gefässen auf.

VIII Liquor Natru silicici (Germ III) Natrium silicicum liquidum. Natriumwasserglas. *Silicate de soude liquide*. Wird in gleicher Weise hergestellt wie das Kaliwasserglas, nur werden auf 100 Th Quarzpulver 52 Th calcinirtes Natriumkarbonat und 6 Th Holzkohlenpulver angewendet. — Spec Gew 1,30—1,40 (Germ III). Alkalisch reagirende, sirupöse Flüssigkeit.

Vermischt man gleiche Gewichtstheile Wasserglaslösung und Weingeist (90%), so muss sich ein körniges, nicht breiartiges oder schmieriges Salz in reichlicher Menge abscheiden. Die abfiltrirte Flüssigkeit darf rothes Lackmuspapier nicht blau färben, andernfalls ist das Präparat zu stark alkalisch, bezw natrium-reichhaltig. S w u.

IX. Natrium silicicum purum Reines Natriumsilikat. Reines kieselbares Natrium $\text{Na}_2\text{SiO}_3 = 122$ Wird in der ähnlichen Weise bereitet, aufbewahrt und angewendet wie Kalium silicicum purum, nur verwendet man ein manges Gemisch von 100 Th. frisch calcinirtem Natriumcarbonat mit 56,6 Th. Quarzpulver

Doppelwasserglas, Vitrum solutum duplicatum, nennt man in der Technik ein Gemisch aus 3 Th. Kalwasserglas mit 2 Th. Natronwasserglas

Aufbewahrung Die Aufbewahrung der Wasserglaslösungen erfolgt in Gefäßen mit Gummistopfen (oder Korkstopfen) Glasstopfen werden bald derartig eingekittet, dass die Oeffnung der Flaschen ohne deren Zerkümmerung unmöglich wird

Anwendung Zum Gebrauch für die Mineralwasserfabrikation dienen die reinen Phosphate Diese werden auch abgegeben, wenn *Kalium-* bezw. *Natrium silicicum* für den inneren Gebrauch verordnet werden sollten Verordnet der Arzt *Liquor Kali* oder *Natri silicici*, so sind 38 1/2 procentige Lösungen dieser Salze zu dispensiren Man schreibt diesen Silikaten, in Gaben von 0,3—1,0 g 3—4 mal, täglich mit viel Wasser verdünnt, eine auflösende Wirkung gegenüber harnsauren Conkretionen zu, verordnet sie daher bei Gicht

Außerlich dienen Wasserglaslösungen, indem man mit ihnen Pappe, Leinwand, Gaze tränkt, zur Herstellung der „Wasserglasverbande“ Hierbei ist Rücksicht darauf zu nehmen, dass die betr. Lösungen nicht zu stark alkalisch sind Wenn man eine kleine Stelle des Handrucks mit Wasserglas bestreicht, so darf nach 1/4—1/2 Stunde Aetzung der Haut nicht wahrzunehmen sein — Man hüte sich auch, dass nicht für Wasserglas die diesem ähnliche Kali oder Natronlauge bezogen oder abgegeben wird! Man unterlasse die obige Probe mit Weingeist niemals Grobe Verwechselungen mit Natronlauge sind wie folgt zu erkennen 1) Fügt man zu 10 cem Wasserglaslösung 3—4 Tropfen Mercurnitrilösung, so darf nicht sofort Ausscheidung von gelbem Mercurioxyd erfolgen, die Flüssigkeit muss vielmehr zunächst einige Zeit klar bleiben 2) Versetzt man 5 cem Wasserglaslösung mit 5 cem Kiesel, so erfolgt Ausscheidung von Kieselsture Liegt Natronlauge vor, so bleibt die Flüssigkeit klar

Die Anwendung in der Technik beruht darauf, dass aus den Alkalisilikaten schon durch Einwirkung der Luft-Kohlensäure allmählich Kieselsäure abgeschieden wird Da ferner beide Arten von Wasserglaslösung mehr Kieselsäure gelöst enthalten als den normalen Silikaten entsprechen würde, so sind sie im Stande, weitere Mengen von Basen aufzunehmen Auf diesen beiden Ursachen beruht die Verwendung des Wasserglases zu Kitten Ausserdem wird es benutzt zum Weichmachen des Wassers, als Zusatz zur Seife zum Steifen der Wäsche, als Zusatz zur Soda (angeblich zur Verbesserung), zum Füllen der Seife, Unverbrechlichmachen der Gewebe und anderen Zwecken mehr

Cyanit Einzig wahre feuerfeste, flüssige Anstrichfarbe ist eine Lösung von technischem Wasserglas

Hankel's Bleichsoda ist zum Trocknen verdampfte Mischung von etwa 2 Th. Soda mit 1 Th. Natronwasserglas Das Präparat soll (!) besser bleichend wirken als reine Soda

Ausfallendes gefärbter Kitt für Locher, Risse
Sprünge in Eisen, Kupfer, Messing, Stein

A

Rp Bell rubrum
Cactos laevigatus
Vitri pulverati
(vel Terrae Infusoriae) ss 20,0
Pulveris vel Limaturae Ferri
Lithargyri praeparata
Graphitis pulveris ss 10,0
Calcis in aqua diluata 60,0

Sämmtliche Bestandtheile werden zu einem feinen Pulver sorgfältig gemischt, darauf unmittelbar vor dem Gebrauch mit Leinölfenigke zu einer weichen Peste angestrichen

Mit viel Wasserglas verdünnt, kann dieser Kitt auch als Retortenbeschlag verwendet werden

B

Rp Zinc oxydati vendis
Manganii hypocydati ss 100,0
Vitri vel Terrae Infusoriae 60,0
Graphitis 15,0

Die Mischung der feinen Pulver wird mit Kali oder Natronwasserglas zu einer weichen Peste angeführt, welche sogleich zu verbrauchen ist

Wasserglaskitt und Füllkitt
Mit Eisen, Zink, Stein etc

A

Rp Ferri limata vel pulveris q v
Vitri soluti duplicati q s

M Wird grauschwarz

B

Rp Antimoni crudi pulv q v
Vitri soluti duplicati q s

M Wird grauschwarz und poltrurhig

C

Rp Zinci metallici pulveris q v
Vitri soluti duplicati q s
M Wird grau, dient auch als Kitt für Zink.

Kitt zum Ausfüllen
der Risse und Spalten in Holz

Rp Soraginus lignae subtilioris
(feine Süssgaspine)
Cretae laevigatae 33
Liquoris Natrli silicii q s
ut fiat pasta mollior Recens paratur
Zum Fest- und Lankitten eiserner Stübe, Klammern,
Haspen etc in Mauer oder Stein
Rp Arenae siliceae subdiformis 100,0
Cretae laevigatae 20,0
Boli albo 10,0

Die Mischung der sehr feinen Pulver wird mit
Calcarina ustae hydratata 15,0

Liquoris Natrli silicii q s
zu einem Brei verarbeitet, welcher bald zu ver-
brauchen ist. — Diese Mischung in Teigform
kann auch als Ausfüllkitt für Stein gebraucht
werden

Ofenkitt, weisser

Rp Argillae albae 20,0
Barytae sulfuricae 50,0
Vitri vel Arenae siliceae albissimae 20,0
Calcarina subcarbonacea
vel Calcarina ustae in aëre
delapsae 20,0

Die Mischung der sehr feinen Pulver wird mit
Kohlwasserglas zu einer weichen Paste verarbeitet,
welche sogleich zu verbrauchen ist.

Zur Darstellung eines farbigen Ofenkittes wird in
Stelle des Barytsulfats weisser oder rother
Bolin oder die gewünschte Farbe (Beigblau,
Zinnober, Graphit etc) genommen

Retorten und Kolbenbeschlag

Beschlag für gläserne Retorten und Kolben
Rp Spati fluorel 100,0

Vitri vel Tereae Infusoriosorum 200,0
Liquoris Kali silicii et
Liquoris Natrli silicii 33 q s

Die höchst feinen Pulver werden gemischt und mit
dem Wasserglas zu einem dünnen Brei angerührt,
mit welchem die betreffenden Geräthe zweimal
überstrichen werden. Man trocknet zunächst an
der Luft, dann bei gesteigerter Temperatur

Ein anderer und guter Kitt ist ein Gemisch aus
Graphit, Lehm und etwas Borax oder aus Glas-
pulver (Infusorienerde) und Chamottmehl aus
10 Th und 2 Th Boraxpulver

Steinkitt, säurebeständiger

A.
Asbesti pulverati 20,0
Baryli sulfurati 10,0
Liquoris Natrli silicii (50°B) 20,0

B.
Arenae subtilissime pulveratae 10,0
Asbesti pulverati 10,0
Liquoris Natrli silicii (50°B) 20,0

Der als B aufgeführte Kitt ist noch fester als A.

Steinkitt zum Kitten
von Stein, Holz, Stein und Metall etc.

Rp Tereae Infusoriosorum
Lithargyri praeparati 33 10,0
Calcarina hydratae 5,0

mischt man

Olui Linl q s
so dass ein dicker Brei entsteht, welcher stets frisch
zu bereiten ist

Steinkitt und Füllkitt

Mr Thon-, Stein-, Cement Estrich

Rp Calcarinae hydratatae 50,0
Cretae laevigatae 100,0
Argillae albae 10,0
Liquoris Natrli silicii q s

Man stellt einen Brei dar, welcher sogleich zu ver-
brauchen ist

Färbung wird der Mischung durch rothen Bolus,
Terra de Siena (gelbante und ungehantete),
grüne Erde, Ocker, Beigblau etc gegeben

Steinkitt, weisser

zum Kitten von Marmor, Alabaster etc.

Rp Zinci oxydati 100,0
Calcii carbonatis 10,0
Calcii phosphorici 10,0
Magnesii carbonici 5,0
Magnesii phosphorici 5,0
Liquoris Natrli silicii q s

Man reibt die Mischung der feinen Pulver zu
einem Brei an. Man streicht letzteren mit die
etwas angewärmten Büschelchen, presst diese zu-
sammen und überlässt den Gegenstand einige
Tage der Ruhe

Mastie Cement

Ein Gemisch von Sand, Kalkstein, Bleiglätte und
Leinöl (Hm ren, Analyt.)

Paget's Mastie

Rp Arenae subtilioris 100,0
Cretae laevigatae 20,0
Cerussae plumbicae 7,0
Lithargyri 5,0

Die Mischung der feinen Pulver wird mit gestigter
Blommetlösung zu einer dicken Paste an-
gestossen, welche man zuflügt

Olui Linl vel Papaveris 5,0

Porcellankitt

Rp Caseini recentis o lacte praecipitati q v
Liquoris Natrli silicii q s

ut fiat pulvis acquabilis

Künstliche Meerschaaummasse.

Rp Caseini recentis o lacte praecipitati q v
Liquoris Kali silicii
Liquoris Natrli silicii 33

Misce, ut fiat massa filialis, quae immiscendo
Magnesina ustae (vel Dolomitae ustae) q s,
in massam pansionem redigatur

Metallputz/pasta

Rp Tereae Infusoriosorum 50,0
Cretae laevigatae 50,0
Lapidis Smilidis laevigati 25,0
Petrolei 5,0
Vasellini crudi 200,0

Syndetikon (flüssiger Leim)

Rp Liquoris Natrli silicii 100,0
Gummi arabici 10,0
Sacchari albi 20,0

Holz, Pappo, Leinwand, mit Wasserglas bestreichen, verbrennen nicht mit Flamme, man benutzt es daher zum Unverblichmachen von Geweben etc. Ferner ist Wasserglas ein vortreffliches Bindemittel verschiedener mineralischer Farben zum Anstrich auf Holz, Stein und Mauerputz, Zink (nicht Eisen). Gut vertragen sich damit Zinkoxyd, Baiyt-sulfit, Kiendo (nicht Bleiweiss). Die Mischung (etwa zu gleichen Theilen) ist stets frisch zu machen, da sie schnell erhärtet.

Die Abgabe von Wasserglas in Trinkgefassen sollte nie stattfinden.

Wasseiglaskomposition, fettfreie Seife, ein mit Mirbul parfümirtes schmieriges salbenartiges Gemisch aus 20 Th Seife, 5 Th Glycerin und 75 Th Natriumwasserglas. Wird zum Waschen der Wasche gebraucht.

Acidum sozojodolicum.

Unter diesen gemeinsamen Namen sollen die als „Sozojodol-Präparate“ in die Therapie eingeführten Salze der „Dijod-paraphenolsulfosaure“ zusammengefasst werden.

I Acidum sozojodolicum Sozojodolsaure Dijodparaphenolsulfosaure.
 $C_6H_3J_2(OH)SO_3H + 3 H_2O$ Mol.-Gew. = 480

Darstellung Man löst 1 Mol paraphenolsulfosaures Kalium in überschüssiger, etwas verdünnter Salzsäure und fügt zu dieser Lösung unter Umrühren eine im Verhältniss 5 KJ KJO_3 bereitete Lösung von Kaliumjodid und Kaliumjodat. Das zunächst sich ausscheidende Jod verschwindet schliesslich, und die Flüssigkeit gesteht zu einem Krystall brei, welcher das saure diiodparaphenolsulfosaure Kaliumsalz darstellt. Durch Umsetzen der wässrigen Lösung dieses Salzes mit Baryumchlorid erhält man das Baryumsalz, aus welchem die freie Dijodparaphenolsulfosaure durch Zersetzen mit verdünnter Schwefelsäure abgeschieden wird.



Nadelartige Prismen, die über Schwefelsäure wasserfrei werden. Leicht löslich in Wasser, in Alkohol und in Glycerin. In der Wundbehandlung die 2—3 procentige wässrige Lösung als geruchloses, ungiftiges Antisepticum.

II Kalium sozojodolicum (Erganzb.) Sozojodol-Kalium. Sozojodol schwerlöslich. $C_6H_3J_2(OH)SO_3K + 2 H_2O = 500$. Bei der oben angegebenen Darstellung erhalten und durch Krystallisation rein dargestellt.

Farblose, gut ausgebildete Prismen, in 70 Th Wasser löslich. Die wässrige Lösung reagirt sauer und wird durch Ferrichlorid violettblau gefärbt, durch rauchende Salpetersäure wird unter Gelbfärbung (Bildung von Pikrinsäure!) Jod ausgeschieden. Mit Baryumchlorid entsteht krystallinische, in der Siedehitze lösliche Fällung.

Wirk. sekretionsbeschränkend und austrocknend. Mit 1—5 Th Talcum venetum gemischt als Trocken-Antisepticum bei Ekzemen, feiner als Brandsalbe.

III Natrium sozojodolicum (Erganzb.) Sozojodol-Natrium. Sozojodol leichtlöslich. $C_6H_3J_2(OH)SO_3Na + 2 H_2O = 484$. Durch Neutralisiren der freien Säure mit Natriumkarbonat und Eindampfen der Lösung herzustellen.

Farblose Krystalle, in 12 Th Wasser oder Glycerin löslich, von saurer Reaktion, dem Kaliumsalz ähnlich. Die Lösung in Glycerin bleibt im Lichte unverändert, diejenige in Wasser färbt sich allmählich dunkler.

Wird stets da benutzt, wo Lösungen angewendet werden sollen. In der Wundbehandlung die 2—3 proc wässrige Lösung.

IV †† Hydargyrum sozojodolicum (Erganzb.) Sozojodol-Quecksilber. $C_6H_3J_2SO_3 \cdot OHg = 624$. Wird durch Fällung concentrirter Lösungen von Sozojodolnatrium und Mercurnitrat erhalten. Pomeranzengelbes, feines Pulver, in 500 Th Wasser, sehr leicht in Kochsalzlösung löslich. Enthält 32,05 Proc Hg. Concentrirte wässrige Lösungen werden

unter Zusatz von Kochsalz oder anderen Halogenalkalisalzen hergestellt. Bei Lues und als Antiparasiticum. Die 10proc. Lösung wirkt atzend, die 2,5 proc. tötet die Räude milde schon nach 20–30 Minuten. Subkutan 0,05–0,08 g in Kaliumjodidlösung.

0,5 g Sozojodolquecksilber müssen sich auf Zusatz von 1,5 g Kochsalz in 30 ccm Wasser mit nur schwacher Trübung auflösen. Eine Lösung von 0,1 des Präparates in 1 ccm Salpetersäure und 9 ccm Wasser werde durch Silbernitrat nur schwach getrübt (Chlor). Eine Lösung von 0,2 g des Präparates in 20 ccm Wasser, mit Milchsäure bereitet, werde weder durch Baryumnitrat (Schwefelsäure) noch durch verdünnte Schwefelsäure (Barytverbindungen) getrübt. In der Wärme völlig flüchtig. Sehr vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren.

Ammonium sozojodolicum Sozojodol-Ammonium $C_6H_3J_2(OH)SO_2NH_4 = 44$; Farblose Krystalle, löslich in 30 Th. Wasser.

Lithium sozojodolicum Sozojodol-Lithium $C_6H_3J_2(OH)SO_2Li = 432$. Farblose, nadelförmige Prismen, in 30 Th. Wasser löslich. Zu 1–3 g pro die bei Licht, Gelenkrheumatismus.

Sozojodol-Magnesium $[C_6H_3J_2(OH)SO_2]_2Mg + 8H_2O = 1018$. Farblose dünne Nadeln, in 16 Th. Wasser, auch in Alkohol leicht löslich.

† **Sozojodol-Zink** $[C_6H_3J_2(OH)SO_2]_2Zn + 6H_2O = 1023$. Farblose Nadeln, in 20 Th. Wasser, auch in Alkohol leicht löslich. Anwendung bei diversen katarthalschen Affektionen der Nase etc., mit 10–15 Th. Talcum venetum vermischt oder in 3–5 proc. wässriger Lösung (bei Tripper). Vorsichtig aufzubewahren.

† **Sozojodol-Blei** $[C_6H_3J_2(OH)SO_2]_2Pb + H_2O = 1075$. Feine verfilzte, ursprünglich weiß, bald gelblich werdende Krystallnadeln, in 200 Th. Wasser löslich. Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren.

† **Sozojodol-Silber** $C_6H_3J_2(OH)SO_2Ag = 593$. Schwach gelblich-weißes, am Lichte schon bald violett-rötlich farbiges Pulver, in kaltem Wasser schwer (1:500) löslich. Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren.

Sozojodol-Aluminium $[C_6H_3J_2(OH)SO_2]_3Al + 3H_2O = 1856$. Lockere, nadelförmige Krystalle, in 3 Th. Wasser, auch in Alkohol leicht löslich. Wirkt adstringierend.

Anwendung. Die Sozojodolpräparate werden auf Grund ihres hohen Gehaltes an desinfizierenden Substanzen (Phenol, Jod und Schwefel) als Antiseptica, namentlich als Ersatz des Jodoforms empfohlen. Man giebt sie in Form ihrer wässrigen Lösungen, ferner als Streupulver mit Talcum, Milchsäure, in Form von Salben mit Adeps, Lanolin etc. Gute Erfolge sind erzielt bei Hautkrankheiten (Mykosen), ferner bei Geschwüren jeder Art. Vor dem Jodoform haben sie unbedingt den Vorzug absoluter Geruchlosigkeit und, soweit bis jetzt bekannt, auch den des Fehlens toxischer Erscheinungen. Bisher wurden sie besonders in der rhino- und laryngologischen Praxis mit gutem Erfolge angewendet.

Rp Natrii sozojodolici 1–2,0
Lycopodi 5–20,0
Streupulver für offene Buben [Schorfmaus]

Rp Kali sozojodolici 2,0
Vaselin 10–20,0
Sozojodol-Brandsalbe

Rp Zinci sozojodolici 1,0
Aqua destillatae
Glycerini 85,0
Zum Einpinseln der Nasenschleimhaut bei katarthalschen Affektionen

Rp Hydrargyri sozojodolici 1,0
Amyli pulverati 10–20,0
Bei Herpes- und syphilitischen Geschwüren [Schorfmaus]

Infectio Hydrargyri sozojodolici.

Rp Hydrargyri sozojodolici 0,5
Kali jodati 1,5
Aqua destillatae 10,0
Zur subkutanen Injektion

Sozojodol Wundsalbe
Rp Kali sozojodolici 10,0
Adips lanæ 80,0
Vaselin 10,0

Sozojodol Wundstreupulver
Rp Kali sozojodolici 10,0
Falsi veneti 90,0
(vel Sacchari Lactis 90,0)

Sozojodol Schnupfepulver
Rp Zinci sozojodolici 7,0
Sacchari Lactis 93,0
Menthol 0,1

Acidum stearinicum.

I. Acidum stearinicum (Ergänzb.) Acidum stearicum (U-St.) Stearinsäure.
Falgdaure. (Stearin des Handels) $C_{18}H_{36}O_2$. Mol Gew = 284

Darstellung Die Stearinsäure ist eines der Produkte, welche bei der Verarbeitung der Fette im Grossen gewonnen werden. Geeignete Fette (Talg, Schweinefett, Kokosfett, Palmöl) werden entweder mit Kalk oder mit Schwefelsäure oder mit überhitztem Wasserdampf unter gesteigertem Druck verseift. Im ersten Falle erhält man eine Seife, aus welcher durch Zersetzen mit Salzsäure die Fettsäuren in Freiheit gesetzt werden, in den beiden letzten Fällen die freien Fettsäuren selbst. Die so erhaltenen Fettsäuren bestehen aus festen und flüssigen Theilen. Man scheidet die letzteren ab, indem man das Fettsäuregemisch bei gewöhnlicher oder etwas erhöhter Temperatur einem starken Druck unterwirft. Die flüssigen Fettsäuren (Oelsäure) fliessen alsdann ab, die festen Fettsäuren (Stearinsäure, Palmitinsäure) verbleiben als Pressrückstand. Schmelzpunkt und Zusammensetzung des Produktes hängen von dem Rohmaterial, sowie von der eingehaltenen Temperatur und dem angewendeten Druck beim Pressen ab.

Eigenschaften. Die Stearinsäure des Handels ist nicht reine Stearinsäure, sondern enthält neben Stearinsäure noch Palmitinsäure und ähnliche feste Fettsäuren, z. B. Oxy-stearinsäure. Sie bildet weisse, harte, geruch- und geschmacklose, auf dem Bruche körnig-krySTALLINSEHE, fettig anzufühlende Massen, unlöslich in Wasser, löslich in etwa 50 Th Alkohol (90%), reichlicher in siedendem Alkohol, feiner in Aether, Chloroform, Benzol, Schwefelkohlenstoff. Es verlangen U-St. Schmelzpunkt nicht unter 56°, Erstarrungspunkt nicht unter 54°, Ergänzb. Schmelzpunkt 60–65°. Erwärmt man die Stearinsäure mit Alkalikarbonaten, so bildet sie unter Entweichen von Kohlensäure Salze, ätzende Alkalien wirken noch energischer und ohne Entwicklung von Kohlensäure ein. Die entstandenen Salze (Stearinseifen), sind verhältnissmässig harte Seifen. Beim Auflösen der neutralen Stearate in viel Wasser resultiren trübe Flüssigkeiten, weil diese Seifen zu sauren Stearate und in flüssige Alkali zerlegt werden. Solche Lösungen geben alsdann mit Phenolphthalein Rothfärbung.

Prüfung Anorganische Verälschungen und Verunreinigungen erkennt man daran, dass beim Verbrennen ein feuerbeständiger Rückstand hinterbleibt. Paraffin, welches hawohl als Verälschungsmittel zugesetzt wird, ist durch folgende Vorprüfung zu erkennen. Man übergiesst 5 g Stearinsäure mit 30–40 cem Alkohol, versetzt durch Zusatz von etwa 1 g festem Natriumhydroxyd (nicht Kalium-h) und dampft die gebildete Seifenlösung unter Zusatz von etwa 20 g trockenem Seesand, welcher durch Ausziehen mit Salzsäure gereinigt worden ist (!), zur Trockne. Den völlig trockenen Rückstand zieht man mit frisch destillirtem Petroleumäther aus. Derselbe darf kochen oder nur einen ausserst geringen Rückstand hinterlassen.

Sehr wichtigen Aufschluss über Anwesenheit von Verunreinigungen giebt die Bestimmung von Säurezahl, Esterzahl und Verseifungszahl. Als normal sind für technische Stearinsäure folgende Werthe beobachtet worden: Säurezahl 200–210, Esterzahl 0–10, Verseifungszahl 200–220. Sinkt die Säurezahl erheblich unter 200, so weist dies auf Vorhandensein neutraler Bestandtheile (Paraffin) hin, ist gleichzeitig eine hohe Verseifungszahl zu beobachten, so kann der fremde Bestandtheil auch ein Fett oder Wachs sein.

Davon abgesehen ist für den Werth einer technischen Stearinsäure massgebend Farblosigkeit, feiner der Schmelzpunkt und der Erstarrungspunkt.

Aufbewahrung. An einem kühlen, vor Licht geschützten Orte hält sie sich ohne besondere Vorsichtsmassregeln recht gut, sie nimmt alsdann auch keinen ranzigen Geruch an.

Pulverung Man schmilzt 2 Th Stearinsäure mit 1 Th absolutem Weingeist zusammen und rührt bis zum Erkalten. Die pulverige Masse lässt man an der Luft abdunsten.

Anwendung. Die Stearinsäure des Handels wird an Stelle des weissen Waxes für Salben und Ceratmischungen angewendet. Man hat es auch versucht, sie mit Chinabäben zu vereinigen, weil diese Alkaleidstearate nur wenig bitter schmecken. Technisch als Zusatz zu hessem Starkeschleim, um der Wasche Steifigkeit und Glanz zu geben (auf 500 g Stärke = 25–30 g Stearin). Auf einem Reibstein geriebenes Stearin wird auf Tanzhöden gestreut, um diese glatter zu machen. Zur Herstellung von „Steinmaleren“ macht man der Stearinsäure einen Zusatz von 2–5 Proc Paraffin oder weissem Wachs, um das Krystallisiren zu unterdrücken.

II Acidum stearicum purum. Reine Stearinsäure $C_{18}H_{36}O_2$. Wird durch wiederholtes Umkrystallisiren der technischen Stearinsäure aus hausem Alkohol erhalten. Weisse glänzende Blättchen, Schm.-P. 69,2° Spec. Gew. bei 11° = 1,00, bei 69,2° = 0,8454.

Linimentum saponato-camphoratum ex acido stearico paratum. In einem Kolben erwärmt man auf dem Wasserbade 100,0 kalkfreie Stearinsäure, 55,0 zermahlenes kryst. Natriumkarbonat, 200,0 Weingeist (90 Proc.) unter öfterem Umschwenken (ca. $\frac{1}{2}$ Stunde), bis die Entwicklung von Kohlensäure aufgehört hat und völlige Auflösung erfolgt ist. Hierauf setzt man 60,0 Kampher, 230,0 Weingeist (90 Proc.) zu, digerirt bis zur Lösung der Seife, filtrirt durch Baumwolle und fugt zum Filtrat 7,5 Thymianöl, 15,0 Rosmarinöl und 120,0 Ammoniakessenz (10 Proc.)

Enthält die verwendete Stearinsäure Calciumstearat, so scheidet sich dieses später in Form sternförmiger Krystalle aus, welche beim Einreiben die Haut irren. Uebrigens lässt sich dieser Opodeldok auch nicht so leicht völlig auf der Haut reiben, als der aus weichen Seifen bereitete.

Sapo stearicus. Stearinsäureseife. In eine im Dampfbadc ebulante Lösung von 53 Th. kryst. Natriumkarbonat in 800 Th. Wasser gießt man unter Umrühren allmählich 100 Th. geschmolzene Stearinsäure und erhitzt unter weiterem Umrühren $\frac{1}{2}$ Stunde lang. Dann fugt man 10 Th. Weingeist (90 Proc.) hinzu und rührt weiter, bis sich ein durchsichtiger, in warmem Wasser völlig löslicher Seifenleim gebildet hat. Hierauf setzt man eine filtrirte Auflösung von 25 Th. Kochsalz und 8 Th. kryst. Soda in 80 Th. Wasser und erhitzt unter Umrühren, bis sich die ganze Seife vollständig abgeschieden hat. Nach dem Erkalten wäscht man die von der Mutterlauge getrennte Seife mehrmals mit geringen Mengen Wasser, presst sie zwischen Leinwand stark aus, schneidet sie in Spähe, trocknet und pulvert diese — Feines weisses Pulver, in Wasser und in Weingeist klar löslich (Ergänzb.).

Will man die in jeder Stearinsäure enthaltenen Salze entfernen, so füllt man den nicht ausgesalzten Seifenleim in Pergamentpapierdrarne und dialysirt durch Einhängen in warmes Wasser.

Muf-Futter für Pferde. Man schmilzt 50–80 Th. Stearin-Feich, 0,8–1,0 Th. Schmelzöl und rührt 7,5–25,0 Th. Oement, 6–8,0 Th. Sagemehl und 6–8,0 Th. Weiz. darunter. Die erstarrte Masse wird in siedendem Wasser erweicht und zum Ausfüllen des Mufes verwendet. (Stearin-Feich sind Abfälle von der Stearinsäure-Fabrikation).

Modellirwachs für Zahnärzte. Stearinsäure 25,0, Kopalanax leichtes 25,0, Talkpulver 50,0 mit Karmin schwach roth gefärbt und mit Rosenöl parfümirt.

Stearum, Ersatz für Leder und Lanoleum. Bei in den Stearinfabriken abfallende Theer wird mit Korkpulver gemischt und gewalzt.

Acidum succinicum.

Acidum succinicum. Bernsteinsäure (Ergänzb.) Sal volatile succini. Flüchtigtes Bernsteinsalz. Succinylsäure. Acide succinique (Karabique). Acide ou sel d'ambre Succinic acid $C_4H_6O_4$. Mol. Gew. = 118.

Zum pharmaceutischen Gebrauche wird nicht die völlig reine, sondern eine flüchtigkeits Bernsteindl enthaltende Säure verwendet.

Darstellung. Bei der trockenen Destillation des Bernsteins zum Zwecke der Gewinnung des „Bernstein-Kolophenum“ erhält man ein flüchtiges Oel, aus welchem sich allmählich Krystalle von Bernsteinsäure abscheiden. Die durch Abwaschen von dem flüchtigen Oele der Hauptsache nach befreiten Krystalle werden durch Umkrystallisiren aus siedendem Wasser gereinigt. Ist die reine Säure sehr dunkel gefärbt, so nimmt man das

Umkrystallisiren unter Zusatz von Thierkohle vor Biswilen erfolgt die Reinigung von beigemengtem flüchtigen Oel auch durch Erwärmen mit Salpetersäure

Eigenschaften. Gelbliche, saulenförmige oder in Krusten zusammenhängende, schwach nach Bensteindl riechende Krystalle. Sie schmelzen bei 180° und verflüchtigen sich bei 235° unter Entwicklung zum Husten reizender Dämpfe ohne zu verkohlen. Löslich in 20 Th kaltem oder 2,2 Th siedendem Wasser, auch in 10 Th Weingeist (90 Proc), in 80 Th Aether, unlöslich in Terpentinöl. Die wässrige Lösung ist gelblich gefärbt, reagirt und schmeckt sauer. Neutralisirt man sie mit Ammoniak, so entsteht durch Ferriehlorid in der neutralen Lösung ein zimmtbrauner Niederschlag von Ferrisuccinat (Mangansalze werden nicht gefällt), der in Salzsäure völlig löslich ist. Bernsteinsäure ist eine zweibasische Säure, die Salze heissen „Succinate“. Diejenigen der Alkalien und des Magnesiums sind in Wasser leicht löslich. Bernsteinsäure wird durch mässig concentrirte Salpetersäure, ebenso durch Chromsäure nicht weiter oxydirt.

Prüfung. Diese ist nicht überflüssig, da Bernsteinsäure auch heute noch gelegentlich durch Kaliumsulfat, Alaun, Oxalsäure, Weinsäure, Citronensäure u. dergl. verfälscht wird. 1) Man erhitzt etwa 0,2 g auf Platinblech. Sie muss ohne zu verkohlen und ohne Rückstand flüchtig sein (Abwesenheit verkohlender und feuerbeständiger Beimengungen). 2) Man erwärmt 0,8 g mit 10 ccm Weingeist (90 Proc). Die Lösung darf etwas gelblich, muss aber klar sein. Man theilt sie nach dem Abkühlen in zwei Theile. Der eine Theil wird mit gleichem Volumen Chloroform, der andere mit Ammoniakflüssigkeit übersättigt. In allen drei Fällen muss eine klare Lösung erzielt werden, bez. die Lösung muss klar bleiben. Erfolgt eine unvollständige Lösung oder scheiden sich erbsenartige Bodensätze ab, so ist oben irgend eine ungebührige Beimengung s. o. zugegen. 3) Die wässrige Lösung 1:30 gebe mit Kaliumacetatlösung keinen krystallinischen Niederschlag (Weinsäure), sie werde weder durch Natriumnitrat noch durch Silbernitrat mehr als opalisirend getrübt und durch Calciumchloridlösung (Oxalsäure), sowie durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert. 4) Mischt man 2 ccm der wässrigen Lösung mit 2 ccm conc. Schwefelsäure und schichtet darüber 1 ccm Ferrosulfatlösung, so darf eine braune Zwischenzone nicht auftreten (Salpetersäure). Mit Natronlauge erwärmt darf die Säure Ammoniak nicht entwickeln. 5) 1 g getrocknete Bernsteinsäure verbraucht zur Neutralisation 16,95 ccm Normalkalklauge (Phenolphthalein als Indikator).

Anwendung. Gegenwärtig nur selten, früher als Expectorans, als krampfstillendes, harn- und schweißtreibendes Mittel häufig verordnet. Die Wirkung dürfte im wesentlichen auf das beigemengte flüchtige Oel zurückzuführen sein. Dabei ist zum medicinalen Gebrauch die chemisch reine Bernsteinsäure nicht zu verwenden. Dosis 0,5–1,0 g mehrmals täglich in Pulvern, Pillen und wässriger Lösung. In der chemischen Analyse zur Trennung des Eisens und der Thonerde einerseits von Mangan und Zink andererseits, ferner in der Photographie.

Liquor Ammonii succinici. Ammoniumsuccinatlösung. Spiritus Cornu Cervi succinatus. Liquor Salis Cornu Cervi succinati. Bernsteinsäures Ammon (Gorm I). Acidum succinici 1 Th wird in Aquae destillatae 8 Th gelöst und mit Ammonium carbonici pyrooleos q. s. (1 Th) neutralisirt. Man stellt die Flüssigkeit 24 Stunden zur Seite und filtrirt. Klare, neutrale, bräunliche, später braun werdende Flüssigkeit. Spec. Gew. 1,050–1,054. Enthält rund 12,5 Proc Ammoniumsuccinat. Vor Licht geschützt aufzubewahren (Gorm I, Ergänzb.). Als krampfstillendes Mittel in Gaben von 5 bis 30 Tropfen.

Succinimidum crystallisatum. Succinimid. Bernsteinsäureimid $C_4H_4(CO)_2NH$. = 97. Wird durch rasche Destillation des Ammoniumsuccinates dargestellt. Farblose Krystallnadeln, in Wasser, Alkohol und Aether leicht löslich. Schmelzp. $125-126^{\circ}$. Siedep. $287-288^{\circ}$. Die wässrige Lösung löst gelbes Quecksilberoxyd auf.

†† Hydrargyrum imido-succinicum. Succinimid-Quecksilber $[C_4H_4(CO)_2N]_2Hg$ = 392.

Darstellung. 1 Th frisch gefälltes Quecksilberoxyd wird mit 15–20 Th Wasser angefeuchtet und unter Zugabe von 1 Th Succinimid in einem Glaskolben so lange nahe zum Sieden erhitzt, bis alles Quecksilberoxyd bis auf Spuren gelöst ist. Man filtrirt und dampft die Lösung zur Krystallisation ein.

Eigenschaften Weisses, seidenartig glänzendes, neutrales Krystallpulver, in 25 Th Wasser oder 300 Th Alkohol (90 Proc) klar löslich. Die wässrige Lösung wird durch Schwefelwasserstoff und durch Schwefelammonium gefällt. Durch Natrienlauge entsteht allmählich gelbliche, durch Ammoniak weisse Fällung, durch Kaliumjodid rother Niederschlag. Erweiss wird nicht gefällt. Sehr vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung Zur subcutanen Injektion gegen Syphilis. Dosis 0,015 g

Guttulae ELLEN	Liquor antarthriticus SAINTE MARIE
Guttas antispasmodicae ELLEN	Rp Liqueur Ammonii succinici
Liquor antarthriticus ELLEN Liquor antispasmodicus (ELLEN)	Tinctura Opii crocatae
Rp Liqueur Ammonii succinici	Tinctura Ipecacuanhae
Spiritus anthrax 25 10,0	Aetheris 25 5,0
M D S Drei- bis viermal täglich 20—40 Tropfen in etwas Zuckerwasser. (Bei Krampf, gleichischen und rheumatischen Schmerzen.)	M D S (Unverschüttet!) Dreimal täglich 20—30 Tropfen
Minimentum contra anginam FENOLD	Mixtura ionica serena STARR
Rp Liqueur Ammonii succinici 20,0	Rp Tinctura kofine 10,0
Olui camphora 50,0	Liquor Ammonii succinici 5,0
M Ein Stück Phenol wird damit durchtränkt und auf den vordern Theil des Halses gelegt	M D S Dreimal täglich 15—30 Tropfen

Spiritus bezocardicus BISSON
Spiritus Bussi:
 Rp Liqueur Ammonii succinici
 Spiritus Ammonii caustici 25 20,0
 Olui Clivi Guttae 5,0
 Mace conuassando
 S 20—30 Tropfen mit Wasser zu nehmen

Acidum succinicum purissimum Reine Bernsteinsäure. Diese wird durch wiederholte Krystallisation aus der medicinischen Säure oder durch Gährung von Oalkuma malina (apfelsaurem Kalk) gewonnen. Sie bildet farblose, völlig geruchlose Krystalle. Schmelzpunkt 180° Siedep. 235°

Acidum sulfanilicum.

I Acidum sulfanilicum (para) Sulfanilsäure Acide sulfanilique. Sulphanilic acid. $C_6H_4NH_2 \cdot SO_3H + H_2O$. Mol Gew = 191.

Darstellung. In 75 g kono Schwefelsäure (Sp G = 1,396), die sich in einem Rundkolben von ca $\frac{1}{4}$ l Inhalt befinden, trägt man nach und nach unter Umschwenken in kleinen Antheilen 25 g farbloses Anilin ein und erwärmt darauf die Mischung im Oelbade auf 180—190° C so lange (ca 3 Stunden), bis aus einer in Wasser eingetragenen Probe durch Zusatz von überschüssiger Natronlauge Anilin nicht mehr abgeschieden wird, was man am Geruch und an der Trübung erkennt. Wenn dies der Fall ist, so gießt man das braungefärbte, sirupdicke Reaktionsprodukt in etwa $\frac{1}{2}$ l kaltes Wasser, worin sich die Sulfanilsäure als grau gefärbtes, krystallinches Pulver abscheidet. Man saugt dasselbe auf porösen Tellern ab und wäscht es durch wiederholtes Umkrystallisiren aus siedendem Wasser unter Zusatz von Thierkohle.

Eigenschaften. Mit 1 Mol Wasser bildet die Sulfamilsäure rhombische Krystalle, welche an trockener Luft verwitern und undurchsichtig werden. Löslich in 115 Th Wasser von 15° C, leichter löslich in siedendem Wasser, in Alkohol und in Aether so gut wie unlöslich. Die befeuchteten Krystalle sowie die wässrige Lösung reagieren sauer, durch Ammoniak und ätzende Alkalien werden die meist gut löslichen Salze der Sulfamilsäure gebildet. Durch Einwirkung von salpetriger Säure in der Kälte entsteht Diazobenzol-sulfosäure $C_6H_4SO_3H \cdot NH_2 + NOOH = H_2O + C_6H_4SO_3H \cdot N=N-OH$. Letztere bildet mit zahlreichen Phenolen Farbstoffe (Azofarbstoffe). Diese Reaktion ist für die praktische Anwendung der Sulfanilsäure von Wichtigkeit.

Prüfung 1) Sie bilde farblose Krystalle. 2) Die wässrige Lösung werde weder durch Schwefelwasserstoff noch durch Baryumchlorid verändert. 3) Sulfanilsäure verbrenne auf dem Platinbleche ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen, an einem kühlen Orte, weil die krystallisierte Säure leicht verwittet.

Anwendung Durch die Einführung der Sulfo-Gruppe hat das Anilin viel von seinen giftigen Eigenschaften verloren. Die Sulfanilsäure gilt als Specificum gegen Iodismus. Beim Gebrauch von Alkalijodiden kommt es zu entzündlichen Processen in der Nasenschleimhaut, welche durch freies Jod bedingt werden. Emulich nimmt an, dass das Jod aus den Alkalijodiden in Freiheit gesetzt werde durch die in der Nasenschleimhaut enthaltene fene salpetrige Säure und salpetrigsauren Salze.

Die salpetrige Säure soll durch Zufuhr von Sulfanilsäure unschädlich gemacht werden, indem beide (s. vorher) unter Bildung von Diazobenzolsulfosaure auf einander einwirken. Emulich giebt bei akutem Jodismus 4,5–6 g Sulfanilsäure, welche durch Zusatz von 8 bis 4 g Natriumkarbonat in 150,0 g Wasser gelöst werden. Er empfiehlt, prophylaktisch alle zwei Tage 3–4 g Sulfanilsäure zu geben und akute Erscheinungen mit grosseren Gaben, z. B. 6–7 g, zu bekämpfen. Ferner wird das Mittel gegeben bei akutem Katarrh der Nase (Schnupfen, Koryza) und des Kehlkopfs.

Rp. Acidi sulfanilici 5,0	Rp. Acidi sulfanilici 10,0
Natrii bicarbonici 2,5	Natrii bicarbonici 6,5
Aquae destillatae 200,0	Aquae destillatae 200,0
Bei akutem Jodismus auf einmal zu verbrauchen, eventuell zweistündlich einen Esslöffel	Bei akutem Katarrh der Nase und des Kehlkopfs täglich den $\frac{1}{2}$ bis $\frac{1}{4}$ Theil dieser Lösung in zwei Gaben zu verbrauchen

Ueber Emulichs Diazo-Reaktion s. unter Urea

II Natrium sulfanilicum Sulfanilsaures Natrium $C_6H_5NH_2 \cdot SO_3Na + 2H_2O$.
Mol. Gew. = 231. Wird durch Neutralisiren von 10 Th. nicht verwitteter Sulfanilsäure mit 7,5 Th. kryst. Natriumkarbonat in wässriger Flüssigkeit und Eindampfen der Lösung zur Krystallisation erhalten. Farblose, glänzende Blättchen, in Wasser leicht löslich. In gleichen Gaben wie Sulfanilsäure und zu gleichen Zwecken angewendet.

III Cosaprinum Acetyl-sulfanilsaures Natrium $C_6H_5NHCH_3CO \cdot SO_3Na (1/4)$.
Mol. Gew. = 237. Acetanilid-sulfosaures Natrium (1.4.).

Das Präparat wird durch Kochen von sulfanilsaurem Natrium mit Essigsäureanhydrid dargestellt. Grauwisses, krystallinisches Pulver von mildsalzigem Geschmack, in Wasser leicht löslich, schwerlich in Alkohol, fast unlöslich in Aether. Als Antipyreticum und zwar als Ersatz des Acetanilids, vor welchem es den Vorzug fast völliger Ungiftigkeit hat, in Gaben von 1–2–8 g.

Acidum sulphydricum.

I Acidum sulphydricum Acidum hydrosulfuricum. Acidum hydrothionicum. Schwefelwasserstoff(säure). Wasserstoffsulfid. H_2S . Mol. Gew. = 34.

Schwefelwasserstoff ist eins der wichtigsten Reagentien der chemischen Analyse. Der Chemiker zieht es im Allgemeinen vor, das Gas selbst anzuwenden, nur in besonderen Fällen (zum Anwaschen von Niederschlägen) bedient er sich einer wässrigen Auflösung des Gases, d. i. des Schwefelwasserstoffwassers. Das letztere wird dagegen von dem Apotheker sehr häufig zur Anstellung bestimmter Reaktionen benutzt. Die Darstellung des Schwefelwasserstoffs erfolgt in der Regel durch Zersetzung von Schwefelmetallen (Metallsulfiden) mittelst Säuren, und zwar wendet man gewöhnlich Schwefelwasser und verdünnte Salzsäure an. Schwefelsäure an Stelle der Salzsäure ist nicht zu empfehlen, weil das bei der Reaktion entstehende Ferrosulfat in der Kälte auskrystallisirt und häufig die Entwicklungsgefässe zertrümmert.

Die zur Erzeugung von Schwefelwasserstoff empfohlenen Apparate sind sehr zahlreich, wir beschränken uns darauf, folgende vier Gattungen zu beschreiben, welche nicht allzu kostspielig sind und mit gutem Gewissen als zweckmässig empfohlen werden können.

1) Einfaches Entwicklungsgefäß. In der nebenstehenden Figur ist *A* ein Glaskolben, welcher auch durch eine geeignete Flasche ersetzt werden kann. Mittels eines Gummistopfens ist in den Kolben ein Trichterrohr und ein Gasabzugsrohr eingesetzt; letzteres mündet in die Waschlflasche *B*, von wo aus das Gas in die Vorlage *C* geleitet wird. Fig. 24.

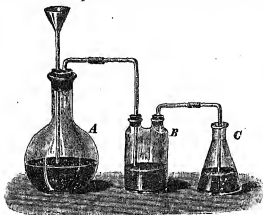


Fig. 24.

Zum Gebrauche wird der Kolben *A* etwa zur Hälfte mit Schwefel-eisen in haselnussgrossen Stücken be-schickt, dann setzt man den Appa-rat ordnungsmässig zusammen, legt die Vorlage vor und giesst nun durch das Trichterrohr Salzsäure von 15 Proc. HCl. Es beginnt sogleich lebhafter Entwicklung von Schwefelwasser-stoff. Dieser wird zur Entfernung von beigemengter Salzsäure in *B* durch wenig Wasser gewaschen und dann nach *C* geleitet. — Lässt die Ent-wicklung nach, so kann sie durch Zusatz weiterer Mengen Salzsäure be-lebt werden. Nach Beendigung des Versuches ist der Apparat auseinander zu nehmen. Man giesst die Säure

weg, spült den Kolben mehrmals mit Wasser aus (ohne das Schwefeleisen beschickt nach Aufsetzung eines Korkes zu spä-terem Gebrauch auf.

2) Der KIRP'sche Apparat. Der Untertheil besteht aus den Glaskugeln *a* und *b*, welche durch eine Einschnürung mit einander verbunden sind. In den Tubus *c* ist die lange Röhre der obersten Kugel *f* gasdicht eingeschliften. *d* ist ein Tubus zum Entleeren der Säure, *e* ein Tubus zum Ableiten des Gases. — Man füllt durch den Tubus *e* die mittlere Kugel *b* etwas über die Hälfte mit Schwefeleisen an und giesst bei ge-öffneter Ableitungsbahn (*e*) soviel 15proc. Salzsäure in die oberste Kugel, dass die Säure die unterste Kugel *d* bis zur Einschnürung bei *a* anfüllt. Dann schliesst man den Hahn bei *e* und giesst noch soviel Säure zu, dass diese 2–3 Finger breit hoch in der obersten Kugel steht, also eine drückende Säule vorhanden ist. Solange der Hahn bei *e* ge-schlossen bleibt, wird Schwefelwasserstoff nicht entwickelt, weil die Salzsäure, sowie sie an das Schwefeleisen gelangt von dem entwickelten Schwefelwasserstoff in die Höhe gedrückt wird. Öffnet man den Hahn, so gelangt die Salzsäure zum Schwefeleisen, und lebhafter Entwic-klung von Schwefelwasserstoff beginnt. Fig. 25.

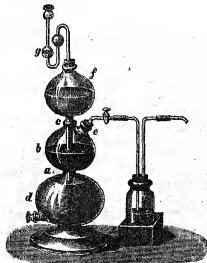


Fig. 25.

Die KIRP'schen Apparate sind somit sta-tionäre Apparate, welche, einmal gefüllt, längere Zeit beliebige Entnahme von Gas und beliebige Unterbrechung der Gasentwicklung ermöglichen.

Notwendig ist es allerdings, dass die Apparate in gutem Zustande erhalten werden, dass insbesondere der Schliff bei *e* stets rein erhalten und gut eingefettet wird, und dass der Stopfen bei *e* gut schliesst. Sorgt man da-für, dass Schwefeleisen nicht in die unterste Kugel fallen kann, so werden die Apparate auch nicht durch Entwicklung von Schwefelwasser-stoff während der Ruheperiode lästig. Den un-tersten Tubus-Stopfen bei *d* fixirt man zweck-mässig mit einer Gummikappe und ausserdem stellt man den ganzen Apparat auf einen grossen Porcellanteller, damit etwa bei *d* ausfließende Säure nicht Schaden anrichtet.

3) Der WÖHLER'sche Apparat besteht aus dem äusseren Cylinder *A*, in welchen ein innerer, erheblich schlankerer Cylinder derart eingefügt ist, dass ein in seinem oberen Theile angebrachter Wulst auf einer Holzfassung aufsitzt, welche ihrerseits durch Klemmschrauben *C* festgehalten wird. Nachdem der innere Cylinder *B* gefüllt ist, setzt

man den Gummistopfen mit dem Glashahn *D* ein, schliesst diesen und füllt nun 15 proc. Salzsäure in das äussere Gefäss. — Der ganze Apparat ist nach dem Princip der Döbereiner'schen Zündmaschine konstruirt und ohne weiteres verständlich. Bei ihm fallen die Schiffe des Krr'schen Apparates weg. Fig. 26.

4) *Deville's* Apparat besteht aus zwei tubulirten Flaschen *A* und *B*, welche durch den Schlauch *D* mit einander verbunden sind; bei *C* ist ein Glashahn gasdicht eingesetzt. Flasche *A* ist mit Schwefeleisen, *B* mit 15 proc. Salzsäure beschickt. Stellt man *A* höher als *B*, so fliessen alle Säure nach *B* zurück, die Entwicklung von Gas hört also auf. Stellt man dagegen *B* höher als *A*, so fliessen die Säure nach *A* über und es findet Gasentwicklung statt. Durch Veränderung der beiden Niveaus in den Flaschen kann man den Druck des austretenden Gases innerhalb gewisser Grenzen reguliren. Fig. 27.

Die aufgeführten Apparate dienen natürlich nicht nur zur Entwicklung von Schwefelwasserstoff, sondern auch zu derjenigen anderer Gase; wir werden daher im Folgenden wiederholt auf sie zurückzukommen haben. Mit Ausnahme des Krr'schen Apparates lassen sich dieselben aus vorhandenen Beständen mit sehr geringen Kosten zusammenstellen.

Eigenschaften. Schwefelwasserstoff ist ein farbloses Gas von dem bekannten Geruch nach faulen Eiern und süsslichem Geschmack. Unter dem Druck von 17 Atmosphären verdichtet es sich zu einer Flüssigkeit, welche bei -62° C. siedet und bei -85° C. erstarrt. Das spec. Gewicht (Luft = 1) ist = 1,191. Wasser löst bei 0° = 4,37 und bei 15° 8,28 Raumtheile, Weingeist von 0° löst etwa 18 Volume des Gases auf, indessen entsteht in solcher Lösung allmählich Mercaptan. Entzündet, verbrennt Schwefelwasserstoff an der Luft mit bläulicher Flamme unter Bildung von Wasser und schwefliger Säure. Findet die Verbrennung bei Luftmangel statt, so verbrennt nur der Wasserstoff, der Schwefel dagegen scheidet sich als weissegelber Beschlag aus. Schwefelwasserstoff verbindet sich direkt mit den meisten Metallen, schwärzt z. B. Quecksilber und Silber, dagegen bleibt Gold in Schwefelwasserstoffatmosphäre blank. Beim Zusammentreffen von schwefliger Säure mit Schwefelwasserstoff wird fein vertheilter Schwefel abgeschieden. Will man Schwefelwasserstoff trocknen, so geschieht dies nicht durch Schwefelsäure, sondern durch Calciumchlorid. Chemisch ist der Schwefelwasserstoff als eine starke zweibasische Säure zu betrachten; er verdrängt die meisten anderen Säuren aus ihren Verbindungen mit Schwermetallen. Seine sauren Salze heissen „Sulphydrate“, die neutralen: „Sulfide“.

II. Aqua sulphydrica. Aqua hydrosulfurata seu hydrothionica. Schwefelwasserstoffwasser. *Aelde sulphydrique dissous* (Gall.). Zur Darstellung sättigt man frisch ausgekechtes und unter Luftabschluss erkaltetes destillirtes Wasser durch Einleiten eines Stromes gewaschenen Schwefelwasserstoffgases bei mittlerer Temperatur. Dass die Lösung gesättigt ist, erkennt man darnach, dass, wenn man die Flasche mit dem Daumen verschliesst und kräftig schüttelt, der Daumen nicht ange-

sogen sondern abgestossen wird. Mit der gesättigten wässrigen Lösung werden kleinere Flaschen (von etwa 100 ccm Fassungsraum) völlig angefüllt. Sie werden alsdann mit porzellanfreien Korken verschlossen, und diese durch Paraffinüberzug gedichtet. Die so vorbereiteten Flaschen stellt man mit dem Halse nach unten (also umgekehrt) in einen mit

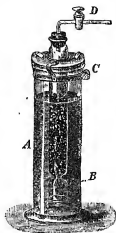


Fig. 26.

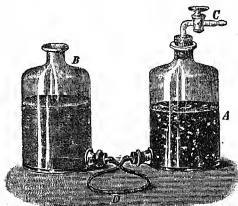


Fig. 27.

Wasser gefüllten Topf und diesen in den Keller an einen dunklen Ort. Der Schwefelwasserstoff wird nämlich durch den Luftsauerstoff unter Abscheidung von Schwefel zerlegt $\text{H}_2\text{S} + \text{O} = \text{H}_2\text{O} + \text{S}$. Verwendet man zur Darstellung nicht ausgekochtes Wasser oder sorgt man während der Aufbewahrung nicht für möglichst Luftabschluss, so tritt diese Zersetzung in ziemlich kurzer Zeit ein.

Die Gall schreibt zur Bereitung von 6 Litern Schwefelwasserstoffwasser vor, 100,0 g schwarzes Schwefelantimon mit 50 g Sand zu mischen und mit 400 g roher Salzsäure zu versetzen. 1 Liter Wasser löst nach Gall bei $20^\circ = 2,9$ Liter Schwefelwasserstoffgas, welche 4,487 g wiegen.

Schwefelwasserstoffwasser muss fast klar sein, kräftig nach Schwefelwasserstoff riechen und beim Vermischen mit Ferrichlorid reichliche Ausscheidung von Schwefel geben. Es rötet den blauen Lackmusfarbstoff.

Wirkung und Anwendung. Schwefelwasserstoff ist ein Stimulans und Alterans wie der Schwefel. In den Schwefelbädern lässt man ihn in geringen Mengen und in starker Verdünnung mit Luft einatmen. Im Uebrigen ist er giftig. Eingeathmet verbindet er sich mit dem Hämoglobin des Blutes zu „Sulfhämoglobin“ (Lawns), s. Sanguis, welches unfähig ist, Sauerstoff aufzunehmen, d. h. die Atmung zu unterhalten. In hohen Zustände und grösseren Mengen eingeathmet, kann er sofort tödlich wirken, in starker Verdünnung mit Luft kann er Vergiftungssymptome (Uebelkeit, Erbrechen, Kopfschmerz, Schwindel) hervorrufen. Bei einem Gehalt von 0,6 Volumprocente H_2S kann die Luft schon gesundheitsschädlich wirken.

Als Gegenmittel wendet man an Zufuhr frischer Luft, Brechen an Chlor, Eingeben von Chlorwasser (10,0 200,0), kalte Biegungen, warme Bäder.

Schwefelwasserstoffwasser, welches vom Magen aus erheblich besser vertragen wird, kann zu 80–50 g pro die in starker Verdünnung ohne wahrnehmbaren Schaden genommen werden. Man trinkt es in Form von Schwefelwasser bei chronischem Katarrh, Oicht, Rheumatismus, Hautkrankheiten. Das künstlich hergestellte Schwefelwasserstoffwasser giebt man bisweilen als Antidot bei Metallvergiftungen. Die Anwendung in der chemischen Analyse als Fällungsmittel für Metalle ist bekannt und kann hier nicht näher behandelt werden.

Analyse. Man erkennt den freien Schwefelwasserstoff schon in geringen Mengen am Geruche.

Chemisch erkennt man ihn daran, dass durch ihn mit Bleesäure getränktes Papier gebräunt, mit Silbernitrat getränktes geschwärzt wird. Will man entscheiden, ob in einer Flüssigkeit diese auch den Schwefelalkalien zukommende Reaktionen von freiem Schwefelwasserstoff oder von Schwefelalkalien herrührt, so fügt man etwas Nitropotassiumlösung hinzu, welche mit Schwefelalkalien eine rotviolette, allmählich verschwindende Färbung giebt. Oxydationsmittel wirken versetzend mit Schwefelwasserstoff, indem sie entweder zur Schwefelabscheidung, wie Chlor, Brom und Jod (auch freie Schwefelsäure) oder Schwefel abscheiden und diesen zu Schwefelsäure oxydiren, wie Permanganat, Manganat, Molybdänsäure, Chromsäure, Chlorsäure, Bromsäure, Jodsäure, Salpetersäure, Salpetersäure, Unterchlorigsäure u. a.

Behufs quantitativer Bestimmung des Schwefelwasserstoffgases in einer Flüssigkeit oder in einem Gasgemenge, z. B. der Luft, versetzt man die Flüssigkeit mit einer Auflösung von Silberchlorid in Ammoniak, oder man leitet einen Strom reinen Wasserstoffgases durch die erwärmte Flüssigkeit in diese Silberlösung, oder man leitet mit Hilfe eines Aspirators ein gewisses Kubikmass der Luft durch die Silberlösung. Das abgeschiedene Schwefelsilber wird mit ammoniakalischem Wasser gewaschen, dann getrocknet. $\text{Ag}_2\text{S} \times 0,1871 = \text{H}_2\text{S}$. — Massanalytisch bestimmt man mit Zehntel-Normaljodlösung. Die Schwefelwasserstoff enthaltende Flüssigkeit wird mit Wasser verdünnt, mit etwas Stärkelösung versetzt und dann mit der Jodlösung titirt. Da die Zersetzung nach der Gleichung $\text{H}_2\text{S} + 2\text{J} = 2\text{HJ} + \text{S}$ erfolgt, so ist $\text{J} \times 0,188888 = \text{H}_2\text{S}$. Bei Gegenwart von Hyposulfit wird der Schwefelwasserstoff durch eine ammoniakalische Zinklösung ausgefällt.

III Arsenfreier Schwefelwasserstoff. Der aus Schwefelisen und roher Salzsäure entwickelte Schwefelwasserstoff ist stets durch kleine Mengen von Arsenwasserstoff verunreinigt. Verwendet man reine Salzsäure, so lässt sich diese Verunreinigung nicht ganz

vermeiden, weil das Schwefelisen gleichfalls kleine Mengen von Arsen enthält. Für die toxikologische Analyse bedarf man aber absolut arsenfreien Schwefelwasserstoff. Man hat vorgeschlagen, diesen aus Zinksulfid oder Baryumsulfid durch Zersetzung mit reiner Schwefelsäure oder Salzsäure zu bereiten. Ebenso zweckmässig ist es jedoch, den aus Schwefelisen und reiner Salzsäure entwickelten Schwefelwasserstoff von seinem Arsengehalt wie folgt zu befreien:

Das Schwefelwasserstoffgas wird, nachdem es mittelst Calciumchlorid getrocknet ist, durch eine etwa 80 cm lange, ziemlich enge Glasröhre geleitet, in welcher sich schichtenweise zwischen Glaswolle vertheilt, 2–3 g grob zerriebenes lufttrockenes Jod befinden. Trockenes Jod wirkt auf trockenen Schwefelwasserstoff nicht ein, dagegen werden Arsen- und Antimonwasserstoff im Sinne der folgenden Gleichungen zersetzt: $\text{AsH}_3 + 6\text{J} = \text{AsJ}_3 + 3\text{HJ}$ und $\text{SbH}_3 + 6\text{J} = \text{SbJ}_3 + 3\text{HJ}$. Zur Beseitigung des hierbei entstehenden Jodwasserstoffs ist der Schwefelwasserstoff durch eine Waschflasche mit Wasser zu leiten.

Acidum sulfuricum.

Man unterscheidet 1) rauchende Schwefelsäure, 2) Englische Schwefelsäure, 3) rektificirte oder reine Schwefelsäure, 4) verdünnte Schwefelsäure.

1. **† Acidum sulfuricum fumans** (Eigenschaft) **Acidum sulfuricum Nordhausense.** **Oleum Vitrioli (fumans).** Rauchende Schwefelsäure. Dischwefelsäure. Pyroschwefelsäure. Nordhäuser Vitriolöl. **Acide sulfurique fumant** (de Nordhouse ou de Saxe ou d'Allemagne). **Fuming sulfuric acid.** Diese Säure wurde früher in Nordhausen durch Destillation entwässerten Eisenvitriols aus thönernen Retorten und Aufhängen der flüchtigen Produkte in kone Schwefelsäure dargestellt. Gegenwärtig gewinnt man sie durch Auflösen von Schwefelsäureanhydrid in kone Schwefelsäure, hauptsächlich aber in Böhlen durch Destillation von Vitriolschiefer.

Klare, selten fast farblose, meist braunliche, ödicke Flüssigkeit, welche an der Luft erstickende Dämpfe von Schwefelsäureanhydrid ausstösst, beim Abkühlen unter 0° krystallinisch erstarrt. Beim Erhitzen soll sie unter Verbreitung schwerer weisser Dämpfe von Schwefelsäureanhydrid und Schwefelsäure völlig flüchtig sein. Spec. Gew. 1,850–1,880. Analytisch lässt sich die rauchende Schwefelsäure von der gewöhnlichen Schwefelsäure nicht unterscheiden.

Diese Säure ist eine Auflösung von etwa 12–16 Proc. Schwefelsäureanhydrid (SO_3) in 84–88 Proc. Schwefelsäure (SO_3H_2). Das Schwefelsäureanhydrid ist in ihr mit dem Schwefelsäurehydrat zu „Dischwefelsäure oder Pyroschwefelsäure“ $\text{S}_2\text{O}_7\text{H}_2 = 178$ verbunden. Die Säure ist also ein Gemisch von Dischwefelsäure und Schwefelsäure. Zur Erhöhung des spec. Gew. werden in ihr gelegentlich Sulfate des Kaliums oder Natriums gelöst. Kleine Mengen von Fluorwasserstoff, welche diese Säure bisweilen enthält, schaden ihrer Verwendbarkeit in Pharmacie und Technik nicht, nur ätzt sie alsdann das Standgefäss etwas an.

Prüfung. 1) 1 g der Säure sei, im Plattingefäss erhitzt, völlig flüchtig. Nur im Froren oder unter gut wirkendem Abzuge auszuführen, da die Dämpfe die Schleimhäute stark reizen (Abwesenheit von Kalium- und Natriumsulfat). 2) Auf Arsen prüft man die im Verhältnisse 1+5 mit Wasser vorsichtig verdünnte Säure im Marsh'schen Apparate oder durch Stannochloridlösung oder durch Einleiten von Schwefelwasserstoffgas S bei Acidum sulfuricum Anghoum.

Einkauf, Aufbewahrung und Behandlung. Da die rauchende Schwefelsäure unter 0° fest wird und dabei ihr Volumen beträchtlich vergrössert, da sie andererseits sich auch in der Wärme beträchtlich ausdehnt, so empfiehlt es sich, Vorrichtungen, welche während eines längeren Transportes niedriger oder relativ hoher Temperatur ausgesetzt sein können, wenn es zu vermeiden ist, nicht gerade während der Winterszeit oder im

Hochsommer anzuschaffen Ist dies nicht zu umgehen, so ist der Drogist anzuweisen, dass er das Transportgefäß zu nicht mehr als höchstens $\frac{1}{2}$ seines Fassungsraumes anfüllt Unterbleibt diese Vorsicht, so kann die Säure beim Krystallisiren oder durch Erwärmung sich soweit ausdehnen, dass sie das Gefäß vertrimmt Ist eine Sendung während des Winters angekommen, oder der Inhalt eines Gefäßes im Verlaufe der Aufbewahrung an Ort und Stelle durch irgend einen Zufall zum Krystallisiren gekommen, so lüftet man den Stopfen und stellt das Gefäß 2–3 Tage [krystallharte Schwefelsäure löst die Waune schlecht und braucht lange Zeit zum Aufthauen] an einen auf 25–35° temperirten Ort, damit die Eiskrystalle wieder schmelzen Erst dann schreite man zum Umgießen der Säure Dabei beachte man, dass unter allen Umständen ein genügend großer Trichter zu benutzen, und dass in diesen stets nur soviel von der Säure anzugießen ist, als sogleich ablaufen kann, ohne dass eine Flüssigkeitsschale in dem Trichter stehen bleibt Füllt nämlich der Sammetstahl in den gefüllten Trichter, so kommt es leicht zum Verspritzen von Säure Das Gleiche erfolgt, wenn bei allen feststehendem Trichter die in das Gefäß eingeschlossene Luft durch eine im Trichter befindliche Flüssigkeitsschale hindurch sich Ausweg verschafft Die Aufbewahrung erfolgt in einem Raume, welcher hinreichend licht hat, und dessen Temperatur nicht unter 0° hinunter geht, also im Keller, vorsichtig ist die Säure mit Wasser zu mischen, so gieße man die Säure in das Wasser, verhalte ja nicht umgekehrt Durch Aufnahme von Wasser geht die rauchende Schwefelsäure übrigens in die gewöhnliche Schwefelsäure über

Anwendung. Der Apotheker benutzt die rauchende Schwefelsäure bisweilen, um Englische Schwefelsäure, welche specifisch zu leicht geworden ist, auf das geforderte spec Gewicht zu bringen, also zu verstärken In der Technik benutzt man sie zum Auflösen des Indigo, zur Herstellung von Sulfosäuren überhaupt Wird im Handverkauf „Vitriolöl“ gefordert, ohne dass sich feststellen lässt, dass für den zu erreichenden Zweck unbedeutend die rauchende Schwefelsäure erforderlich ist, so giebt man stets nur Englische Schwefelsäure ab

II † Acidum sulfuricum crudum (Germ III) **Acidum sulfuricum Anglicum-Rohes oder Englische Schwefelsäure.** *Acide sulfurique du commerce* (Gall.) **Vitriolic acid.** Dieses Präparat ist die in kolossalen Mengen in den Schwefelsäure-Fabriken durch den sog. „Bleikammerprocess“ dargestellte Schwefelsäure des Handels

Sie ist eine blutige, specifisch schwere, ursprünglich farblose, durch Ueineingelangen von Stroh, Staub und anderen organischen Partikeln (in Folge Vertheilung der letzteren) gewöhnlich bräunlich bis braun gefärbte Flüssigkeit Das spec Gewicht der Handelsäure ist gewöhnlich 1,830–1,840 Es verlangen

	Spec Gewicht	Procente H ₂ SO ₄
Gall	1,840	fast 100
Germ III	1,830	91

Die aus den gewöhnlichen Schwefelkiesen dargestellte Schwefelsäure ist, wenn sie nicht einem Reinigungsverfahren unterworfen wurde, in der Regel arsenhaltig Die aus stichsaurem Rohschwefel und aus gewissen Schwefelkiesen gewonnene dagegen enthält nur geringe Mengen Arsen Von der in den Apotheken verwandeten rohen Schwefelsäure sollte man verlangen, dass sie von Säuren des Arsens (arsenige Säure und Arsensäure) insgesamt nicht mehr als 0,1 Procent enthalten darf

Prüfung Verunreinigungen der rohen Schwefelsäure sind Säuren des Arsens (As₂O₃ und As₂O₅), Schwefelsäure, Antimonoxyd, Selen, Thalliumoxyd, Quecksilberoxyd (sämtlich aus dem Schwefel bez den Schwefelkiesen stammend), Eisenoxyd, Thonerde, Calciumoxyd, Alkalien, Ammon, Salpetersäure, Salpetersäure, Salzsäure, Bleisulfat (aus den Bleikammern stammend) Durch Zusatz von Natriumsulfat oder Magnesiumsulfat soll man angeblich gelegentlich einmal das specifische Gewicht erhöhen

Die glühbestandigen Verunreinigungen der rohen Schwefelsäure sollten insgesamt nicht mehr als 0,3 Proc betragen Zur Prüfung auf Arsen verdünnt man 1 cem der

Säure mit 2 cem Wasser und fügt 1 cem der erkalteten Mischung zu 3 cem Zinnchlorurlösung hinzu. Es soll innerhalb 20 Minuten eine braune Abscheidung sich nicht zeigen. Oder man prüft die 1+5 mit Wasser verdünnte Säure im Marsh'schen Apparate. Ist die Bestimmung des Arsens nothwendig, so leitet man in die mit 10 Th Wasser verdünnte und erwärmte Säure Schwefelwasserstoff und bestimmt das ausgeschiedene Eisensulfid entweder als solches oder als Ammoniumphosphorsenat. Siehe Arsenum.

Aufbewahrung. Die Englische Schwefelsäure werde in starken Glasgefäßen mit Glasstopfen vorsichtig aufbewahrt. Sie zieht aus der Luft energisch Wasser an, nimmt hierdurch an Volumen zu, wird aber specifisch leichter. Aus diesem Grunde ist für guten Verschluss der Flaschen zu sorgen. Standgefäße für reine Schwefelsäure stellt man zweckmässig aus Porcellan. Hals und Stopfen sind nach jedesmaligem Gebrauche des Gefässes trocken zu waschen, weil sich sonst zwischen Hals und Stopfen eine verdünnte Säure ansammelt.

Anwendung und Dispensation. Die Englische Schwefelsäure findet im pharmaceutischen Laboratorium sehr häufig, in der Rezeptur nur selten (*Fumigatio Chlori*) Verwendung. Im Handverkauf wird sie sehr häufig verlangt. Ihre Abgabe kann an Er wachsenen mit der nothigen Vorsicht unbedingt erfolgen. Dagegen gebe man sie niemals an Kinder ab, ferner verweigere man ihre Abgabe in Gefäßen, welche nach ihrem bestimmungsmässigen Gebrauche als Ess- oder Trinkgeräthe dienen, wie Tassenköpfe, Bierflaschen, Mineralwasserflaschen u. dergl. Auch klebe man hinreichend grosse und auffallende Signaturen mit der Bezeichnung „Schwefelsäure, Gift, !!!“, auf.

Die Viehkärner schreiben bisweilen Mischungen von Terpentinöl oder andern flüchtigen Ölen mit reiner Schwefelsäure vor. In solchen Mischungen erfolgt lebhaftere Reaction unter Selbsterwärmung und Entwicklung von schwefliger Säure, im ungünstigsten Falle kann sogar Entzündung oder eine Art Explosion der Mischung erfolgen. Es empfiehlt sich daher, diese Mischungen im Freien und zwar in einem offenen Porcellangefäss in der Art auszuführen, dass man die Schwefelsäure zunächst mit dem gleichen Volumen Rüböl mischt, um erst nach dem Hinzukommen dieser Mischung das Terpentinöl in kleinen Theilen hinzuzuführen.

Transport-Flaschen und Ballons für Schwefelsäure sollten niemals gar zu voll gefüllt werden, da die Säure sich durch Erwärmung ausdehnt, in Folge dessen die Gefässe zertrümmern und ausfliessen kann.

Die ausgeflossene Säure wirkt auf Holz, Sägespäähne, Stroh verkohlend. Eine Entzündung tritt hierbei aber nur dann ein, wenn gleichzeitig Sauerstoff abgebende Substanzen wie Salpeter, Kaliumchlorat, Pikrinsäure, Zündhölzer u. dergl. mit der Säure in Berührung kommen.

III † Acidum sulfuricum (Brit Germ Holv U-St) Acidum sulfuricum concentratum (Aust.) Acide sulfurique officinal (Gall.) Reine Schwefelsäure. H_2SO_4 . Mol. Gew. = 98

Die Darstellung der reinen Schwefelsäure erfolgt nicht mehr im pharmaceutischen Laboratorium, sondern in chemischen Fabriken dadurch, dass man die von Arsen befreite Englische Schwefelsäure der Destillation aus Gefäßen von Glas oder Platin unterwirft.

Die reine Schwefelsäure bildet eine klare, farblose und geruchlose, wie Öl fließende Flüssigkeit, welche stark ätzend und hygroskopisch ist. Spec Gewicht und Gehalt an H_2SO_4 werden von den einzelnen Pharmakopöen wie folgt gefordert:

	Aust.	Brit	Gall	Ger.	Holv	U-St
Spec Gewicht bei 15°	1,84	1,845	1,848	1,836–1,850	1,830–1,840	> 1,835
Procente H_2SO_4	98	98	ca 100	91–93	94–99	> 92,5

Volumgewicht der Schwefelsäure bei 15°
nach Lunge und Isler

Spec Gewicht	Proc H ₂ SO ₄	Spec Gewicht	Proc H ₂ SO ₄	Spec Gewicht	Proc H ₂ SO ₄	Spec Gewicht	Proc H ₂ SO ₄
1,010	1,57	1,260	84,57	1,510	60,65	1,760	82,41
1,020	8,08	1,270	85,71	1,520	61,59	1,770	83,32
1,030	4,49	1,280	86,87	1,530	62,53	1,780	81,50
1,040	5,96	1,290	88,03	1,540	63,48	1,790	85,70
1,050	7,87	1,300	89,19	1,550	64,26	1,800	86,90
1,060	8,77	1,310	40,85	1,560	65,08	1,810	88,30
1,070	10,19	1,320	41,50	1,570	65,90	1,820	90,05
1,080	11,60	1,330	42,68	1,580	66,71	1,825	91,00
1,090	12,99	1,340	43,74	1,590	67,59	1,830	92,10
1,100	14,35	1,350	44,82	1,600	68,51	1,835	93,48
1,110	15,71	1,360	45,88	1,610	69,48	1,837	94,20
1,120	17,01	1,370	46,94	1,620	70,32	1,839	95,00
1,130	18,31	1,380	48,00	1,630	71,16	1,840	95,60
1,140	19,61	1,390	49,06	1,640	71,99	1,8405	95,95
1,150	20,91	1,400	50,11	1,650	72,82	1,841	97,00
1,160	22,19	1,410	51,15	1,660	73,64	1,8415	97,74
1,170	23,47	1,420	52,15	1,670	74,51	1,8410	98,20
1,180	24,78	1,430	53,11	1,680	75,42	1,8405	98,70
1,190	26,04	1,440	54,07	1,690	76,30	1,8400	99,20
1,200	27,32	1,450	55,03	1,700	77,17	1,8395	99,45
1,210	28,58	1,460	55,97	1,710	78,04	1,8390	99,70
1,220	29,84	1,470	56,90	1,720	78,92	1,8385	99,95
1,230	31,11	1,480	57,83	1,730	79,80		
1,240	32,28	1,490	58,74	1,740	80,68		
1,250	33,43	1,500	59,70	1,750	81,56		

Prüfung Diese hat sich vorzugsweise auf einen Gehalt der künftigen reinen Schwefelsäure an Eisen, Schweflige Säure, Stickstoffsäuren und Blei zu richten 1) 2—3 g der Säure müssen beim Verdampfen in einem blanken Platinschälchen an einem zugigen Orte ohne Rückstand flüchtig sein Ein Rückstand wäre näher zu untersuchen, z B in basisch weinsaurem Ammon zu lösen Entsteht in dieser Lösung durch Schwefelwasserstoff ein schwarzer, in verdünnter Salzsäure unlöslicher Niederschlag, so ist Blei vorhanden 2) 50 ccm der mit der 10fachen Menge Wasser verdünnten Säure werden mit 1 Tropfen Kaliumpermanganatlösung (1 1000) tingirt Es darf innerhalb 20 Minuten keine Entfärbung eintreten (Salpetrige Säure, schweflige Säure) 3) Die mit der 10fachen Menge Wasser verdünnte Säure wird mit Indigolösung schwach blau gefärbt und erwärmt Es darf innerhalb 5—10 Minuten nicht Entfärbung erfolgen (Salpetrersäure) 4) Auf Arsen kann man die officinelle Säure wie folgt prüfen 1 ccm eines erkalteten Gemisches von 1 Vol Schwefelsäure und 2 Vol Wasser wird in 8 ccm Zinnchlorür eingegossen Innerhalb einer Stunde darf Braunfärbung nicht eintreten Hält eine Säure diese Prüfung, so ist sie zum pharmaceutischen Gebrauche hinreichend rein Handelt es sich jedoch wie z B für die forensische Analyse darum, auch die letzten Spuren Arsen in einer Schwefelsäure nachzuweisen, so prüft man die mit 5 Th Wasser verdünnte Schwefelsäure nach dem Erkalten im Marsh'schen Apparate Es darf alsdann nach Gütindigem Erhitzen des Glührohrs sich absolut kein dunkler Anflug eines Spiegels zeigen

Aufbewahrung und Dispensation wie unter *Acidum sulfuricum crudum* Ist die reine Schwefelsäure einmal durch Annehung von Wasser specifisch zu leicht geworden, so versuche man nicht erst, sie durch Abdampfen in einer offenen Porcellanschale zu concentriren Die Säure zieht dabei ungefähr wieder ebensoviel Wasser an als sie abgibt, auch färbt sie sich durch hineinfallenden Staub in kurzer Zeit dunkel Diese Concentration gelingt dagegen sehr gut, wenn man das Abdampfen in einer kurz vorher mit heisser

kone Schwefelsäure gereinigten Retorte vornimmt, also einige Procent Wasser durch Abdestilliren entfornt. Sehr empfehlenswerth ist es auch, für solche Fälle etwas reines Schwefelsäureanhydrid vorrätzig zu halten und die Erhöhung des spec Gewichtes durch Auflösen einer entsprechenden Menge Schwefelsäureanhydrid in der Schwefelsäure auszuführen.

Anwendung Die reine Schwefelsäure ist für den innerlichen und äusserlichen Arzneygebrauch bestimmt. Unverdünnt wird sie indessen lediglich als Aetzmittel angewendet. Innerlich wird sie stets nur in verdünntem Zustande als *Acidum sulfuricum dilutum*, als *Matura sulfurica acida* verordnet. Dem Arst ist der Unterschied zwischen der concentrirten und der verdünnten Schwefelsäure häufig nicht genügend bekannt. Verschreibt er daher in einer Mischung zu innerlichem Gebrauche z. B. 5 g *Acidum sulfuricum* schlechthin, so dispensirt der Apotheker unter allen Umständen lediglich 5 g *Acidum sulfuricum dilutum*. In der Analyse sowie bei Herstellung von Präparaten ist die Schwefelsäure ein wichtiges chemisches Reagens.

IV Acidum sulfuricum dilutum (Aust. Brit. Germ. Helv. U-St.) *Spiritus Vitoli*. Verdünnte Schwefelsäure. *Acide sulfurique diluée* (Gall.) *Diluted sulfuric acid*. Wird durch Verdünnung der kone reinen Schwefelsäure mit Wasser dargestellt, und zwar trägt man die abgewogene Menge Schwefelsäure unter Umrühren in kleinen Antheilen in die vorgeschriebene Menge Wasser ein. Diese Mischung ist zweckmässig in einer Porcellanschale (bei kleineren Mengen in einem Glaskolben) anzuführen, nicht aber in dem Standgefässe, weil dieses in Folge örtlicher Ueberhitzung der Wandungen häufig springt. Es schreiben vor:

	Aust.	Brit.	Gall.	Germ.	Helv.	U-St.
Spec. Gewicht bei 15°	1,180	1,094	—	1,110—1,114	1,069	1,070
Die Mischung enthält Proc. H ₂ SO	10,66	18,65	100	15,6—15,8	10,0	10,0

Klare farb- und geruchlose Flüssigkeit von stark saurem Geschmack und dem vorgeschriebenen spec. Gewichte. Aufbewahrung in Glasflaschen mit Glasstopfen.

Anwendung Die verdünnte Schwefelsäure wirkt äusserlich ädstringirend und blutstillend, sie ist daher Bestandtheil mehrerer Wundwässer (Arquebuseade). Innerlich werden ihr antipyretische und blutstillende Wirkung zugeschrieben. Man giebt sie in starker Verdünnung mit Wasser oder schleimigen Flüssigkeiten, auch gegen chronische Bleivergiftung. Der längere Gebrauch verursacht Verdauungsstörungen, grössere Gaben können zu Vergiftungen führen.

Dosis maxima nach Helv. 1,5 g pro dosi, 5,0 pro die von der 10proe Säure. Wird verdünnte Schwefelsäure in Pillen verordnet, so sind diese im Porcellan-Mörser anzustossen.

V Acidum sulfuricum crudum dilutum Verdünnte rohe Schwefelsäure. Putzwasser. Zum Putzen für Kupfer, Messing und Zink giebt man eine Mischung von 1 Th roher Schwefelsäure mit 4 Th gewöhnlichem Wasser ab, welche nach einigem Stehen von dem abgesetzten Bleisulfat abfiltrirt wird. Die Mischung ist mit „Vorsichtig“ oder „Grif“ zu signiren und wie die Englische Schwefelsäure niemals in Trink- oder Kochgeschirren abzugeben. Auch würde es sich empfehlen, diese Mischung mit irgend einem Farbstoff zu färben, z. B. mit Methylorange.

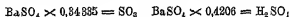
Kupferglanzwasser *Poli cuivre*. *Liquor acidus aluminatus*. Ist zu bereiten aus 10 Th kryst. Alaun, 50 Th Englischer Schwefelsäure und 200 Th Wasser. Auch hier würde sich eine Färbung empfehlen.

Chemie und Analyse Kone Schwefelsäure wirkt verkohlend auf Kohlehydrate, indem sie diesen die Elemente des Wassers entzieht, zerstörend auf alle organischen Gebilde (Gewebeasern, Hölz, Haare etc.), die Einwirkung erfolgt in der Wärme unter Entwicklung von schwefliger Säure. Das Einathmen dieser Dämpfe ist schädlich, da diese die Schleimbütle der Luftwege angreifen.

Freie Schwefelsäure reagirt sauer. Freie Schwefelsäure sowie gelbte schwefelsaure Salze geben mit Baryumsalösungen einen specifisch schweren, pulverigen, wässern

Niederschlag von Baryumsulfat BaSO_4 , welches in Säuren sowohl wie in Alkalien unlöslich ist

Zur Bestimmung der Schwefelsäure säuert man die wässrigen Lösungen der Sulfate — bei freier Schwefelsäure ist Ansäuern nicht nöthig — mit 10–20 Tropfen Salzsäure an, erhitzt zum Sieden und fügt nun unter beständigem Umrühren zu dem Sieden zu erhaltender Flüssigkeit inופןweise heisse Baryumchloridlösung bis zu einem mässigen Ueberschusse der letzteren hinzu. Nach beendeter Fällung setzt man das Sieden noch einige Zeit fort und lässt alsdann die Flüssigkeit auf dem Wasserbade, zuletzt an einem warmen Orte, mindestens 12 Stunden lang absetzen, damit das Baryumsulfat krystallinische Beschaffenheit annimmt. Alsdann dekantirt man die Flüssigkeit durch ein Filter (Baryt-Filterpapier¹⁾), kocht den Niederschlag wiederum mit etwas salzsaurem Wasser, lässt abkühlen, dekantirt und wiederholt dieses Auskochen noch zweimal. Schliesslich bringt man den gesammten Niederschlag auf das Filter, wäscht mit heissem Wasser bis zum Verschwinden der Chloride aus. Nach dem Trocknen verbrennt man zuerst das vom Niederschlage getrennte Filter in einem gewogenen Platintiegel, giebt den Niederschlag hinzu und glüht bei halb aufgelegtem Deckel 10–15 Minuten mittelst Bunsenbrenners. Das Abblühen, Waschen und Glühen kann mit Vortheil auch im Gooch'schen Tiegel erfolgen.



Enthält eine Flüssigkeit lediglich freie Schwefelsäure und keine andere Säure, so kann die freie Schwefelsäure auch massanalytisch bestimmt werden. Man titirt alsdann mit Kalı-, Natron- oder Barytlauge (Methylorange als Indikator). 1 cem Normal Alkali reagirt in diesem Falle = 0,049 g H_2SO_4 oder 0,040 g SO_3 an.

Die massanalytische Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure ist zwar möglich, das Verfahren ist aber derartig komplizirt, dass man in der Regel durch die gewichtsanalytische Bestimmung rascher zum Ziele kommt.

Toxicologisches. Vergiftungen durch freie Schwefelsäure kommen ziemlich häufig vor. Die Hauptmengen der eingeführten Schwefelsäure sind gewöhnlich in den zuerst eintretenden Massen vorhanden. Ist der Tod rasch erfolgt, was von der Konzentration und Menge der genossenen Säure, sowie davon abhängt, ob das Gift in den gefüllten oder leeren Magen gelangte, so kann, vorausgesetzt dass die Entnahme der Organe bei der Sektion in saubrer Weise erfolgte, der Nachweis freier Schwefelsäure — und auf diesen hat die Untersuchung sich in erster Linie zu richten — auch noch in den ersten Wegen (Speiseröhre, Magen, Darm) gelingen. Ist der Vergiftete aber vor dem Tode ärztlich behandelt worden, oder ist bei der Entnahme der Organe nicht sogleichs Verfahren worden, indem z. B. die saurenden Anteile die innere Magenwandung sauber abspülten und das Spülwasser weggesogen, so kann der Nachweis freier Schwefelsäure unmöglich sein. Ebenso ist freie Schwefelsäure wahrscheinlich dann nicht mehr nachzuweisen, wenn nach dem Einnehmen derselben längere Zeit 6–12–24 Stunden verstrichen ist, weil die Mineralsäuren verhältnissmässig rasch resorbt werden. — Sei dem wie ihm wolle, der Untersucher verfährt zweckmässig wie folgt. 1) Es ist zunächst die Reaktion der Organe theils (Auszug des Mageninhaltes) mittelst Lackmuspapier festzustellen. Wird dieses geröthet, so giebt man zu etwa 10 cem Wasser 1 Tropfen Methylorange und setzt etwas von dem filtrirten wässrigen Auszuge des Objektes hinzu. Bei Gegenwart von freier Schwefelsäure geht die gelbe Färbung der Lösung in Kirschroth über, und es wird hierdurch bewiesen, dass eine freie Mineralsäure gegenwärtig ist. — Man kann die Menge derselben im wässrigen Auszuge mit Normalalkalilauge (und Methylorange als Indikator) titiren. 2) Der wässrige Auszug giebt auch nach dem Ansäuern durch Salzsäure mit Baryumchlorid einen reichlichen weissen Niederschlag von Baryumsulfat. Es ist dessen Menge in einem aliquoten Theil des Objektes gewichtsanalytisch festzustellen. 3) Schleimige Objekte, welche sich mit Wasser nicht gut ausziehen lassen, übergiesst man mit dem 2–3fachen Volumen starken Alkohols (96 Proc.), in welchem soviel frischgefallenes Cinchonin aufgelöst ist, dass die Reaktion der Flüssigkeit deutlich alkalisch bleibt. Man macerirt bei nicht über 30° filtrirt und scheidet den Alkohol durch Destillation, schliesslich durch Verdampfen der Flüssigkeit auf dem Wasserbade ab.

Man nimmt den Rückstand mit Wasser auf und bestimmt in je einer Hälfte des Filtrates einerseits die vorhandene Schwefelsäure durch Füllen mit Baryumchlorid, andererseits das Cinchonin, indem man die zweite Hälfte der wässrigen Lösung mit Ammoniak übersättigt und die nach 24stündigem Stehen angeschossenen Krystalle auf gewogenem Filter sammelt, mit Wasser wäscht, trocknet und wägt. Die beiden so erhaltenen Werthe müssen annähernd aufeinander stimmen.

Wenn es möglich ist, die Schwefelsäure in keine Zustände darzustellen, so versucht man es zu thun. In einem Falle war ein Saugnapf in der Wiege durch Schwefelsäure vergiftet worden. Die Säure war zum Theil auf das Kopfkissen geflossen und in die Federn eingedrungen. Die Federn wurden mit Wasser ausgewaschen, in wässrigen Auszügen

wurde die Schwefelsäure gewichtsanalytisch und massanalytisch bestimmt. Ausserdem aber wurde ein Theil des wässrigen Auszuges auf dem Wasserbade in einer Platinschale verdunstet. Es hinterblieb ein öliger Rückstand, von welchem ein Tropfen eine Mischung von Kaliumchlorat, Zucker und Schwefel zur Entzündung brachte.

Ist es nicht mehr möglich freie Schwefelsäure nachzuweisen, so muss man sich damit begnügen, die Menge der gebundenen Schwefelsäure festzustellen, doch ist alsdann der Beweis einer Schwefelsäurevergiftung nicht mit Sicherheit erbracht.

Beschädigung von Kleidungsstücken etc. Eine Schwefelsäure löst Wolle und Seide sehr rasch auf, so dass in diesen Stoffen Löcher entstehen. Pflanzliche Faserstoffe werden etwas weniger rasch zerstört, aber immerhin zerstört. Verdünnte Schwefelsäure, wie sie z. B. in einer Stärke von 15 Proc. als Putzwasser verwendet wird, verändert zunächst die Farbe des Gewebe, mit denen sie in Berührung kommt. In der Regel entstehen rothe Flecken. Hat die verdünnte Säure Zeit und Gelegenheit, durch Verdunsten des Wassers concentrirter zu werden, so wirkt sie ähnlich wie eine Schwefelsäure auf das Gewebe. Die betroffenen Stellen werden morsch und es entstehen gleichfalls Löcher. Solange freie Schwefelsäure auf den Geweben ist, ist sie durch Methylenorange und Thymol leicht nachzuweisen und zu bestimmen, nur achtete man darauf, dass die meisten Gewebe sauer reagieren. Im Verlaufe der Zeit geht aber die auf Gewebe aufgespritzte Schwefelsäure in saures und später in neutrales Ammoniumsulfat über. Ist sie erst einmal in letzteren Zustand eingetreten, so ist freie Schwefelsäure natürlich nicht mehr auffindbar, obgleich die Zerstörungen handgreiflich durch Schwefelsäure erfolgt sind. In solchen Fällen muss man gemessene oder gewogene Mengen a) des unverletzten, b) des beschädigten Stoffes mit heissem Wasser ausschöpfen und in den Auszügen die Gesamtschwefelsäure bestimmen. Die Kontrolle durch a) ist nothwendig, weil die meisten gefärbten Stoffe an sich Sulfate enthalten.

Acidum sulfuricum aromaticum

a) Aromatic sulphuric acid (U. S.)

Rp (1) Acid sulfuric (98.5%) 100 ccm

(2) Alcohol (81 Vol %) 700 "

(3) Tincture Zingiberis 50 "

(4) Oil Cloves 1 "

(5) Alcohol (84%) q. s. ad 1000 "

Man trägt vorsichtig 1 in 8 ein, nach dem Umrühren fügt man 8 und 4 hinzu und füllt mit 6 bis zu 1 Liter auf. Spec. Grav. ca. 0.989 bei 15°

b) Aromatic sulfuric acid (Brit.)

Rp Tincture Zingiberis (1-5) 250.0 ccm

Spiritus Cloves 12.5 "

(ex Oil Cloves 1 Spiritus 40)

Spiritus (90 Vol %) 757.5 "

Acid sulfuric conc. 75 "

Aqua vulneraria THEDEN

THEDEN's Wundwasser (Germ. I. Ergänzb.)

Rp Acet. (8%) 6 Th.

Spiritus diluti (70 Vol %) 8 "

Acid sulfuric diluti (16%) 1 "

Mellis depurati 4 "

Wirden gemischt und nach einiger Zeit filtrirt klar, anfangs leich, später blasslich.

Balsamum adstringens RICHARD

Rp (1) Acid sulfuric (94-98%) 20.0

(2) Spiritus (90 Vol %) 80.0

(3) Oil Terebinthinae 20.0

Man mischt zunächst 2 mit 8, fügt zu dieser Mischung vorsichtig 1 hinzu und lässt zunächst einige Zeit in offenem Gefässe stehen, bevor man auf Flaschen füllt. In Gaben von 1-2-3-5 g mit schleimigen Getränken verdünnt bei Blutspelen und Nasenbluten.

Balsamum haemostaticum WARREN

WARREN's blutsstillender Balsam

Rp (1) Acid sulfuric (94-98%) 25.0

(2) Spiritus (90 Vol %) 10.0

(3) Oil Terebinthinae 10.0

Man mischt 2 und 3 und fügt dann 1 hinzu. Im Uebigen s. d. vorigen Balsam. Dosis 20-30 Tropfen.

Causticum crocatum RUST

Pasta caustica Aethiopica Acidum sulfuricum solidificatum Caustique sulfurique au safran VIEPRAU

Rp Croci pulverati 10

Acid sulfuric 1.0-1.5

ut fiat pasta D. ad vixum

Causticum sulfur carbonisatum RICHARD

Enthält an Stelle von Sacchar Carbo ligni pulv.

Causticum nigrum VIEPRAU ist ein Gemisch von conc. Schwefelsäure mit Stössholzpulver.

Mixtura sulfurica acida (Germ. Heil.)

Liquor acedus Halleri (Austri.) HALLER'sches Sauer

Rp Acid sulfuric (98-98%) 1 Th.

Spiritus (90 Vol %) 8 "

Vorstehende Vorschrift gleichlautend Austri., Germ., Heil., nur schreibt Heil. Spiritus von 98-98 Vol % vor. Das entsprechende Präparat der Gall. ist

Acid sulfurique alcoolisé Eau de RABET (Gall.)

Rp Acid sulfuric (94-98%) 100.0

Spiritus (90 Vol %) 200.0

Florum Rhoedae 4.0

Die Blüthen werden mit der erkalteten Mischung 4 Tage macerirt, dann wird abfiltrirt.

Limonade sulfurique (Gall.)

Petus sulfuricus

Rp Acid sulfuric diluti (10%) 20.0

Aquae 875.0

Simplic. Sacchari 125.0

Specifium bei Blutvergiftung und Blinkschlag

Potus sulfuricus GRENDEL

Rp Acid sulfuric diluti (16.0%) 6.0

Spiritus (90 Vol %) 50.0

Aquae 940.0

Essence Sacchari Citri 5.0

Prophylaktisch gegen Blutvergiftung dreimal täglich an kleinen Weinglas voll

Sirupus Acidi sulfurici	Ver	Causticum persulfuricum
Sirupus vitriolatus	Ep	Acidi sulfurici Anglica 30,0
Ep Acidi sulfurici diluti (16,0%) 10,0		Acidi nitrici fumantis 10,0
Sirupus Sacchari 90,0		Zum Bestreichen alter schwammiger Tollbullen
Sirupus acidus RANDEL		Vorsicht!
Ep Aquae Rubellae 100	Ver	Electuarium adstringens
Sirupus Sacchari 90,0	Ep	Acidi sulfurici diluti (16,0%) 30,0
Bei Gonorrhoe dreimal täglich $\frac{1}{4}$ Esslöffel mit Wasser verdünnt		Rhizomatus Tormentillae 100,0
Unguentum sulfuricum AGHARD		Radialis Angelicae 120,0
Sapo acidus Achard		Farinace scallinae 20,0
Ep Adipis suillae 50,0	M f	electuarium Grosse Huustheilen alle 3—4 Stunden den $\frac{1}{16}$ kleineren den $\frac{1}{12}$ Theil zu geben
Acidi sulfurici puri 5,0		Bei atonischem Durchfall, Bluthruen, Hämorrh.
Misco exotissime Als ableitende Einreibung bei Augenentzündung, Lähmung (Unzweckmissig)		

Acidum sulfuricum anhydricum Schwefelsäure-Anhydrid Schwefeltrioxyd $\text{SO}_2 = 80$ Wird 1) durch Erhitzen von rauchender Schwefelsäure gewonnen, wobei das Anhydrid sich zuerst verdichtet 2) Durch Ueberleiten eines Gemisches von Schwefelsäure und Sauerstoff über glühenden Platinasbest 3) Nach WOLFF durch Glühen von Natriumpyrosulfat $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_3$

Bei gewöhnlicher Temperatur seidenglanzende Nadeln, welche bei 15° schmelzen und bei $40-50^\circ$ sich verflüchtigen. Der Dampf ist an sich farblos, bildet aber an der Luft durch Wasseranziehung unter Uebergang in H_2SO_4 weisse Nebel. Anwendung in der wissenschaftlichen und technischen Chemie, ferner um zu leicht gewordene Schwefelsäure zu verstärken S S 125

Acidum persulfuricum Uberschwefelsäure $\text{S}_2\text{O}_8\text{H}_2$ Scheidet sich an der Anode ab, wenn Schwefelsäure von 1,4 spec Gew bei einer Stromstärke von 2 Ampère elektrolysiert wird $2\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2 + \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$. Zur Zeit nur in wässriger Lösung bekannt. Diese zerfällt unter Mitwirkung des Wassers in der Kälte allmählich in Schwefelsäure und Wasserstoffsuperoxyd $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2$, in der Wärme in Schwefelsäure und Sauerstoff $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{O}$ Reaktionen 1) In der Wärme wird Sauerstoff entwickelt 2) Indigolösung wird entfärbt 3) Aus Salzsäure oder Natriumchlorid wird Chlor, aus Kaliumbromid = Brom, aus Kaliumjodid = Jod abgeschieden

Ammonium persulfuricum Ammoniumpersulfat Uberschwefelsaures Ammonium $\text{S}_2\text{O}_8(\text{NH}_4)_2 = 228$ Wird durch Elektrolyse einer gesättigten Lösung von Ammoniumsulfat dargestellt $2[\text{SO}_4(\text{NH}_4)] = \text{H}_2 + 2\text{NH}_3 + \text{S}_2\text{O}_8(\text{NH}_4)_2$

Farblose Krystalle, in trockenem Zustande selbst bei 100° beständig, in feuchtem Zustande zersetzt es sich langsam schon bei Zimmerwärme unter Abgabe von stark oxidiertem Sauerstoff $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{O}$ Löslich in 2 Th Wasser. Kann aus Wasser von 60° umkrystallisiert werden.

Reaktionen 1) Mit einer Lösung von Anilinsulfat erwärmt, entsteht Anilinschwarz 2) Eine mit Natriumacetat versetzte Fuchsinlösung wird gebleicht 3) In einer Lösung von Mangansulfat entsteht Ausscheidung von Braunstein 4) Aus einer Lösung von Kaliumcarbonat wird ein krystallinischer Niederschlag von Kalumpersulfat gefällt

Anwendung Die 0,5–2 proc Lösung ist zu Mundwässern und zur Konservierung von Nahrungsmitteln empfohlen worden

Natrium persulfuricum Natriumpersulfat Uberschwefelsaures Natrium $\text{S}_2\text{O}_8\text{Na}_2 = 238$ Wird durch Elektrolyse einer gesättigten Lösung von Natriumsulfat oder durch Umsetzen einer Lösung von Ammoniumpersulfat mit einer Lösung von Natriumhydrat erhalten

Farbloses, in Wasser leicht lösliches Salz

Kalium persulfuricum Kalumpersulfat Uberschwefelsaures Kalium Anthon $\text{S}_2\text{O}_8\text{K}_2 = 270$ Entsteht durch Elektrolyse einer Lösung von Kaliumsulfat bei 8,5 Ampère, oder durch Umsetzung von Ammoniumpersulfat mit Kaliumcarbonat. Farblose, saulenförmige Krystalle in 50 Th Wasser löslich. Oxydirt Natriumthiosulfat zu Natriumsulfat, daher Anwendung in der Photographie als Anthon S. Photographie.

Acidum sulfurosum.

Unter dem Namen „Schweflige Säure“ wird gewöhnlich das Schwefeldioxyd oder Schwefelsäure-Anhydrid SO_2 verstanden, die wahre schweflige Säure SO_2H_2 ist nicht als solche bekannt, aber wahrscheinlich in der wässrigen Lösung des Schwefligsauren Anhydrides enthalten

I Acidum sulfurosum anhydricum Schwefligsaure-Anhydrid Schwefeldioxyd. SO_2 Mol. Gew. = 64 Wird durch Verbrennen von Schwefel an der Luft oder durch Erhitzen von konc. Schwefelsäure mit Kohle, Kupfer oder Quecksilber gewonnen Farbloses Gas von erstickendem Geruch, feuchtes Lackmuspapier zunächst röthend, dann bleichend 1 Liter des Gases wiegt bei 0° und 760 mm B. = 2,862 g Es löst sich reichlich in Wasser, Alkohol und anderen Medien Kampher löst 308 Vol., Essig = 318 Vol SO_2 Bei -10° C unter gewöhnlichem Druck oder unter etwa 6 Atmosphären Druck bei gewöhnlicher Temperatur wird das Gas zu „flüssigem Schwefeldioxyd“ verdichtet Dieses siedet bei -9° C unter Bindung von Wärme (Kälte-Erzeugung) und erstarrt bei -76° C zu weissen Flocken, welche bei etwa -75° C schmelzen Anwendung zur künstlichen Herstellung von Eis, als Desinfektionsmittel, Bleichmittel, zur Fabrikation der Sulfit-Cellulose u. a. m Flüssige schweflige Säure kann in druckfesten Eisenbehältern („Bomben“) bezogen werden

PICOT's Flüssigkeit ist ein Gemisch von flüssiger schwefliger Säure und flüssiger Kohlensäure, in verschiedenen Verhältnissen, wie man es durch Erhitzen von konc. Schwefelsäure mit Kohle erhält, z. B. 97 Proc SO_2 und 3 Proc CO_2

II † Acidum sulfurosum (solutum) Wässrige schweflige Säure (Ergänzb. Brit. U. St.) Acide sulfureux dissous Sulphureous acid $\text{H}_2\text{SO}_3 + x\text{H}_2\text{O}$.

Die von den angegebenen Pharmakopöen etc. aufgenommenen Lösungen der schwefligen Säure sind von verschiedener Stärke Es verlangen

	Englisch	Brit.	U. St.
Spec. Gewicht	1,038	1,025	> 1,035
Proc. SO_2	10,0	5,0	> 5,4

Die Darstellung erfolgt, indem man konc. oder nur wenig mit Wasser verdünnte Schwefelsäure mit Kupfer oder Kohle erhitzt, das entwickelte Gas in wenig Wasser wäscht, hierauf in Wasser leitet

Volumgewicht der wässrigen Lösung von schwefliger Säure und Gehalt an SO_2 bei 15° (SORE)

Vol. Gew.	Proc. SO_2	Vol. Gew.	Proc. SO_2	Vol. Gew.	Proc. SO_2	Vol. Gew.	Proc. SO_2
1,0028	0,5	1,0168	3,0	1,0302	5,5	1,0426	8,0
1,0056	1,0	1,0194	3,5	1,0328	6,0	1,0450	8,5
1,0085	1,5	1,0221	4,0	1,0353	6,5	1,0474	9,0
1,0113	2,0	1,0248	4,5	1,0377	7,0	1,0497	9,5
1,0141	2,5	1,0275	5,0	1,0401	7,5	1,0520	10,0

1 Vol. Wasser löst bei 0° C = 80 Vol., bei 15° C = 43,5 Vol., bei 20° C = 39,4 Vol., bei 40° C = 18,8 Vol. SO_2

Darstellung. In einen Kolben von etwa 750 ccm Fassungsraum schüttet man 30 g Holzkohle in erbsengrossen Stücken, giesst auf diese 220 g konc. reine Schwefelsäure und mischt durch Schwenken gut durch Den Kolben verbindet man mit einer etwa 50 ccm Wasser enthaltenden Waschflasche und leitet das gewaschene Gas in eine 1 1/4-Liter-Flasche, welche 1 Liter destillirtes Wasser enthält Durch Erhitzen des Zersetzungs-kolbens in einem Sandbade oder auf einem Drahtnetz erhält man einen ruhigen Strom Schwefligsaure Gas, welches in dem vorgelegten Wasser absorbiert wird Es empfiehlt sich,

die Vorlage durch Einstellen in kaltes Wasser kuhl zu halten Wenn die Gasentwicklung nachlasst, stellt man die Lösung auf das geforderte spec Gewicht ein Das nach dieser Vorschrift erhaltene Gas ist mit etwas Kohlensäure verunreinigt, was indessen für therapeutische Zwecke nicht schadet

An Stelle der Kohle kann man in obiger Vorschrift auch auf 220 g korne Schwefelsäure 70 g Kupfer in Form von Spähnen oder von feinen Blechschnitzeln verwenden Den Zersetzungsrückstand kann man zu Kupfersulfat verarbeiten

Eigenschaften Klare, farblose, in der Wärme völlig flüchtige Flüssigkeit von erstickendem Geruche, blaues Lackmuspapier zunächst röthend, dann bleichend Sie greift direkt mit Baryumchlorid versetzt nur eine schwache Trübung Fügt man aber ein Oxydationsmittel hinzu, z B Chlorwasser oder Jodlösung oder Chromsäure, so entsteht eine reichliche Ausscheidung von Baryumsulfat Sie entfärbt Kaliumpermanganat und führt Chromsäure in (grünes) Chromoxyd über Schweflige Säure ist eine zweibasische Säure, die Salze heissen „Sulfite“ Ausserdem ist sie in wässriger Lösung ein energisches Reduktionsmittel Sie reducirt Merkurisalze zu Merkuriosalen, Chlor zu Chlorwasserstoff, Jod in wässriger Lösung zu Jodwasserstoff, Chromsäure zu Chromoxyd, Mangansäure und Uebermangansäure zu Manganoxydul u dergl mehr Aus einer wässrigen Lösung von Jodsäure wird durch schweflige Säure Jod in Freiheit gesetzt, welches Starkelösung blau färbt

Die wässrige Lösung der schwefligen Säure nimmt aus der Luft allmählich Sauerstoff auf und geht dabei in Schwefelsäure über

Aufbewahrung Vorsicht und vor Licht geschützt in kleineren, möglichst gefüllten Gefässen, um der Oxydation durch den Luftsauerstoff nach Möglichkeit vorzubeugen

Prüfung. 1) Sie verdampfe ohne einen Rückstand zu hinterlassen 2) 5 ccm mit 3—4 Tropfen Salzsäure angesäuert, werden durch Baryumchloridlösung nur ganz schwach getrübt (geringer Gehalt an Schwefelsäure ist zuzulassen) 3) Nach dem Uebersättigen mit Ammoniak erscheine sie nicht blau gefärbt (Kupfer) 4) Gehaltsbestimmung Man wägt 3,0 g der Säure in ein 100 ccm-Kölbehen ab und fällt mit Wasser bis zur Marke auf 10 ccm der Mischung werden, nach Zusatz von 20—30 ccm Wasser und etwas Stärkelösung, mit $\frac{1}{10}$ Normal-Jodlösung (in 1 cc = 0,0127 g Jod enthaltend, welche = 0,0082 g SO_2 entsprechen) bis zur eben eintretenden Blaufärbung titirt Hierbei sollen folgende Mengen Jodlösung verbraucht werden Säure von 10 Proc = 9,40 ccm, von 5 Proc = 4,7 ccm, von 6,4 Proc = 6 ccm $\frac{1}{10}$ -Jodlösung Vergl S 182

Anwendung. Schweflige Säure wirkt flammwidrig und gährungswidrig, indem sie für Spaltpilze und Hefen ein tödtliches Gift ist In geringen Mengen vom Menschen eingeathmet, reizt sie zum Husten, in grösseren Mengen kann sie den Tod durch Ersticken herbeiführen In wässriger Lösung wendet man sie an Aeusserlich bei parasitären Hauterkrankungen, jauchigen und syphilitischen Geschwüren, zu Pinselungen und Inhalationen bei Aphthen, Diphtherie Dosis 0,05—0,4 g SO_2 mehrmals täglich in starker Verdünnung Innerlich bei Gährungsprocessen im Magen, bei Infektionskrankheiten wie Typhus, Cholera Technisch in Gasform (durch Verbrennen von Schwefel) zu desinficirenden Raucherungen, zum Bleichen, zur Herstellung von Sulfitecellulose u a m

III Calcium sulfurosum Calciumsulfid Schwefligsaurer Kalk In den Handel gelangt sowohl das neutrale als auch das saure Salz

Calcium sulfurosum neutrale technicum Neutrales Calciumsulfid Neutrales schwefligsaurer Kalk $\text{CaSO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} = 156$ Dieses Salz wird erhalten, indem man entweder (ähnlich wie bei der Bereitung des Chlorkalks) in geschlossenen Kammern schweflige Säure auf gelochten Aetzkalk (aus 28 Th Aetzkalk + 18 Th Wasser) in Pulverform einwirken lässt, oder indem man Calciumcarbonat (Schlammkreide) in Wasser vertheilt, so lange schweflige Säure einleitet, bis Kohlensäure nicht mehr in Freiheit gesetzt wird, das in der Lösung befindliche Salzpulver abkocht und an der Luft trocknet — Ein weisses bis gelbliches Pulver, löslich in 800 Th Wasser, leichter löslich in verdünnter schwefliger Säure und kann aus dieser krystallin werden Durch Säuren (HCl , H_2SO_4 , Essigsäure) wird aus dem Salz Schweflige Säure Anhydrid abgespalten Man verwendet es

als Desinficiens in den Gährungsindustrie, auch als Zusatz zu Bier, welches die Neigung hat sauer zu werden

Calcium sulfurosum neutrale purum $\text{CaSO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} = 156$ Man vertheilt 50 Th. Calciumkarbonat in 150 Th Wasser und leitet Schweflige Säure Anhydrid bis zur Auflösung ein Man filtrirt die Lösung (welche das saure Salz enthält) und lässt sie an der Luft stehen Es scheidet sich alsdann in Folge Entweichens von Schweflige Säure das neutrale Salz in farblosen Krystallen ab Zum innerlichen Arzneigebrauch, sowie zur Konservierung eingemachter Früchte verwendet

Calcium bisulfurosum Calciumbisulfid Doppelschweflige saurer Kalk Die unter diesem Namen in den Handel gebrachten Präparate werden hergestellt, indem man 10–20 g Aetzkalk löscht, mit Wasser zu 1 Liter auffüllt und diese Flüssigkeit mit schwefeliger Säure sättigt Man erhält so Lösungen von Calciumbisulfid in wässriger schwefeliger Säure, welche früher als „Real Australian Meat Preserve“ in den Handel kamen, jetzt durch das Natriumsalz ziemlich verdrängt sind Die Zusammensetzung solcher Präparate war

Spec Gew	Proc CaO	Proc SO_2	Spec Gew	Proc CaO	Proc SO_2
1) 1,0844	0,96	5,68	3) —	1,63	6,5
2) 1,0487	1,11	6,18	4) 1,0799	2,07	10,0

Farblose Flüssigkeit, stark nach schwefeliger Säure riechend Bei längerem Stehen an der Luft scheidet sich neutrales $\text{CaSO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ krystallirt ab Ein rohes Präparat wird namentlich als Desinficiens in der Gährungs-Industrie, z B zum Ausschneuern der Gährbottiche, Tünchen der Wände (um wilde Hefen, Schimmel und Spaltpilze zu tödten), zur Desinfektion der Milchkeller, Ställe, Krippen, Raufen (bei Maul- und Klauenseuche etc), reine Präparate werden als Zusatz zu Nahrungsmitteln, früher wurden sie namentlich als Zusatz zum gehackten Fleisch verwendet, s S 132 und unter Caro

Magnesium sulfurosum neutrale Neutrales Magnesiumsulfid Schweflig saures Magnesium $\text{MgSO}_3 + 6\text{H}_2\text{O} = 212$ Wird wie das reine Calciumsulfid dargestellt, indem man in eine Anreubung von 50 Th basischem Magnesiumkarbonat mit 300 Th Wasser Schweflige Säure-Anhydrid bis zum Aufhören der Kohlensäure Entwicklung einleitet Ein weißes, grob krystallines Pulver, in 80 Th Wasser löslich Aufbewahrung in dicht geschlossenen Gefässen

Anwendung Wurde als innerliches Antisepticum bei Diphtherie, Blutvergiftung, Rotzinfektion, Typhus, Puerperalfieber, Pyämie etc empfohlen Dosis 0,5–1,0 g dreis- bis viermal täglich in Pulverform

Natrium sulfurosum neutrale Neutrales Natriumsulfid Schweflig-saures Natrium $\text{Na}_2\text{SO}_3 + 7\text{H}_2\text{O} = 252$ Man leitet in eine warme, filtrirte Lösung von 80 Th konc Natriumkarbonat in 160 Th Wasser, welche durch Erwärmen auf dem Wasserbade auf 40–50° gehalten wird, Schweflige Säure-Anhydrid bis zur Sättigung ein, alsdann fügt man so lange warme konc Natriumkarbonatlösung hinzu, bis die Flüssigkeit schwach alkalisch reagirt, und lässt in der Kälte krystallisiren Die Mutterlaugen geben durch Einengen weitere Mengen von Krystallen

Das technische Natriumsulfid wird bereitet, indem man feuchte Soda-Krystalle in Thürnen der Einwirkung von Schweflige Säure Anhydrid aussetzt, welches von unten einströmt

Eigenschaften Farblose, prismatische, an der Luft verwitternde Krystalle, leicht löslich in Wasser Das Salz geht in Substanz sowie in wässriger Lösung allmählich in Natriumsulfat über Die Lösung schmeckt kühlend und reagirt schwach alkalisch

Anwendung Wird innerlich und äußerlich in gleicher Weise wie das Calcium- und Magnesiumsulfat angewendet Dosis 0,5–1,0 g mehrmals täglich Technisch unter verschiedenen Namen Als „Antichlor“, um das Chlor in der Bleicherei unschädlich zu machen, als „Konservessalz“ zur Haltbarmachung von Fleisch und Fleischwaren Technisch auch in der Photographie Ueber die Zulässigkeit der Fleischkonservierung durch dieses Salz s Caro

Natrium bisulfurosum Natriumbisulfid Doppelschweflige saures Natrium Bisulfite de soude (Gall) $\text{NaHSO}_3 = 104$ Man sättigt eine warme Lösung von 80 Th kryst Natriumkarbonat in 160 Th Wasser mit Schweflige Säure-Anhydrid Beim Erkalten krystallisiert das Natriumbisulfid in kleinen glänzenden Prismen, welche sauer reagieren, nach Schweflige Säure riechen und an der Luft sich leicht zu Natriumsulfat oxydiren

Man benutzt es zur Konservierung von Nahrungsmitteln, zur Entfernung der durch Kaliumpermanganat erzeugten Flecken auf Haut und Wasche, unter dem Namen „Leukogen“ zum Bleichen der Wolle

Natriumsulfid-Natriumkarbonat $2\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + 21\text{H}_2\text{O}$, ein ziemlich beständiges Doppelsalz, welches in der Photographie Verwendung findet, wird hergestellt, indem

man 7 Th kryst Natriumsulfit und 4 Th kryst Natriumkarbonat in 12 Th Wasser löst und die Lösung zur Krystallisation eindampft

Askolin ist eine gesättigte Lösung von Schweflige-säure-Anhydrid in Glycerin

Fumigatio Acidis sulfurosis Schweflige-säure Raucherung. Zur Zerstörung von Krankheitskeimen wird bisweilen eine Raucherung mit Schweflige-säure Anhydrid ausgeführt. Dies geschieht in der Weise, dass man in den betreffenden Räumen irdene Schalen (Blumentopf Untersätze) etwa $\frac{1}{2}$ —1 m über dem Erdboden aufstellt, in diese gewogene Mengen Schwefelfäden (mit Schwefel getränkten Baumwollendocht) bringt, diese entzündet und den Raum vollständig abschliesst. Nach Verlauf von einem Tage wird die Desinfektion wiederholt. Auf 10 cbm Luftraum rechnet man 20 g Schwefelfäden. In der nämlichen Weise stellt man schweflige Säure zu gewissen technischen Zwecken und Bleichen von Strohhüten und Makart-Bouquels etc. dar, nur findet alsdann das Abblenden des Schwefels in kleinen geschlossenen Räumen statt.

Antiferacid, welches Chlor, freie Säuren und Eisen aus der Papiermasse entfernen soll, besteht aus Natriumsulfit und Natriumphosphat in verschiedenen Verhältnissen.

Fumigation à l'acide sulfureux. Fumigatio (Suffumigatio) sulfureosa (Gall). Man schüttet grob zerstoßenen Stängenschwefel in ein flaches, irdenes Gefäß, befeuchtet ihn mit etwas Alkohol und entzündet diesen. Der Alkohol überträgt die Verbrennung auf den Schwefel. Auf einen Luftraum von 100 cbm sind 3—4 kg Schwefel anzuwenden. Eine solche Menge ist natürlich auf mehrere Gefäße zu verteilen.

Leukogen heisst das saure Natriumsulfit NaHSO_3 , wegen seiner Fäähigkeit, Pflanzenfarbstoffe zu entfernen. Es dient unter diesem Namen unter anderem auch zur Entfernung von Obstflecken aus Wäsche.

Lignosulfit Dr. SCHLITZKY. Ist ein bei der Sulfit-Cellulose-Fabrikation sich ergebendes Nebenprodukt. Ein wässriger Auszug von Hölzern, gesättigt mit den aromatischen Bestandtheilen der Hölzer und freie, sowie gebundene Schweflige-säure enthaltend. Innerhalb Desinficiens und Antisepticum, gegen Tuberkulose und Diphtherie empfohlen.

Chemie und Analyse. Die freie schweflige Säure sowie die sauren Sulfiten erkennt man an dem besonderen, stechenden Geruch.

Säuert man die schwefligsauren Salze an, so tritt dieser Geruch sehr deutlich hervor. Man erkennt die schweflige Säure an den S 130 angegebenen Reaktionen, ausserdem noch an Folgendem: die mit Natriumkarbonat neutralisirte wässrige Lösung gibt mit Silbernitrat einen weissen Niederschlag, der sich beim Kochen unter Abscheidung von metallischem Silber schwärzt. Bringt man schweflige Säure oder ein Sulfit zu einer Mischung von Zink- + Salzsäure, so wird Schwefelwasserstoff gebildet, welcher Bleiacetat-Papier schwärzt.

Um Schweflige-säure zu bestimmen, führt man sie durch geeignete Oxydationsmittel (Kaliumchlorat + Salzsäure oder Brom oder Jod, Kaliumpermanganat) in der mit Salzsäure angesäuerten Lösung in Schwefelsäure über und fällt diese mit Bariumchlorid als Bariumsulfit BaSO_3 , $\times 0.27488 = \text{SO}_2$. Ueber die massanalytische Bestimmung s. S. 130, doch sei hierbei betont, dass die zu bestimmende Lösung nicht mehr als 0,05 Proc Schweflige-säure, SO_2 , enthalten darf.

Toxicologisches. Nach neuesten Arbeiten (von KRONKA) ist die schweflige Säure durchaus keine harmlose Substanz. Sie ist vielmehr ein Blutgift und verursacht, insofern genommen, schwere Blutungen der feinsten Kapillaren. Es ist daher bei ihrer Verwendung zum Zwecke der Konservierung von Nahrungsmitteln auf die zuzusetzenden Mengen sorgfältig zu achten (s. Cano).

Aqua sulfurea (Diluta)

Acidum sulfurosum dilutum 1%,
Rp Acid sulfurosi (10%) 10,0
Aqua destillata 90,0

Liquor antieryptogenosus. JENNER

Rp Natrii sulfurosi neutralis 5,0
Aqua destillata 90,0

Dem Mundspülwasser zuzusetzen.

Glycerinum sulfurosum

Rp Glycerini (sp. G. 1,23) 100,0

wurden mit gasförmiger Schweflige-säure völlig gesättigt, dann mit soviel Glycerin vermischt, dass der Gehalt der Mischung 10 Proc SO_2 beträgt. 1 g der Mischung (= 0,1 SO_2) muss auf 2 ccm $\frac{1}{100}$ Normal Jodlösung entfärben.

Lotio contra periculis FEROUS

Rp Acid sulfurosi (10%) 40,0
Glycerini 90,0

Zum Bestreichen für Frostbeulen

Glycerolum desinfectivum. GAYR

- Rp. Glyceroli simplicis 80,0
Natrii sulfuroci neutralis 10,0.

Zur Desinfektion von Wunden, Verminderung der Eiterung, Beförderung der Verwundung.

Mixtura antidiaphoretica. SCHÖNBEIN.

- Rp. Magnesiae sulfureae 5,0
Acidi sulfurici (10%) 5,0–8,0
Aquae destillatae 100,0–120,0.

8. 1½–2stündlich 1 Esslöffel (bes. Kindertafel).

Sulfur sulfurosum.

Sulfuron CHANDLER ROBERTS.

Auf dem Boden einer grossen Holzkiste mit Deckel werden 2 kg gewöhnliche Schwefelblumen ausgebreitet, auf die Schwefelschicht ein Bretchen, auf letzteres ein gusseiserner Teller mit 20,0 g Schwefelblumen gesetzt, dieser letztere Schwefel angezündet und die Kiste geschlagen. Nach einem Tage wird dieses Abbrennen von 20,0 g Schwefel wiederholt. Die Schwefelblumen haben sich dann mit Schwefelsäure gesättigt. Dieses Sulfuron ist als Desinficiens und als Vernichtungsmittel kleiner Parasiten empfohlen worden.

Acidum tannicum.

Acidum tannicum (Aust. Brit. Germ. Helv. U-St.). **Acidum gallotannicum.** Acidum scytodephicum. Gallusgerbsäure. Digallussäure. Gerbsäure. Tannin. Acide tannique (Gall.). Tannic acid. $C_{12}H_{10}O_6$. Mol. Gew. = 322.

Darstellung. Diese erfolgt aus den chinesischen, japanischen oder türkischen Galläpfeln. Welche Sorte man verwendet, hängt von dem augenblicklichen Preisstande der drei Sorten ab. Für die Darstellung sind folgende Punkte zu beachten: In absolutem Aether ist die Gerbsäure so gut wie unlöslich, in wasserhaltigem Aether schwer löslich, in Alkohol enthaltendem Aether ist sie leicht löslich. Der alkoholisch-ätherischen Lösung kann die Gerbsäure durch Schütteln mit Wasser völlig entzogen werden, während die meisten Verunreinigungen im Aether gelöst bleiben.

In einem Stechheber aus Glas, dessen verengte untere Öffnung durch einen Korkstopfen fest verschlossen ist, schiebe man zunächst einen Bausch entfettete Watte. Alsdann schüttet man in das Gefäss 8 Th. grob zerstoßene Galläpfel und übergieset diese mit einer Mischung aus 12 Th. Aether und 3 Th. Weingeist (90 Vol. Proc.). Man verstopft nun auch die obere Öffnung mit einem Korkstopfen und lässt das Ganze zwei Tage lang unter öfterem Umschütteln stehen. Nach dieser Zeit lässt man den Auszug durch Lüftung des unteren sowie des oberen Stopfens in ein untergesetztes Gefäss ablaufen, und zieht den Rückstand noch zweimal mit je einem Gemisch aus 12 Th. Aether und 3 Th. Weingeist durch je zweitägiges Macerieren aus. Die vereinigten Auszüge werden filtrirt, mit $\frac{1}{2}$ Volumen Wasser tüchtig durchgeschüttelt und der Ruhe überlassen. Die sich absetzende ätherische Schicht wird abgetrennt und noch zweimal mit je $\frac{1}{2}$ Volumen Wasser ausgeschüttelt. Die vereinigten wässrigen, nöthigenfalls filtrirten Flüssigkeiten werden auf dem Wasserbade zur Sirupkonsistenz eingedampft. Den Rückstand löst man in der achtfachen Menge Wasser, erwärmt die Lösung, mischt sie mit etwas gewaschener Thierkohle und lässt sie damit etwa 3–4 Tage unter öfterem Umschütteln stehen. Nach dieser Zeit filtrirt man die Lösung, ab, destillirt den Aether ab, dampft den Rückstand in einer Porcellanschale bis zur Extraktkonsistenz ein und zupft das Extrakt in dünne Lamellen, welche man im Trockenschranke auf Porcellantellern gut austrocknet und dann im Porcellanmörser pulvert. (Helv.).

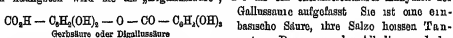
Für Darstellung im Grossen kann man Perkolatoren aus Glas oder Steinzeug verwenden. Eisene Gefässe sind bei der Darstellung streng entfernt zu halten.



Fig. 28. Stechheber zur Darstellung der Gerbsäure.

Handelssorten. Die wichtigsten sind 1) Acidum tannicum pulveratum, durch Pulvern des getrockneten Extraktes erhalten, ein gelblichweisses bis hellbraunliches Pulver 2) Acidum tannicum levissimum, Krystall-Tannin, durch Aufstreichen der konzentrierten Lösung auf Glasplatten in kleinen Schüppchen (Lamellen) erhalten, welche Krystalle vertauschen 3) Acidum tannicum in filis, Gerbsäure in dünnen Fäden, durch Pressen des erwaimiten Extraktes aus dünnen Öffnungen erzielt

Eigenschaften. Ein fast weisses oder gelbliches Pulver oder sehr leichte, bräunlich-gelbe, krystallähnliche Schüppchen, fast ohne Geruch, von sehr herbem, zusammenziehendem Geschmack. Das verstaubte Pulver reizt heftig zum Niesen. Sie löst sich in 1 Th. Wasser oder 2 Th. Weingeist (90 Vol %) zu einer bräunlichen bis braunen Flüssigkeit. Sie ist ferner löslich in 2 Th. Glycerin, unlöslich dagegen in absolutem Aether, in Chloroform, Schwefelkohlenstoff, Benzin, Benzol, in aetherischen (ausgenommen Benzaldehyd) und fetten Ölen. Aus der kochend wässrigen Lösung wird sie, ohne chemisch verändert zu werden, gefällt durch Phosphorsäure, Schwefelsäure, Salzsäure, Natriumchlorid. Macht man Gerbsäurelösungen alkalisch (durch NaOH, Na₂CO₃, CaO u. dgl.), so nehmen sie bogartig Sauerstoff aus der Luft auf und färben sich dunkel. Beim Erwärmen mit verdünnten Säuren, z. B. Salzsäure, Schwefelsäure, geht die Gerbsäure in Gallussäure über. Gallussäurebildung erfolgt auch, wenn Schimmelpilze sich in Gerbsäurelösungen angesiedelt haben. Die Formel der Gerbsäure ist C₁₄H₁₀O₈, ihre Konstitution ist noch nicht ganz aufgeklärt, am häufigsten wird sie als „Digallussäure“, d. i. als ein extamolekulares Anhydrid der



Gallussäure aufgefasst. Sie ist eine einbasische Säure, ihre Salze heissen Tannate. Diejenigen der Alkalien und der alkalischen Erden sind in Wasser löslich, diejenigen der Schwermetalle in Wasser unlöslich. — Beim Erhitzen auf 150–160° C. färbt sich die Gerbsäure zunächst dunkler, bei 210–215° C. zerfällt sie zum grössten Theile in Pyrogallol und Kohlensäure. — Jedem wird von Gerbsäurelösungen in beträchtlichen Mengen zu einer rothbraunen Flüssigkeit aufgenommen, welche organisch gebundenes Jod enthält, da das letztere durch Störkelösung nicht nachgewiesen werden kann. — Die wässrige Lösung der Gerbsäure wird durch Erweissen, Leim, Alkaloide und Brechweinstein gefällt (Unterschied von Gallussäure s. d.). — Reine, oxydfreie Eisenoxydsalze färbem Gerbsäurelösungen zunächst nicht, infolge Oxydation des Eisensalzes durch die Luft tritt jedoch gewöhnlich alsbald violette Färbung auf, allmählich entsteht auch ein blauschwarzer, sehr fein vertheilter Niederschlag. Bei sehr grosser Verdünnung beider Lösungen entsteht klare blaue Flüssigkeit, welche sich allmählich unter Abscheidung dunkler Flecken und Bildung von Eisenoxydsalz grün färbt.

Prüfung. 1) Sie verbrenne beim Erhitzen, ohne einen wägbaren Rückstand zu hinterlassen. 2) Sie löse sich in 2 Th. Wasser zu einer bräunlichen klaren Flüssigkeit auf. Hierzu ist indess zu bemerken, dass Gerbsäure, welche zu lange getrocknet wurde, wahrscheinlich infolge Bildung von Anhydriden, sich in der Kälte sehr schwer, leicht dagegen beim schwachen Anwärmen auflöst. 3) 2 ccm der Lösung von 1 g Gerbsäure in 10 ccm Wasser werden durch Vermischen mit 5 ccm Weingeist von 90 Proc. innerhalb 1 Stunde nicht getrübt (Gummi, Dextrin), fügt man alsdann 5 ccm Aether hinzu, so darf auch jetzt eine Trübung nicht eintreten (Zucker, Salze). 4) Gerbsäure darf beim Trocknen in Wasserbadtrockenschranke nicht mehr als 12 Proc. Wasser verlieren (Gerbsäure kann, ohne ihr pulverförmiges Aussehen zu verlieren, bis zu 20 Proc. Wasser zurückhalten). — 5) Zur Prüfung auf Gallussäure, welche in den Handelspräparaten niemals fehlt, versetzt man die wässrige Auflösung mit Kaliumcyanidlösung. Bei Gegenwart von Gallussäure tritt tothfärbung ein.

Erkennung und Bestimmung. Man erkennt die Gerbsäure an folgenden Reaktionen.

(1) Mit oxydfreien Eisenoxydsalzlösungen giebt sie einen weissen, gallertartigen Niederschlag, der sich an der Luft rasch bläut. Durch Eisenoxydsalze, z. B. Formicchlorid,

entsteht in der konc Lösung ein blauschwarzer Niederschlag von Ferriannat. Sind die Gerbsäurelösungen verdünnt, so entsteht durch Ferrichlorid nur eine blauschwarze, klare Flüssigkeit (Tinte), aus welcher sich beim Stehen dunkle Flocken ausscheiden. Durch Zusatz verdünnter Schwefelsäure wird die Blau Schwarzfärbung aufgehoben. 2) Unlösliche Verbindungen giebt die Gerbsäure mit den Salzen des Bleies, Kupfers, Quecksilbers, Antimons, Wismuts, Gold- und Silbersalze und alkalische Kupferlösung werden durch Gerbsäure reducirt. 3) Erweiss, Leim, Alkaloide und Brechweinstein werden durch Gerbsäure gefällt. Man kann einer Gerbsäure-Lösung durch thierische Haut (Hauptpulver) die gesammte Gerbsäure entziehen.

Bestimmung Eine völlig einwandfreie Bestimmung der Gerbsäure ist zur Zeit nicht bekannt. Die im Nachstehenden angeführten können als relativ brauchbar empfohlen werden.

Durch Wägung. a) Eine Gerbsäurelösung wird in zwei gleiche Theile getheilt. Der eine Theil wird direkt verdampft, der Rückstand getrocknet und gewogen. Der andere Theil wird 24 Stunden lang mit einem Ueberschuss von Hauptpulver behandelt, alsdann abfiltrirt und das Filtrat nebst Waschwässern wiederum eingedampft, der Rückstand getrocknet und gewogen. Die Differenz zwischen beiden Wägungen entspricht der vorher gelöst gewesenen Gerbsäure. Das Hauptpulver darf an Wasser nichts Lösliches abgeben. Andernfalls ist dieser Betrag zu bestimmen und in Rechnung zu stellen.

b) Man bestimmt das spec Gew der Gerbsäurelösung. Hierauf behandelt man die Lösung im geschlossenen Gefässe mit einem Ueberschuss von gewaschenem und getrocknetem Hauptpulver 24 Stunden hindurch, worauf man filtrirt und das spec Gew des Filtrates bestimmt. Die Differenz zwischen beiden spec Gew $+ 1,000$ wird in bestehender Tabelle aufgesucht. Man findet so den Procentgehalt der Lösung an Gerbsäure.

Beispiel. Eine Gerbsäure-Lösung hat bei 15°C das spec Gew 1,01, nach der Behandlung mit Hauptpulver ist das spec Gew $= 1,006$. Differenz von 1,01 und 1,006 $= 0,004$, $1 + 0,004 = 1,004$. Diesem spec Gew entspricht ein Gerbsäuregehalt von 1,00 Proc. Von dem Hauptpulver ist die vierfache Menge des scheinbaren Gerbsäuregehaltes zuzufügen, welcher noch nach der ersten Bestimmung des spec Gew der Lösung aus der Tabelle ergibt. Bei dem hier angegebenen Beispiel (spec Gew 1,01 $= 2,5$ Proc Gerbsäure) wendet man also für 100 cem Flüssigkeit $4 \times 2,5$, d. i. 10 g Hauptpulver an.

Proc Gerbsäure	Spec Gew bei 15°C	Proc Gerbsäure	Spec Gew bei 15°C	Proc Gerbsäure	Spec Gew bei 15°C
0 0	1 0000	1 8	1 0072	3 6	1 0144
0 2	1 0008	2 0	1 0080	3 8	1 0152
0 4	1 0016	2 2	1 0088	4 0	1 0160
0 6	1 0024	2 4	1 0096	4 2	1 0168
0 8	1 0032	2 6	1 0104	4 4	1 0176
1 0	1 0040	2 8	1 0112	4 6	1 0184
1 2	1 0048	3 0	1 0120	4 8	1 0192
1 4	1 0056	3 2	1 0128	5 0	1 0201
1 6	1 0064	3 4	1 0136		

Durch Titriren nach LOEWENTHAL v SCHROEDER. Als konventionelle Methode besonders in der Technik benutzt.

Diese beruht darauf, dass man das Reduktionsvermögen einer gerbsäurehaltigen Flüssigkeit gegenüber Kaliumpermanganat feststellt und zwar vor und nach der Behandlung mit Hauptpulver. Die Differenz zwischen beiden Bestimmungen ist gleich dem Reduktionswerth der Gerbsäure. Als Endpunkt der Oxydation gilt der Moment, in welchem eine verhältnissmässig grosse Menge Indigolösung durch das Kaliumpermanganat oxydirt ist. Man nimmt an, dass in dem Augenblicke, in welchem die Indigolösung oxydirt ist, auch alle Gerbsäure mit Sicherheit in die beobachtigte Oxydationsstufe übergeführt ist.

Zur Ausführung der LOEWENTHAL v SCHROEDER'schen Methode bedarf man

- 1) Kaliumpermanganatlösung 10 g reines Kaliumpermanganat werden in destillirtem Wasser zu 6 Litern gelöst.
- 2) Indigolösung 30 g festes indigochwefelsaures Natrium werden lufttrocken in 8 Liter verdünnter Schwefelsäure (1 5 Vol) gebracht, dazu 3 Liter destill. Wasser gegeben und nach dem Auflösen filtrirt. Bei jeder Titration werden 20 cem dieser Indigolösung zu $\frac{1}{4}$ Liter Wasser zugefügt, diese Lösung reducirt dann etwa 10,7 cem der Kaliumpermanganatlösung.

- 8) Hautpulver muss weiss, fein wellig sein und darf an kaltes Wasser keine Bestandtheile abgeben, welche Kaliumpermanganat reduciren. Man führe einen blinden Versuch damit aus.
- 4) Reinstes Tannin

Titerstellung Man löse 2 g des lufttrockenen Tannins zu 1 Liter und bestimme von 10 ccm dieser Lösung den gesammten Kaliumpermanganatverbrauch unter Zusatz von $\frac{1}{4}$ Liter Wasser und 20 ccm Indigolösung, deren Reduktionswerth abgezogen wird.

Ferner bestimme man den Kaliumpermanganatverbrauch der Tanninlösung nach dem Behandeln mit Hautpulver (50 ccm Tanninlösung werden in einer Glasstopfenflasche mit 8 g vorher eingewogenem und wieder stark abgepresstem Hautpulver unter öfterem Umschütteln 18–20 Stunden behandelt, dann filtrirt man und titirt wieder 10 ccm).

Beträgt der Kaliumpermanganatverbrauch des Hautfiltrates nicht mehr als 10 Proc des Gesamtverbrauches an Kaliumpermanganat, so ist das Tannin zur Titerstellung hin reichend rein. Man bestimmt alsdann durch Trocknen bei 100°C den Wassergehalt und berechnet den Titer nach der Trockensubstanz des Tannins, die so gefundene Zahl giebt mit 1,05 multiplicirt den wahren¹⁾ Titer.

Die zu bestimmende Gerbstofflösung muss so viel Gerbsäure enthalten, dass 10 ccm nicht mehr und nicht weniger als 4,0–10 ccm Kaliumpermanganatlösung verbrauchen. Man bringt nun 10 ccm Gerbstofflösung in eine Porcellanschale, fügt 750 ccm destillirtes Wasser und 20 ccm Indigolösung hinzu und lässt alsdann aus einer Glashahn-burette so viel Kaliumpermanganatlösung unter starkem Umrühren zutropfen,²⁾ dass die gegen das Ende des Versuches grünliche Flüssigkeit grade goldgelb wird (Gesamtverbrauch an Kaliumpermanganat).

Dann digerirt man 50 ccm der zu untersuchenden Gerbstofflösung 18–20 Stunden mit 8 g Hautpulver, wie vorher angegeben, und titirt nun 10 ccm der filtrirten Lösung nach dem Verdünnen mit 750 ccm Wasser und dem Versetzen mit 20 ccm Indigolösung wiederum bis goldgelb.

Beispiel

Bei der Titerstellung wurden gefunden

1 ccm Kaliumpermanganat	= 0,00169 g Gerbsäure,
20 ccm Indigolösung	= 21,40 ccm KMnO_4 ,
8 g Hautpulver entfärben	= 0,8 ccm KMnO_4

Versuch

Gesamtverbrauch an KMnO_4 vor dem Behandeln mit Hautpulver	89,8 ccm
Verbrauch an KMnO_4 nach dem Behandeln mit Hautpulver	24,5 $\frac{n}{n}$
	bleibt 8,8 ccm
	davon ab für 8 g Hautpulver 0,8 $\frac{n}{n}$
	bleibt für 10 ccm Gerbstofflösung 8,5 ccm

$$8,5 \times 0,00169 \text{ g Gerbsäure} = 0,014365 \text{ g Gerbsäure}$$

$$\text{Mithin enthalten 100 ccm Gerbstofflösung} = 0,14365 \text{ g Gerbsäure}$$

Aufbewahrung. In gut geschlossenen Gefässen, grössere Vorräthe vor Licht geschützt.

Anwendung Gerbsäure ist ein Adstringens, Tonicum und Stypticum (blutstillendes Mittel). In Substanz oder keine Lösung wirkt sie korrodirend auf Schleimhäute und wird von diesen, sowie von der Haut resorbirt. Die Ausscheidung erfolgt durch den Urin als Gallussäure. Die blutstillende Eigenschaft ist durch die Koagulation des Eiweisses zu erklären, diese Eigenschaft kommt aber auch der resorbirten Gerbsäure als entferntere, mildere Wirkung zu. Ausserdem wirkt sie antiseptisch. Man wendet sie an Aeusserlich als blutstillendes Mittel bei Blutungen aller Art, bei eiternden Processen, Wundsein, Erkrankungen des Zahnfleisches, Tripper, Diphtherie, gegen das Ausfallen der Haare u. s. w. Innerlich in Gaben von 0,05–0,5 g bei inneren Blutungen, Durchfällen, Ruhr, Morbus Brightii. Als Gegenmittel bei Vergiftungen durch Alkaloide und einige Metallsalze. — Technisch in der Färberei zur Annaherung der Faser, zur Tintenfabrikation, als Klärmittel in der Bierbrauerei und anderen Gewerben.

¹⁾ Die Erhöhung wird vorgenommen, weil das als Maass benutzte Tannin nie ganz rein ist.

²⁾ Das Einfließen hat entweder durch Entropfen oder ccm für ccm zu geschehen und muss bei der Analyse genau so wie bei der Titerstellung vorgenommen werden.

Aqua adstringens ad manus

Rp Acidi tannici 1,0
Spiritus (90 Proc.) 5,0
Glycerini 5,0
Aqua destillata 60,0

Zum Händeln aufgesprungen oder wunder
Brustwunden

Aqua haemostatica Neapolitana
Haemostaticum Monterosiae

Rp Aqua vulnerariae spirit 100,0
Spiritus Formicaeum
Aqua destillata 55,0
Acidi tannici 1,5

Bacilla tannica

Crayons de tannin (Gall)

Rp Tannini 10,0
Gummi arabici pulv 0,5
Aqua destillata
Glycerini 55 q s

Man stösse mit möglichst wenig Flüssigkeit an.

Cereoli tannico opiat**SCHWETZER**

Rp Acidi tannici 4,0
Opil pulverati 0,35
Glycerini q s

Bei Trepper angefeuchtet in die Harnröhre
einzuführen

Balneum Tannini

Rp Acidi tannici 50,0
Aqua destillata 500,0

Ist ein Vollbad

Collodium haemostaticum**CARLO FAYET**

Rp Colledii 50,0
Acidi carbolici
Acidi tannici 55,5
Acidi benzoici 1,5

Zum Stillen von Blutungen Das Original giebt
5,0 Karbolsäure zu

Collodium stypticum

Rp Acidi tannici 20,0
Spiritus (90 Proc.) 5,0
Aetherei 20,0
Colledii 55,0

Bei starken Blutungen aus den Alveolen.

Collodium stypticum RICHARDSON**Xylostyptic ether RICHARDSON**

Rp Acidi tannici 2,0
Spiritus (90 Proc.) 5,0
Collodi lutescentis 20,0
Tinctura Benzoe 2,0

Collyrium tannicum DEMANNES

Rp Acidi tannici 0,5
Aqua Lauro-Cerasi 10,0
Aqua destillata 50,0

Augenwasser Zum Waschen und Eintröpfeln bei
kathartischer Konjunktivitis nach Ablauf des
Entzündungsstadiums

Essentia contra alopecia

Rp Acidi tannici 2,0
Spiritus diluti 150,0
Glycerini 50,0
Spiritus Colonicus 10,0

Gegen Schuppenbildung und Haarausfall täglich
einmal mit einem Schwämmchen den Harnboden
zu befeuchten

Essentia dentifricola BRUNSLAUER

Rp Rhizomatus Indis
Radices Pyrethri
Cardiaci Cinnamomi Cassiae 55,0
Radices Saponariae 100,0
Sacchari albi 40,0
Natrii carbonici cryst 2,0
Acidi benzoici
Acidi tannici 55,5
Olii Menthae pip 12,5
Olii Rosae 5
Spiritus diluti 750,0
Cocconeellae 2,0

Acht Tage maceriren, dann filtriren

Glycerinum Acidi tannici**DEMARQUAT**

Rp Acidi tannici 1,0
Glycerini 9,0

Glycerolatum tannicum

Rp Acidi tannici 2,0
Unguenti Glycerini 10,0

Bei Leukorrhoe, Fissuren des Anus Im Verhält-
nisse 1:10 zum Bestreichen schmerzhaften Hae-
morrhoidalknoten

Liquor adstringens virens**BOIRON**

Rp Acidi tannici 1,0
Vini rubri 100,0

Zum Wundverbande, bei Leukorrhoe, veraltetem
Tipper

Liquor Jodo tannicus**Jod-Tannin**

Rp Acidi tannici 10,0
Aqua destillata 80,0
Spiritus (90 Proc.) 5,0
Solufoni adde
Jodi triti 2,0

Man macerire 24 Stunden und filtrire alsdann

Liquor stypticus RUSPINI

Rp Acidi tannici 5,0
Aqua Rosae 120,0
Spiritus diluti 10,0

8 Aussehech

Liquor tannicus Jodoferratus**ZUGARELLO PATTI**

Rp Acidi tannici 6,0
Acidi citrici 3,0
Aqua Rosae 1200,0

Der filtrirten Lösung wird eine zweite filtrirte
Lösung zugebracht aus

Jodi 0,84
Ferri pulverati 0,5
Aqua 5,0

Die Mischung ist zu filtriren. Zu Einspritzungen
bei Blennorrhoeen

Liquor tannicus MONSIEU**Aqua haemostatica MONSIEU**

Rp Aluminium (essentf.) 5,0
Aqua Rosae 100,0
Acidi tannici 1,5

Als blutstillendes Mittel Nicht zu verwechseln
mit dem Liquor haemostaticus MONSIEU,
welcher eine Ferrisulfatlösung ist

Liquor inhalatorius tannicus

A Nach TRENNER

Rp Acidi tannici 1-5,0
Aque distillatae 100,0

B Nach WALDENBURG

Rp Acidi tannici 5,0
Aque Piceae 100,0
Aque distillatae 500,0

A Bei chronischem Luftröhren Katarrh

B Bei putrender Bronchitis

Mixtura contra albuminuriamRp Acidi tannici 5,0
Mucilaginis Gummi Arabici 50,0
Infusio foliorum Uvae Ursi 150,0
Sirupus Sacchari 50,0
Tincturae Opii crocatae 2,0
Drei- bis vierstündlich 1 Desslöffel, bei Albuminurie, chron. Blasenkatarrh**Pasta glycerino-tannica**Rp Acidi tannici 20,0
Glycerini 60,0
Aque Rosae 10,0Man löse und mische hinzu
Tragacanthae pulv q s
dass eine Paste entsteht**Pasta Tannini glycerinata**

TORNOWITZ SCHUSTER

Rp Acidi tannici 20,0
Opii pulverati 0,3
Glycerini gtt 50-60

Man forme daraus Stübchen, welche bei Gonorrhöe in die Harnröhre eingeführt werden

Pastilli Acidi tannici

A Zu 0,025 Tannin

Rp Acidi tannici 10,0
Aque glycerinatae 55,0
Sacchari 89,0

Man löse das Tannin im Glycerinwasser, stosse den Zucker zur Masse an und forme 400 Pastillen, die über Schwefelsäure (vor Ammoniak geschützt) zu trocknen sind

B Zu 0,08 g Tannin

Rp Acidi tannici 5,0
Sacchari 65,0
Tragacanthae pulv 2,0

Hieraus 100 Pastillen zu formen

Pulvis antidiarrhoeus. OPOLZENRp Acidi tannici 0,06
Opii pulverati 0,08
Sacchari 0,5

Dosis 1 Bei profuser Diarrhöe zweistündlich 1 Pulver

Pillulae tannicae FERRICHRp Acidi tannici 3,0
Extracti Aloes 1,0
Extracti Graminis q s

Pillulae 100 Dreimal täglich 4 Stück bei morbus Brichtui

Pomata contra alopeciaRp Acidi tannici 3,0
Pomatae odoratae 100,0
[Tincturae Cantharidum 0,5]

Gegen Schuppenbildung und das Ausfallen der Haare

Pulvis errhinus contra coryzam

LÖNNER'S Schnupfpulver

Rp Acidi tannici 0,5
Sacchari pulv
Flor Rosae rubrae pulv RR 100 0**Pulvis dentifricus tannicus**

MIALER

Rp Acidi tannici 1,5
Sacchari Luvii 100,0
Olei Menthae pip
Olei Geranii RR gtt X

Mit einer alkoholischen Lösung von „Phlo in“ roth zu färben

Spiritus contra persiones

ABERHANELI

Rp Acidi tannici 2,5
Spiritus camphorati 50,0

Zum Bepinseln der Frostbuben

Suppositoria Acidi tanniciRp Acidi tannici 2,0
Olei Cacao raspati 20,0

Für 10 Suppositorien Gegen Ascariden

Suppositoria stypticaRp Acidi tannici 2,5
Olei Cacao raspati 10,0

Für 10 Suppositorien Zur Minderung der Hämorrhoidal Blutungen

Solutio Tannini (Form BEROL)Rp Acidi tannici 5,0
Aque distillatae 25,0
Glycerini 20,0**Sirupus Acidi tannici**Rp Acidi tannici 2,0
Spiritus diluti 4,0
Sirupi Sacchari 91,0**Sirupus Jodo tannicus**

FERNES

Rp Acidi tannici 5,0
Spiritus diluti 20,0
Tincturae Jodi 11,0
Sirupi Sacchari 250,0

Die Mischung wird in einer Porcellanschale aufgekocht, dann kühlt. Mehrmals täglich 10-20 g bei Kropf, Skropheln, Leukerhöe. Sirupus jodo-tannicus GULLERMANND ist anders zusammengesetzt. Vergl. unter Jod

Tinctura Jodo tannica BOHNRp Acidi tannici 5,0
Aque distillatae 60,0
Tincturae Jodi 2,5

Verbandmittel für frische Wunden

Trochisci Viennenses.Rp Morphii hydrochlorici 0,03
Acidi tannici 1,25
Sacchari 100,0

Die Mischung wird mit einem zu Schwamm geschlagenen Eiweiss angerührt, dann formt man mit einer Spritze oder Düse 100 Trochisken, welche auf Wachs Papier gesetzt und im Trockenschrank getrocknet werden. Bei chronischem Katarrh der Luftwege

Unguentum antionthium	
Rohrzucker	
Rp Acidum tannicum	5,0
Aquae Lauri-Caryi	5,0
Sulfuris precipitatus	4,0
Unguenti leucis	60,0

Bei Hautlinsen, Vornachlößen

Unguentum Plumbi tannici (Germ III)	
Rp Acidum tannicum	1,0
Liquoris Plumbi subacetici	2,0

fein verreiben und mischen mit

Adipis suli	17,0
-------------	------

Unguentum Plumbi tannici (Germ I)	
Unguentum ad decubitus	
Rp Ceras Quercus cone	50,0
Aquae destillatae	250,0
Liquore Plumbi subacetici	25,0
Unguenti Glycerini	16,0

Man kocht die Eichenrinde zwei Stunden lang mit dem Wasser aus, kühlt und filtriert. Das erhaltene Filtrat wird unter Umrühren mit dem Bleiacetat gefällt. Man sammelt den Niederschlag auf einem Filter, drückt ihn sanft aus, bis sein Gewicht noch = 25 Th ist, und vermischt ihn wiederum mit der Glycerinseife

Unguentum Tannini

Rp Acidum tannicum	
Spiritus diluti aa	25
Unguenti ceri	20,0

Vinum aromaticum adstringens

Bacon	
Rp Acidum tannicum	2,0
Vini aromatis	200,0

Tägliche Dosis ein Esslöffel Bei veralteten Träpfer

Vet Electuarium stypticum.

Rp Acidum tannicum	
Catechu	aa 35,0
Radix Liquiritiae	
Fructus Anisi	
Farinae cecinae	aa 50,0
Aquae q e	

5 Alle 2 Stunden den 5 Theil zu geben (Bei Durchfall, Blutharnen, Harnruhr der Pferde und Rinder)

Vet Pulvis antidiarrhoeus

Foudre contre la diarrhée des veaux (Gall)

Rp Acidum tannicum	
Acidi salicylici	aa 5,0

Gegen die Diarrhoe der Kälber

Tannosol von E. FRIEDEL in Muhlhausen gegen Krankheiten der Athmungsorgane nach A. VON SCHEER Krescit 1,2, Gerbsäure 0,8, Rohrzucker 18,6, Caramel 0,5, Wasser 78,9

Tannigenum Diacetyl-Tannin $C_{14}H_8(COCH_3)_2O_6 = 406$
Soll durch Erhitzen von Tannin mit Essigsäureanhydrid, bei Gegenwart von Eisessig oder Essigsäther, am Rückflusskühler entstehen. Das Reaktionsprodukt wird in Wasser eingetragen und die ausgeschiedene Masse mit warmem Wasser ausgewaschen, sodann getrocknet und gepulvert. D. R.-P. 78879

Gelbbraunes, geruch- und geschmackloses, kaum hygroskopisches Pulver, welches im trockenen Zustande ohne Veränderung auf $180^\circ C$ erhitzt (sterilisiert) werden kann, schmilzt unter Bräunung bei $187-190^\circ C$. Unter Wasser erweicht es schon bei $50^\circ C$ zu einer fadenziehenden, honiggelben Masse. In kaltem Wasser und in verdünnten Säuren ist es nicht merklich, in Aether und siedendem Wasser nur spurenweise löslich. Von kaltem Alkohol, von verdünnten Lösungen des Natriumphosphats, der Soda und des Borax, auch von Kalkwasser wird Tannigen mit gelbbrauner Farbe gelöst. Durch Kochen der alkalischen Lösungen erfolgt Verseifung zu Gallussäure und Essigsäure, durch Ammoniak erfolgt Spaltung in Gerbsäure und Essigsäure. Der wässrige Auszug des Tannigen wird durch Ferrichlorid blauschwarz gefärbt.

Als Ersatz des Tannins bei chronischen Diarrhöen in Einzelgaben von 0,2–0,5 g bis zu 8,0 g täglich. Da es im Magensaft so gut wie unlöslich ist und erst durch die Darmverdauung gespalten wird, belastet es den Magen nicht und entfaltet seine Wirkung erst im Darm. Zu 3 Proc in einer 5procentigen Natriumphosphatlösung gelöst, wird es bei chronischer Pharyngitis eingeblasen.

Tannoformum Methylon-Ditanin $CH_2 < \begin{smallmatrix} C_14H_8O_6 \\ C_14H_8O_6 \end{smallmatrix}$ Ein Kondensations-Produkt des Tannins mit Formaldehyd.

Zur Darstellung werden 5 Th Tannin in 15 Th heissem Wasser gelöst. Diese Lösung wird mit 8 Th Formaldehydlösung von 30 Proc und soviel konzentrierter Salzsäure (12–15 Th) versetzt, als noch ein Niederschlag entsteht. Dieser wird nach dem Auswaschen mit Wasser bei mässiger Wärme getrocknet. D. R.-P. 88082 u. 88841.

Spezifisch leichtes, weissröthliches, bei etwa $230^\circ C$ unter Zersetzung schmelzendes Pulver, geruchlos und geschmacklos, in Wasser und den übrigen organischen Lösungsmitteln, mit Ausnahme von Alkohol, unlöslich. Von verdünntem Ammoniak wird es mit gelber, von Sodälauge oder Natronlauge mit braunrother Färbung aufgenommen und aus diesen Lösungen durch Säuren wieder abgeschieden. — 0,01 g Tannoform löst sich in 2 ccm konc. Schwefelsäure mit brauner Färbung, welche beim Erwärmen in Grün, später in Blau übergeht. Die grüne oder blaue Lösung gibt mit Alkohol eine prachtvoll blaue Färbung, die nach einiger Zeit ins Weinrothe umschlägt, mit verdünnter Natronlauge dagegen eine grasgrüne Färbung.

Es wirkt zugleich adstringierend und antiseptisch. Innerlich, da es den Magen nicht belastet und erst im Darm wirkt, als Darmadstringens bei chronischem Darmkatarrh.

in Gaben von 0,5 g täglich drei- bis viermal. Aeusserlich als stark sekretionsbeschän-
kendes, austrocknendes Streupulver gegen übermässige Schweissabsonderung (Schweissfluss),
nässende Ausschläge, ulcerirende Wunden, überhaupt als Trockenantisepticum.

Rp Tannoforml 3,0	Rp Tannoforml 10,0
Vaselin 10,0	Talc venos 20,0
Lanolin 20,0	Gegen Schweissfluss
Bei Hämorrhoiden, Wolt, wundgeulenen Flüssen	Rp Tannoforml 10,0
	Amyl pulv 50,0
	Zum Einpulvern bei Ekzemen

Tannalbumin Tannin-Eiweiss Gerbsäure-Eiweiss Eine Tannin-Eiweiss-
verbindung, welche durch besondere Verfahren in den Zustand relativer Unlöslichkeit ge-
bracht ist.

Man bereitet je eine 10procentige Lösung von Eiweiss und von Tannin und ver-
mischt alsdann 10 Th der Eiweisslösung mit 6,5 Th der Tanninlösung. Der entstehende
Niederschlag wird gesammelt, mit Wasser gewaschen, bis das Filtrat durch Ferrichlorid
kaum noch blau gefärbt wird. Dann trocknet man auf porösen Unterlagen zunächst
vollständig bei etwa 30°C. Der getrocknete Rückstand wird gepulvert und 6 Stunden
auf 120°C erhitzt. D. R. P. 88 029. — Dieses Pulver hat den Zweck, das ursprünglich im
Magenstark leicht lösliche Präparat darin schwerer auflöslich zu machen. Nach D. R. P.
90 215 kann der gleiche Zweck erreicht werden, indem man den erhaltenen Niederschlag
mit Alkohol oder einer grossen Menge Säure, z. B. Salzsäure behandelt.

Bräunliches, geruch- und geschmackloses Pulver, etwa 50 Proc Gerbsäure ent-
haltend, in kaltem Wasser und in Alkohol nur spurensweise löslich. — Die Anschüttelung
mit kaltem Wasser geht nach dem Filtriren mit einem Tropfen Ferrichloridlösung die
intensiv blaue Färbung der Gerbsäure. Die Auskochen mit Wasser 1 — 5 giebt nach
dem Filtriren und Abkühlen mit Eiweisslösung eine Fällung. Beim Schütteln von Tann-
albumin mit Natronlauge gelatinirt die Mischung, beim nachfolgenden Erhitzen bis zum Sieden
und Uebersättigen mit Salzsäure tritt der Geruch nach Schwefelwasserstoff auf, infolge
Spaltung des Eiweisses.

2 g Tannalbumin werden mit 100 ccm Wasser von 40°C, 20 Tropfen Salzsäure (spec.
Gew. 1,124) und 0,25 g Pepsin gut durchgerührt und sodann 8 Stunden bei 40°C ohne zu
rühren stehen gelassen. Hierauf wird der ungelöste Rückstand auf ein bei 100°C ge-
trocknetes, gewogenes Filter gebracht, dreimal mit je 10 ccm kaltem Wasser gewaschen,
im Filter bei 100°C getrocknet und gewogen. Sein Gewicht betrage nicht unter 1,0 g
S. oben.

Anwendung als unschädliches Darmadstringens bei akuten und subakuten Dünn-
und Dickdarmkatarrhen viermal täglich 0,5–1,0 g, bei ungenügender Wirkung bis 2,5 g
und Kindern 0,2–0,3–0,5 g. Gaben von 0,5–1,0 g beeinflussen die Diarrhöen der Phyllophor
gunstig. Gleiche Gaben bei Nierenleiden, wo es den Eiweissgehalt des Urins herabsetzt.

Acidum tartaricum.

Acidum tartaricum (Aust. Brit. Germ. Holv. U.-St.) **Acidum tartaricum.** Sal.
essentielle Tartari. Weinsäure. Weinstensäure. Acide tartarique (Gall.) **Acide**
dextero-racémique. Tartaric acid. $C_4H_4O_6$. Mol. Gew. = 150.

Darstellung. Diese erfolgt fabrikmässig aus dem rohen Weinstein. Kleinerer
Mengen kann man in folgender Weise bereiten. Man löst 100 Th Weinstein in 600–700 Th.
siedendem Wasser auf und fügt zu der kochenden Lösung in kleinen Antheilen allmählich
unter Umrühren 28 Th Calciumcarbonat (Schlammkreide) hinzu. Wenn die Entwicklung
von Kohlensäure aufgehört hat, fügt man eine Lösung von 80 Th Calciumchlorid ($CaCl_2$
+ $2H_2O$) in 90 Th Wasser hinzu, rührt um und lässt den gebildeten Niederschlag von
Calciumtartrat absetzen. Nach längerer Zeit der Ruhe zieht man die überstehende Flüssig-
keit ab und wäscht den Niederschlag mit Wasser gut aus. Dann kocht man ihn mit einer
Mischung von 67 Th conc. Schwefelsäure und 150–200 Th Wasser etwa $\frac{1}{2}$ Stunde unter
flüssigem Umrühren, kehrt die noch heisse Flüssigkeit durch ein Leinentuch und dampft
die Kolatur ein, bis sie in heissem Zustande das spec. Gewicht 1,21 hat. Dann lässt man
erkalten und einige Tage bei Seite stehen. Die ausgeschiedenen Gips-Krystalle werden
besenigt, die klar filtrirte Mutterlauge aber wird bis zur Salzhaul eingedampft. Die nach

dem Erkalten anschliessenden Krystalle bestehen aus Weinsäure. Man reinigt sie durch nochmaliges Auflösen, (event. unter Zusatz von kalkfreier, gewaschener Thierkohle), in Wasser, Abdampfen der Lösung und Krystallisieren wie vorher (Ital.) Diese Operationen gehen in der Technik in Bleigefässen vor sich.

Eigenschaften. Farblose und geruchlose, von Krystallwasser freie, prismatische Krystalle, oder Krystallkrusten oder Krystallstückchen von sehr saurem Geschmack, beim Erhitzen unter Verbreitung von Caramelgeruch und unter Aufblähen verkohlend. Sie löst sich in 0,75–1,0 Th. Wasser von 15° C, noch leichter in heissem Wasser. Sie ist löslich in 3 Th. Weingeist (von 90 Vol %), nicht löslich in Aether, Chloroform, Benzin, Benzol u. dgl. — Das spec. Gewicht der Krystalle ist 1,764. Sie schmelzen bei 170° C unter Uebergehen in die amorphe, aber im übrigen gleich zusammengesetzte Modifikation, die bei 120° C schmelzende Meta-Weinsäure s. diese S. 71. Konc. Schwefelsäure löst Weinsäure langsam auf, wirkt aber bei gewöhnlicher Temperatur nur wenig ein. Beim Erwärmen auf 50–80° C aber tritt Verkohlung und Entwicklung von Schweflige Säure, Kohlensäure und Kohlenoxyd ein, die Flüssigkeit färbt sich dabei braun bis schwarz. Die wässrige Lösung der gewöhnlichen Weinsäure lenkt die Ebene des polarisierten Lichtes nach rechts ab (r^o).

100 Th. Wasser lösen nach LEXON an Weinsäure bei

0°	10°	20°	30°	40°	50°	75°	100° C
115	125,7	139,4	156,2	176	195	253	343 Theile

Volum-Gewicht der Weinsäurelösungen

bei 15° C (GERLACH)

Vol. Gew.	Proc. $C_4H_6O_6$	Vol. Gew.	Proc. $C_4H_6O_6$	Vol.-Gew.	Proc. $C_4H_6O_6$	Vol. Gew.	Proc. $C_4H_6O_6$
1 0045	1	1 0761	16	1 1615	32	1 2568	48
1 0090	2	1 0865	18	1 1726	34	1 2696	50
1 0179	4	1 0969	20	1 1840	36	1 2828	52
1 0278	6	1 1072	22	1 1959	38	1 2961	54
1 0371	8	1 1175	24	1 2078	40	1 3093	56
1 0469	10	1 1282	26	1 2198	42	1 3220	57 9
1 0565	12	1 1393	28	1 2317	44		(d
1 0661	14	1 1505	30	1 2441	46		gesättigt)

Die Weinsäure ist eine zweibasische Säure, ihre Salze, von denen man saure und neutrale kennt (auch Doppelsalze), heissen „Tartrate“.

Erkennung und Bestimmung. Man erkennt die Weinsäure an folgenden Reaktionen.

1) Versetzt man eine nicht zu verdünnte Lösung von Weinsäure (oder die mit Essigsäure angesäuerte Lösung eines Tartrates) mit der Lösung eines Kaliumsalzes (KCl , KNO_3), am zweckmässigsten mit Kaliumacetatlösung, so entsteht sogleich oder nach einiger Zeit ein Niederschlag von saurem Kaliumtartrat $C_4H_4KO_6$. Zusatz von Alkohol, kühle Temperatur, sowie Umrühren der Flüssigkeit beschleunigt die Bildung des Niederschlages. Durch Einwirkung ätzender oder kohlensaurer Alkalien wird der Niederschlag gelöst. 2) Freie Weinsäure wird durch Calciumchlorid- und Calciumsulfatlösung nicht gefällt. Wird die Lösung der Weinsäure dagegen neutralisirt, so entsteht durch Calciumchlorid oder Calciumsulfat (auch durch Neutralisation freier Weinsäure mit Kalkwasser) eine Fällung von krystallinisch werdendem Calciumtartrat. Dieses wird von Essigsäure, ferner von Ammoniumchlorid, sowie durch Kalt- oder Natronlauge gelöst. Die Lösung in den (kohlenstofffreien) Ätzelösungen trübt sich beim Erhitzen gelatinös, beim Erkalten verschwindet die Trübung wieder. 3) Bleiacetat fällt aus Weinsäurelösung weisses Bleitartrat, welches in Salpetersäure, auch in Ammoniak löslich ist. 4) Bei Gegenwart genügender Mengen von Weinsäure wird die Fällung von Eisenoxyd, Aluminium- und Kupfersalzen durch ätzende Alkalien verhindert. 5) Unterscheidung von Citronensäure ist durch

das Verhalten beim Erwärmen mit konc. Schwefelsäure, ferner durch die zu beobachtende Rechtsdrehung möglich

Bestimmung Liegt lediglich freie Weinsäure vor, so kann man diese mit Normal-Natronlauge und Phenolphthalein als Indikator titrieren. 1 ccm Normal-NaOH zeigt 0,075 g Weinsäure $C_4H_4O_6$ an.

Ist die Bestimmung in Gemischen mit anderen Säuren oder in Tartaraten auszuführen, so versetzt man die betreffenden Lösungen (die der Tartrate nach dem Ansäuen mit Essigsäure) mit einem Ueberschuss alkoholischer Kaliumacetatlösung, alsdann mit soviel Alkohol, dass der Alkoholgehalt der Flüssigkeit etwa 50 Proc beträgt, und lässt 12 Stunden an einem kühlen Orte stehen. Die nach dieser Zeit ausgeschiedenen Krystalle von Kaliumbitartrat werden auf einem Filter mit Alkohol gewaschen, dann sammt dem Filter in ein Kolbchen gebracht und in heissem Wasser gelöst. Die Lösung titirt man mit (— Phenolphthalein als Indikator —) Normalkalilauge. 1 ccm Normal-KOH zeigt unter diesen Umständen 0,15 g Weinsäure $C_4H_4O_6$ an.

Prüfung. Durch zufällige Verwechslung kann gelegentlich einmal Oxalsäure in die Weinsäure gelangen. Man ziehe daher bei der Prüfung ein von zahlreichen Krystallen herrührendes Durchschnittsmuster. Von Verunreinigungen ist wesentlich auf Blei, Kalk und Schwefelsäure zu achten.

1) 1 g der von mehreren Krystallen herrührenden Probe löse sich langsam aber vollständig in 5 ccm Weingeist (96%) auf. Ungelöst würden die meisten, ihrer Natur nach hier nicht näher aufzuführenden Beimengungen bleiben. 2) Die wässrige Lösung 1:10 werde weder durch Baryumchlorid (Schwefelsäure), noch, nach dem Uebersättigen mit Ammoniak, durch Ammoniumoxalat (Kalk) getrübt und durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Metalle). 3) 1 g der Säure hinterlasse beim Verbrennen keinen wägbaren Rückstand. 4) Neutralisirt man 5 g Weinsäure mit Ammoniakflüssigkeit, macht alsdann mit Weinsäure wieder schwach aber deutlich sauer, so darf durch Einleiten von Schwefelwasserstoff keine dunkle Färbung entstehen (Spuren von Blei, welche sich dem Nachweis sub 2 entziehen). Das verwendete Ammoniak muss eisenschon sein.

Völlig bleifreie Weinsäure kann nur durch Umkrystallisiren der bleifreien Weinsäure des Handels in Gefässen aus Porcellan gewonnen werden.

Pulverung. Man trocknet die Krystalle gut im Trockenschrank und stösst sie in einem erwärmten Mörser aus Stein oder Porcellan. Der Stösser hat sich bei dieser Arbeit Mund und Nase zu verbinden. Beim Stossen im Eisen-Mörser nimmt das Weinsäure-Pulver eine schmutzige Färbung an.

Anwendung. Weinsäure wirkt in kleinen Mengen und in starker Verdünnung innerlich kühlend, durstlöschend, ähnlich wie Citronensäure. Setzt die Pulsfrequenz herab. Stört bei längerem Gebrauche die Verdauung. Gaben von 30 g können tödtlich wirken. Innerlich als durstlöschendes, kühlendes Mittel in Limonaden, Bestandtheil von Bierepulvern. Technisch in der Färberei und Kattandruckerei.

Limonada sicca		Mixtura Acidii tartarici	
Limonade sèche Pulvis ad Limonadum		Mixtura acida vegetabilis	
Rp Acidii tartarici	5,0	Rp Acidii tartarici	8,5
Elaeosacchari Citri	1,5	Aquae destillatae	150,0
Sacchari albi	100,0	Sirupi Sacchari	50,0
Limonade tartarique (Gall)		Pastilli Acidii tartarici	
Potus cum Acido tartarico Limonada tartarica		Rp Acidii tartarici	5,0
Rp Sirupi Acidii tartarici (Gall)	100,0	Sacchari albi	100,0
Aquae destillatae	900,0	Spiritus diluti q s ad pastilli 106	
		Sirup d'Acide tartarique (Gall)	
		Sirupus Acidii tartarici	
		Rp Acidii tartarici	10,0
		Aquae destillatae	10,0
		Sirupi Sacchari	980,0

Arcanum Anosmin Fusswasser des Apotheker Koon, gegen übelriechenden Fussgeschweis, ist eine wässrige Lösung von Weinsäure.

Acidum uricum.

Acidum uricum (sen *urinicum*). Harnsäure. Acide urique. Acide lithique.
Uric acid. Urinsäure. Blasensteinsäure $C_5H_4N_4O_6$ Mol Gew = 168

Darstellung 1) Schlangensexkremente 5 Th werden in 100 Th siedende Kalilauge (5 Proc KOH enthaltend) eingetragen, die Mischung wird unter Umrühren so lange gekocht, bis Ammoniak nicht mehr entweicht. Die heisse Lösung wird filtrirt, alsdann leitet man in das Filtrat so lange Kohlensäure ein, bis es kaum noch alkalisch reagirt. Der entstandene Niederschlag von saurem Kalium urat wird nach dem Erkalten abfiltrirt und mit kaltem Wasser gewaschen. Dann löst man ihn von Neuem unter Erwärmen in Kalilauge und filtrirt die heisse Flüssigkeit in heisse Salzsäure, worauf die Harnsäure als farbloses, krystallinisches Pulver ausfällt. Man sammelt dieses auf dem Filter, wäscht mit kaltem Wasser aus und trocknet es.

2) Vogelexcremente (Peru-Guano) 10 Th werden getrocknet, gepulvert und alsdann in 15 Th konc Schwefelsäure eingetragen, welche bis auf etwa $100^{\circ}C$ erwärmt ist. Man erhält die Mischung bei dieser Temperatur, bis alle Salzsäure (auch HF) ausgetrieben ist. Nach dem Erkalten verdünnt man mit 150 Th Wasser und stellt 1–2 Tage bei Seite. Der gebildete Bodensatz wird gesammelt, gewaschen und in siedende Aetzkalilauge von etwa 8 Proc KOH eingetragen. Die filtrirte alkalische Lösung wird mit Thierkohle digerirt, heiss filtrirt und in Salzsäure eingetragen. Ist die sich abscheidende Harnsäure noch gefärbt, so wird sie nochmals in heisser Kalilauge gelöst, alsdann fugt man vorsichtig soviel Salzsäure hinzu, bis die in der Ruhe geklarte Flüssigkeit nur noch hellgelb erscheint, filtrirt und zersetzt nunmehr das Filtrat vollständig durch Zufügung eines Ueberschusses von Salzsäure. Im Uebrigen ist wie unter No 1 zu verfahren.

Eigenschaften Aus der alkalischen Lösung wird durch Säuren zunächst wasserhaltige Harnsäure ($C_5H_4N_4O_6 + 2H_2O$) in Flocken abgeschieden, welche aber bald in die krystallinische, wasserfreie Harnsäure übergeht. Diese letztere ist ein weisses, körniges, mikrokrySTALLINISCHES Pulver, ohne Geruch und Geschmack. Löslich in etwa 15000 Th kaltem oder 2000 Th siedendem Wasser, unlöslich in Alkohol und in Aether. Durch ein gewisses Lösungsvermögen für Harnsäure sind ausgezeichnet Natriumbicarbonat, Lithiumbikarbonat, Pipetazin, Lysidin, Lycetol. In schwächerem Grade wirken Borsäure, phosphorsaure, milchsäure und essigsäure Alkalien. Harnsäure ist nicht ohne Zersetzung flüchtig. Beim Erhitzen wird sie zersetzt unter Abscheidung von Kohle (Geruch nach versengtem Horn) und Bildung von Cyanwasserstoff, Cyansaure, Harnstoff und Ammoniak. Conc Schwefelsäure löst sie in der Kälte ohne Veränderung, beim Erhitzen tritt Zersetzung ein.

Die Harnsäure ist eine zweibasische Säure, die Salze heissen „Urate“. Die neutralen Urate der Alkalien sind wenig beständig, werden z. B. schon durch Einwirkung der Kohlensäure der Luft in saure Urate übergeführt. Von den Uraten sind nur die neutralen Urate der Alkalien in Wasser relativ leicht löslich, alle übrigen Urate, auch die sauren Urate der Alkalien, sind in Wasser schwer löslich bez unlöslich.

Löst man etwas Harnsäure in Natronlauge und fügt einige Tropfen alkalische (Fehling'sche) Kupferlösung hinzu, so erfolgt in der Kälte langsam, beim Erhitzen rascher, Ausscheidung von weissem Cupro-urat (harnsaurem Kupferoxydul), durch Zusatz von etwas Natriumsulfid (Na_2SO_3) wird diese Ausscheidung beschleunigt. Versetzt man die alkalische Lösung der Harnsäure mit mehr Fehling'scher Lösung, so erfolgt beim Erhitzen Ausscheidung von gelbem oder rothem Kupferoxydul (daher ist die Verwechselung der Harnsäure mit Harnzucker bei der Untersuchung des Urins möglich, s. Urin) — Eine alkalische Lösung der Harnsäure reducirt Silbernitrat schon in der Kälte augenblicklich zu metallischem Silber. Betupft man Filterpapier mit Silbernitratlösung, und bringt auf diese

trichter von dem aufschwimmenden Oele getrennt und dann auf dem Wasserbade zur Trockne verdampft.¹⁾ — Das trockene, feingepulverte valeriansaure Natrium bringt man in einen engen Cylinder und zersetzt es durch $\frac{1}{2}$ seines Gewichtes konc. Schwefelsäure, die vorher mit der Hälfte ihres Gewichtes Wasser verdünnt worden war. Die Valeriansäure scheidet sich hierbei als Oel ab. Man hebt dieses ab, entwässert es durch Stehenlassen über geschmolzenem Calciumchlorid und destillirt mit eingesenktem Thermometer ab. Wenn die Siedetemperatur 170°C. erreicht hat, wechselt man die Vorlage und fängt das bis 178°C. Uebergehende gesondert auf. Durch nochmalige Rectifikation dieser Fraction erhält man die Säure farblos und rein.

Eigenschaften. Klare, farblose, unangenehm baldrianartig riechende, flüchtige, sauer reagirende Flüssigkeit, in 26 Th. Wasser löslich, mit Weingeist, Aether und Chloroform in allen Verhältnissen mischbar. Das spec. Gewicht wird verschieden angegeben: Ergänzb. = 0,938 bei 15°C. , Helv. = 0,955 bei 15°C. , Gall. = 0,955 bei 0° . Siedepunkt etwa 175°C. Schüttelt man die Baldriansäure mit Wasser, so entsteht das Hydrat $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$,

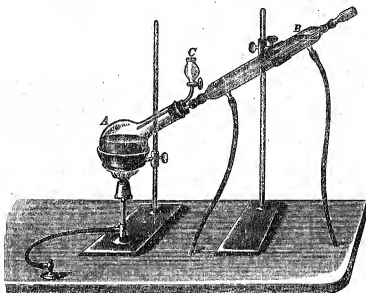


Fig. 29.

dessen spec. Gewicht bei 15°C. = 0,955 ist. Daraus ergibt sich, dass Helv. und Gall. das Hydrat, das Ergänzb. dagegen die wasserfreie Säure verlangen. Fügt man zu der gesättigten wässrigen Lösung der Baldriansäure leicht lösliche Salze (NaCl , CaCl_2), so scheidet sie sich in Form öligler Tröpfchen aus.

Man erkennt die Valeriansäure am einfachsten und sichersten an ihrem durchdringenden Geruche. Erwärmt man sie oder eines ihrer Salze mit einer Mischung von 3 Th. konc. Schwefelsäure und 1 Th. Alkohol, so tritt ein angenehmer Fruchtäther-Geruch auf. Die Baldriansäure ist eine einbasische Säure; ihre Salze heissen „Valerianate“. Sie haben fettartigen Habitus, d. h. sie sind fettartig anzufühlen.

Prüfung. 1) Sie zeige das spec. Gew. 0,938 bei 15°C. , siede bei 175°C. und löse sich in nicht weniger als 26 Th. Wasser. — 2) Neutralisirt man Baldriansäure mit Ammoniak und fügt Eisenchlorid hinzu, so entsteht ein braunrother Niederschlag; die beim Schütteln über diesem sich sammelnde Flüssigkeit ist farblos (Rothfärbung = Ameisensäure oder Essigsäure). 3) Wird die wässrige Lösung der Baldriansäure mit Cupriacetat versetzt, so darf nicht sofort ein krystallinischer Niederschlag (Buttersäure) entstehen,

¹⁾ Aus dem abgehobenen öligen Liquidum lässt sich der Valeriansäureamyläther (Siedep. 190°C.) durch Destillation leicht rein erhalten.

es müssen sich vielmehr ölige Tropfen abscheiden, die erst nach einiger Zeit krystallinisch werden

4) 1 g wasserfreie Baldriansäure muss 9,8 cem Normal-Natronlauge (Phenolphthalein als Indikator) sättigen 1 g des Hydrates $C_6H_{10}O_2 + H_2O$ sättigt = 8,88 cem Normal-Natronlauge

Aufbewahrung. In Glasgefässen mit Glastöpfen an einem kühlen Orte, von anderen Arzneimitteln möglichst getrennt, da diese nur zu leicht den Geruch der Säure annehmen

Anwendung. Baldriansäure wird nur selten in Substanz und alsdann in verdünnter Lösung zu 8—6—10 Tropfen bei Krampf, epileptischen Anfällen, Hysterie gegeben Hauptsächlich benutzt man sie zur Darstellung der valeriansamen Salze

II Ammonium valerianicum (Helv U-St.) Ammoniumvalerianat, Baldriansames Ammon. Valerianate d'Ammoniaque (Gal) Valerianate of ammonia $C_6H_9O_2NH_4$ Mol Gew. = 119.

Darstellung. Man giesst wasserfreie Valeriansäure in dünner Schicht auf eine Unterasse und stellt diese in einen mit Tubus versehenen Exsiccator In diesen leitet man alsdann einen Strom durch Aetzkalk getrocknetes Ammoniak ein, wodurch sich das neutrale Ammoniumvalerianat in Krystallen bildet

Eigenschaften Farblose, sehr hygroskopische Prismen von dem Geruch der Baldriansäure und etwas scharfem, zugleich etwas süßlichem Geschmack, meist von saurer Reaktion, da das Salz sehr bald Ammoniak verliert Sehr leicht löslich in Wasser und in Alkohol, löslich in Aether Die wässrige Lösung giebt mit Ferrichlorid einen braunen Niederschlag, die überstehende Flüssigkeit darf nicht rothgefärbt erscheinen (Ammoniumacetat oder -format)

Aufbewahrung. In kleinen Glasgefässen mit paraffinirten Korken, um das Anziehen von Feuchtigkeit möglichst zu verhüten

Anwendung. Innerlich zu 0,05—0,2 g mehrmals täglich in Pillen oder Lösung bei Neuralgien, Hysterie, Epilepsie, Chorea, Singultus Im Klyster 0,1—0,2 200 Aqua

Solutio Ammonii valerianici, 20 Proc $C_6H_9O_2NH_4$ enthaltend Man neutralisirt 17,14 g wasserfreie Valeriansäure mit 28,6 g Ammoniakflüssigkeit (0,98 spec Gew) und füllt mit Wasser auf 100 g auf 5 Th dieser Lösung sind = 1 Th trocknem Ammoniumvalerianat Receptur-Erleichterung!

III Liquor Ammonii Pierlot. Ammonium valerianicum solutum (Helv) Acidi valerianici 8,0, Extracti Valerianae 2,0, Aquae destillatae 95,0, Ammonii carbonici q s ad neutralisationem Bei Hysterie, Epilepsie 6—30 Tropfen in Zuckerwasser

Elisir Valerianatis ammoniacalis
GODDARD Atonicum

Rp Acidi valerianici	5,0
Ammonii carbonici	1,6
Aquae destillatae	40,0
Spiritus (90 Proc.)	35,0
Aquae Cerasorum	80,0
Tincturae Cinnamomi	15,0
Tincturae Aurantii corticis	5,0
Sirupi Sacchari	60,0

8. Dreistündlich einen halben Esslöffel voll

Liquor Ammonii valerianici

(Vorschritt der Pariser Hospital-Apotheke)

Rp Acidi valerianici	
Ammonii carbonici	
Extracti Valerianae	RS 2,0
Aquae destillatae	100,0

In Stelle des Liquor Ammonii Pierlot

Acmeila.

Splianthes Acmeila L. Compositae—Helianthaceae—Verbesininae. Heilmisch in Ostindien Man verwendet die ganze blühende Pflanze (Abo-Kraut, Abocedaire, Indianisches Harnkraut), die von brennend scharfem Geschmack ist, als die Speichelssekretion beförderndes Mittel, gegen Skorbut etc Eine Anzahl anderer Arten, z B Sp. oleracea Jacq (Pazakresse) in Südamerika, werden ähnlich verwendet (cf Splianthes).

Acokanthera.

Gattung der Apocynaceae—Carissene

Acokanthera Schimper Benth. et Hook., **A. Deflersii** Schweinf., **A. Ouabala** Cathelineau (?), **A. venenata** G. Don und vielleicht noch andere Arten liefern in Ost- und Sudafrika in ihrem Holz und der Rinde ein Pfeilgift, das lähmend wirkt. Der wirksame Stoff scheint ein amorphes Glykosid, Ouabain zu sein, indessen steht nicht fest, ob dasselbe in allen Arten identisch ist. Die kahlen **Strophanthussamen** von Gaboon (Str. giatus Franchet) sollen ebenfalls Ouabain enthalten. Es scheint, als ob auch zwischen dem Ouabain und dem Strophanthin der officinellen Samen nahe Beziehungen bestehen.

Die Hoffnungen, die man darauf als theilweisen Ersatz der Digitalis und als lokales Anästhetikum gesetzt hat, scheinen sich nicht zu erfüllen.

†† *Tinctura Acokantherae*, aus einem Theile des zerkleinerten Wurzelholzes der *Ac. Schimper* und zehn Theilen verdünntem Weingeist bereitet, dürfte die geeignetste Form einer pharmaceutischen Zubereitung sein. Die Gabe derselben wäre auf 0,25—0,8 g, entsprechend einem Gehalte von 0,0001 Ouabain, zu bemessen.

Aufbewahrung in gelbgefaßten Flaschen unter den sehr vorsichtig aufzubewahrenden Mitteln.

Aconitinum.

†† **Aconitinum** (Ergänzb.) **Aconitina** (Brit.) **Akonitin** **Aconitine** (Gall.) **Aconitilla**.

Allgemeines Die wirksamen Bestandtheile der Aconitarten bestehen nicht aus einheitlichen chemischen Individuen, sondern vielmehr aus Gemengen verschiedener Basen (Alkaloide). Die chemische Zusammensetzung der einzelnen Basen und die relativen Mengenverhältnisse, in denen diese Basen zu einander auftreten, sind abhängig von der Art der Pflanze und von ihrem Wachsthum (Standort), so dass das Vorwiegen bestimmter Basen für bestimmte Aconit-Arten eigenthümlich ist. Ausserdem ist zu beachten, dass die Aconit-Basen gegen Mineralsäuren, keine organische Säuren, starke Alkalien und erhöhte Temperaturen sehr empfindlich sind. Es treten durch deren Einwirkung Spaltungsprodukte auf, welche das Endprodukt verunreinigen. Aus allen diesen Gründen hegt die chemische Kenntniss der Aconit-Alkaloide noch sehr im Argen. Im Nachfolgenden soll der gegenwärtige Standpunkt dieser Frage kurz skizzirt werden.

Die Stammpflanzen 1) *Aconitum Napellus* L. enthält als Haupt-Alkaloid das krystallisierende Aconitin, wahrscheinlich mit kleinen Mengen amorphes Piko-Aconitins, neben wenig bekannten Basen (Napellin?).

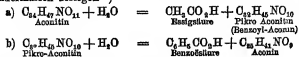
2) *Aconitum ferrox* Wall. Enthält nur geringe Mengen Aconitin, als Hauptbase dafür das krystallisierende Pseudo-Aconitin (ψ -Aconitin) neben kleinen Mengen amorphes, nicht näher bekannter Alkaloide, ferner ψ -Aconin und kleine Mengen Aconitin.

3) *Aconitum Lycoctonum* L. Enthält nach HUBSCHMANN zwei Acolyctin und Lycoctonin genannte Basen, nach WRIGHT dagegen ψ -Aconitin und wenig Aconitin.

4) *Aconitum heterophyllum* Wall. Enthält das amorphe, nicht giftige Atesin, ferner ein zweites amorphes und ungiftiges, nicht näher bekanntes Alkaloid.

5) *Japanische Aconitwurzel* von *Aconitum Fischeri* Rohrb. enthält als Hauptbase das krystallisierende Japaconitin, neben wenig bekannten, amorphes Alkaloiden.

Die Alkaloide. *Aconitin* Formel unbestimmt. WRIGHT und LUFF = $C_{34}H_{48}NO_{12}$, JÜRGENS = $C_{34}H_{48}NO_{12}$, BERNBERG und FÜRSTNER = $C_{35}H_{48}NO_{11}$, DUNSTAN = $C_{35}H_{48}NO_{12}$, FREUND = $C_{34}H_{49}NO_{11}$. Schmelzpunkte verschieden angegeben 184°, 194°, 197—198° O. Krystallform in sechseckigen Tafeln. Durch hydrolytische Spaltung lässt sich dasselbe successive folgendermassen zerlegen ¹⁾



¹⁾ Wir folgen hier den Angaben von FREUND

Demnach ist das Pikro-Aconitin als Benzoyl-Aconitin und das Aconitin als Acetyl-Benzoyl-Aconitin aufzufassen.

Pikro-Aconitin (identisch mit dem Iso-Aconitin von DUNSTAN) $C_{27}H_{43}NO_{10}$. Weissses amorphes, sehr bitter schmeckendes Pulver, Schmelz-P 125° C, ist Benzoyl-Aconitin.

Aconitin $C_{28}H_{41}NO_8$. Amorphes, bitter-schmeckende Base. Spaltungsprodukt des vorigen, giebt ein gut kristallisierendes Chlorhydrat, $C_{28}H_{41}NO_8 \cdot HCl$, Schmelz-P circa 175° C.

Acetyl-Aconitin (von WRIGHT) ist wahrscheinlich identisch mit Aconitin.

Nepellin (WRIGHT), angeblich amorphes Alkaloid, aus Aconitum Nepellus, ist wahr-scheinlich ein Gemenge von Aconitin, Pikro-Aconitin und Aconitin.

Pseudo-Aconitin γ -Aconitin $C_{29}H_{49}NO_{12}$. Dicke, sechseckige Tafeln. Schmelz-Punkt 212–218° C. Spaltet sich beim Kochen mit Wasser in Essigsäure und Pikro- γ -Aconitin. Ist als Acetyl-Veratryl- γ -Aconitin anzusehen.

Pikro- γ -Aconitin $C_{24}H_{37}NO_{11}$. Weisse, dicke Krystallnadeln. Schmelz-P 210° C. Spaltungsprodukt des vorigen, ist Veratryl- γ -Aconitin und zerfällt beim Kochen mit Kalilauge in Veratrinensäure und γ -Aconitin $C_{24}H_{37}NO_{11} + H_2O = C_{26}H_{40}O_4 + C_{28}H_{43}NO_8$.

γ -Aconitin $C_{26}H_{43}NO_8$. Spaltungsprodukt des vorigen. Firnisartige, bitter-schmeckende Masse, giebt mit Aconitin eine gut kristallisierende Verbindung.

Japconitine $C_{28}H_{43}N_2O_{21}$ (?) bez. $C_{26}H_{43}NO_8$ (?), nach Eisinger mit Aconitin identisch. Farblos, bei 181–198° C schmelzende Krystalle. Werden durch Kalilauge in Benzoesäure und Japaconin $C_{26}H_{43}NO_{10}$ (?) gespalten.

Handelsorten. Man unterscheidet früher und unterscheidet z. Th. auch noch heute je nach dem Ausgangsmaterial und der Bereitungsweise eine Anzahl verschiedener Aconitin-Sorten. Die wichtigsten sind folgende:

I. γ -Aconitium germanicum. Deutsches Aconitin. Aus Aconitum Napellus herstellt.

Darstellung. 100 Th grobgepulverte Aconitknollen werden bei 60° C zweimal mit je 500 Th Alkohol (80%) extrahiert. Man filtrirt die Auszüge, destillirt den Alkohol aus dem Wasserbade ab, sumirt den Rückstand mit stark verdünnter Schwefelsäure mässig aber deutlich az, verdünnt mit Wasser und filtrirt — um Fett und Harz zu entfernen — durch ein genastetes Filter ab. Die saure Lösung wird zur Beseitigung mit Aether oder Petroläther ausgeschüttelt, alsdann übersättigt man sie schwach mit Natriumcarbonat, wodurch die Basen ausfallen. Diese werden nach 24stündigem Stehen gesammelt, mit wenig Wasser gewaschen, getrocknet und mit Aether aufgenommen. Man filtrirt die ätherische Lösung, zieht den Aether durch Destillation ab und nimmt den Rückstand mit schwefelsäurehaltigem Wasser auf. Die schwefelsaure Lösung wird durch Thierkohle entführt,¹⁾ alsdann füllt man aus ihr die Basen durch vorsichtigen, fraktionirten Zusatz von Ammoniak, d. h. die durch wenig Ammoniak zuerst ausfallenden (gefärbten) Theile werden gesondert gesammelt, indem man die Flüssigkeit, sobald die Basen anfangen ungelöst auszufallen, filtrirt und in dem Filtrat die Fällung durch Ammoniak beendet. Nach 24stündigem Stehen sammelt man die ausgeschiedenen Basen, wäscht sie mit wenig Wasser und trocknet bei niedriger Temperatur.

Eigenschaften. Weisses oder gelblichweisses, geruchloses, amorphes, luftbeständiges Pulver von alkalischer Reaktion und bitterem, hintenach kratzendem Geschmack. In kaltem Wasser wenig löslich, in siedendem Wasser zu einer knetbaren Masse zusammenbackend. Löslich in 4–5 Th Alkohol von 90 Proc., in 2–3 Th Aether oder in 3 Th Chloroform, ferner in Petroläther und Amylalkohol.

Reaktionen. 1) Konc Schwefelsäure löst es mit gelber Färbung, welche nach 2–3 Stunden durch Gelbroth in Rothbraun und Braun, schliesslich in Violettoth übergeht. 2) Löst man 0,01 g Aconitin in 8 ccm Phosphorsäure (25 Proc.) und dampft in einem Porzellanschälchen auf dem Wasserbade ab, so tritt bei einer gewissen Konzentration Violettfärbung auf, welche ziemlich lange beständig ist. Delphinin und Digitalin verhalten sich ähnlich, Delphinin löst sich aber in konc Schwefelsäure hellbraun, und diese Lösung wird erst auf Zusatz von Bromwasser rötlich violett, und Digitalin löst sich in konc Schwefelsäure mit grüner Farbe. — Gegen die allgemeinen Alkaloid-Reagentien verhält es sich ähnlich wie das reine kryst. Aconitin, s. dieses.

¹⁾ Hier beginnt die Abweichung der französischen Vorschrift.

Das deutsche Aconitin ist ein Gemisch der in den Aconit-Knollen enthaltenen Basen und ihrer Zersetzungsprodukte Aconitin, Pikro-Aconitin (= Iso Aconitin), Aconin u. a. Es galt früher für das mildeste Präparat

II †† Aconitinum gallicum (Aconitin Horrer & Liegeois) Französisches Aconitia. (Amorphes) Wird aus den Knollen von Aconitum Napellus in ähnlicher Weise wie das deutsche Präparat dargestellt mit folgender Abweichung: Die schwefelsaure Lösung der Basen wird ebenfalls mit Thierkohle entfärbt, aber vor der Fällung durch Ammoniak mit Magnesiumoxyd (MgO) in geringem Ueberschuss versetzt, worauf man mit Aether ausschüttelt. Der nach dem Verdampfen des Aethers hinterbleibende Rückstand wird mit schwefelsäurehaltigem Wasser aufgenommen, die Lösung mit Thierkohle entfärbt und nunmehr die Fällung durch Ammoniak ausgeführt (Vgl. die Fussnote auf S. 148)

Amorphes weisses Pulver, in seinen physikalischen Eigenschaften, seiner Zusammensetzung und Wirkung dem vorigen (Aconitinum germanicum) etwa gleichstehend

III †† Aconitinum Duquesnel. Aconitine cristallisé ou pure kann als physiologisch reines Aconitin angesehen werden. Darstellung und Eigenschaften s. unter Aconitinum cristallissimum. Aus Aconitum Napellus bereitet

IV. †† Aconitinum anglicum Aconitina-Morson. Morson's Napellin ¹⁾ Aconitine pure. Hübischmann's ψ Aconitin Flückiger's Nepalin. Wird aus den Knollen von Aconitum ferox in ähnlicher Weise hergestellt, wie die oben beschriebenen deutschen und französischen Präparate. Enthält als Hauptbase ψ Aconitin (60–70%), ferner 0,6–1,2% Aconitin, 25–30% ψ Aconin, ausserdem nicht näher bekannte amorphe Basen. Fein vertheiltes, schmutzig weisses Pulver, von brennendem, nicht bitterem Geschmack, alkalischer Reaktion. Löslich in 20 Th. siedendem Weingeist und aus dieser Lösung beim Erkalten Krystalle abscheidend, ferner in 100 Th. siedendem Aether, auch in 230 Th. Chloroform. Durch conc. Schwefelsäure wird es nicht gefärbt. Gegen Salpetersäure und schmelzendes Kali verhält es sich wie ψ Aconitin

V †† Japaconitin. Ist entweder eine Base sui generis oder mit Aconitin identisch

Diese Unterschiede sind gegenwärtig, wo das Bestreben dahin geht, unsichere Gemische vom Arzneigebrauch auszuschliessen, nicht mehr aufrecht zu erhalten. Lediglich aus dem Verständniss für die historische Entwicklung der Aconitinfrage zu ermöglichen, mussten die einzelnen Präparate hier besprochen werden.

Heute unterscheidet man zweckmässig

- | | | | |
|--------------|---------------|--------------------|-----------------|
| 1) Aconitin. | a) amorph, | 2) Pseudoaconitin. | 3) Japaconitin. |
| | b) krystallin | | |

I †† Aconitinum amorphum Amorphes Aconitin. Aconitina (Brit. von 1885) Wird aus den Knollen von A. Napellus nach einer der schon angegebenen (deutschen und französischen) Vorschriften dargestellt. Eigenschaften und Reaktionen bereits angegeben.

Darstellung nach Brit. 1885. Die gepulverten Knollen werden mit der doppelten Menge Spiritus (90 Proc.) bis zum beginnenden Sieden erwärmt, 4 Tage macerirt, alsdann bis zur Erschöpfung percolirt. Der Alkohol wird aus dem Auszuge abdestillirt, der letzte Rest im Wasserbade entfernt. Man nimmt alsdann den Rückstand mit dem doppelten Gewichte siedenden Wassers auf und filtrirt nach dem Erkalten. Man fällt die filtrirte Lösung unter schwachem Erwärmen mit Ammoniak und extrahirt den getrockneten Niederschlag mit Aether. Die ätherischen Auszüge werden abdestillirt, der Rückstand wird in schwefelsäurehaltigem Wasser gelöst und die filtrirte Lösung nochmals mit 2,5 proc. Ammoniak gefällt. Der erhaltene Niederschlag wird mit wenig kaltem Wasser gewaschen, abgepresst und an der Luft getrocknet (Brit. Pharm. 1885)

¹⁾ Hierbei ist zu beachten, dass Pharm. Brit. von 1885 ein amorphes Aconitin aus den Knollen von A. Napellus aufgenommen hatte, welches von diesem Präparat völlig verschieden ist.

II †† Aconitinum crystallisatum (Gall. Ergänzb.) Krystallisiertes Aconitin
Aconitina (Brit.) $C_{34}H_{47}NO_{11}$ (?) Mol. Gew. = 645

Darstellung. Man extrahirt 1 kg grobgepulverte Aconitknollen (von A. Napellus) zweimal mit je 2,5 kg Alkohol von 90 Proc, in welchem je 10 g Weinsäure aufgelöst sind, bei einer Temperatur von 50–60°C und presst jedesmal schief ab. Die Auszüge werden filtrirt, darauf destillirt man im Vacuum den Alkohol ab. Den Rückstand nimmt man mit etwa 500–700 ccm Wasser auf und filtrirt nach 2–3 Tagen von Fett, Harz etc ab. Die filtrirte weinsäure Lösung wird zur Entfernung von Farbstoffen etc dreimal mit je 300 ccm Aether ausgeschüttelt. Nachdem sie vom Aether getrennt ist, übersättigt man sie mit Natriumbikarbonat und schüttelt neuerdings dreimal mit je 300 ccm Aether aus. Von den filtrirten aetherischen Auszügen destillirt man im Wasserbade den Aether ab und nimmt den Destillationsrückstand mit weinsäurehaltigem Wasser auf. Die saure Lösung wird wiederum mit Aether ausgeschüttelt, und falls sie stark gefärbt sein sollte, durch Thierkohle entfärbt. Dann übersättigt man mit Natriumbikarbonat und schüttelt nochmals dreimal mit Aether aus. Die vereinigten aetherischen Auszüge werden dreimal mit Wasser gewaschen, dann versetzt man sie mit dem gleichen Volumen Petroläther und überlässt sie der freiwilligen Verdunstung, worauf das Aconitin in Krystallen hinterbleibt (Gall.)

Die so erhaltenen Krystalle verwandelt man durch Neutralisiren mit Bromwasserstoffsäure in das bromwasserstoffsäure Salz, krystallisirt dieses aus Wasser um und gewinnt aus demselben die Base durch Uebersättigen mit Natriumbikarbonat und Ausschütteln mit Aether wieder.

Eigenschaften. Farblose, saulen- oder tafelförmige, gegen 188°C (Ergänzb.), 189–190°C (Brit.) schmelzende (Gall. Schmp. = 188°C) Krystalle. In Wasser und in Petroläther nur wenig löslich, dagegen löslich in 24 Th. Alkohol von 90 Proc, 70 Th. Aether, 6 Th. Benzol, 8 Th. Chloroform, die Lösung ist linksdrehend, die wässrige Lösung reagirt alkalisch, schmeckt scharf, anhaltend brennend und kratzend, aber nicht bitter. Von konz. Schwefelsäure und Salpetersäure wird es ohne Färbung gelöst, auch giebt es nicht die Reaktion mit Vanadin-Schwefelsäure, s. *p*-Aconitin. Wird das reine Aconitin mit Phosphorsäure eingedampft, so entsteht entweder keine oder nur sehr schwach röthliche Färbung (vgl. Aconitin german S. 148). Von den allgemeinen Alkaloid-Reagentien erzeugen noch in verdünnten Lösungen Niederschläge Phosphormolybdänsäure, Jod-Jodkalium, Kalium Quecksilberjodid (weiss), Kalium-Wismuthjodid, Gaubersäure (weiss) und Goldchlorid (gelb), dagegen erst in konzentrirteren Platinchlorid (gelb), Quecksilberchlorid (weiss) und Pikrinsäure (gelb).

Prüfung. 1) Es verbrenne, ohne einen wägbaren Rückstand zu hinterlassen. 2) Trocknet man 0,01 g Aconitin im Porcellanschälchen mit 5 Tropfen rauchender Salpetersäure auf dem Wasserbade ein, so hinterbleibt ein kaum gelblich gefärbter Rückstand, welcher erkaltet, durch Uebergossen mit alkoholischer Kalilauge (1=10) keine Violetfärbung annimmt (Pseudoaconitin, Veratrin, Atropin).

Einsäure Base, die Salze krystallisiren gut und sind nicht hygroskopisch.

†† Aconitinum nitricum crystallisatum Aconitin-nitrat. Azotate d'Aconitine (Gall.) $C_{34}H_{47}NO_{11} \cdot HNO_3$. Mol. Gew. = 708

10 Th. gepulvertes Aconitin werden mit 100 Th. Wasser übergossen, alsdann neutralisirt man genau mit etwa 10 proc. Salpetersäure (wozu 8,5–8,6 g Salpetersäure von 25 Proc. erforderlich sind). Man dampft die Lösung im Wasserbade ein, worauf unter dem Schwefelsäure-Exsiccator Krystallisation erfolgt. Grosse, farblose, prismatische Krystalle, in 10 Th. siedendem Wasser löslich. Enthalten 91,10 Proc. Aconitin.

III †† Pseudo-Aconitinum *p*-Aconitin. Pseudo-Aconitin. Nepalin. Napellin. (Wiggers) Aconitine-Morson. $C_{38}H_{49}NO_{12}$. Mol. Gew. = 687.

Wird aus den Knollen von *Aconitum ferox* in der nämlichen Weise dargestellt, wie das krystallisirte Aconitin. Nur verwandelt man das durch Verdunsten der ätherischen Lösung erhaltene Alkaloid in das salpetersäure Salz, krystallisirt dieses aus Wasser

um und gewinnt aus demselben durch Zersetzen mit Natriumbikarbonat und Ausschütteln mit Aether die freie Base wieder

Eigenschaften Scheidet sich aus einer Mischung von Aether-Petroläther bei langsamer Verdunstung in durchsichtigen Nadeln oder körnigen Krystallen aus, bei rascher Verdunstung hinterbleibt es als amorphe, sirupöse Masse. Enthält lufttrocken 1 Mol Krystallwasser, welches bei 100°C entweicht. In Wasser nur wenig löslich, die Lösungen reagieren alkalisch und schmecken sehr brennend, aber nicht bitter. In Alkohol und Aether leichter löslich als Aconitin.

Von den allgemeinen Alkaloidreagentien fallen die verdünnte Lösung Kalium-Quecksilberjodid, Jod-Jodkalium, Gerbsäure, Goldchlorid. Nur die konc. Lösung wird durch Platinchlorid gefällt. Mit konc. Schwefelsäure und Phosphorsäure entstehen charakteristische Färbungen (s. Aconitin).

Einsäure Base, von den Salzen krystallisiert nur das salpetersaure gut.

Reaktionen 1) Dampf man 0,01 g ψ -Aconitin mit 5 Tropfen rauchender Salpetersäure im Porzellanschalen auf dem Wasserbade ein, so hinterbleibt ein gelber Rückstand, welcher beim Befuchten mit alkoholischer Kalilauge purpurroth wird. 2) Wird 0,01 g mit 10 Tropfen konc. Schwefelsäure vorsichtig erwärmt, so entsteht auf Zusatz von 5 Tropfen Vanadin-Schwefelsäure violettrothe Färbung. 3) Vermischt man im Silbertrichter 0,1 ψ -Aconitin mit 1 g gepulvertem Kalihydriat, verwandelt die Masse durch Zugabe von 2–3 Tropfen Wasser in eine Paste und erhitzt mit kleiner Flamme zum ruhigen Schmelzen, so enthält die Schmelze (aus der Veratrumssäure gebildete) Protocatechusaure. Löst man sie in Wasser auf, färbt und säuert mit Salzsäure schwach an, so entsteht durch Zugabe von wenig Ferrichlorid blaugrüne Färbung, welche durch wenig Natriumkarbonat in blau, durch mehr Natriumkarbonat in roth übergeht.

†† Pseudo-Aconitinum nitricum ψ -Aconitinnitrat. $C_{34}H_{46}NO_{11} \cdot HNO_3 + 3H_2O$. Mol. Gew. = 804.

Wird wie das entsprechende Aconitinsalz durch Neutralisation von ψ -Aconitin mit stark verdünnter Salpetersäure erhalten. Farblose, dünne, langgestreckte Säulen oder sechseckige Plättchen. Löslich in 25 Th. Wasser. Enthält 85,44 Proc. ψ -Aconitin.

IV. †† Japaconitinum Aus japanischen Aconitknollen (von Aconitum Fischeri u. a.) können nach den im Vorhergehenden beschriebenen Verfahren amorphe und krystallisierte Präparate erhalten werden. Die chemische Kenntniss derselben ist überaus dürftig, ausserdem haben diese Präparate therapeutisch für die Praxis noch kein Interesse.

Einkauf. Es empfiehlt sich, die Aconitin-Präparate nicht lose vom Drogisten, sondern direkt vom Fabrikanten (z. B. Merck-Darmstadt) bez. Präparate in Originalpackung zu beziehen und sich genau angeben zu lassen, welcher Art das gelieferte Präparat ist, und wie seine medicinalen Höchstdosen sind.

Aufbewahrung. Sammtliche Aconitin-Sorten sind unter den direkten Giften aufzubewahren. Die Recepte sind zweckmässig als Giftscheine zurückzubehalten.

Anwendung. Das Aconitin gehört zu den stärksten Pflanzengiften. Aeusserlich auf die unverletzte Haut oder auf die Schleimhaut gebracht, erzeugt es Prickeln und Brennen, welchem später Gefühllosigkeit folgt. Resorption erfolgt auch bei äusserer Anwendung durch Haut und Schleimhaut, besonders leicht, wenn Verletzungen vorhanden sind. In Form von Salben und Linimenten bei Muskelrheumatismus und Neuralgien (besonders Trigeminus Neuralgie) 0,1–0,2 Aconitin 10,0 Fett Ovale Hineingelangen in Wunden und auf die Schleimhaut des Auges. Innerlich setzt es die Pulsfrequenz und die Temperatur herab unter Abnahme der Sensibilität und der Reflexerregbarkeit. Grosse Gaben bewirken Erbrechen, Durchfall, Kriebeln auf der Haut, allgemeine Schwäche, Athemnoth. Der Tod erfolgt durch Respirationslähmung oder Herzstillstand. Innerlich als temperaturherabsetzendes Mittel bei Gelenkrheumatismus, Neuralgien, nervösem Kopfschmerz, Zahn-

schmerz, Ohrenscherz Subkutane Injektionen sind sehr schmerzhaft, bei diesen zweckmassiger das Aconitinnitrat

Dosirung. Die amorphen Aconitine besitzen weniger starke Wirkung als die krystallinarten Da indessen die Zusammensetzung der amorphen Präparate grossen Schwankungen unterliegen kann, so lassen sich für diese bindende Höchstgaben überhaupt nicht angeben Es giebt amorphe Sorten, welche nur $\frac{1}{1000}$, aber auch solche, welche $\frac{1}{2}$ des Wirkungsweithes des krystallinarten Aconitins besitzen, ja neuerdings sollen amorphe Präparate erhalten sein, welche die krystallinarten an Giftigkeit angeblich übertreffen

Will man daher Aconitin überhaupt mit einiger Sicherheit gegen Arznei Vergiftungen anwenden, so verordne man lediglich die krystallisirten Sorten, d. h. *Aconitinum crystallisatum* und *ψ-Aconitinum crystallisatum* bezw deren Nitrate, für welche die gleiche Dosirung gilt.

Man sieht für einen Erwachsenen an als Höchstgaben ⁴⁾

	pro dos;	pro die
Aconitinum crystallisatum et nitricum	}	0,0003 0,0006
ψ Aconitinum crystallisatum et nitricum		

Hierzu ist zu bemerken, dass ψ-Aconitin bei innerlicher Darreichung dem Aconitin etwa an Giftigkeit gleicht, während es bei ausselicher Anwendung etwas künftigen wirkt

Für die Verwendung des Japaconitins liegt keine Veranlassung vor Es empfiehlt sich unter allen Umständen, dass der Apotheker mit dem Arzte sich darüber verständigt, welches Präparat dispensirt werden soll Die vorstehenden Ausführungen geben dem Apotheker eine hinreichende Information über die Aconitinfrage

Die Ausscheidung des Aconitins erfolgt durch Harn, Koth und Speichel in unverändertem Zustande

Pulvis Aconitini dilutus. Poudre d'Aconitine au centième (Gall) Aconitin-Verreibung 1 100 Aconitin cryst 1,0, Sacchari Lactis 96,5, Camini 2,5 Das Aconitin wird mit einem Theil des Milchsuckers verrieben, dann setzt man den Camin zu, verreibt bis zur homogenen Mischung und fugt unter weiterem sorgfältigen Verreiben den Rest des Milchsuckers in kleinen Antheilen zu

Pulvis Aconitini nitrici dilutus Poudre d'azotate d'Aconitine (Gall) au centième Aconitin nitrici cryst 1,0, Sacchari Lactis 96,5, Camini 2,5 Im übrigen wie das Vorge

Granules d'Aconitine crystallisée (Gall) Aconitin-Verreibung (1 100) 1,0 g [oder an deren Stelle 0,01 g Aconitin crystall 0,99 g Sacchari Lactis], Sacchari Lactis 3,0, Gummi arabici 1,0, Mellis depurati q s Für 100 granules, welche roth zu färben sind 1 Granule = 0,0001 g Aconitin

Granules d'azotate d'Aconitine (Gall) Aconitinnitrat-Verreibung (1 100) 1,0, Sacchari Lactis 3,0, Gummi arabici 1,0, Mellis depurati q s für 100 granules, welche roth zu färben sind 1 Granule = 0,0001 g Aconitinnitrat

Unguentum Aconitini (150 bis 100)
Rp Aconitini cryst 0,1–0,2
Spiritus q s
Adipis 10,0

D sub sigillo veneni

Injectio Aconitini.

Rp Aconitini nitrici 0,001
Aque destillatæ 10,0

S Zur subkutanen Injektion, 1 Spritze = 0,0001 g Aconitinnitrat

Pilulæ Aconitini à 0,0001 g
Rp Aconitini crystal (vel nitrici) 0,005
Radix Liquiritiæ
Succi Liquiritiæ M 3,0
Plant pulvina 50 S 2–6 Pillen täglich. Jede Pille enthält 0,0001 g Aconitin oder Aconitinnitrat.

Unguentum Aconitinæ (Brit.)

Rp Aconitini crystallisati 0,5
Acidi olivini 4,0
Adipis 20,5

⁴⁾ Man beachte indess, dass auch die krystallinarten Sorten je nach der Provenienz noch verschiedene Giftigkeit besitzen Der Arzt wird also gut thun, mit erheblich kleineren Dosen zu beginnen

Aconitum.

Gattung der Ranunculaceae — Helleboreae.

1 Aconitum Napellus L. Heimisch in Europa (Gebirgswälder Deutschlands, Alpen, Pyrenäen etc., England, Skandinavien), Asien (Sibiren, Himalaya), Nordamerika (Namen 1) von dem kappenförmig vergrößerten Kelchblatt Eisenhut, Sturmhut, Helm-kraut, Mönchskappe etc. 2) von den zu Nektarien umgewandelten Kronblättern Taubeile im Nest, Venuswagen, Taubenkutsche, blaue Elatern etc. 3) von der Giftigkeit Giftblume, Teufelswurz, Ziegenot etc.

Verwendung finden

† Der Knollen *Tuber Aconiti* (Germ. Helv.) *Radix Aconiti* (Aust. Brit.) *Radix Napelli.* *Radix Contrajervae germanicae* Apollonienwurzel. Blaue Wolfswurz. Fuchswurz. Giftwurz. Mönchswurz. Teufelswurz. Aconitum (U-St.) *Racine d'Aconit* (Gall.) *Aconite Root.*

Die Droge besteht aus 2 (selten 3) rüben- oder knollenförmig angeschwollenen Wurzeln, die oben durch einen kurzen Quersatz verbunden sind. Sie sind getrocknet stark unregelmäßig, dunkelgrau-braun und zeigen nur spärliche, am Grunde ebenfalls meist etwas angeschwollene Nebenwurzeln. Der eine (bei drei der mittlere) Knollen trägt den Stengel und ist bei der blühenden Pflanze schon stark geschrumpft. Er sollte von der Verwendung entzerrt werden, wenn schon es von den Pharmakopöen nicht ausdrücklich gefordert wird. Der andere, für das nächste Jahr bestimmte Knollen trägt an der Spitze eine starke Knospe. In der trockenen Droge sind beide Knollen meist auseinander gebrochen.

Der Querschnitt der Droge ist weiss, oder meist mehr oder weniger grau. Man lässt innerhalb der dicken Rinde das sternförmige Cambium erkennen, welches das Holz und das breite Mark umschliesst. Innerhalb der Spitzen des Cambialsternes liegen die kleinen, in einem Winkel angeordneten Holzbündel, in den Buchten dazwischen zuweilen ebenfalls kleine Bündel. In der Rinde ist das Phloem in zahlreiche kleine Bündel vertheilt. Die reichlich im Parenchym vorhandenen Stärkekörner sind bis 18μ gross, rundlich oder durch gegenseitigen Druck kantig.

Die Knollen schmecken anfangs stisslich, dann kratzend, den Hals zusammen schnürend und während scharf.

Man sammelt sie von der blühenden, wildwachsenden Pflanze, einmal, weil man annimmt, dass sie zu dieser Zeit am gehaltreichsten sind, dann aber auch, weil man sie denn am leichtesten von denen anderer Arten zu unterscheiden vermag. Das Trocknen muss an einem nicht über 80°C warmen Ort und schnell geschehen, um ein Verderben der saftreichen Knollen zu vermeiden. Sie kommen meist aus den Schweizer Alpen in den Handel. Als wichtigsten Bestandtheil enthält die Droge einige Alkaloide, die zum Theil amorph, zum Theil krystallinisch erhalten werden. Der Gesamtgehalt beträgt nach KELLER $0,97\%$ — $1,23\%$, wovon etwa $\frac{1}{2}\%$ krystallinisch und $\frac{1}{2}\%$ amorph ist (Vgl. auch Aconitin).

Zur **Gehaltsbestimmung** werden nach KELLER 25,0 g der gepulverten Droge mit einem Gemenge von 100,0 g Aether und 25,0 g Chloroform in einem mit Korkstopfen verschlossenen Arzneiglase von etwa 300,0 g Inhalt 5—10 Minuten unter wiederholtem kräftigem Umschütteln macerirt, dann 10,0 g Ammoniak hinzugelegt, und sofort einige Minuten kräftig geschüttelt. Dann lässt man eine halbe Stunde unter wiederholtem Umschütteln stehen, fügt 80,0 g Wasser zu und schüttelt wieder einige Minuten kräftig. Das Pulver hat sich dann soweit zusammengeballt, dass man 100,0 g der Aether-Chloroformlösung abgossen kann, wenn nothig durch ein Wattebauschchen. Die Lösung bringt man in einen Scheidetrichter, schüttelt sie dreimal mit 25, 15 und 10 cem 1% Salzsäure aus und überzeugt sich bei einigen Tropfen der dritten Ausschüttelung, die man in einem Uhrgläschen auffängt, durch Zusatz eines Tropfens von MYER's Reagens, dass alles Alkaloid ausgeschüttelt ist, indem keine Trübung mehr in der Flüssigkeit entsteht. Sollte das noch der Fall sein, so hat man das Ausschütteln mit 1% Salzsäure fortzusetzen, bis keine Trübung mehr erscheint. Die vereinigten wässrigen Lösungen bringt man wieder in einen Scheide-

trichter, macht mit Ammoniak alkalisch und schüttelt wiederholt mit kleinen Mengen Aether aus, so lange, bis einige Tropfen der wässrigen Lösung nach vorsichtigem Ansäuern mit Mayer's Reagens keine Trübung mehr geben, also alles Alkaloid in den Aether übergegangen ist

Von der ätherischen Lösung destillirt man den Aether aus einem tarirten Kolben ab und trocknet den Rückstand im Wasserbade oder im Trockenschrank bis zum konstanten Gewicht aus. Die gefundene Menge mit 5 multiplicirt, giebt den Procentgehalt an Alkaloid. — Um den Alkaloidgehalt auch noch durch Titration festzustellen, löst man den Rückstand in 5–10 ccm saurem, absolutem Alkohol, setzt Wasser bis zur beginnenden Trübung hinzu und titirt unter Benutzung von Hämatoxilin als Indikator mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Salzsäure 1 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal HCl = 0,0647 g Aconitin (die Formel von DUNSTON und INGH $C_{34}H_{48}NO_{12}$ zu Grunde gelegt)

Verwechslungen. Als Verwechslungen kommen die Knollen der anderen bei uns heimischen, blaublühenden Aconitumarten in Betracht

Aconitum Stoerkeanum Rehbch hat normal an jeder Seite des den Blüthen-schaft tragenden Knollens einen Tochterknollen. Die Strahlen des Cambiumsternes sind etwas stumpfer

Aconitum variegatum L. hat kleinere, dickere Knollen

Durchgreifende anatomische Unterschiede zwischen diesen Arten und *Aconitum Napellus* existieren nicht

Aufbewahrung und Verpackung. Da die Aconitknollen den Nachstellungen von Insekten (*Tinea sepi*) ausgesetzt sind, so ist es von Vortheil, sie nach sorgfältiger Säuberung für einige Stunden in ein Gefäss zu bringen, in welchem man Aether oder Chloroform verdunsten lässt und hierauf scharf nachzutrocknen. Man bewahrt sie in gut schliessenden Blechgefässen, das Pulver in Flaschen aus gelbem Glase, in einem trocknen Raume in der Reihe der starkwirkenden Mittel auf

Beim Pulvern der Knollen darf der Arbeiter die üblichen Vorsichtsmaassregeln (Verbinden des Gesichts) nicht ausser Acht lassen

Anwendung. Man verwendet die Knollen selten, sondern entweder die daraus dargestellten galeischen Präparate oder das Aconitin. Vorkommenden Falls giebt man sie im Infusum oder in Pillen oder Pulvern

Höchstgaben 0,1 pro dosi, 0,5 pro die (Austr., Germ., Helv.)

Ueber Wirkung etc. vgl. Aconitin

† Das Blatt. Follum Aconiti (Helv. Gall.) Herba Aconiti caerulei. Herba Contrajervae germanicae Herba Napelli. Eisenhutkraut. Bohnenkraut.¹⁾ Mundstod. Teufelskraut. Würgling.

Die Blätter sind fast kahl, oben dunkelgrün, unterm heller, tief handförmig-5–7theilig, die mittleren, im Umrisse mehr oder weniger reifenförmigen Blättchen tief dreispaltig und ihr mittlerer Theil wieder dreispaltig, die seitlichen einfach oder zweispaltig, die Seitenblättchen weniger eingeschnitten, alle Zipfel lineal bis lineallanzettlich, oft sichelförmig gebogen, ziemlich variabel. Die von der blühenden Pflanze gesammelten Blätter sollen nicht über ein Jahr aufbewahrt werden. 5 Theile frischer Blätter liefern einen Theil trockene

In Deutschland und Oesterreich ist Follum Aconiti längst veraltet, dagegen werden aus demselben in England, Frankreich und in Belgien noch jetzt Präparate hergestellt, welche etwa sechs Mal so schwach sind, als die aus den Knollen bereiteten, sodass bei ärztlichen Verordnungen aus jenen Ländern Vorzicht geboten ist. Dasselbe gilt für über 25 Jahre alte Recepte aus Deutschland

Höchstgabe 0,1 pro dosi, 0,5 pro die (Helv.)

Der Alkaloidgehalt der Blätter beträgt nach KELLER 0,18–0,21 Proc. Das Alkaloid soll mit dem der Knollen nicht identisch sein

¹⁾ Es ist sehr zu beachten, dass Bohnenkraut für Küchens Zwecke *Satureja hortensis* L. ist

† *Extractum Aconiti radices* Ph Austr VII Sturmhutwurzel Extrakt 100 Theile Sturmhutwurzelpulver werden mit verdünntem Weingeist (68 Vol Proc) durchfeuchtet, nach einer Stunde in den Verdampfungsapparat gebracht und mit 200 Th verdünntem Weingeist übergossen, nach 48 Stunden lässt man abtropfeln, verdrängt mit 600 Theilen verdünntem Weingeist, destillirt den Weingeist ab und dampft zu einem dicken Extrakt ein — Die Ausbeute beträgt durchschnittlich 18,5 Proc

Grösste Einzelgabe 0,03 g, grösste Tagesgabe 0,12 g

Die Ph Hung lässt das dicke Extrakt mit Dextrin zur Trockene bringen

† *Extractum Aconiti* Ph Germ II Eisenhutextrakt 100 Th Knollen werden mit 200 Th Weingeist (90 Vol Proc) und 150 Th Wasser sechs Tage, nach dem Auspressen nochmals mit 100 Th Weingeist und 75 Th Wasser drei Tage kalt ausgezogen und die abgepressten Flüssigkeiten in ein dickes Extrakt verwandelt. — Ausbeute 16–20 Proc (nach Dittmer 80 Proc)

Grösste Einzelgabe 0,02 g, grösste Tagesgabe 0,1 g

† *Extractum Aconiti duplex* Ph Helv III 200 Th Eisenhutknollenpulver werden mit einer Lösung von 2 Th Weinsäure in 80 Th Weingeist und 60 Th Wasser befeuchtet und im Percolator mit einer Mischung von 2 Th Wasser und 1 Th Weingeist erschöpft. Die zuerst abfließenden 160 Th werden für sich aufgefangen, die übrigen Auszüge auf 40 Th eingedampft und dem ersten zugemischt. Das Gemisch wird allmählich und unter Schütteln mit 200 Th Weingeist gemischt und nach 48 Stunden vom Bodensatz klar abgeseiht. Der letztere wird unter gehendem Erwärmen in 20 Th Wasser gelöst und neuerdings mit 60 Th Weingeist ausgefällt. Nach 24 Stunden wird filtrirt und das Filtrat mit dem zuerst Abgeseihten gemischt, der Gehalt an Trockensubstanz bestimmt und mit der nöthigen Menge Reinstärke zur Trockne gebracht, das 100 Th trockenes Extrakt erhalten werden. Höchstgaben pro dom 0,005, pro die 0,015

† *Extractum Aconiti fluidum* Ph Helv III 100 Th Eisenhutknollenpulver werden mit einer Lösung von 1 Th Weinsäure in 10 Th Glycerin, 15 Th Weingeist und 20 Th Wasser gleichmässig befeuchtet und in einem Percolator mit einer Mischung von 2 Th Wasser und 1 Th Weingeist erschöpft. Die Auszüge werden *lege artis* zu einem Fluid extrakt von 100 Th verarbeitet

Höchstgaben pro dom 0,01, pro die 0,03

† *Extractum Aconiti* Ph of the U-St, Extract of Aconite, wird aus den gepulverten Knollen durch das Verdünnungsverfahren mittelst Weingeist von 94 Vol Proc gewonnen, es ist ein dickes Extrakt

Ausserdem führt diese Pharmakopoe ein

† *Extractum Aconiti fluidum*, welches durch Erschöpfen der Aconitknollen mittelst einer Mischung von Weingeist (94 Vol Proc) und Wasser im Verhältnisse von 750 : 250 com im Percolator hergestellt wird und in 1000 com die löshohen Bestandtheile aus 1000 g der Knollen enthält

† *Extractum Aconiti siccum* lässt die Ph Austr durch Eintrocknen des dicken Extractes mit einer gleichen Gewichtsmenge Milchsücker bei gelinder Wärme und Ersatz des Gewichtsverlustes durch Milchsücker herstellen. Das Deutsche Arzneibuch schreibt vor 4 Th Extrakt mit 8 Th Süßholzpulver im Dampfbade völlig auszutrocknen und den zerriebenen Masse soviel Süßholzpulver zuzumischen, dass das Gesamtgewicht 8 Th beträgt

Die trockenen, narkotischen Extrakte gehören zu den Recepturerleichterungen, man bedient sich ihrer zu Pulvermischungen und verfolgt diese in Stöpselglasern, abgetheilte Pulver in Wachskapseln. Das Präparat der Ph Austr hat den Vorzug, dass es infolge seiner Löslichkeit auch zu flüssigen Arzneien Verwendung finden kann

† *Tinctura Aconiti* D A III Aconitinktur Eisenhutinktur *Tincture d'aconit* *Tincture of aconite* Zu bereiten aus 10 Th grob gepulverten Aconitknollen, 100 Th verdünntem Weingeist (68 Vol Proc) Braungelbe Tinktur, Geschmack schwach bitter, dann nachhaltig brennend kratzend Spec Gew 0,907–0,910

Grösste Einzelgabe 0,5 g, grösste Tagesgabe 2,0 g

† *Tinctura Aconiti radices* Ph Austr Sturmhutwurzelinktur Gepulverte Sturmhutwurzel 10 Th, verdünnter Weingeist (68 Vol Proc) 120 Th. Man feuchtet das Pulver mit wenig Weingeist an, und übergiesst nach einer Stunde im Verdünnungsapparat mit verdünntem Weingeist, sodass die Masse bedeckt ist, nach 48 Stunden lässt man abtropfeln unter zeitweiligem Nachgessen des noch übrigen Weingeistes. Das Gewicht der erhaltenen Tinktur soll 100 Th betragen.

Grösste Einzelgabe 0,5 g, grösste Tagesgabe 1,5 g

† *Tinctura Aconiti* Ph Hung Wird in dem Verhältnisse 1 : 5 hergestellt

† *Tinctura Aconiti tuberos* Ph Helv III Ans 100 Th Eisenhutknollenpulver, 1 Th Weinsäure und Alkohol durch Percolation hergestellt. Das Gewicht des Percolats betrage 1000 Th

Höchstgaben pro dom 0,25, pro die 1,0

† *Tinctura Aconiti herbas recentis* Ph Holv III Aus gleichen Theilen frischer zerstoßener Blätter und Weingeist durch achtstägige Maceration, Abpressen etc hergestellt
Tinctur des Ergänz Herba cum tabere 5 Alkohol 6

Höchstdgebin pro dos 1,0, pro da 3,0

† *Tinctura Aconiti* Ph Brit Aus Aconitknollen (Phlv 40) 50 g sind mit verdünntem Weingeist durch Verdünnung 1000 cem Tinktur zu heiten

† *Tinctura Aconiti* Ph of the U-St Aus 350 g Aconitknollenpulver, das mit 200 cem einer Mischung von 700 cem Weingeist (94 Vol Proc) und 900 cem Wasser befeuchtet, 24 St stehen bleiben soll, werden im Verdünnungsweg 1000 cem Tinktur bereitet

† *Tinctura Aconiti acida* Man mischt 20 Th Tinctura Aconiti mit 1 Th verdünnter Schwefelsäure

† *Tinctura Aconiti aetherea* stellt man durch achtstägiges Ausziehen von 1 Th Aconitknollen mittelst 8 Th Aetherweingeist, oder bei Bedarf durch Auflösen von 1,0 Extractum Aconiti in 5,0 verdünntem Weingeist, Hinzufügen von 45,0 Aetherweingeist und Filtriren her

In der Homöopathie ist Aconit wohl das wichtigste, am meisten gebrauchte Arzneimitteln und wird hier besonders bei fieberhaften Erregungen angewendet, „bis man weiss, mit welcher Krankheit man es zu thun hat“ Im Gebiete des Deutschen Reichs darf es über die dritte Verdünnung hinaus in Handelverkauf abgegeben werden

Linsamentum Aconiti Ph Brit Liniment of Aconite 100,0 g grob gepulverte Aconitknollen zieht man drei Tage hindurch mit 100 cem Weingeist (90 Proc) aus, bringt in den Verdünnungsapparat, lässt in ein 5,0 g Kampher enthaltendes Gefäss abtropfen und lässt solange Weingeist auf, bis man (sinnliche sich) Kampher) 150 cem gesammelt hat

Guttas odontalgicae MAGROV

Rp Tincturae Aconiti

Chloroformi 5,0

Tinctura Benzoe 5,0

Auf Watte in den hohlen Zahn einzuführen

Linimentum Aconiti et Chloroformi compositum (New-Yorker 1 crnel)

Rp Tincturae Aconiti 4,0 cem

Chloroformi 4,0 "

Spiritus camphorati 4,0 "

Oil Thym 1,0 "

Linimentum saponati 64,0 "

Linimentum dialylicum aethereum. BONJEAN

Rp Tincturae Aconiti 25,0

Tincturae Amulae 5,0

Aetheris scotic 70,0

Zu Einreibungen

Mixtura anæsthetica GUÉNEAU DE MORSY

Rp Tincturae Aconiti 20,0

Mixtura oleoso-balsamica 10,0

Chloroformi 5,0

Zum Einreiben des Zahnfleisches

Mixtura antiganthalgia. FLEMING.

Rp Tincturae Aconiti 8,0

Natrl bicarbonat 5,0

Magnesi sulfurici 45,0

Aquæ destillatæ 150,0

Zweistündlich einen Esslöffel

Extrakt Radix, Zahnmittel von SCHOTT in Frankfurt a M, ist ein weingeistiger Auszug aus Fol Aconiti und Fol Paradis

Mixtura anarthritica von ROLL in Amsterdam ist eine Abkochung von Speckhörn mit Tot Aconiti, Tot Valeriane und Tot Opn croc

Neuralgie, ein amerikaisches Mittel, enthält Aconit- und Opiumtinktur, Chloroform und Pfefferminzöl

Vin antarthritique d'ANDURAN ou de ROCHERELLE ist Malagawein mit Vin Colchici, Tot Aconiti und Tot Digitalis

II. Aconitum ferox Wallich Heimisch im nördlichen Ostindien, in den Bergen und der subalpinen Region des Himalaya.

† Verwendung finden ebenfalls die Knollen (Gall), aus denen die Eingeborenen ein Pfeilgift bereiten *Indian Aconit root. Bish.*) Bikh. Atirisha. Bachnag Vashanavi.* Die schwarz-

*) „Bish“ heisst „Gift“, unter diesem Namen gehen in Indien auch die Knollen anderer Arten und anderer Pflanzen, nach Europa gelangen nur die hier oben genannten Art.

Pilulae Aconiti DRYDEN
Rp Extracti Aconiti 0,5
Radici Gentiane 1,0
Conserve Rosarum q s

Für 20 Pillen Morgens und Abends je eine Pille

Pilulae dialyticae BONJEAN

Rp Natrl silicii acidi 3,5

Extracti Colchici 1,5

Extracti Aconiti 1,0

Natrl benzoici 5,0

Sapientia mellonit 5,0

1 bis 100 Pillen Täglich steigend 1—2—3—4 Pillen

Tinctura anticholeraica FRANKENBERG

Rp Tincturae Aloës 1,0

Tincturae Opil 8,0

Spiritus (70 Proc) 8,0

Tinctura Aconiti 4,0

Vierelbstündlich 15—20—30 Tropfen

Unguentum Aconiti TURNER L.

Rp Extracti Aconiti 2,0

Adipis 8,0

Zum Einreiben

Unguentum Aconiti ammoniacale TURNER L.

Rp Extracti Aconiti 2,0

Adipis 12,0

Liquoris Ammonii caust gtt 2 V.

Unguentum antineuralgicum. GRAY

Rp Tincturae Aconiti 1,5

Chloroformi 1,0

Adipis 5,0

braunen Knollen sind grösser und dicker als die der bei uns heimischen Arten, rübenförmig, unten gewöhnlich abgebrochen. Sie enthalten Nepalin (Pseudaconitin) und andere amorphe Alkaloide. Man soll in England zuweilen aus ihnen Aconitin darstellen. Die Droge hat Aufnahme in die Ph. Gall. gefunden. 1866 ist eine Verwechslung der Droge mit *Stipites Jalapae* vorgekommen.

III Aconitum Fischeri Reichenbach. In Japan. Diese Art liefert, vermuthlich mit *Aconitum uncinatum* L. die kleinen japanischen Knollen (Kusa-uzu), die zuweilen nach Europa gelangen. Der Querschnitt ist einigermaßen charakteristisch durch die reichliche Ausbildung sekundärer Holzbündel. Sie enthalten Japaconitin.

Adeps suillus.

Adeps suillus (Germ. Helv.) *Adeps* (U. St.) *Adeps* (Brit.) *Axungia Porci* (Austr.). Axonge (Gall.) Schmalz Schweinefett. *Grasse de porc*. *Sain doux*. Lard. Hegslard.

Allgemeines. Das Schwein, *Sus Scrofa*, var. *domesticus* L., sendet in seinem Organismus zwei Fettschichten ab. Die eine, direkt unter der Haut liegende (Speck oder Lardum) ist von weicherer Konsistenz, die andere, im Inneren der Bauchhöhle am Netz, an den Nieren und an anderen Organen dicke Schichten bildend [Lendenfett, Flomen, Pflaesen, Laesen, Schmoen], ist von harterer Konsistenz. Nur dieses letztere Fett (sog. Nierenfett) soll pharmaceutische Verwendung finden. Zweckmässig bereitet der Apotheker seinen Bedarf an Fett für die Rezeptur selbst. Er kauft zu diesem Zwecke beim Schlachter das Nierenfett oder den Schmoen frisch geschlachteter, gesunder Schweine, welches übrigens nicht gesalzen sein darf.

Darstellung. Man entfernt von den möglichst frischen Fettmassen die blutigen Stellen und grösseren Haute, wäscht das Fett sorgfältig in kaltem Wasser, zerschneidet es in kleine Würfel [grössere Mengen lässt man durch eine Fleischhackmaschine gehen], die man durch Stossen im Mörser oder durch Zerhacken oder Zerreiben in eine biegsame Masse verwandelt, und erhitzt diese im Wasserbade und zwar in einem Gefässe aus Porcellan, Stangut, Zinn oder emaillirtem Eisen. Nachdem das ausgeschmolzene Fett sich geklärt hat, köhrt man unter mässigem Druck und lässt unter Umrühren erkalten. Aus dem Grieben kann man durch Erhitzen über freiem Feuer und heisse Pressung eine weitere Menge geringwerthigeren Fettes gewinnen. Die ausgepressten Grieben können dann in die Feuerung gothan werden.

Um das Wasser aus dem Fett möglichst vollständig zu entfernen, lässt man dieses 1–2 Tage gut bedeckt bei etwa 60° C stehen, und giesst alsdann die klare Fettschicht von dem Wasser, welche sich nunmehr vollständig abgesetzt hat, vorsichtig ab. Das für die Rezeptur bestimmte Fett ist zweckmässig durch ein getrocknetes Filter zu filtriren.

Nimmt man das Ausschmelzen über freiem Feuer vor, so muss man der Fettmasse, damit das Fett einen Bratengeruch nicht annimmt, etwas Wasser zusetzen, auch während der ganzen Zeit des Erhitzens die Masse beständig umrühren.

Handelswaare. Das gewöhnliche Schweineschmalz des Handels kommt vorzugsweise aus Amerika und ist in der Regel nicht durch Schmelzen, sondern durch kalte Pressung dargestellt. Es ist ferner nicht blos aus dem Nierenfett, sondern auch aus dem Speckfett gewonnen, und endlich ist es gerade gegenwärtig sehr häufig durch pflandliche Zuthaten (Baumwollsaamenöl) verfälscht. Aus diesem Grunde ist die Selbstdarstellung dringend zu empfehlen.

Eigenschaften. Eine weisse, fast geruchlose, fettige Masse, welche, wenn sie geschmolzen wird, an der Oberfläche in eigenthümlichen Wulsten erstarrt. Im Sommer ist sie von musartiger, im Winter von festerer Konsistenz. Davon abgesehen hängt die Konsistenz des Fettes ab von der Rasse des Schweines, von der Jahreszeit und von dem

Gesundheitszustande Der Schmelzpunkt kann von 30—42° C wechseln, für gutes Fett liegt es gewöhnlich bei etwa 40° C Das spec Gewicht des Fettes ist bei 15° C = 0,961 — 0,962, bei 100° C = 0,861 — 0,862

Schweineschmalz ist in Wasser unlöslich, in Alkohol (90 Proa) schwerlöslich, dagegen wird es in der Wärme leicht und klar gelöst von Aether, Benzin, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, Amylalkohol

Chemisch ist es ein Gemisch von Oleinsäureglycerinather, Palmitinsäureglycerinather und Stearinsäureglycerinather Die Jodzahl des selbst ausgelassenen Fettes ist 48—60, bei dem Handelschmalz steigt sie gegenwärtig bis 66 Die Kosterforster'sche Verseifungszahl ist 186—198

Prüfung 1) Es rieche auch beim Ausstreichen einer Probe auf den Handrücken nicht ranzig und besitze auch keinen ranzigen Geschmack 2) Wird eine grössere Probe geschmolzen, so soll ein klares, nur schwach gelbliches Liquidum sich ergeben Wasser wurde sich in Tropfen absetzen, rannigliche Beimengungen würden als Niederschlag zu Boden sinken 3) 10 g Schweineschmalz sollen zur Neutralisation der freien Fettsäuren nicht mehr als 4,48 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Kohlauge verbrauchen, d. h. der Säuregrad soll nicht höher als 2,5 sein (s. unter Olea)

Prüfung auf Baumwollsamendöl

a) Nach BECHER 10 ccm des filtrirten Schmalzes werden mit 5 ccm Brom'scher Lösung¹⁾ vermengt und im Wasserbade $\frac{1}{2}$ Stunde lang unter öfterem Umrühren erhitzt Eine eintretende rothe, braune oder schwarze Färbung weist auf Anwesenheit von Baumwollsamendöl hin Reines Schweineschmalz bleibt unverändert — Durch Ueberrhitzen verliert das Baumwollsamendöl die Eigenschaft, die Brom'sche Silberlösung zu reduzieren Ueberhitztes Baumwollsamendöl wird demnach von Brom's Reagens nicht angezeigt

b) Nach WOLLMANN's Man löse 1 g des geschmolzenen und filtrirten Fettes in 5 ccm Chloroform, füge 2 ccm einer Lösung von Phosphormolybdänsäure oder 2 ccm einer Lösung von phosphormolybdänsäurem Natrium und einige Tropfen Salpetersäure hinzu, schüttle kräftig durch und lasse absetzen Bei Anwesenheit von Baumwollsamendöl färben sich die oberen Schichten der Mischung — infolge Reduktion der Molybdänsäure — grün Auf Zusatz von Ammoniak geht die grüne Färbung in Blau über Die Reaktion zeigt auch überhitztes Baumwollsamendöl an, andererseits aber bewirken andere sehr geringe Verunreinigungen unorganischer und organischer Natur Günstföhrung, so dass die Reaktion nicht als absolut zuverlässig gelten kann

c) Das specifische Gewicht — mit der Koster'schen Spindel bestimmt — sei bei 100° C nicht höher als 0,862 Bei Gegenwart im Baumwollsamendöl ist das spec Gewicht beträchtlich erhöht (s. Olea)

d) Die Jodzahl nach HUNZL (s. Olea) sei bei dem Schmalz der Officinen nicht höher als 60, bei dem Schmalz des Handels nicht höher als 66

Aufbewahrung. Das für die Receptur bestimmte Schweineschmalz wird zweckmässig in saubere, trockne Flaschen bis zur gänzlichen Füllung filtrirt, worauf diese nach dem Erstarren des Fettes mit Kork dicht geschlossen werden Grössere Vorräthe bewahrt man in Gefässen aus Porcellan auf Gefässe aus Holz, Steinzeug und Thon sind unzuverlässig, weil sie sich mit Fett vollsängen und dem ganzen Vorrath zum Ranzigwerden disponiren

Um das Fett vor dem Ranzigwerden möglichst lange zu bewahren muss es zunächst an sich frisch sein, bei der Bereitung völlig wasserfrei gemacht und später in möglichst voll gefüllten Gefässen vor Licht und Luft geschützt an einem kühlen Orte aufbewahrt werden

Anwendung. Schweineschmalz ist die Grundlage zahlreicher Salben und Pomaden, ferner die Grundlage von Seifen und Pflastern Im nicht ranzigen Zustande wirkt es auf die Haut nicht reizend ein, ranziges Fett kann bei empfindlichen Personen schwere Hautentzündungen hervorrufen

Mit Benzoechar oder Benzoesäure präparirtes Schweineschmalz soll dem Ranzigwerden längere Zeit widerstehen, daher die Bereitung von beizolirtem Schmalz

¹⁾ BECHER's Lösung 1,0 g Argenti nitrici, 200,0 g Spiritus (96 Proa), 40,0 g Aethers, 0,1 g Aeth. nitrici.

Adeps benzoatus (Brit., Germ.) Benzoeschmalz A) Brit 100 Th frisches Schweineschmalz werden im Wasserbade mit 3 Th Benzoes (grobes Pulver) unter Umrühren 2 Stunden digerirt und kolirt B) Germ 1 Th sublimirte Benzoesäure wird in 99 Th Schweineschmalz unter Erwärmen auf dem Wasserbade gelöst

Adeps benzoïnatus (Helv. U-St) 100 Th frisches Fettgewebe werden im Wasserbade geschmolzen und unter Umrühren mit 2 Th grobgepulverter Benzoes, welche in ein Leinwand-Säckchen eingebunden ist (2 Stunden U-St) digerirt, dann kolirt

Axungia Porci benzoata (Austr.) 100 Th Fett werden mit 4 Th grobgepulverter Benzoes unter Umrühren 2 Stunden lang digerirt, dann kolirt

Axonge benzoïnée (Gall.) 1 kg geschmolzenes Fett, 5 g Benzoesäure (1+5) bis zum Erkalten rühren

Adeps balsamius (Diet. M.)
Rp Adipis suilli recentis 100,0
Balsami toluani 10,0
Aetheris 6,0
Natrii sulfurici sicc. ply 10,0

Wenn das geschmolzene Fett so weit abgekühlt ist, dass es sich trübt, fügt man den in Aether gelösten Balsam und das Natriumsulfat hinzu, erwärmt, allmählich steigend, 1 Stunde im Wasserbade und filtrirt durch Filtrirpapier im Dampfbad.

Adeps olivinus
Rp Olei Olivinum 50,0
Adipis suilli 200,0

Schmelzen, mischen und bis zum Erkalten rühren

Adeps viridis seu viridatus
Rp Adipis suilli 1000,0
Chlorophylli (Savory) 2,0
Man lässt letzteres in dem geschmolzenen Fett

Butyrum caucinum
Unguentum petabile Krebsbutter
Rp Sobi taurini 800
Adipis benzoati 150,0
Radici Alkaneso 2,5
Im Dampfbade 2 Stunden zu digeriren, dann zu koliren Oder
Alkanami 1,0
Adipis suilli 1000,0
durch Digeriren im Dampfbade zu lösen

Lardöl Schmalzöl Specköl Huile de graisse **Oleum Adipis** (U-St)
Lard oil Das durch Pressen des Schweineschmalzes bei 0° erhaltene Öl, besteht vorwiegend aus Triolein Spec Gew 0,910—0,920 KORTZORFFER's Zahl 191—196° Dient als Speiseöl, Maschinenschmieröl, Brennöl, auch in der Wollindustrie Prüfung auf Baumwollsaamenöl und Paraffin wie bei Adeps

Im Nachstehenden sollen noch einige dem Schweineschmalz ähnliche Fette aus dem Thierreich besprochen werden Die angeführten Konstanten entstammen der Arbeit von ANTHON und ZINK (FRIESEN Ztschr anal Chem 1897, 1 u f) Wenn wir ferner Substitute für die aufgenommenen Fette angeführt haben, so erfolgte dies nicht, um diese Substitution zu empfehlen, vielmehr rathen wir, wenn solche Fette verlangt werden, den Versuch zu machen sie anzuschaffen oder aber den Verkauf abzulehnen

Adeps anserinus Gänsefett Gansfett a) Fett der Hausgans Blassgelbliches, körniges, ziemlich weiches Fett Spec Gew 0,9274 Schmelz-P 32—34° C Erstarrungs-P +18—20° C Jodzahl 84,7 WOLLNER's Zahl 2,00 HENCKES's Zahl 95,0 b) Fett der Wildgans Organgelbtes Öl Jodzahl 99,6 Substitut Adeps oleatus 600,0 Olei Macidis gut 4

Adeps anatinus Entenfett a) Fett der Hausente Hellgelbes, körniges, sehr weiches Fett Schmelz-P 36—39° C Erstarrungs-P +22—24° C Jodzahl 53,5 b) Der Wildente Orange gelbes Öl Erstarrungs-P. +15—20° C Jodzahl 84,6 KORTZORFFER's Zahl 198,5 WOLLNER's Zahl 2,8

Adeps Ardeae Reiherfett Substitut Adeps suillus

Adeps caninus Hundefett Sehr weiches, weisses, körniges Fett, allmählich in einen festen und einen flüssigen Antheil sich sondernd Spec Gew 0,928 Schmelz-P

Adeps saponaceus

Steadina Steadine

Rp Adipis suilli 750,0
Liquoris Natrii caustici (1,17) 100,0
Aque destillatae 100,0
Spiritus (90 Proc) 50,0

Man erwärmt das Fett bis zum beginnenden Schmelzen, rührt die Mischung aus Lauge und Wasser, zum Schluss den Alkohol hinzu und verrührt gut. Base in der Dermatologie gebrauchte Seifen-Salbe

Unguentum simplex (Austr.)

Rp Adipis suilli 200,0
Cerae albae 50,0

Unguentum simplex UNNA

Rp Adipis benzoati 20,0
Olei benzoati 10,0

Nicht durch Schmelzen, sondern durch Reiben zu machen

Unguentum refrigerans UNNA

Rp Unguenti simplicis UNNA 12,0
Aque Rosae
Aque Aurantii florum RR 2,0
Lanolini parvulum

37—40° C. Erstarrungs-P + 20—21° C Jodzahl 58—59 KÖRTSTORFFEN's Zahl 195,0 HUNNEN's Zahl 95,6—95,7 WOLLNY's Zahl 1,0—1,2 Substitut Adeps oleatus

Adeps Castoris Arungia Castorei Bibergeiffett Bohndotter in den dem Bibergeil anhängenden Nebenbeuteln. Fisch weich und schmierig, später trockene, fettähnliche Masse. Das Publikum verlangt es in Form einer Salbe aus Adeps sullus, Sebum taurinum, Resina Pum aa 20,0, Castoreum canadense pulv 1,0 1 Stunde im Wasserbade zu digerieren, dann zu kolieren

Adeps Galli Katzenfett Katerfett a) Fett der Hauskatze Wessens Fett mit einem Stück ins Graugelbliche Weich, körnig Spec Gew 0,9304 Schmelz-P 39—40° C Erstarrungs-P + 24—26° C Jodzahl 54,5 KÖRTSTORFFEN's Zahl 191 HUNNEN's Zahl 96,0 WOLLNY's Zahl 1,8 b) Fett der Wildkatze Schmutzig graugelbes Fett, körnig, etwas fester wie Schweinefett Spec Gew 0,9304 Schmelz-P 37—38° C Erstarrungs-P + 26—27° C Jodzahl 57,8 KÖRTSTORFFEN's Zahl 200,0 WOLLNY's Zahl 5,0 Substitut Adeps sullus

Adeps Civinae Storchfett Hanoterfett Aderbarrfett Substitut Adeps sullus

Adeps colli equi Kammfett Ist das aus dem Oberhalse des Pferdes gewonnene Fett. Es ist gelblich bis weiss, von der Konsistenz des Schweineschmalzes. Schmelz-P etwa 32° C Dient zur Herstellung von Veterinärsalben, zur Darstellung von Schmerzaussetz Substitut Unguentum osium

Adeps gallinaceus Hühnerfett Hellkartrongelbes, körniges, sehr weiches Fett Spec Gew 0,9241 Schmelz-P 33—40° C Erstarrungs-P + 21—27° C Jodzahl 66—77 KÖRTSTORFFEN's Zahl 193,5 WOLLNY's Zahl 2,0

Adeps humanus s. Hominis Menschenfett Wenn dieses Fett gefordert wird, so frage man, welchem Zwecke es dienen solle. Häufig wird darunter Unguentum Hydrargyri albi als Mittel gegen Ungeziefer (Kratze, Lause) vorhanden

Adeps leporinus Hasenfett Blassgelbes bis orangegelbes, sehr weiches Fett, beim Stehen in ein dickes, gelbes Öl und einen weissen, kristallinischen Bodensatz sich sondernd. Auch frisch von unangenehm ranzigem Geruch, besonders beim Erwärmen, verliast in Lichte Spec Gew 0,9268—0,9397 Schmelz-P 35—40° C Erstarrungs-P + 17—23° C Jodzahl 81—120 KÖRTSTORFFEN's Zahl 198—205 HUNNEN's Zahl 95,2 WOLLNY's Zahl 1,5—3,0 Ein trocknendes Fett Substitut Entweder ein Unguentum basilicum von heller Farbe oder Gemisch aus Oleum olivarum Prov 100, Adeps 80,0, Sebum taurinum 80,0, Cera flava 35,0

Adeps Lupi Wolfsfett Substitut Adeps sullus

Adeps Muris alpini Murrelthierfett Substitut Adeps sullus

Adeps Taxis Dachsfett Grävingsfett Hellkartrongelbes, sehr weiches Fett, mit der Zeit in einen festen und einen flüssigen Antheil sich sondernd Spec Gew 0,9426 Schmelz-P 30—35° C Erstarrungs-P + 17—19° C Jodzahl 71,3 KÖRTSTORFFEN's Zahl 193 HUNNEN's Zahl 98,0 WOLLNY's Zahl 0,8 Substitut Adeps oleatus

Adeps ursinus Bärenfett Substitut Adeps sullus

Adeps vulpinus Fuchsfett Vossfett Salbenartig weiches, körniges Fett, weiss mit schwachem Stich ins Röthliche Spec Gew 0,9412 Schmelz-P 35—40° C Erstarrungs-P + 24—26° C Jodzahl 75—84 KÖRTSTORFFEN's Zahl 192 WOLLNY's Zahl 2,6 Substitut Adeps sullus

Adiantum.

I **Adiantum Capillus Veneris L.** Polypodiaceae-Pteridaceae. In wärmeren Gegenden sehr weit verbreitet England, Spanien, Italien, Schweiz, Tirol, Istrien, Griechenland, Nordafrika, Cap, Sildamen, Amerika etc. Rhizom kriechend, dicht mit schwärzlichen Spreuschuppen besetzt. Blattstiel röhlich schwarzbraun, glänzend, dreikantig, kahl. Spreite eiförmig oder langlich, unten 2—3fach, oben einfach gefiedert, die Fiedelchen aus schief keilförmiger Basis verkehrt eiförmig bis halbkreisförmig, am Rande gekerbt-lappig bis gezahnt. Die Fruchthäutchen unter den umgeschlagenen Lappen der Fiedelchen. Die Blätter riechen schwach gewürzhaft und schmecken süsslich bitterlich. Enthält Gerbstoff, Bitterstoff (?), ätherisches Öl (?), nicht genauer untersucht

Herba und Folia Capilli Veneris (Bergärb Anser Gall.) Follum Adiant (Helv.). Folia Linguae veris Herba Adiant Herba Adiant magni s. nigri s. veri s. vulgaris. Herba Epenotrichi. Frauenhaar Jungfernhhaar. Mädchenhaar. Steinraute Venushaar. Wiederkomm. Capillaire de Montpellier. Maiden-hair.

Im Juni-Julius sammeln 100 Th frisches Kraut geben 25 Th trockenes

Anwendung. Wird als reizmilderndes, die Absonderung der Schleimhäute beförderndes Mittel bei Leiden der Luftwege als Aufguss (1—5 100) gebraucht. Es ist ein Bestandtheil des *Brustthees der Pharm. Hild. III.*, der *Maturia Balsam Copaw Ph. ross* und dient zur Darstellung des *Capillarsaftes*.

Syrupus Capilli Veneris Ph. Austr. Syrupus Adiant. — Capillarsaft, Feinsaft, Frauenhaarsaft, Lohensaft, Margarethensaft. — Syrup de capillaire 10 Th zerschnittenes Frauenhaar übergossen man mit 120 Th kochendem Wasser und lässt eine Stunde stehen. Von der abgeseihten Flüssigkeit¹⁾ sollen 100 Th mit 160 Th zerstoßenem Zucker zu Syrup gekocht und diesem 2 Th Orangenblütenwasser zugesetzt werden.

Pharm. Hungar. lässt 4 Th Frauenhaar mit 4 Th verdünntem Weingeist, Wasser q s zwei Stunden lang ansiehen, und 40 Th der Sehlflüssigkeit¹⁾ mit 70 Th Zucker und 1 Th Orangenblütenwasser zum Syrup verarbeiten.

Syrupus Adiant. der Ph. Helv. III. wird wie nach der Austr. hergestellt, doch gewinnt man auf 10 Th der Droge 36 Th Colatur, löst darin 60 Th Zucker, kocht auf, fügt 4 Th Pomeranzenblütenwasser hinzu.

Die Ph. Germ. II. lässt den Capillarsaft durch Pomeranzenblütensirup ersetzen. Von diesem unterscheidet sich ein aus dem Kraute bereiteter Saft natürlich durch die Farbe und deren Verhalten gegen alkalische Zusätze, z. B. Liq. Ammonii anisatus.

Syrupus Capilli Veneris compositus wird aus gleichen Theilen Syrupus Capilli, Liquiritiae und Althaeae gemacht.

SCHNEIDER'S Kräuter-Allop. von BITTNER und WILHELM ist Syrupus Capilli Veneris.

II Adiantum pedatum L. Heimisch in Nord-Amerika, Nordost-Asien, Japan, Himalaya. Fast doppelt so gross wie die vorige Art, Spalte im Umriss nierenförmig, Fiedern fast dreieckig sichelförmig.

(Capillaire du Canada, Heilba Adianti canadensis) Starker aromatisch als vorige Art, an deren Stelle es häufig gebraucht wird, soll aber in concentrirter Abkochung emetisch wirken.

Kommt in zusammengepresstem Zustande nach Europa, häufig mit *Adiantum trapeziforme L.* vermengt. Letztere Art, sowie *A. cristatum L.* (Westindien), *A. villosum L.* (tropisches Amerika), *A. tenerum Sw.* (in Mexico), *A. aethiopicum L.* (Nordsudwales), werden wie die beiden genannten verwendet.

Adonis.

I Adonis vernalis L. Ranunculaceae-Anemoneae. Ackerreschen. Behn alsches Christwurz/kraut. Falsches Nieswurzkraut. Fühlensadonis. Tenfelslange. Ziegenblume. Heimisch in Ost- und SüdEuropa, geht bis Norddeutschland.

Verwendung finden das ganze Kraut oder die Blätter (Ergänz.) Blätter doppelt bis dreifach gefiedert, mit linealischen, ganzen oder zwei- bis dreispaltigen Zipfeln. Blüthe glänzend hellgelb. Fruchtknoten behaart, stehenbleibende Griffel hakenförmig zurückgekrümmt.

Einsammlung und Aufbewahrung. Die im April und Mai blühende Pflanze wird nahe der Wurzel abgeschnitten, getrocknet, fein geschnitten und in der Reihe der abgesondert zu haltenden Mittel aufbewahrt.

Bestandtheile. Als wirksamer Bestandtheil ist ein Glukosid Adonidin ermittelt. Dasselbe ist nach PODWISSORZKY ein Gemenge, daraus isolirte er das amorphe, in Wasser, Alkohol und Aether leicht lösliche Pikreadonidin.

Anwendung. Adonis ist ein altes Volksmittel, war aber in Vergessenheit gerathen und wurde wohl nur noch in Russland in grösserem Umfange angewendet. Von dort ist (etwa seit 1880) der neue Anstoss gegeben, das Mittel wieder zu verwenden. Es wird bei Herzkrankheiten gegeben, wo Digitalis nicht anwendbar ist, vor der es in manchen Fällen den Vorzug verdient, weil es keine kumulative Wirkung zeigt. Erzeugt leicht Uebelkeit, Erbrechen und Durchfall.

Man giebt das Kraut als Infusum 4—8,0 200,0

¹⁾ Es empfiehlt sich, dieselbe zuvor mit etwas Talk zu schütteln und zu filtriren.
Handb. d. pharm. Praxis I 11

Grösste Einzelgabe 2,0 g, grösste Tagesgabe 8,0 g
 Extractum Adonidis fluidum (Dietrich) wird aus dem fein gepulverten Kraut mit verdünntem Weingeist (68 Vol Proc) im Verdrängungsverfahren bereitet
 Tinctura Adonidis (Dietrich) 10 Th zerschnittenes Adoniskraut, 100 Th verdünnter Weingeist Man lässt acht Tage stehen, presst ab und filtrirt

II Adonis aestivalis L. enthält ein Glukosid der Zusammensetzung $C_{42}H_{70}O_{16}$, das vielleicht mit dem Adonin von A. amurensis identisch ist Die Wirkung der Pflanze ist analog der von A. vernalis, aber schwächer

III Adonis cupaniana Gussone (Fiore di marzo, Fiore di San Giuseppe) in Sicilien, enthält ein vielleicht mit dem oben genannten identisches Glukosid

IV Adonis amurensis Regel et Radde in Japan, enthält ein Glukosid Adonin $C_{42}H_{70}O_{16}$, was ähnlich aber schwächer wirkt wie Adonidin

†† Adonidinum Adonidin (Ergänzb) Bino aus dem Kraut und den Wurzeln von Adonis vernalis L. durch CERVELLO abgeschiedene glukosidische Substanz

Darstellung. Das Kraut von Adonis vernalis wird mit 50proc Alkohol extrahirt, das Filtrat mit basischem Bleiacetat (Bleessig) ausgefällt Die vom Niederschlage getrennte, stark bitter schmeckende Flüssigkeit wird durch Natriumsulfat oder verdünnte Schwefelsäure entbleit, auf dem Wasserbade zur Sirupsdicko eingedampft, alsdann durch vorsichtigen Zusatz von Ammoniak neutralisirt und mit kono Gorbauidlösung gefällt Der gesammelte Niederschlag wird mit Wasser gewaschen, noch etwas feucht mit Zinkoxyd gemischt und mit heissem, starkem Alkohol am Rückflusskühler abtztzt Beim Verdunsten des Alkohols hinterbleibt das rohe Adonidin, welches durch wiederholtes Auflösen in starkem Alkohol und Fallen mit Aether zu reinigen ist

Eigenschaften. Gelbliches oder gelblichbraunes, geruchloses Pulver von stark bitterem Geschmack, sehr hygroskopisch Sehr leicht löslich in Wasser und in Weingeist, nur wenig löslich in Aether und in Chloroform — Die wässrige Lösung wird durch Gerbsäure und durch basisches Bleiacetat, nicht aber durch neutrales Bleiacetat gefällt, auch durch Ferrchlorid nicht verändert Erhitzt man sie mit einigen Tropfen verdünnter Schwefelsäure, neutralisirt mit Kalilauge und versetzt mit alkalischer Kupfertartaridlösung, so wird beim erneuten Erwärmen ein rother Niederschlag ausgeschieden

Die Zusammensetzung des Adonidins ist zur Zeit noch nicht bekannt, es soll frei von Stickstoff sein

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig

Anwendung. Als Ersatz der Digitalis bez deren Präparate, und zwar als Herztonicum und schwaches Diureticum empfohlen Es soll frei sein von der cumulativen Wirkung der Digitalis Man giebt es viermal täglich zu 0,01—0,025 g in Pulver, oder mit Chloroformwasser Höchste Gaben 0,03 g pro dosi und 0,1 g pro die (Ergänzb) Die 3—4proc Lösung soll, ausserlich verwendet, Anästhesie des Auges bewirken, ohne es zu reizen oder die Pupille zu erweitern

Adonin. $C_{42}H_{70}O_{16}$ Ein von TAHARA aus Adonis amurensis gewonnenes Glukosid, welches dem Adonidin ähnlich ist

Aër.

Aër. Luft. Atmosphère, Air (französisch) Aer (englisch).

Unter „Luft“ versteht man die unseren Planeten umgebende Gashölle, deren Mächtigkeit auf 75—90 km von der Erdoberfläche geschätzt wird Sie ist ein Gemenge folgender wesentlicher Bestandtheile

	100 Liter Luft enthalten	100 Kilo Luft enthalten:
Stickstoff	78,40 Liter	78,95 Kilo
Sauerstoff	20,94 „	21,10 „
Argon etc	0,68 „	0,90 „
Kohlensäure	0,06 „	0,06 „

Ausserdem enthält sie als „zufällige“ Bestandtheile bez Verunreinigung Wasserdampf, Ammoniak, salpetrige Säure, Salpetersäure, Ozon, Wasserstoffsuperoxyd, organischen und organisierten Staub, in Industrie-Gegenden auch Schwefelsäure, Salzsäure. Ausser dem Argon ist als zweites neues Element auch das Helium gefunden worden. Die neuerdings aufgefundenen weiteren neuen Elemente müssen vorläufig unbeachtet bleiben.

Durch einen Druck von 81,5 Atmosphären kann die Luft bei einer Temperatur von $-144,5^{\circ}\text{C}$ zu einer bläulichen Flüssigkeit condensirt werden (Linde'sche Gegenstrom-Maschine). Sie siedet dann bei $-191,2^{\circ}\text{C}$ und erzeugt dabei so grosse Temperatur Erniedrigung, dass Alkohol und Aether zum Krystallisiren gebracht werden. Beim Verdunsten von flüssiger Luft entweicht zuerst vorwiegend Stickstoff, so dass ein vorwiegend aus flüchtigem Sauerstoff bestehender Rest hinterbleibt. Bei der Verdunstung im Vakuum erstarrt die flüssige Luft zu einer eisartigen, festen Masse.

1 l von Wasserdampf und Kohlensäure befeuchtete Luft wiegt bei 0°C und 760 mm $B = 1,298187\text{ g}$ [REGNAULT].

Feuchtigkeitsgehalt. Luft ist im Stande Wasserdampf aufzunehmen, gleichsam aufzulösen. Die Menge des aufgenommenen Wasserdampfes ist abhängig von der Temperatur. Diese Beziehungen, welche zwischen Luftfeuchtigkeit und Temperatur herrschen, kommen in einer besonderen Nomenklatur zum Ausdruck.

Maximale Feuchtigkeit. Hierunter versteht man diejenige Menge Wasserdampf, welche die Luft bei einer gegebenen Temperatur überhaupt aufnehmen vermag. (Siehe Tabelle.)

Diese maximale Feuchtigkeit wird ausgedrückt entweder durch das Gewicht des in der Volumen-Einheit enthaltenen Wasserdampfes oder durch die Tension, d. h. den Druck, welchen der Wasserdampf auf eine Quecksilbersäule ausübt.

Man bestimmt diesen Druck (die Tension), indem man in das Vakuum einer Barometer-Röhre etwas Wasser bringt. Letzteres vergast, und der leere Raum wird mit Wasserdampf gefüllt, dessen Menge für jede Temperatur einen bestimmten Betrag erreicht. Dieser Wasserdampf übt auf die Quecksilbersäule einen gewissen Druck aus. Der Betrag, um den das Quecksilber hierdurch in der Barometer-Röhre sinkt, heisst die „Tension“ des Wasserdampfes. Aus der in Millimetern Quecksilber ausgedruckten Tension des Wasserdampfes lässt sich das Gewicht p des in einem Volumen mit Feuchtigkeit gesättigter Luft enthaltenen Wasserdampfes nach folgender Formel ableiten:

$$p = \frac{1,2982 \cdot 0,623}{760(1 + \alpha t)} \times T,$$

wobei T die Tension des Wasserdampfes bei der Temperatur t , α den Ausdehnungskoeffizienten der Gase ($\frac{1}{273} = 0,003667$) repräsentirt. Die Zahl 1,2982 ist das absolute Gewicht der Volumen-Einheit Luft, 0,623 die Dichte des Wasserdampfes.

Wie aus nachstehender Tabelle ersichtlich, beträgt der maximale Wassergehalt eines Kubikmeters Luft für jede Temperatur annähernd ebensoviel Gramm, als die Tension des Quecksilbers in Millimetern ist.

Höchst möglicher (maximaler) Wassergehalt in 1 Kubikmeter (=1000 l) Luft in Grammen und Tension des Wasserdampfes in Millimetern Quecksilber bei verschiedenen Temperaturen

Temp ° C	Tension mm	Wasser- gehalt in 1 cbm = gr	Temp ° C	Tension mm	Wasser- gehalt in 1 cbm = gr	Temp ° C	Tension mm	Wasser- gehalt in 1 cbm = gr
-20	0,927	1,0604	9	8,574	8,7988	22	19,659	19,6400
-15	1,400	1,5704	10	9,165	9,9717	23	20,888	20,4215
-10	2,093	2,3022	11	9,792	9,9782	24	22,184	21,6143
-5	3,113	3,8615	12	10,457	10,6181	25	23,550	22,8700
0	4,600	4,9763	13	11,162	11,2050	26	24,983	24,1846
+1	4,940	5,2175	14	11,908	12,0074	27	26,505	25,5666
+2	5,302	5,5798	15	12,699	12,7601	28	28,101	27,0150
3	5,687	5,9631	16	13,536	13,5549	29	29,782	28,5878
4	6,097	6,3696	17	14,421	14,3578	30	31,543	30,1293
5	6,534	6,8021	18	15,357	15,6523	31	33,405	31,8114
6	6,998	7,2587	19	16,346	16,2008	32	35,359	33,5482
7	7,492	7,7481	20	17,391	17,1768	33	37,410	35,3771
8	8,017	8,2567	21	18,495	18,2048	34	39,555	37,2919

Absolute Feuchtigkeit Hierunter versteht man diejenige Wassermenge, welche die Luft in einem bestimmten Falle in Form von Wasserdampf gerade enthält.

Man bestimmt die absolute Feuchtigkeit, indem man ein bekanntes Volumen Luft von bekannter Temperatur über gewogene Absorptionsröhren lässt, welche Phosphorsäure Anhydrid oder mit konc. Schwefelsäure befeuchtete Bimsteinstücke enthalten. Die Gewichtszunahme dieser Röhren ist = dem aufgenommenen Wasserdampf.

Relative Feuchtigkeit Als relative Feuchtigkeit r bezeichnet man das Verhältniss zwischen absoluter Feuchtigkeit a und maximaler Feuchtigkeit m ($m = 100$ angenommen). r ist demnach $\frac{a}{m} \cdot 100$

Beispiel Bei 20°C vermag 1 Kubikmeter Luft in maximo = 17,1768 g Wasserdampf aufzunehmen. Enthält eine Luft von 20°C in 1 cbm z. B. nur 12,0238 g Wasserdampf, so beträgt ihre relative Feuchtigkeit nach vorstehender Formel (oder der Gleichung $17,1768 : 100 = 12,0238 : x$) = 70 Proc.

Man kann, wie aus diesem Beispiel ersichtlich ist, die relative Feuchtigkeit rechnerisch finden, nachdem man vorher die absolute Feuchtigkeit experimentell bestimmt hatte.

Einfacher lässt sich die relative Feuchtigkeit der Luft durch besonders konstruierte Apparate feststellen, welche Hygrometer heissen. Die von LAMBERT, FUSIS u. A. konstruirten Hygrometer für relative Luftfeuchtigkeit zeigen direkt den Procentgehalt der Luft an relativer Feuchtigkeit an. Aus diesen Angaben lässt sich die absolute Feuchtigkeit leicht berechnen.

Um bei dem obigen Beispiel zu bleiben, finden wir z. B. durch das Hygrometer bei 20°C eine relative Feuchtigkeit von 70 Proc. Wir sehen aus der obigen Tabelle, dass 1 cbm Luft bei 20°C eine Maximal-Feuchtigkeit von 17,1768 g Wasser besitzt. Nach der Gleichung $100 : 17,1768 = 70 : x$, $x = 12,02376$ finden wir als Zahl für die absolute Feuchtigkeit pro Kubikmeter = 12,02376. Vergl. oben.

Sättigungsdefizit Hierunter wird die Differenz zwischen maximaler und relativer Feuchtigkeit verstanden. Angenommen, die relative Feuchtigkeit beträgt 70 (Proc.), so ist das Sättigungsdefizit = 30, d. h. der Luft fehlen noch $\frac{1}{3}$ der bereits vorhandenen Feuchtigkeit, um völlig gesättigt zu sein.

Thaupunkt Unter Taupunkt versteht man diejenige Temperatur, bei welcher die Luft die grösste Sättigung mit Feuchtigkeit aufweist. Wird die Luft auch nur ganz wenig unter diese Temperatur abgekühlt, so schlägt sich ein Theil des Wasserdampfes tropfbar flüssig als „Thau“ nieder. Kennt man die absolute Feuchtigkeit der Luft, so lässt sich der Taupunkt leicht aus der Tabelle ersehen. In unserem obigen Beispiel enthält die Luft pro Kubikmeter = 12,0238 g Wasserdampf. Wir sehen aus der Tabelle, dass die maximale Sättigung und damit der Taupunkt zwischen 14 und 15°C liegt. Durch Interpolation lässt sich leicht finden, dass die genaue Zahl $14,02^\circ \text{C}$ ist.

Da wir aus der relativen Feuchtigkeit leicht die absolute Feuchtigkeit berechnen können, so ist es klar, dass wir mit Hilfe des Hygrometers für relative Feuchtigkeit auch in einfacher Weise den Taupunkt feststellen können. Hierauf beruht die Anwendung dieser Instrumente für die Wetterprognose.

Zur experimentellen Bestimmung des Taupunktes dienen besondere, ziemlich einfach zu handhabende Instrumente, die Hygrometer von DANIELL und AUEVER, von denen das letztere für das zuverlässigste gilt.

Mit Hilfe des experimentell gefundenen Taupunktes können wir ohne weiteres leicht die absolute und relative Feuchtigkeit erschliessen. Um bei unserem Beispiel zu bleiben: Wir finden durch das Hygrometer einen Taupunkt von 14°C . Bei dieser Temperatur enthält 1 cbm Luft = 12,0074 g Wasserdampf. Wir haben damit die absolute Feuchtigkeit. Nun ist aber die Lufttemperatur 20°C . Bei dieser Temperatur ist die maximale Sättigung = 17,1768 g. Hieraus berechnet sich nach der Gleichung $\frac{12,0074 \cdot 100}{17,1768}$ die relative Feuchtigkeit zu rund 70 Proc.

Es ist aus diesen Ausführungen ersichtlich, dass der Zusammenhang dieser drei Funktionen unter einander bei etwas Nachdenken leicht zu erschliessen ist.

Ausdehnung durch die Wärme. Innerhalb der Temperatur von $0 - 100^\circ \text{C}$ ist bei gleichem Drucke das Volumen der Luft in sehr regelmässiger Weise abhängig von

der Temperatur Durch Steigerung der Temperatur um je 1°C wird das Volumen der Luft (wie jedes anderen Gases) um je $\frac{1}{273}$ (oder um 0,003667) vergrössert gegenüber dem Volumen, welches sie bei 0°C einnahm

Um mit diesen Verhältnissen leicht rechnen zu können, braucht man blos den Kunstgriff einzuhalten, die Einheit des Volumens bei 0° als $\frac{273}{273}$ in Rechnung zu stellen, mit anderen Worten anzunehmen, dass das Volumen der Luft bei $0^{\circ} = \frac{273}{273}$ Volume ist und dann für jeden Grad Temperaturerhöhung $\frac{1}{273}$ zuzuzählen, für jeden Grad Temperatureinmiedigung aber $\frac{1}{273}$ abzunehmen

Beispiel A. Bei 0° sei das Volumen der Luft = 800 ccm. Wie viel beträgt es bei $+15^{\circ}\text{C}$? Bei 0° ist das Volumen $\frac{273}{273}$, bei $+15^{\circ}$ ist es $\frac{273+15}{273}$ also $\frac{288}{273}$. Mithin nehmen 800 ccm Luft von 0°C ($273 : 288 = 800 \text{ x, x} = 843,7$) bei $15^{\circ}\text{C} = 843,7$ ccm ein

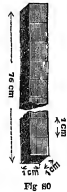
Beispiel B. Bei $+25^{\circ}\text{C}$ sei das Volumen = 720 ccm. Wie viel beträgt es bei 0°C ? Bei $+25^{\circ}\text{C}$ ist das Volumen $\frac{273+25}{273} = \frac{298}{273}$ mithin bei 0° ($298 : 273 = 720 \text{ x, x} = 659,6$) = 659,6 ccm

Atmosphären-Druck. Dem Drucke, welchen die Luft auf die irdischen Körper ausübt, wird das Gleichgewicht gehalten durch eine Quecksilbersäule von 760 mm Höhe (nämlich am Spiegel der Ostsee). Dieser Druck kann daher gleich dem Luftdruck gesetzt werden und wird als 1 Atmosphäre bezeichnet. Um zu berechnen, wie gross der Druck, den 1 Atmosphäre auf die Flächeneinheit, z. B. auf 1 $\square\text{cm}$, in absolutem Gewicht ist, muss man folgendes überlegen. Auf 1 $\square\text{cm}$ Grundfläche denke man sich eine Säule reinen Quecksilbers (0°C) von 76 cm (= 760 mm) Höhe aufgesetzt. Es ist klar, dass diese Säule 76 Wübel von je 1 $\square\text{cm}$ Grundfläche enthalten muss, mit anderen Worten der Volum-Inhalt dieser Säule beträgt 76 ccm. Wäre die Säule aus Wasser hergestellt, so würde sie 76 g wiegen. Da sie aber aus Quecksilber hergestellt ist, so wird das Gewicht dieser Säule $76 \times 13,5959 \text{ g}$ [das spec. Gewicht des Quecksilbers bei 0°C ist = 13,5959] also 1033,2884 g wiegen. Dies ist in absolutem Gewicht der Druck, den 1 Atmosphäre auf 1 $\square\text{cm}$ Fläche ausübt. Der 2 Atmosphären Druck auf 1 $\square\text{cm}$ Fläche entsprechende Druck (man muss sich zwei solcher Säulen aneinander gesetzt denken) beträgt $2 \times 1033,2884 \text{ g}$, also 2066,5768 g u. s. w. Andersons beträgt der Druck, den 1 Atmosphäre auf 2 $\square\text{cm}$ Grundfläche ausübt (man muss sich zwei solcher Säulen nebeneinander gestellt denken) ebenfalls $2 \times 1033,2884 = 2066,5768 \text{ g u. s. w.}$

Gegenwärtig wird auf Manometern und ähnlichen Messvorrichtungen angegeben, wie viel Kilogramm der Druck auf 1 qcm Grundfläche beträgt. Nach dem Gesagten ist leicht zu berechnen, dass ein Druck von 1 kg auf 1 $\square\text{cm} = \left(\frac{1000}{1033,2884} \right) = 0,9678$ Atmosphären ist

Physiologisches. Ein Erwachsener athmet während 24 Stunden etwa 9 cbm oder 11,6 kg Luft ein. Die ausgeathmete Luft besteht aus Sauerstoff 15,4 Proc., Stickstoff (einschliesslich Argon) 79,2 Proc., Kohlensäure 4,4 Proc. Ausserdem ist sie noch für eine Temperatur von etwa 34°C (s. Tabelle) mit Wasserdampf gesättigt.

Die Beschaffenheit der Luft wird demnach durch den Athmungsprocess verschlechtert, ebenso durch das Brennen von Flammen in geschlossenen Räumen. Es steht fest, dass die Luft in einem geschlossenen Räume, in welchem zahlreiche Menschen sich aufhalten, allmählich immer untauglicher für die Athmung wird. Ob der Grund hierfür lediglich darin zu finden ist, dass die Expirations-Luft ärmer an Sauerstoff und reicher an Kohlensäure ist als reine Luft, oder ob, wie von Ebnigen angenommen wird, die Expirationsluft direkt giftige Substanzen enthält, kann dahin gestellt bleiben.



Als Massstab für eine stattgehabte Verschlechterung der Luft in bewohnten Räumen gilt zur Zeit der Gehalt an Kohlensäure. Im Freien beträgt der Gehalt reiner Luft an Kohlensäure in 1000 Volumen etwa 0,3—0,4 Volume. Man bezeichnet in Wohnräumen die Luft als schlecht, wenn ihr Kohlensäure-Gehalt in 1000 Volumen mehr als 2 Volumen beträgt. (PETTENKOFER). Vorausgesetzt wird hierbei, dass diese Erhöhung im wesentlichen auf den Athungsprozess zurückzuführen ist. Wird die Erhöhung dem Hauptverthe nach durch das Brennen von Flammen verursacht, so gilt eine mässige Ueberschreitung des angeführten Grenzwertes als unbedenklich. Die Verbesserung einer über das Zulässige hinaus verunreinigten Luft ist durch genügende Zufuhr reiner Luft (Ventilation) zu erstreben.

Bestimmung der Kohlensäure. a) Minimetrisch nach LANGE und ZUCKERNDORF. Von einer $1/10$ -Normal-Sodalösung (welche im Liter 5,3 g Na_2CO_3 oder 14,3 g $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 10 \text{H}_2\text{O}$ enthält), welche pro Liter durch Zusatz von 0,1 g Phenolphthalein roth gefärbt ist, setzt man 2 cem zu 100 cem ausgekochtem, destillirtem Wasser. Von dieser Lösung benutzt man stets 10 cem zu dem nachstehend beschriebenen Versuche. Fig. 31.

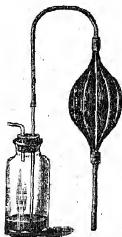


Fig. 31.

Der Apparat besteht aus einem Glase von 100 cem Fassungsraum, welches in durch die Figur erläuteter Weise mit einem Handgebläse verbunden ist, welches ein Rückschlagsventil enthält. Man füllt die Flasche zunächst mit der zu untersuchenden Luft, indem man mehrere Füllungen des Handgebläses hindurchtreibt. Dann öffnet man die Masche, lässt, indem man die Pipette bis dicht an den Boden einsenkt, 10 cem des obigen Reagens sullivan und setzt alsdann den Stopfen fest auf. Nun presst man den ganzen Inhalt der Kautschukblase unter 1 minutenlangem Schütteln langsam, Blase für Blase, in die Flasche ein und schüttelt hierauf tüchtig. Alsdann wird eine weitere Füllung eingeblasen und wiederum tüchtig geschüttelt. Man setzt das Einblasen der Füllungen (wobei jedesmal geschüttelt werden muss) fort, bis das Reagens entfärbt oder nur noch sehr schwach röthlich ist. Alsdann ist der Versuch beendet. Die eingeblasenen Füllungen werden gezählt.

Jedem Apparat wird eine Gebrauchsanweisung beigegeben, aus welcher ersichtlich ist, welcher Kohlensäure-Gehalt der verschiedenen Anzahl von Füllungen entspricht. Bei reiner

Waldluft werden z. B. = 40 Füllungen, bei noch guter Zimmerluft = 25 Füllungen verbraucht.

Tabelle für den Kohlensäuregehalt in 100 000 Th. Luft bei einem Fassungsraum des Ballons von 70 cem.

Ballonfüllungen	CO_2 -Gehalt in 100 000 Th. Luft	Ballonfüllungen	CO_2 -Gehalt in 100 000 Th. Luft
2	25	7	11
3	21	8	10
4	18	16	6
5	15		
6	12		

b) Massanalytische Methode nach PETTENKOFER. Man bedarf hierzu folgender Reagentien etc.

1) Oxalsäurelösung. 1,405 g reine krystall. Oxalsäure in Wasser zu 1 l gelöst. 1 cem dieser Lösung = 0,0004906 g CO_2 = 0,25 cem CO_2 bei 0° und 760 B.

2) Barytwasser. 8,5 g reinstes, alkalifreies Barythydrat in Wasser zu 1 l gelöst. Etwa vorhandenes Baryumsulfat lässt man absetzen. Man prüft diese Lösung in folgender Weise auf Verunreinigung durch Aetzkalkalien: Man titrirt die völlig klare Barytlauge mit Oxalsäure. Dann setzt man einer neuen Probe etwas gefälltes, reines, trockenes Baryumkarbonat hinzu, lässt absetzen und titrirt wieder. Braucht man zur letzten

Probe mehr Oxalsäure wie bei der ersten, so enthält das Barythydrat Alkali. Vor Kohlensäure geschützt aufzubewahren (Natronkalkrohr!) Man stellt den Wirkungswerth der Barytlauge gegenüber der Oxalsäure fest.

3) 1 Th Rosolsäure wird in 500 Th Alkohol von 80 Proc gelöst und mit soviel Barytwasser versetzt, dass die Lösung eben anfangt röthlich zu werden.

Die Ausführung der Bestimmung geschieht wie folgt.

Eine Flasche von bekanntem bez. ausgemessenem Fassungsraum (von 5—6 l) wird im Laboratorium durch Ausspülen mit Wasser, Alkohol und Aether und darauffolgendes gründliches Ausblasen sauber und trocken gemacht. Diese Flasche wird, mit einer gut passenden Kautschukkappe verschlossen, an Ort und Stelle gebracht. Hier füllt man die Flasche mit der zu untersuchenden Luft, indem man mit Hilfe eines Blasebalgs etwa 10 Minuten Luft in die Flasche einblaset. Der Blasebalg ist durch ein Stück Gummischlauch soweit verlängert, dass die Luft dicht über dem Boden der Flasche eintreten kann. Man notirt nun Lufttemperatur und Barometerstand und giebt in die Flasche 100 cem obiger Barytlösung und zwar so, dass man die Pipette möglichst dicht über dem Boden der Flasche auslaufen lässt. Man schliesst nun die Flasche sogleich durch Ueberziehen der Kautschukkappe und lässt nun die Absorption der Kohlensäure durch die Barytlösung dadurch vor sich gehen, dass man die Lauge an den Wandungen der Flasche vertheilt und diese sanft schwenkt. Nach 15—25 Minuten kann man sicher sein, dass die Absorption vollständig erfolgt ist. Nach Verlauf dieser Zeit giesst man die Barytlösung in ein wenig mehr als 100 cem fassendes Gefäss (100 cem Kolben), verkorkt dieses luftdicht und lässt es (3—6 Stunden) stehen, bis das ausgeschiedene Baryumkarbonat sich völlig abgesetzt hat, und die Flüssigkeit absolut klar geworden ist. Man entnimmt von der klaren Flüssigkeit 25 cem, fügt einige Tropfen Rosolsäure hinzu und titrirt mit der Oxalsäure Lösung auf Gelb.

Man berechnet das erhaltene Resultat auf die gesammte Menge (von 100 cem) der Barytlauge und weiss nun, wie viel Kohlensäure in dem Luftvolumen, welches dem Inhalt der Flasche entspricht, abzüglich 100 cem (für die zugegossene Barytlauge) enthalten ist.

Das Resultat des Versuches wird in der Regel in Volumenprocenten bei 0° C und 760 mm Barometerstand angegeben. Für die Umrechnung der Gewichtsmengen Kohlenstoffs in Volumina hat man nur nöthig, die Zahl der gefundenen Milligramme CO₂ mit 0,506 zu multiplizieren. Man erhält alsdann die diesen Milligrammen entsprechende Anzahl cem CO₂ bei 0° und 760 B. s. S. 31.

Die Reduktion des gemessenen Luftvolumens erfolgt nach der Gleichung

$$V = \frac{V_1 \cdot B}{(1 + 0,003667 \cdot t) \cdot 760}$$

In dieser Gleichung bedeutet V das gesuchte Volumen, V₁ das gemessene Volumen minus 100 cem, B den beobachteten Barometerstand, t die Temperatur.

Nachweis von Kohlenoxyd. Eine Flasche von etwa 5 Liter Fassungsraum füllt man durch einen Blasebalg, an dessen unteres Ende ein bis zum Boden der Flasche reichender Gummischlauch angebracht ist, mit Luft des zu untersuchenden Raumes an. Alsdann schüttet man in die Flasche 50—100 cem einer verdünnten, filtrirten Blutlösung (10 Th frisches Blut und 40 Th reines Wasser), verschliesst die Flasche mit einer Gummikappe und absorbt durch 15—20 Minuten andauerndes, leichtes Schütteln das vorhandene Kohlenoxyd in der Blutlösung. Von dieser Blutlösung werden 10 Tropfen mit 20 cem Wasser verdünnt und mittelst eines Spektroskopes vor und nach der Behandlung mit gelbem Schwefelammonium auf das Vorhandensein von Kohlenoxyd-Hämoglobin geprüft. Daneben sind stets Vergleichsversuche mit demselben reinen Blut und zwar gleichfalls vor und nach der Behandlung mit gelbem Schwefelammonium anzustellen.

Argon und Helium. Um die einzelnen Bestandtheile der Luft nachzuweisen und zu bestimmen, kann man in folgender Weise verfahren. Man leitet ein bestimmtes Volumen Luft über Chlorcalcium oder durch conc. Schwefelsäure oder über glasse Phosphorsäure

und bestimmt hierdurch die Feuchtigkeit. Alsdann führt man sie durch eine Kahlauge und hierauf über neutrales Calciumchlorid. Die Gewichtszunahme in diesen beiden Apparaten giebt die Menge der vorhandenen Kohlensäure an. Den nunmehr noch vorhandenen Gasrest leitet man über glühendes Kupfer oder lässt ihn auf gelben Phosphor einwirken. Das glühende Kupfer oder der Phosphor entziehen dem Gasgemenge den Sauerstoff, und es hinterbleibt schliesslich ein Gasrest, welcher bisher für Stickstoff gehalten wurde. Es hat sich indessen herausgestellt, dass auch dieser Gasrest noch ein Gemenge und zwar von Stickstoff und Argon ist. Leitet man das Gemenge nochmals über glühendes Magnesium, so absorbiert dieses den Stickstoff unter Bildung von Stickstoff-Magnesium (Magnesiumnitrid), und es hinterbleibt schliesslich reines Argon, welches nicht mehr das Funkenspektrum des Stickstoffs, sondern ein von diesem verschiedenes Funkenspektrum giebt.

Argon. $Ar = 89,9$ Mol-Gew $= 89,9$ (von α priv und β ger, d. i. ohne Wirkung). Zu 0,9 Vol Proc in der Luft enthalten, auch in den Quellgasen der Geysir-Quellen von Reykjavik (Island) in den Quellgasen von Wildbad und zahlreicher Pyrenäen-Quellen nachgewiesen.

Ueber die Darstellung s. kurz vorher. Farbloses, dem Stickstoff in allen physikalischen Eigenschaften sehr ähnliches Gas. Das spec Gew ($H = 1$) ist $= 19,85$. Atom- und Molekulargewicht sind $= 89,9$. Demnach besteht das Molekül nur aus einem Atom. Das Gas kann verflüssigt werden. Der Siedepunkt des flüssigen Argons liegt bei $-185^{\circ}C$. Bei $-200^{\circ}C$ erstarrt das flüssige Argon zu einer eisartigen Masse, die bei $-189,5^{\circ}C$ schmilzt. Giebt ein von demjenigen des Stickstoffs abweichendes Funkenspektrum. Zeichnet sich durch sehr geringe Verbindungsfähigkeit aus. Verbindungen mit anderen Elementen sind nicht mit Sicherheit bekannt.

Helium. $He = 4,0$ Mol-Gew $= 4,0$ (von η loc, Sonne). Zuerst 1868 von Lockyer in der Sonnenatmosphäre nachgewiesen, 1895 auch als irdisches Element erkannt und in einigen Mineralen z. B. dem Cleveit aufgefunden, wo es in eigentümlicher lockerer Bindung vorkommt. In sehr geringer Menge auch in unserer Luft enthalten.

Zur Darstellung werden die Mineralen zuerst im Vakuum erhitzt, um Wasserdampf, Kohlensäure, sowie Luft zu entfernen. Das jetzt entweichende Gas ist Helium — an dem Stickstoff physikalisch sehr ähnliches Gas, welches bei $-264^{\circ}C$ noch nicht verflüssigt ist. Spec Gew ($H = 1$) ist $= 4$. 100 ccm des Gases wiegen 0,018 g. Die Werthigkeit ist unbekannt.

Aether.

I Aether (Aust. Brit. Germ. Helv. U-St.) **Aether sulfuricus.** **Ether** (Gall.) **Naphtha Vitrioli.** **Schwefeläther.** **Aethyläther.** **Ether.** $(C_2H_5)_2O$. Mol.-Gew. $= 74$.

Darstellung. Diese erfolgt in chemischen Fabriken, in pharmaceutischen Laboratorien wird Aether nur gelegentlich einmal als Übungspräparat dargestellt. Hierüber sind eingehende Angaben in dem Kommentar von Hager-Fischer-Hartwich gemacht worden.

Handelsorten. Die Preislisten der Drogisten führen mehrere Sorten Aether auf, welche vorzugsweise durch das spezifische Gewicht charakterisiert sind. 1) **Aether**, Ph. Germ. III, spec. Gew. 0,720, ein reiner, praktisch von Wasser und Alkohol freier Aether. Als „Aether“ aufgenommen von Germ. und Helv., von Brit. als „Aether purificatus“, von Gall. als „Ether officinal“. 2) **Aether rectificatus**, spec. Gew. 0,725—0,730, aufgenommen von Aust. und U-St. als „Aether“, von Gall. als „Ether rectifié du commerce“. 3) **Aether rectificatus**, spec. Gew. 0,735, aufgenommen von Brit. als „Aether“. 4) **Aether über Natrium rectificat**, ein von Wasser und Alkohol völlig freies Präparat, besonders zu Extraktionen in der chemischen Analyse verwendet. 5) **Aether pro narcoos**, in der Regel nur in Originalflaschen abgegeben, ein mit besonderer Sorgfalt hergestelltes und dispensiertes, alkohol- und wasserfreies Präparat.

Eigenschaften des Aethers Ph. G. III spec. Gew. 0,720. Seitdem durch die Ph. G. III die Ansprüche an den Aether — welchen die Fabrikanten ohne weiteres nachzukommen vermögen — erhöht worden sind, kann diese Sorte als die gebräuchlichste des Handels angesehen werden. Klare, farblose, dünne und bewegliche Flüssigkeit von eigentümlichem Geruch und brennendem Geschmack, sehr leicht flüchtig und sehr leicht ent-

flüchtig spec Gewicht 0,720 Siedepunkt 35–36°C Erstarrt bei –129°C zu farblosen Krystallnadeln, die bei –117°C schmelzen Ist schon weit unter seinem Siedepunkte leicht flüchtig und entzieht beim Verdunsten seiner Umgebung Wärme, erzeugt also Kalte Aetherdampf ist 2,57 mal spezifisch schwerer als Luft, sinkt also zu Boden Entzündet, verbrennt der Aether mit leuchtender, russender Flamme Aetherdämpfe sind leicht und noch auf grosse Entfernung entzündlich, mit Luft gemischt geben sie explosive Gemenge

Mit Alkohol, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, fetten und ätherischen Oelen ist or in jedem Verhältniss mischbar 1 Th Aether wird bei 15°C von 13 Th Wasser, anderseits 1 Th Wasser von 35 Th Aether gelöst

Man beachte, dass Aether hygroskopisch ist und dass er, selbst wenn er ursprünglich das spec Gewicht 0,720 hatte, doch in Folge öfteren Umgössens etc, ein etwas höheres spec Gewicht, z B 0,722 annehmen kann

Aether ist ein ausgezeichnetes Lösungsmittel für zahlreiche organische Stoffe Fett, Harz, Paraffin, Alkaloide Von anorganischen Substanzen werden gelöst Jod, Schwefel, Phosphor, Ferrichlorid, Quecksilberchlorid, Goldchlorid

Absolut reiner Aether blaut feuchtes rothes Lackmuspapier (GUNTHER)

Durch den Sauerstoff der Luft wird reiner Aether namentlich bei gleichzeitiger Einwirkung des Lichtes allmählich verändert Es treten in ihm eine Anzahl von Oxydationsprodukten auf, unter denen mit Sicherheit nachgewiesen sind Acetaldehyd, Essigsäure, Vinylalkohol, ferner Wasserstoffsuperoxyd Beim Rektificiren von Aether, welcher längere Zeit aufbewahrt worden war, hinterbleibt bisweilen ein bei 100°C noch nicht flüchtiger Rückstand, welcher durch Berühren und Ueberhitzen schon mehrfach zu Explosionen Veranlassung gegeben hat Man nimmt an, dass ein Gehalt an Wasserstoffsuperoxyd bez Aethylperoxyd die Ursache für diese Erscheinung ist Um einen solchen Aether wieder

brauchbar zu machen, lässt man ihn zur Zerstörung des Wasserstoffsuperoxydes zunächst einige Stunden unter öfterem Umschütteln mit wässriger, schwefeliger Säure in Berührung, alsdann wird die Aetherschicht abgehoben und zur Entsäuerung mit Kalkmilch, geschüttelt Die abgetrennte Aetherschicht wird durch Maceriren über geschmolzenem Calciumchlorid entwässert Hierauf giesst man den Aether ab und rektificirt ihn unter Zusatz von 1 g Phenylhydrazin pro 1 kg Aether (welches den Vinylalkohol bindet) aus dem Wasserbade

Prüfung 1) Der Aether sei farblos, klar, siede bei 35–36°C und habe bei 15°C das spec Gewicht 0,720 Alsdann kann er wesentliche Mengen Alkohol oder Wasser kaum noch enthalten 2) 20 cem Aether sollen beim Abdunsten einen nicht sauer reagirenden feuchten Beschlag hinterlassen, der auf dem Wasserbade völlig flüchtig ist Lässt man 10 cem Aether auf gutem Filtrirpapier abdunsten, so darf dieses später keinen fuselartigen Geruch erkennen lassen (Weinbl, Fuselöl) 3) Schüttelt man 5 cem Aether mit 5 Tropfen verdünnter Schwefelsäure und 2 Tropfen Kaliumdichromatlösung, so darf Blaufärbung nicht eintreten (Wasserstoffsuperoxyd) 4) Lässt man Aether in einem völlig angefüllten Glasstopfengläse unter öfterem Umschütteln und zwar im zerstreuten Tageslicht über einigen Stücken trocknen Actalkalis stehen, so darf dieses im Verlaufe einer Stunde keine gelbe Färbung (bez gelbe harige Ablagerungen) zeigen (Aldehyd) 5) Bringt man in ein Glasstopfengefass von 15 cem Fassungsraum 1 cem jodsaurefreie Kaliumjodidlösung, füllt das Glas völlig mit Aether an, setzt den Stopfen auf und lässt das Glas unter öfterem Umschütteln im zerstreuten Tageslicht stehen, so darf innerhalb 1 Stunde Gelbfärbung nicht eintreten (Wasserstoffsuperoxyd) 6) Schüttelt man 10 cem Aether mit 10 cem Wasser, so darf die wässrige Schicht nach dem Absetzen höchstens 11 cem, die Aetherschicht muss mindestens 9 cem betragen, anderenfalls liegt ein ungehöriger Alkoholgehalt vor Diese Prüfung ist zweckmässig in einem „Aether-Probegläse“ auszuführen Indessen ist ein abnormer Alkoholgehalt bei einem Aether von 0,720 spec Gew kaum zu bezorgen



Fig 52
Aether-
probeglas
cylinder

Aether, spec Gewicht 0,725 (Aether der Austr. und U-St., Ether rectifié du commerce (Gall), enthält etwa 97 Proc Aether, 3 Proc Alkohol und Spuren Wasser)

Aether, spec Gewicht 0,735 (Aether der Brit.) Enthält (mindestens) 92 Proc Aether, und etwa 5—6 Proc Alkohol, sowie 2—3 Proc Wasser

Aether, wasserfrei, über Natrium destillirt Zur Herstellung trägt man in den Aether, welcher sich in einem mit Rückflusskühler verbundenen Kolben befindet, allmählich soviel Natrium ein, dass einige Stücke im Ueberschuss vorhanden sind, und lässt unter Chlorcalciumverschluss des Kühlers so lange stehen, bis alle Gasentwicklung aufgehört hat Dann destillirt man den Aether aus dem Wasserbade ab und schützt dabei die Vorlage durch einen Chlorcalcium-Verschluss vor dem Zutritt von Feuchtigkeit

Trägt man in 15 ccm Aether, welche sich in einem absolut trockenen, völlig angefüllten Gläschen befinden, ein erbsengrosses Stückchen blankes Natrium ein, so darf keine oder nur eine sehr unbedeutende Gasentwicklung stattfinden und das Natrium muss etwa 6 Stunden blank bleiben

Um für analytische Extraktionsarbeiten jederzeit wasserfreien Aether zur Hand zu haben, bewahrt man einen Aether von 0,720 über scharf geglihtem Kaliumcarbonat auf und füllt im Bedarfsfalle ein Quantum ab

	Name	Spec Gew	Siedep		Name	Spec Gew	Siedep
Austr. Aether		0,725	35—36°	Gall. Ether officinal		0,720	31,5°
Brit. Aether		0,735	40,3°	Gerin. Aether		0,730	35,0°
Aether purus		0,720		Helv. Aether		0,730—0,728	37°
Gall. Ether rectifié du commerce		0,724		U St. Aether		0,725—0,728	37°

Aufbewahrung Wegen der leichten Flüchtigkeit des Aethers, stelle man auch die Aetherflasche des Officins nicht in die oberen Fächer der Regale, wo unter Umständen eine Wärme von 30° C und mehr herrschen kann, sondern bringe sie möglichst nach dem Fussboden zu unter Die grösseren Vorräthe bewahre man in einem kühlen Räume, also im Keller Als Aufbewahrungsgefässe wähle man Glasflaschen mit gut eingeschlienen Glasstopfen, oder weniges gut mit sehr guten porzellanenen Korken, welche mit Leder überbunden werden Die Flaschen wähle man nicht zu gross, also zweckmässig nicht über 1—2 l Fassungsraum und fülle sie, weil der Aether durch Erwärmung beträchtliche Ausdehnung erfährt, nicht gänzlich voll, sondern höchstens zu $\frac{3}{4}$ an

Zum Umfüllen von Aether aus einem Gefasse in das andere benutze man stets einen Trichter und wenn es sich vermeiden lässt, so unterlasse man das Umfüllen bei brennendem Lichte, namentlich im Keller Dabei lässt man die Aetherflasche des Officins niemals ganz leer werden, sondern füllt sie lieber am Tage, auch wenn sie noch halb voll sein sollte Wird aber des Abends Aether dringend gebraucht, so hole man eine der Vorrathsflaschen aus dem Keller in die Officin oder in einen Nebenraum und nehme hier das Umfüllen vor Muss mit Licht geleuchtet werden, so soll dieses (eine Laterne) mehrere Schritte von dem Aether entfernt in die Höhe gehalten werden, weil die Aetherdämpfe in Folge ihrer specifischen Schwere zu Boden sinken

Grössere Mengen Aether besetzt man zweckmässig während des Winters, dabei giebt man dem Lieferanten die Anweisung, dass er die Transportgefässe nur zu $\frac{3}{4}$ anfüllen soll Andererseits müssen die mit niedriger Temperatur ankommenden Aethergefässe, wenn sie in einem wärmeren Raum gelagert werden, zunächst geöffnet und unter lockerem Verschluss des Stopfens stehen gelassen werden, bis sie die Temperatur des beth. Raumes angenommen haben, denn 1000 Volume Aether von 5° C dehnen sich soweit aus, dass sie bei 20° C = 1020 Volume einnehmen Andererseits entspricht die Tension des Aetherdampfes bei 0° C einer Quecksilbersäule von 133 mm, bei 10° C von 226 mm, bei 20° C von 433 mm

Ueber die Lagerung grösserer Mengen Aether existiren besondere lokale Vorordnungen, welche auch von Seiten des Apothekers zu beachten sind

Kommt eine grössere Aethermenge (z B einige kg) zur Entzündung, so ist der ganze Verlauf der Verbrennung ein so rapider und die Hitze-Entwicklung eine so starke, dass in der Nähe der Unfallstelle sich aufhaltende Personen und befindliche Sachen auf das dringendste gefährdet sind Gelangen Gemische von Luft und Aetherdampf zur Entzündung, so können Explosionen von furchtbarer Gewalt eintreten Grosse

Aethermengen soll man überhaupt nur bei Tageslicht, im Freien, fern von jedem Feuer (Cigarre!) abfüllen

Um Flammen in einer Aetheratmosphäre gefahrlos brennen zu können, umgibt man sie mit einem engmaschigen Drahtnetz. Die eigens hierfür konstruierten Brenner heißen „Bunsenbrenner mit Sicherheitskorb“

Anwendung Aeusserlich auf die Haut gebracht, erzeugt Aether Kälte. Daher benutzt man ihn in der Form der Aufstaubung, um lokale Anästhesie zu erzeugen (Clavic Galvanokauter, Feuer, Licht). Um diesen Zweck gut zu erreichen, muss der Aether flüchtig von Wasser und Alkohol sein. Aufstaubungen von Aether wendet man an als schmerzstillendes Mittel bei Neuralgien, z. B. Migräne. Innerlich genommen als starkes Erregungsmittel, daher in Gaben von 5–10–20 Tropfen unvermischt oder mit alkoholischen Flüssigkeiten kombiniert bei Ohnmachten, Kollaps, ferner bei krampfhaften Zuständen, Hysterie, Kolik. Subkutan als starkes Exzitans bei plötzlich eintretenden Kollaps und Schwächezuständen.

Eingestrahlet bewirkt Aether nach einem kurzen Erregungsstadium vollständige Bewusst- und Gefühllosigkeit. Die Gefahr einer Respirations- oder Herzlähmung ist geringer als beim Chloroform, daher unvermischt oder in bestimmten Mischungen dem Chloroform neuerdings vielfach für die Narkose vorgezogen.

Gewohnheitmässiger Genuss (auch Einathmen) von Aether führt zu gleichen gesundheitlichen Störungen wie derjenige des Alkohols.

II Spiritus aethereus Aetherweingeist. **Liquor anodynus Hoffmanni** Hoffmannstropfen (Geim, Heiv). Mischung aus 1 Th. Aether und 3 Th. Weingeist. **Spiritus Aetholis Austr.** 1 Th. Aether und 3 Th. Weingeist. **Brit.** 800 cem Aether, 480 cem Weingeist. **U-St.** 825 cem Aether, 675 cem Weingeist. **Ether à 0,758 Gall.** 7 Th. Aether (von 0,724), 3 Th. Weingeist. **Ether officinal alcoolisé (Gall.)** 1 Th. Aether (0,720), 1 Th. Weingeist.

Als Krampfmittel in Gaben von 10–50 Tropfen auf Zucker oder mit Wasser verdünnt. Unter dem Namen „Liquor“ von Mitgliedern der Massgeschäftsvereine als Alkoholum genossen.

III Oleum aethereum Ethereal oil (U-St.). Man mischt 1000 cem Alkohol (95 Proc.) mit 1000 cem konz. Schwefelsäure (Vorsicht!) und lässt die Mischung stehen (24 Stunden), bis sie sich geklärt hat. Dann destilliert man aus einer in ein Sandbad eingesetzten Retorte (ein in die Flüssigkeit eingesenktes Thermometer zeige 150–160°C), bis 80ige Tropfen nicht mehr übergehen, bez. bis der Retorteneinhalt sich stark zu schwärzen beginnt. Man trennt die gelbe ölige Schicht von dem überstehenden Wasser, lässt sie 24 Stunden an der Luft stehen, schüttelt sie nochmals mit 25 cem Wasser aus, scheidet sie wieder, filtriert durch ein trocknes Filter und vermischt sie mit einem gleichen Volumen Aether. Das Präparat ist eine Mischung gleicher Volume schweren Wands und Aether. **Spec. Gew.** = 0,910.

IV Spiritus Aetheris compositus Compound Spirit of Ether. (Hoffmanns Anodyne nach Brit. und U-St.) U-St. Olei aetherea (U-St.) 25 cem, Spiritus (94 Vol. Proc.) 650 cem, Aether 650 cem.

Brit. Man mischt allmählich 900 cem konz. Schwefelsäure zu 1000 cem Alkohol (90 Proc.) und lässt die Mischung 24 Stunden lang stehen, dann destilliert man, bis ein eingetauchtes Thermometer 171,6°C anzeigt. Man lässt das Destillat in einem Scheidetrichter absetzen, zieht die untere (wässrige) Schicht ab und wäscht die zurückbleibende leichtere zunächst mit etwa 80 cem Wasser, und trägt hierauf Natriumbikarbonat an bis zur Neutralität. Dann hebt man die ätherische Schicht ab, und vermischt sie mit 187,5 cem Aether und 950 cem Weingeist von 90 Proc. Farblose Flüssigkeit, **spec. Gew.** 0,803–0,812.

Aether pro narcoesi ist wasserfreier absoluter Aether, welchem zum Zwecke der Haltbarkeit 2 Proc. absoluten Alkohols zugesetzt sind.

Gasather, früher zu Beleuchtungs Zwecken benutzt. **Spiritus** (95 Proc.) 80,0, **Terpentanol** 15,0, **Aether** 5,0.

Englischer Aether für die Narkose ist ein Gemisch von Methyläther und Äthyläther, welches allerdings frei von Wasser ist. **Spec. Gewicht** 0,715–0,717.

Aether anaestheticus König Nach SOHNREIDER eine Mischung aus 4 Vol Aether Petrolol (Ringolol) und 1 Vol Aether, beide Bestandtheile völlig wasserfrei

Aether perlatus Perles d'éther Aether-Kapseln Sind kugelförmige Gelatine-Kapseln mit Aether gefüllt Jede Kapsel enthält etwa 5 Tropfen Aether Die Darstellung erfolgt fabrikmässig

RICHARDSON's Aethermischung zur lokalen Anästhesie Aether 75,0, Karbolsäure 0,3 Methylated ether. Ist ein in England als Kälte-Anästhetikum viel benutztes Präparat Es ist aus Methylalkohol enthaltendem Acetylalkohol (böhms Denaturierung) hergestellt, aber völlig frei von Alkohol und Wasser Besteht aus einem Gemisch von Methyläther mit Äthyläther Siedet zwischen 24 und 84°C Das spec Gew ist bei 15°C etwa = 0,716

Aether chloroformatus WIGDEL

Rp Chloroformi 5,0
Aethers 45,0

Aether gelatinosus

Rp Albumen avi unius
Aethers 50,0

Werden in einer weithalsigen Flasche kräftig geschüttelt, bis eine gelatinöse Masse entstanden ist Zum Bestreichen schmerzhafter Stellen, auf eingeklemmte Brüche etc

Aqua aetherata

Rp Aethers 10,0
Aqua destillata 100,0

Man schüttelt in einer Flasche kräftig zusammen und rührt die wässrige Flüssigkeit mit Hilfe eines Scheidetrichters vom nicht gelösten Aether ab

Aether methylico aethyleus Methyläthyläther $\text{CH}_3\text{—O—C}_2\text{H}_5 = 60$ Wird in chemischen Fabriken durch Einwirkung von Jodäthyl auf Natriummethylat dargestellt $\text{C}_2\text{H}_5\text{J} + \text{CH}_3\text{ONa} = \text{NaJ} + \text{CH}_3\text{—O—C}_2\text{H}_5$

Farblose, ätherisch riechende Flüssigkeit, leicht entzündlich, bei +11°C siedend, also schon bei mittlerer Temperatur gasförmig Nur in druckfesten Gefässen zu versenden Ersatz des Chloroforms, soll wie dieses anästhesierend wirken, ohne die üblen Nebenwirkungen zu zeigen

Aqua aetherata camphorata

Rp Aethers camphorati 10,0
Aqua destillata 200,0

Man schüttelt kräftig zusammen und filtrirt ab

Liquor inhalatorius contra tussim convulsivam WILD

Rp Chloroformi 15,0
Aethers 80,0
Öl Terobutylinae 5,0

Man gießt 1 Theelöffel der Mischung auf ein Tuch und athmet die Dämpfe ein, bis der Anfall vorüber ist

Sinapis Aetholis BRENNER

Sinap d'Ether Gall

Rp Sinapi Sacchari 90,0 70,0
Spiritus (96 Proc) 5,0 5,0
Aetholis 5,0 8,0
Aqua — 25,0

Helv Aetholis, Spiritus 25 4,0 Aqua 90,0 Sacchari 65, werden in einer Flasche häufig geschüttelt und nach der Auflösung filtrirt

Aether aceticus.

I Aether aceticus (Austr Brit Germ Helv U St) Éther acétique (Gall) Essigäther. Essigester. Aethylacetat. Essig-naphtha. Acetic ether. $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$. Mol.-Gew. = 88.

Darstellung Diese erfolgt im Grossen in chemischen Fabriken. Indessen ist die Selbstdarstellung im pharm Laboratorium doch zu empfehlen, weil sie ein bei weitem besser riechendes Produkt liefert

6 Th krystallhartes Natriumacetat werden in einer blanken eisernen Pfanne auf freiem Feuer allmählich so lange erhitzt, bis die flüssig gewordene Masse wieder fest und hierauf — bei weiterem Erhitzen — abermals flüssig wird (s Natrium acetatum) Man lässt erkalten, pulverisirt und schlägt durch einen guten Durchschlag

4 Th entwässertes Natriumacetat werden in einen Destillationskolben gegeben, in welchem sich ein erkaltetes Gemisch von 8 Th Wengust (95 Vol Proc) + 5 Th reine Schwefelsäure befindet Der Destillationskolben ist an einen gut wirkenden Linné'schen Kühler angeschlossen Man lässt die Mischung unter gologethehem Umschwenken 12 Stunden lang stehen, alsdann destillirt man unter guter Kühlung 4 Th aus dem Wasserbade ab Das Destillat (4 Th) wird mit 4 Th Wasser und soviel Magnesiumkarbonat geschüttelt, dass die saure Reaktion aufgehoben ist Dann fügt man 2 Th Kochsalz hinzu, schüttelt durch und lässt absetzen Man trennt die oben aufschwimmende, ätherische Schicht mittels eines Scheidetrichters ab, bringt sie in eine Flasche und trügt

so lange geschmolzenes Calciumchlorid ein, bis dieses nicht mehr feucht wird. Nun lässt man unter öfterem Umschütteln einen Tag lang in gut verstopfter Flasche stehen, alsdann giesst man den Aether ab und rektifiziert ihn durch Destillation aus dem Wasserbade (Holv).

Wegen der leichten Entzündlichkeit des Essigäthers ist bei der Darstellung die erforderliche Vorsicht zu beobachten.

Eigenschaften. Klare, farblose, neutrale, leicht flüchtige, angenehm erfrischend riechende und schmeckende Flüssigkeit. Sie ist leicht entzündlich, ihr Dampf giebt, mit Luft gemengt, explosive Gemische. Ihrer chemischen Zusammensetzung nach besteht sie hauptsächlich und zwar bis zu etwa 98 Proc aus Äthylacetat, daneben enthält sie etwa 2 Proc Alkohol und kleine Mengen Wasser. Durch Variation der Darstellung kann indessen das Verhältniss zwischen Alkohol und Äthylacetat verschoben werden, ja es scheint, als ob unter Umständen durch Nebenreaktionen gleichzeitig auch noch andere Aether entstehen, welche sich durch abweichenden Geruch erkennbar machen. Hiervon kommt es, dass spec Gewicht, Siedepunkt und Löslichkeit in Wasser von den verschiedenen Pharmakopeen verschieden angegeben werden.

	Anstr	Brit	Gall	Germ	Holv	U.S.A.
Spec Gew bei 15°	0,906	0,906—0,905	0,915	0,900—0,904	0,904	0,893—0,905
Siedp. Temperatur	74—76°	73,9—77,8°	72,8°	74—79°	76°	on 76°
1 Lb löst sich in ? Lb Wasser	—	10 1/2	12 1/2	—	15 Th	8 Th

Das absolut reine Äthylacetat hat das spec Gew 0,899 bei 15° C, es siedet bei 72,8° C und ist löslich in 18 Th Wasser von 15° C, andernseits lösen 28 Th Essigäther = 1 Th Wasser auf. Hieraus ergibt sich, dass die Angaben der Germ und Holv auf ein reines Äthylacetat zutreffen, welches etwa 1 Proc Äthylalkohol und kleine Mengen Wasser enthält.

Entzündet verbrennt der Essigäther mit bläulicher, russender Flamme, unter Verbreitung eines sauren Geruches und Hinterlassung eines sauren flüssigen Rückstandes. Mit Alkohol, Aether, Chloroform, fetten und ätherischen Ölen ist der Essigäther in allen Verhältnissen mischbar. Als Lösungsmittel verhält er sich dem Aether ziemlich ähnlich, in der organischen Chemie ist er ein beliebtes Lösungs- und Krystallisationsmittel (Loet z. B. Morphin und Cantharidin auf).

Mit der Luft in Berührung, nimmt der Essigäther, namentlich bei gleichzeitiger Gegenwart von Feuchtigkeit, saure Reaktion an, indem er in Essigsäure und Äthylalkohol gespalten wird (Reinigung durch Schütteln mit Magnesiumcarbonat + Wasser s. bei Darstellung). Aetzende Alkalien zersetzen den Essigäther, besonders bei Digestionswärme, sehr leicht. Aus der Menge des durch die Essigsäure gesättigten Alkalis, lässt sich die Menge des Essigäthers quantitativ bestimmen. Behufs Trennung aus Gemischen mit Chloroform, Petroläther, Benzol, Schwefelkohlenstoff, schüttelt man den Essigäther mit Wasser aus.

Prüfung. 1) Man bestimmt das spec Gewicht, ferner die Siedetemperatur, ausserdem stellt man fest, wie der Geruch ist. Manche Handelsorten riechen nicht wie Essigäther, sondern mehr wie Bannoneäther. Trankt man gutes Filterpapier mit etwa 10 cem Essigäther, so darf das Papier gegen Ende der freiwilligen Verdunstung des Aethers Geruch nach fremden Aetherarten nicht zeigen. 2) Taucht man in den Aether einen Streifen blaues Lackmuspapier, so darf dieses unmittelbar nach dem Eintauchen sich nicht röthen (freie Essigsäure). Beim Abdunsten des Aethers wird das Lackmuspapier auch von nicht saurem Essigäther roth gefärbt. Diese Rothfärbung verschwindet nach 1—2stündigem Liegen des Papiers an der Luft, wenn nur Essigsäure die Ursache ist, bleibt sie bestehen, so sind noch andere Säuren zugegen. 3) Schüttelt man in einem Aether-Probir-Rohr 10 cem Essigäther mit 10 cem Wasser, so darf das Volumen der wässrigen Schicht allerhöchstens auf 11 cem anwachsen, anderenfalls hegt grobe Verfälschung durch Alkohol vor. Es ist wichtig, diese Probe auszuführen, da das spec Gewicht des Essigäthers auch Mischungen von Aether und Alkohol gegeben werden kann. 4) Schüttet man 1 cem Essigäther auf 1 cem conc Schwefelsäure, so darf eine gefärbte Zone nicht aufreten, anderenfalls liegen Verunreinigungen vor, z. B. durch Amylverbindungen oder andere organische Stoffe.

Aufbewahrung An einem kühlen, schattigen Orte unter den gleichen Vorichts massregeln wie der gewöhnliche Aether. Ist er im Verlaufe der Aufbewahrung sauer geworden, so wird er durch Schütteln mit Wasser + Magnesiumcarbonat entsäuert, darauf durch Calciumchlorid entwässert und durch Rectifikation aus dem Wasserbade vollkommen wieder hergestellt. Den zum Handverkaufe bestimmten Essigäther kann man über einigen Kaliumtartrat-Krystallen (*Kalium tartaricum neutrale*) aufbewahren. Je weniger Feuchtigkeit der Essigäther enthält, desto weniger neigt er zum Sauerwerden, Lichtschutz hält die Zersetzung gleichfalls zurück.

Anwendung. Die Wirkung ist äusserlich wie innerlich etwa die gleiche wie die des Aethers. Man benutzt ihn am häufigsten als Reizmittel bei Ohnmachten und krampfartigen Zuständen, als Einreibung gegen rheumatische und neuralgische Schmerzen, seltener innerlich an Stelle des Aethers, bei den dort angegebenen Krankheitszuständen. Dosis 5–20 Tropfen unversehrt auf Zucker oder in Gelatinekapseln oder in alkoholischer Lösung oder mit Wasser verdünnt mehrmals täglich.

Spiritus aethereo-aethereus Spiritus Aetheris aceticus Spiritus anodynus vegetabilis Gemisch aus Aether aceticus 1 Th und Spiritus (90 Vol Proc) 8 Th Zweckmässig über einigen Kaliumtartrat Krystallen aufzubewahren.

Balsamum aceticum camphoratum

Opodeldocum Aethere aceticum

Rp Saponis stearici dialysati 10,0

Aetheris aceticus 50,0

Spiritus (90 Vol Proc) 50,0

Camphorae 5,0

Ol. Thym. 2,0

Man löst die kleingeschnittene Seife in dem Gemisch von Essigäther und Spiritus unter Erwärmen auf 50° C auf, fügt den Kampher und das Thymianöl zu, filtrirt und lässt in geeigneten Gefässen erstarren.

Balsamum antarthriticum SANCHEZ

Rp Saponis stearici dialysati 5,0

Camphorae 2,5

Mixturae oleosae balsamicae

Spiritus (90 Vol Proc) ss 25,0

Aetheris aceticus 10,0

Der Essigäther wird zugegeben, nachdem alle anderen Bestandtheile in Lösung gegangen sind, im Uebrigen wird wie bei dem vorigen verfahren.

Sirupus Aetheris aceticus

Rp Aetheris aceticus 5,0

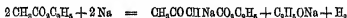
Sirupi Sacchari 95,0

Luftäther von AUG. SCHOMB in Berlin gegen Kopfschmerzen ist eine Mischung von Essigäther, alkoholischer Ammoniakflüssigkeit und Pfefferminzöl (*Biscanoff*).

Salubrin. Schwedische Patent-Medicin. Acidi aceticus 2,0, Aetheris aceticus 25,0, Spiritus (90 Vol Proc) 50,0, Aqua 23,0. Antiseptisch und blutstillend. Mit Wasser verdünnt bei Quetschungen, Insektenstichen, Zahnschmerzen, Rheumatismus.

II Aether diaceticus Aether aceticus-aceticus. Acetessigäther (ester) Diacetyläther $\text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$. Mol. Gew. = 130.

Zur Darstellung löst man in 200 g Essigäther 20 g metallisches Natrium unter Rückflusskühlung auf, wobei sich zunächst Natrioacetessigäther bildet:



Man destillirt den überschüssigen Essigäther ab und fügt zu dem Rückstand zunächst 110 g Essigsäure (von 50 Proc) und nach dem Erkalten noch 100 g Wasser.



Der sich über der wässrigen Flüssigkeit abscheidende Acetessigester wird rectificirt, die bei 175–185° C. übergelenden Antheile sind Acetessigester.

Farblose, obstartig riechende Flüssigkeit, Siedepunkt 182° C, spec. Gewicht 1,08 bei 5° C. In Wasser wenig löslich. Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid rothviolett gefärbt. Vergl. auch Urin.

Wird zur Synthese organischer Verbindungen, z. B. zur Darstellung des Antipyrins verwendet.

Aether anaestheticus.

Unter diesem Namen fanden um das Jahr 1850 herum zwei Präparate Verwendung, welche Gemische von Chlor Substitutionsprodukten des Äthylchlorids waren und welche man als *ARANS Aether* und als *WIGGERS Aether* bezeichnete. Heute haben diese Präparate nur noch historisches Interesse.

† **Aether hydrochloricus chloratus** Aether anaestheticus *ARAN* Aether anaestheticus *WIGGERS* Aether chloratus *ARAN* Chloro-Äthylchlorid *Äther chlorhydrique chloré*.

Darstellung. Setzt man ein Gemenge von trockenem Äthylchlorid C_2H_5Cl mit trockenem Chlorgas dem Sonnenlichte aus, so erfolgt Chlorirung unter Explosion. Lässt man jedoch das Sonnenlicht nur einen Augenblick einwirken, so unterbleibt die Explosion, dagegen setzt sich nunmehr die Chlorirung auch im zerstreuten Tageslichte weiter fort. Aus C_2H_5Cl entstehen nacheinander $C_2H_4Cl_2$, $C_2H_3Cl_3$, $C_2H_2Cl_4$, C_2HCl_5 , C_2Cl_6 .

WIGGERS lässt das Äthylchlorid aus 10 Th 95proc Weingeist, 20 Th englischer Schwefelsäure und 12 Th trockenem, fein zerriebenen Kochsalz erzeugen. Das Gemisch von Schwefelsäure und Weingeist soll, ehe es auf das Chloratrium gegossen wird, eine Woche hindurch gestanden haben. Das bei gelinder Erwärmung entwickelte Äthylchlorid wird in eine chlorentwickelnde Mischung aus 22 Th Chloratrium, 18 Th grobem Braunsteinpulver, 50 Th englischer Schwefelsäure und 25 Th Wasser geleitet. Es ist rathsam, die Chlormischung auf zwei Gefässe zu theilen, so dass der etwa in dem ersten Gefässe nicht chlorirte Äthylchloriddampf in dem zweiten Chlorgefäss chlorirt wird. Das zweite Chlorgefäss verbindet man mit einer dünnen Kalkmilch, um etwaig entweichendes Chlorgas aufzufangen und unschädlich zu machen. Lässt gegen das Ende der Operation (ehe die Äthylchloriddampfwirkung anfängt) die Chlorentwicklung nach, so kann ihr durch gelinde Erwärmung mittels einer Flamme etwas nachgeholfen werden, die Erwärmung darf jedoch $50^\circ C$ nicht übersteigen. Nach beendeter Operation (wenn die Äthylchloriddampfwirkung anfängt) lässt man erkalten, setzt die beiden Kolben mit den Chlormischungen in ein Sandbad, verbindet mittels eines gläsernen Dampfrohres mit *LUBRE*'schem Kühler und Vorlage und destillirt, so lange noch Flüssigkeit übergeht. In dem Destillat findet sich als untere Schicht das Chloro Äthylchlorid, welches mit Wasser gewaschen nun in Aether anaestheticus verwandelt wird.

Man giebt das Chloro Äthylchlorid in eine hohe enge cylindrische Flasche, so dass es circa eine 8–10 cm dicke und eine 20–30 cm hohe Schicht bildet, bedeckt diese mit einer 3–5 cm hohen Schicht Wasser und leitet bis auf den Grund der Chloro Äthylchloridschicht nun langsam Chlorgas ein. Letzteres wird aus einem Kolben entwickelt, welcher mit Sicherheitsrohr versehen ist, und zwar so lange, als Chlor von der Flüssigkeit in der Vorlage absorbiert wird. Die Absorption unterstützt man übrigens durch bisweiliges Umschütteln. Helles Tageslicht kann man die erste Stunde der Operation, welche mehrere Tage dauert, einwirken lassen, später darf man nur im Schatten arbeiten. Endlich wird die Flüssigkeit in der Vorlage mit Wasser, Natriumkarbonatlösung und wiederum mit Wasser gewaschen, bis dieses sich frei von Chlor erweist. Durch Kühlung in Eis bewirkt man eine krystallinische Abscheidung etwa entstandenen Aethylchlorkohlenstoffs (C_2Cl_6) und filtrirt durch Baumwolle.

Eigenschaften des Aether anaestheticus. Dieser bildet eine farblose, klare, dem Chloroform in Geschmack und Geruch nicht unähnliche Flüssigkeit, welche zwischen 110 bis $140^\circ C$ siedet und ein spezifisches Gewicht von $1,55$ – $1,60$ aufweist. Luft und Sonnenlicht wirken zersetzend unter theilweiser Bildung von Chlorwasserstoff.

Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist es ein Gemenge verschiedener Chlor substituitionsprodukte des Äthylchlorids, unter denen das Tetrachlor-Äthylchlorid C_2HCl_4 vorwiegt.

Aufbewahrung. Neben Chloroform, also mit Vorsicht und unter Abschluss des Tageslichtes. Hat das Präparat saure Reaktion, so muss diese durch Waschen mit kaltem Wasser beseitigt werden. Ein Zusatz von 2 Proc absolutem Weingeist hält die Zersetzung einige Zeit zurück.

Anwendung. Der Aether anaestheticus ist ein lokales Anästhetikum. Er wirkt örtlich reizend und anästhetisierend und wird daher ausserlich gegen Rheumatismus angewendet, wo er übrigens durch Chloroform völlig ersetzt werden kann.

Linimentum anaestheticum.
 Rp. Aetheris anaesthetici
 Chloroformii
 Spiritus (90 %) ss 10,0.
 Zum Bopirscin (bei rheumatischen Schmerzen,
 Kopfkrampf etc.).

Linimentum antirheumaticum. LEBERT.

Rp. Aetheris Ammi 5,0
 Oel Amygdalarum 25,0
 Oel Menthus piperitae 0,5.
 Zum Einreiben (bei chronischem Gelenkrheuma-
 tismus).

Man verwechsle dieses Präparat übrigens nicht mit Aether anaestheticus
 KÖNIG. S. über diesen bei Aether.

Aether butyricus.

I. Aether butyricus. Buttersäure-Aethyläther (oder -ester). Aethylbutyrat.
 Ananasäther. Ether butyrique. $C_4H_8O_2 \cdot C_2H_5 =$ Mol.-Gew. 116.

Darstellung. Dieser von der normalen oder Gährungsbuttersäure sich ableitende
 Aether kann nach zwei Methoden dargestellt werden.

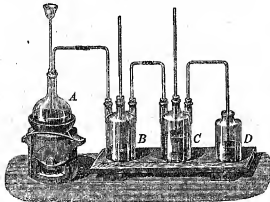


Fig. 83. Apparat zur Darstellung des Buttersäure-Aethers.
 A. Chlorwasserstoffgasentwickler. B. Woulf'sche Flasche mit kon-
 centrierter Schwefelsäure zum Trocknen des Chlorwasserstoffs.
 C. Gefäß, die Lösung der Säure in Weingeist enthaltend. D. Ge-
 fäß mit Wasser zum Auffangen des überflüssigen Chlorwasser-
 stoffgases.

Buttersäure und 60 Th. 95proc. Weingeist leitet man einen anhaltenden Strom trocknen
 Chlorwasserstoff bis zum Ueberschuss, stellt einen Tag hindurch an einem lauwarmen Orte
 bei Seite, durchschüttelt dann die Flüssigkeit mit Wasser und Natriumkarbonatlösung, lässt
 den Aether absetzen, wäscht ihn mit Wasser, entwässert ihn durch Calciumchlorid und
 rectificirt ihn durch einmalige Destillation. 100 Th. Buttersäure geben 120—180 Th.
 Buttersäureäther.

Eigenschaften. Der reine Buttersäure-Aether bildet eine farblose, leicht beweg-
 liche, brennend schmeckende, in Wasser wenig lösliche, mit Weingeist in allen Verhält-
 nissen mischbare, leicht entzündliche Flüssigkeit, in verdünntem Zustande von ananas-
 artigem Geruche. Spec. Gew. bei 15° C. = 0,900, Siedepunkt 121° C. Verschieden von
 diesem Buttersäure-Aether ist der „Butteräther des Handels“ s. w. u.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt an einem kühlen Orte, wie Essigäther.
 Der Aether ist entzündlich!

Anwendung. Mit der 8—10fachen Menge Weingeist verdünnt als Ananasessenz
 zum Aromatisiren von Konfituren und zur Herstellung von Fruchtessenzen, auch von
 künstlichem Rum.

II. Aether butyrinus. Butteräther des Handels. Ist ein billigerer Ersatz des
 Buttersäureäthers.

1) Man mischt 100 Th. reine
 Buttersäure mit 100 Th. Alkohol
 (95 Proc.) und 50 Th. konc. Schwef-
 felsäure. Man erhitzt die Mischung
 auf 80° C., erhält sie einige Stun-
 den bei dieser Temperatur und lässt
 alsdann noch 1 Tag in der Kälte
 stehen. Nach dieser Zeit giesst
 man die Flüssigkeit in das 2fache
 Volumen kaltes Wasser, worauf sich
 der Aether als ölige Schicht ab-
 scheidet. Man hebt diese ab, wäscht
 sie zunächst mit einer dünnen Na-
 triumkarbonatlösung, sodann mit
 Wasser, entwässert den Aether dar-
 auf mit geschmolzenem Calciumchlo-
 rid, giesst ihn nach 1—2 tägigen
 Stehen ab und rectificirt.

2) In ein auf 80—40° C.
 warmgehaltenes Gemisch aus 100 Th.

Darstellung 1 kg trockene, kleingeschnittene Butterseife wird in einer Retorte mit 1 kg 90 procentigem Weingeist übergossen und so lange digerirt, bis Lösung erfolgt. Nachdem das etwa hierbei Ueberdestillirte in die Retorte zurückgegossen ist, setzt man ein Gemisch aus 1 kg englischer Schwefelsäure und 2 kg Weingeist hinzu und destillirt 3 kg oder soviel ab, bis das Destillat anfangt durch Schwefligsauro verunreinigt zu werden. Das Destillat versetzt man unter Umschütteln mit 20,0 g Natriumkarbonat und 20,0 g Bleisuperoxyd, stellt es einen Tag bei Seite, filtrirt und rektifizirt es in einer Retorte aus dem Sandbade.

Dieses Präparat ist eine alkoholische Auflösung der Aethyläther verschiedener Fettsäuren. Neben Buttersäureäthyläther sind noch vorhanden die Aether der Capren-, Caprin- und Caprylsäure, welche in alkoholischer Lösung gleichfalls ananasartigen Geruch und Geschmack haben und die Eigenschaften des Buttersäureäthyläthers eher verbessern, nicht verschlechtern. Die im Destillations-Rückstande verbleibenden Fettsäuren werden durch Waschen mit Wasser von Schwefelsäure und den Salzen befreit, darauf durch Behandeln mit Natriumkarbonatlösung in Seife übergeführt.

Pine-apple ale der Engländer ist eine mit Ananas-Essenz aromatisirte Citronensäure-Limonade.

Essentia ananatica		ANANAS ESSENS II.	
Ananas Essens I.	Pine-apple-oil	Rp Aethers butyrici	15,0
Rp Aethers butyrici	10,0	Spiritus (90 Vol Proc)	100,0
Spiritus (90 Vol Proc)	100,0	Tincturae Citri e cortice recentis	
Tincturae Citri e cortice recentis		Tinct. Aurantii e cortice recentis	25 1,0
Tinct. Aurantii e cortice recentis	25 1,0	Aquae Aurantii florum	
Aquae Rosae	20,0	Aquae Rosae	25 2,0

Für 1 Liter Limonade genügen 16–20 Tropfen.
Die Limonade soll nur einige Tage aufbewahrt werden.

III Fünfache Ananas Essenz
Rp Aethers butyrici 100,0
Spiritus (90 Vol Proc)
Aquae destillatae 450,0

Ueber die Zusammensetzung der Fruchtarome s. Aether valerianicus

Aether coccinus.

Aether coccinus. Aether coccinicus. Cognacäther. Cocosäther. Kokosäther. Wird als Aroma des künstlichen Cognacs gebraucht.

Unter „Cognac-Essenz“ versteht man eigentlich die alkoholische Lösung des Weinhefe-Oels (Drusenöls), welches Aethyläther und Isoamyläther der Caprinsäure (auch geringere Mengen des gleichen Aethers der Caprylsäure und Buttersäure) enthält. Ein ähnliches Aroma geben in stark verdünnter alkoholischer Lösung die Aethyläther der im Kokosfett enthaltenen Fettsäuren.

Darstellung 1 kg Kokosnussöl (Kokosbutter, das fette Oel des Nusskernes des *Cocos nucifera* Linn.) wird mit 650,0 g Aetznatronlauge von 1,14 spec Gew im Wasserbade digerirt, bis völlige Verseifung eingetreten ist. Die noch warme Masse wird nach dem Verdünnen mit einem fünffachen Volum warmen Wassers unter Umrühren mit soviel roher Salzsäure (230,0–250,0 g) versetzt, als zur völligen Abscheidung der Fettsäuren erforderlich ist. Die auf der Oberfläche angesammelten Fettsäuren werden gesammelt, bei gelinder Wärme in der Hälfte ihres Gewichts 95–98proc Weingeist gelöst und wie bei Darstellung des Buttersäureäthers durch die 30–40° C warme Lösung ein Strom trockener Chlorwasserstoff geleitet, bis die Flüssigkeit mit diesem Gase gesättigt ist. Dann läßt man im wohl verstopften Gefasse einen Tag an einem lauwarmen Orte stehen, gießt ein gleiches Volum Wasser dazu, hebt die olartige Schicht ab, schüttelt sie zunächst mit verdünnter Natriumkarbonatlösung, dann einige Male mit Wasser ab, sondert sie sorgfältig vom Wasser, vermischt sie mit $\frac{1}{2}$ ihres Volums Weingeist und bewahrt sie in gut verkorkten Flaschen auf.

Man kann den Kokosäther auch in ähnlicher Weise wie den Aether butyrinus (S. 177) bereiten.

Essentia Cognacensis. Cognac-Essenz. Zur Darstellung eines cognacähnlichen Getränkes: Aether cocoonus 100,0, Aether aceticus 100,0, Tinctura Vanillae 1,0, Tinctura Gallarum 15,0, Aqua florum Ananisi 250,0, Spiritus (90 Vol. Proc.) 2000,0.

Aether formicicus.

Aether formicicus. Aether formicus. Ameisensäure-Aethyläther. Aethylformiat. Ameisenäther. Rumäther. Zuckeräther. $\text{HCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$. Mol. Gew. = 74.

Man unterscheidet im Handel ein technisches Produkt, welches meist als Rumäther bezeichnet wird, und das reine Präparat, welches als reiner Ameisensäure-Aethyläther bezeichnet wird.

Darstellung. a) Des reinen Aethylformiates. 1) Bei der Darstellung des Chloroforms durch Einwirkung von Natronlauge auf Chloralhydrat erhält man als Nebenprodukt Natriumformiat. Dieses wird im Wasserbade entwässert. — 100 Th. des entwässerten Natriumformiates werden in einer Retorte mit einem

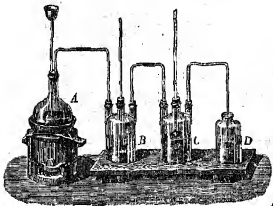


Fig. 54. A. Chlorwasserstoffentwickler. B. Schwefelsäuregefäß zum Trocknen des Chlorwasserstoffs. C. Weingeistige Füllvorrichtung. D. Wassergefäß.

kalten Gemisch aus 88 Th. Weingeist (90 Vol. Proc.) und 150 Th. konz. Schwefelsäure übergossen und die Mischung nach guter Vertheilung aus einem zunächst auf etwa 60°C., gegen das Ende der Destillation auf etwa 75°C. gehaltenen Wasserbade bei sehr guter Kühlung abdestillirt. Das Destillat, dessen Menge etwa 115 Th. beträgt, wird durch Schütteln mit Magnesiumcarbonat entleert, alsdann filtrirt, durch geschmolzenes Calciumchlorid von Alkohol und Wasser befreit, schließlich aus dem Wasserbade rektifizirt.

2) In einen geräumigen Kolben, welcher mit einem Rückflusskühler verbunden ist, bringt man 4 Th. sirupdickes Glycerin, 1 Th. krystallisirte Oxalsäure und 1 Th. Weingeist von 95 Vol. Proc. Bei gelindem Erwärmen tritt lebhafte Gasentwicklung ein, die Oxalsäure spaltet sich in Kohlensäure und Ameisensäure. Das Glycerin wird dabei nicht verändert. Die gebildete Ameisensäure verbindet sich mit den vorhandenen Aethylalkohol zu Aethylformiat. — Wenn bei anhaltendem Erwärmen die Entwicklung der Kohlensäure nachlässt, so fügt man wiederum 1 Th. kryst. Oxalsäure und 1 Th. Weingeist hinzu, erwärmt von Neuem bis die Entwicklung der Kohlensäure wieder nachlässt. — Man setzt nun noch zweimal je 1 Th. Oxalsäure und Weingeist hinzu, bis also auf 4 Th. Glycerin je 4 Th. kryst. Oxalsäure und Weingeist verbraucht worden sind. Nach beendeter Kohlensäure-Entwicklung kehrt man den Kühler um und destillirt das gebildete Aethylformiat ab. Das Destillat wird wie sub 1 durch Magnesiumcarbonat entsäuert, alsdann durch Calciumchlorid von Wasser und Alkohol befreit, schließlich aus dem Wasserbade bei etwa 60°C. rektifizirt.

b) Des technischen Rum-Aethers. Nach Wöhler.

In eine sehr geräumige kupferne (oder bleierne) Destillirblase, welche mindestens 10 Mal mehr Rauminhalt hat, als das Volum der einzutragenden Substanzen beträgt, werden 110 Th. grobgepulverter Braunkstein, 45 Th. kaltes Wasser und 80 Th. Kartoffelstärke eingetragen und durch Umrühren gemischt. Nach dem Aufsetzen des Helms und Verbindung desselben mit guter Kühlvorrichtung und Vorlage, und nach

sorgfältiger Lutarung der Fugen giesst man durch den Tubus der Destillirblase ein kaltes Gemisch aus 90 Th englischer Schwefelsäure und 55 Th 90proc Weingeist. Es wird nun nach dem Verschluss des Tubus geheizt, unter nur allmählich vermehrter Feuerung, bis die Destillation beginnt, dann wird aber sofort die Feuerung beseitigt oder auf ein Minimum beschränkt, indem die in der Blase eintretende Reaktion soviel Wärme erzeugt, als zunächst zur Destillation erforderlich ist. Später, wenn die Destillation nachlässt, wird sie wieder durch Heizung befördert. Die Heizung mit Wasserdampf lässt sich natürlich bequemer regeln. Es werden 60—62 Th Destillat im ganzen gesammelt, jedoch ist es zweckmässig, die ersten übergelenden 2—3 Th für sich aufzufangen, da sie oft mehr Weingeist als Ameisensäure-Aether enthalten, ebenso die zuletzt übergelenden 6 Th für sich zu sammeln, insofern sie nämlich sehr wasserreich sind. Durch Rektifikation kann man aus diesen Destillatfraktionen den Aether sammeln. Die in der Mitte der Destillationsoperation gesammelten 51—53 Th bilden den Rumlather des Handels. Reagirt der Aether sauer, so entsäuert man mit Magnesiumkarbonat, lässt absetzen, dekantirt oder filtrirt. Magnesiumformiat ist in Weingeist oder Ameisenäther nicht löslich.

Eigenschaften des reinen Äthylformiats. Farblos, leicht flüchtige und leicht entzündliche, nach Arak riechende, neutrale, bei 54—55°C siedende Flüssigkeit in ca 10 Th Wasser löslich. Spec Gew = 0,937. Mit Weingeist und Aether in jedem Verhältnis mischbar. Gegen ammoniakalische Silbernitratlösung verhält es sich wie Ameisensäure. — Hat der Aether saure Reaktion angenommen, die aber seine Verwendung als Rum-Aroma nicht hindert, so kann er durch Magnesiumkarbonat entsäuert werden.

Aufbewahrung. Unter den nämlichen Vorsichtsmaassregeln wie Aether.

Anwendung. Der reine Ameisensaure Äthylather hindert in Dampfform die Entwicklung von Bakterienkulturen, weil er in Verdünnung mit feuchter Luft in Ameisensäure und Äthylalkohol gespalten wird. Er verursacht beim Einathmen keinerlei Unbequemlichkeiten, vielmehr sollen Kehlkopfkatarrhe und Rachentkarrhe auffallend günstig beeinflusst werden. Acusserlich als reizende Einreibung. Der Aether bildet sich übrigens stets im Spiritus Fermentarum. — In der synthetischen Chemie viel gebrauchtes Reagens. — Das technische Präparat zur Herstellung von kunsthoen Arak- und Rum-Essenzen.

Arakessenz		Rumessenz	
Rp Vanillae concisae	3,0	Rp Vanillae concisae	2,5
Herbac Thome Pecco	50,0	Olei Rosae	10,0
Catechu pulverati	10,0	Radioli Tormentillae concisae	20,0
Olei Florum Amandi	Guttas 2	Florem Cassiae contusorum	2,5
Aceti pyralignosi rectificati	50,0	Fulguris splendens pulverat	15,0
Aetheris formiciol	100,0	Salis culinaris	25,0
Spiritus Aetheris nitrosi crud	10,0	Aetheris formiciol	100,0
Spiritus (90 %)	500,0	Spiritus Aetheris nitrosi	15,0
6 Tage lang zu maceriren, dann zu kochen und zu filtriren. 20,0—25,0 zu einem Liter 55procen- tigen Weingeist geben künstlichen Arak (Spiritus Oryae)		8 Tage lang zu maceriren, dann zu filtriren. 15,0—20,0 geben mit 1 Liter 55 bis 56proc Weingeist künstlichen Rum	

Aether fumaricus.

I. Aether fumaricus. Fumarsäure-Äthyläther. Fumaräther. $C_4H_4O_4(C_2H_5)_2$. Mol. Gew = 172.

Darstellung. Man löst 10 Th Fumarsäure in 15 Th Weingeist von 96—98 Proc und leitet in die auf 40—50°C erwärmte Lösung trockenes Salzsäuregas bis zur Sättigung ein. Nach 24stündigem Stehen schüttelt man die Flüssigkeit mit dem gleichen Volumen Wasser durch, trennt die sich absetzende Aetherschicht (welche specifisch schwerer ist als Wasser) ab, schüttelt diese mit Natriumkarbonatlösung, hierauf nochmals mit Wasser und rektifizirt den Aether durch Destillation. Man fängt die bei 200—220°C siedenden Antheile auf.

Angenehm ätherartig riechende Flüssigkeit, Siedep 218°C, welche künstlichen Fruchtessenzen in geringer Menge zugesetzt wird.

II. Acidum fumaricum Fumarsäure, $C_4H_4O_4$, Mol. Gew. = 116, Im isländischen Moose, in verschiedenen Schwämmen (*Agaricus piperatus*, *Boletus pseudo ignarius* u. a.), im Kraute von *Glaucum luteum*, *Corydalis bulbosa* und *Fumaria officinalis* enthalten

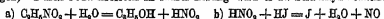
Zur Darstellung fällt man aus dem Saft oder dem wässrigen Auszug des Kiantos von *Fumaria officinalis* die Säure durch Zugabe von Bleimacetat als fumarsaures Blei, welches durch Kristallisation aus siedendem Wasser gereinigt wird. Man vertheilt es abdam in Wasser, zersetzt es unter Erwärmen durch Einleiten von Schwefelwasserstoff, filtrirt und dampft das Filtrat zur Kristallisation ein. Künstlich kann die Fumarsäure erhalten werden durch Erhitzen der Aopfelsäure auf $150^{\circ}C$

Farblose Prismen, Nadeln oder Blätter, bei $200^{\circ}C$ ohne zu schmelzen, fast unzerstört sublimierend.

Aether nitrosus.

Unter „Aether nitrosus“ ist das Aethylnitrit, $C_2H_5NO_2$, d. i. der Salpetrigsäure-Aethyläster zu verstehen. Dieser findet in reinem Zustande therapeutische Verwendung nicht, dagegen werden alkoholische Präparate medicinisch verwendet, welche mehr oder weniger Aethylnitrit enthalten.

I. † Aethylum nitrosum Aether nitrosus Aethylnitrit. Salpetrigsäure-Aethyläther (ester), NO, C_2H_5 , Mol. Gew. = 75. Wird in reinem Zustande durch Destillation einer Lösung von Natriumnitrit mit Alkohol und passend verdünnter Schwefelsäure in den weiter unten von der U-St angegebenen Verhältnissen erhalten. Farblos, bei $16^{\circ}C$ siedende Flüssigkeit von apfelartigem Geruch, in 50 Th. Wasser löslich. Spec. Gew. 0,947. Wird als solches medicinisch nicht verwendet, indessen besteht der im englischen und amerikanischen Handel vorkommende *Spiritus Aetheris nitrosi concentratus* oder *Concentrated sweet spirit of nitre* ungefähr aus reinem Aethylnitrit. — In saurer Lösung reagirt es auf Eisenoxydsalze und aromatische Amino wie salpetrige Säure (erzeugt z. B. Diazoverbindungen). Durch Jedwasserstoff in saurer Lösung wird es zu Stickoxyd reducirt.



Die als *Spiritus Aetheris nitrosi* von den Pharmakopöen aufgenommenen Präparate werden meist durch Destillation von Weingeist mit Salpetersäure dargestellt. Sie stellen im wesentlichen alkoholische Lösungen von Aethylnitrit dar, enthalten aber ausserdem noch Oxydationsprodukte des Alkohols. Ihre nähere Zusammensetzung ist je nach der vor geschriebenen Bereitungsweise verschieden.

II. Spiritus Aetheris nitrosi (Brit. Germ. Helv. U-St.) Spiritus nitaleo aethereus Spiritus Nitri dulcis. Salpeterätherweingeist. Versüsseter Salpetergeist. Spirit of Nitrous Ether.

A. Germ. Man schmelzt 5 Th. Weingeist (Spec. Gew. 0,832) in einem offenen Cylinder vorsichtig über 8 Th. Salpetersäure (Spec. Gew. 1,153) und stellt das lose bedeckte Gefäss zwei Tage an einem kühlen Orte bei Seite. Nach dieser Zeit ist in gelinder Weise Mischung beider Flüssigkeiten erfolgt und auch schon ein kleiner Theil des Alkohols zu Aldehyd oxydirt. — Man bringt die Mischung in eine Glasretorte und destillirt aus dem Wasserbade mit angeschlossenem Liebig'schen Kühler unter sorgfältiger Kühlung in eine Vorlage, welche 5 Th. Weingeist (Spec. Gew. 0,832) enthält. Man destillirt, so lange noch etwas übergeht, bricht die Destillation aber ab, sobald braune Dämpfe in der Retorte auftreten. — Das Destillat wird mit soviel gebranntem Magnesia (MgO) versetzt, bis es blaues Lackmuspapier nicht mehr röthet, 24 Stunden lang unter gelegentlichem Umschütteln über dieser stehen gelassen, dann filtrirt man es und rectificirt es aus dem Wasserbade unter anfänglicher mässiger Erwärmung aber guter Kühlung. Es werden 8 Th. abdestillirt.

Die Destillation führt man zweckmässig nicht aus dem Dampfapparate selbst aus, weil dieser beim Springen der Retorte durch die austretende Salpetersäure beschädigt werden würde, sondern man benutzt zweckmässig eine aus verzinntem Eisen oder Kupferblech hergestellte Wasserkapelle oder man extemporiert im Wasserbad aus einem grösseren Topfe z. B. aus Gusseisen. (S. Fig. 35–37.)

Klare, farblose oder schwach gelbliche Flüssigkeit von ätherischem, apfelartigem Geruch, mit Wasser klar mischbar. Spec. Gew. 0,840—0,850. Beim Vermischen mit einer konc. Lösung von Ferrosulfat in Salzsäure erfolgt Braunfärbung der Flüssigkeit. Im Verlaufe der Aufbewahrung nimmt sie saure Reaktion an; man entsäuert sie alsdann durch gebrannte Magnesia und rektifiziert sie nochmals. Gern. begrenzt den Säuregehalt: 100 cem dürfen nach Zusatz von drei Tropfen Normal-Kalilauge nicht mehr sauer reagiren. — Das Präparat ist im wesentlichen eine alkoholische Auflösung von Aethylnitrit, daneben enthält es Aldehyd und Aethylacetat.

B. Helv. 12 Th. Weingeist (Spec. Gew. 0,812—0,816) werden mit 3 Th. roher Salpetersäure¹⁾ (Vorsicht beim Mischen!) aus einer Retorte im Wasserbade destillirt, bis



Fig. 35. Außere Ansicht einer Wasserkapelle. $\frac{1}{4}$ Grösse d. Durchmessers.

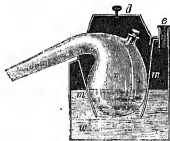


Fig. 36. Wasserkapelle mit Retorte und Wasser im Durchschn. $\frac{1}{4}$ Grösse des Durchmessers.

10 Th. überdestillirt sind. Das Destillat wird mit Magnesiumkarbonat entsäuert, dann abgesehen oder abfiltrirt und aus dem Wasserbade rektifizirt.

Farblose oder schwach gelbliche Flüssigkeit, ursprünglich von neutraler Reaktion. Spec. Gew. 0,845—0,855. Begrenzung des Säuregehaltes wie bei Gorm. Bestandtheile wie bei Germ., aber in anderen Verhältnissen.

C. Brit. Zu 1000 cem Weingeist (Spec. Gew. 0,834) mischt man allmählich 100 cem konc. Schwefelsäure, alsdann noch vorichtig 125 cem Salpetersäure (Spec. Gew. 1,42); diese Mischung gießt man in eine tubulirte Retorte, welche 100 g dünnen Kupferdraht enthält, setzt in den Tubus ein Thermometer ein und verbindet die Retorte mit einem Linné'schen Kühler, kühlt auch die Vorlage durch Eis gut ab. Man legt 1000 cem Alkohol (90 Proc.) vor und destillirt 600 cem aus dem Wasserbade ab mit der Vorsicht, dass die Temperatur nicht über 82,2° C. hinausgeht. Hierauf lässt man den Retorteninhalt erkalten, und wenn dies geschehen ist, gießt man in die Retorte nochmals 25 cem Salpetersäure und destillirt nochmals 100 cem ab, so dass der Gesamtinhalt der Vorlage = 1700 cem beträgt. Man mischt dieses Destillat mit 1000 cem Weingeist (Spec. Gew. 0,834) oder soviel, dass die Mischung den vorgeschriebenen Gehalt an Aethylnitrit hat, 2,0 Proc. Entsäuerung findet nicht statt. — Farblose oder gelbliche Flüssigkeit. Spec. Gew. 0,838—0,842.

D. U-St. Man bringt eine Lösung von 770 g Natriumnitrit in 1000 cem Wasser in einen passenden Destillationskolben, welcher mit einem Linné'schen Kühler verbunden ist, fügt 550 cem Weingeist (Spec. Gew. 0,816) hinzu, mischt und lässt mittels eines in den Destillationskolben gasdicht eingesetzten Hahntrichters eine Mischung aus 520 g konc. Schwefelsäure und 1000 cem Wasser zufließen. Die Destillation beginnt schon ohne besondere Erwärmung und wird unter mässiger Heizung aus dem Wasserbade zu Ende geführt. Der Kühler ist mit eiskaltem Wasser, die Vorlage durch eine Mischung von grob zerstoßnem Eis und Kochsalz zu kühlen. Man wäscht das ätherische Destillat zunächst mit 100 cem eiskaltem Wasser, dann hebt man die Aetherschicht ab und wäscht sie mit 100 cem eiskaltem Wasser, in welchem 10 g kryst. Natriumkarbonat gelöst sind. Man trennt die Aetherschicht sorgfältig vom Wasser, entwässert sie durch Maceration in geschlossener Flasche mit 30 g scharfgeglühtem Kaliumkarbonat und filtrirt sie alsdann durch einen Wattebausch in eine Flasche, welche 2000 cem Weingeist (Spec. Gew. 0,816)



Fig. 37. Manchette der Wasserkapelle.

¹⁾ Helv. hat im Text rohe Salpetersäure nicht aufgenommen. Es wird indessen eine solche von 1,38—1,40 Spec. Gew. anzuwenden sein.

enthält und deren Gewicht (Flasche und Wengest) vorher festgestellt worden ist. Man erwärmt nach der Filtration durch nochmalige Wägung das Gewicht des im Alkohol gelösten Aethylnitrats und giebt hierauf noch soviel Wengest zu, dass das Gesamtgewicht der Flüssigkeit das 22fache des gelösten Aethylnitrats beträgt.

Farblose oder schwach gelbliche Flüssigkeit Spec Gew ca 0,820

Prüfung. Nur die Brit und U-St lassen eine Bestimmung des Aethylnitratgehaltes vornehmen und zwar durch Einwirkung von Kalumjodid und Schwefelsäure im Azotometer 1 Mol NO entspricht = 1 Mol $C_2H_5NO_2$. 1 cem NO wiegt bei 0° C und 760 mm B = 0,0013426 g und entspricht = 0,0033565 g $C_2H_5NO_2$.

Brit. verlangt 5 cem des frischhergestellten Präparates sollen bei 15,5° C und 760 mm B 31,25—35,0 cem Stickoxyd geben. Längere Zeit aufbewahrte Präparate sollen noch 25 cem Stickoxyd geben. Dies entspricht einem Gehalt von 2,5 bez. 1,85 Proc Aethylnitrit. U St. verlangt 5 cem des Präparates sollen bei mittlerer Temperatur (25° C) nicht weniger als 55 cem Stickoxyd geben, was rund einem Gehalt von 4 Proc Aethylnitrit entspricht.

Aufbewahrung. In kleinen, völlig gefüllten Gefässen, zweckmässig vor Licht geschützt. Im Verlaufe der Aufbewahrung nimmt das Präparat stets saure Reaktion an. Man kann die Säuerung verhindern, indem man es über Magnesiumkarbonat oder besser über einigen Krystallen von neutralem Kaliumtartrat aufbewahrt. Stark saure Präparate sind durch gebrannte oder kohlensäure Magnesia zu entsäuern und nochmals zu rektifizieren.

Anwendung. Der versusste Salpetergeist wird gelegentlich als Geschmackkorrigens zu Mixturen und Tropfen zugesetzt. Man hält ihn für ein Diureticum und setzt ihn besonders Mischungen des Copayabalsams zu, wo es zugleich als Diureticum und als Geschmackkorrigens dient. Aeusserlich in Gurgelwässern bei aphthösen und anginalen Affektionen. Technisch als Bestandtheil von Essenzen für Fabrikation von Spirituosen.

Der Arzt vermeide es, den versüßten Salpetergeist mit Antipyrin, Kalumjodid, Kalumbromid (überhaupt mit Jodiden oder Bromiden), sowie mit Kalomel zugleich zu verordnen.

III Spiritus Aetheris nitrosi crudus. Spiritus Nitri dulcis crudus. Roher versüsster Salpetergeist. Dient als Aroma zur Darstellung von Rum, Nordhäuser, Korn und Franzbranntwein. Die Bereitung ist dieselbe, wie sie vom Spiritus Aetheris nitrosi angegeben ist, nur fällt eine Entsäuerung und Rektifikation des Destillates fort.

Der rohe versüßte Salpetergeist ist von saurer Reaktion, nach einiger Zeit der Aufbewahrung gelblich und enthält Blausäure. Er wird nur in kleinen Mengen als Aroma verwendet.

Franzbranntwein Essenz

I	
Rp Aetheris acetic	
Spiritus Aetheris nitrosi crudi	aa 100,0
Acid pyro-lignos rectificat	10,0
Spiritus (90 %)	40,0
10,0 g auf 8 Liter 55—60procentigen Weingeist geben Franzbranntwein	

II.

Rp Spiritus Aetheris nitrosi crudi	100,0
Tincturae aromaticae	50,0
Aetheris acetic	10,0
Acid tannic	15,0
Spiritus (90 %)	60,0
10,0 g auf circa 2,5 Liter 55—60proc reinen Weingeist geben Franzbranntwein. Diese Mischung ist der vorigen vorzuziehen.	

Nordhäuser Korn Essenz

Rp Aetheris acetic	800,0
Spiritus Aetheris nitrosi crudi	200,0
Spiritus (90 %)	160,0
Oleum Juniperi fructus	8,0
1 1/2 Theile der Essenz mit 1000 Theilen 40proc reinem Weingeist gemischt geben Nordhäuser-Korn-Branntwein	

Rum Essenz

Rp Spiritus Aetheris nitrosi crudi	100,0
Tincturae Vanillae	10,0
Tincturae Galliae	60,0
Acid pyro-lignos rectificat	50,0
Tincturae Sacchari tost	
Spiritus Vini	aa 150,0
Circa 10,0 g auf 1 Liter 56proc Weingeist.	

Aether pelargonicus.

Aether pelargonicius Pelargonsäure-Aether Pelargonsäure-Aethyläther
(-ester). Weindäther $C_6H_{11}CO_2 C_2H_5$ Mol. Gew. = 186

Die zur Darstellung dieses Aethers erforderliche Pelargonsäure gewinnt man durch Oxydation des Rautenöles (von *Ruta graveolens* L.) mittelst Salpetersäure. Das Rautenöl enthält als Hauptbestandtheil Methylonylketon $CO-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{C}_6\text{H}_9}{\text{C}}}$, aus welchem durch Oxydation mit Salpetersäure Essigsäure und Pelargonsäure entstehen $CH_3 CO C_6H_9 + 3O = C_2H_4O_2 + C_8H_{17}CO_2H$

Darstellung. In einem mit Rückflusskühler verbundenen Kolben kocht man 10 Th Rautenöl mit 30 Th 6—7 proe Salpetersäure (Spec Gew = 1,035—1,040). Sobald die Einwirkung zu stürmisch wird, entfernt man die Flamme, setzt aber die Warmezufuhr fort, wenn die Einwirkung trager wird. Dies Erhitzen setzt man fort, bis eine Einwirkung der Salpetersäure nicht mehr stattfindet. Man lässt erkalten, hebt die obige Schicht ab, wäscht sie zunächst in Wasser, und durchschüttelt sie alsdann mit Kalilauge im Uberschuss. Man verdünnt mit etwas Wasser, filtrirt durch ein genässtes Filter und zersetzt das Filtrat mit verdünnter Salzsäure. Die vorher an das Kali gebunden gewesene Pelargonsäure scheidet sich zuletzt als obige Schicht ab, welche durch Waschen mit Wasser gereinigt wird.

100 Th dieser Pelargonsäure werden in 38 Th absolutem Alkohol unter Erwärmen gelöst, alsdann leitet man in die auf 50—60°C zu haltende Lösung durch Schwefelsäure getrocknetes Chlorwasserstoffgas bis zur Sättigung ein und lässt einige Tage gut verschlossen stehen. Man schüttelt alsdann die freie Salzsäure mit Wasser aus, beendet die Entsauerung durch Ausschütteln mit Sodaauslösung. Man wäscht nochmals mit Wasser, trennt im Scheidetrichter, beseitigt die letzten Spuren Wasser durch Eintragen von geschmolzenem Calciumchlorid und filtrirt, oder man reinigt (den Aether durch Destillation (am besten im luftverdünnten Raume).

Statt des Rautenöles kann man auch reine Oelsäure in gleicher Weise mit Salpetersäure oxydiren und wie angegeben weiter behandeln, man erhält dann einen ähnlich riechenden Aether, weil die Aether der höheren Fettsäuren und Oelsäuren einander im Geruche sehr ähnlich sind.

Eigenschaften. Farblose, angenehm nach Quitten und Cognac riechende Flüssigkeit. Spec Gew 0,86 Siedep 227—228°C

Der Pelargonsäure Aether des Handels wird mit $\frac{1}{8}$ Gewicht absolutem Weingeist vermischt verfrachtet gehalten.

Quittenessenz, Cognac-Essenz Pelargonsäure Aethyläther 1 Th., Weingeist 20 Th

Aether valerianicus.

I. Aethylum valerianicum Aether valerianicus. Valeriansäure-Aethyläther. Aethylvalerianat Baldrianäther Obstäther. $C_8H_{17}O_2 C_2H_5$ Mol. Gew. = 180

Darstellung. Man entwässert valeriansaures Natrium zunächst durch Austrocknen bei 80—40°C, später vollständig im Wasserbade bez. Luftbade und zerreibt es zu grobem Pulver.

100 Th. dieses entwässerten Natriumvalerianates werden in einen Destillirkolben oder in eine Retorte gebracht und mit einer erkalteten Mischung aus 85 Th. conc. Schwefelsäure und 50 Th. Weingeist (Spec Gew = 0,817) übergossen. Man destillirt aus einem Sandbade mit vorgelegtem Kühler. Das Destillat wird mit einem gleichen Volumen Wasser, welchem etwas Natriumbikarbonat zugesetzt ist, hierauf nochmals mit Wasser gewaschen. Man entwässert durch Eintragen von geschmolzenem Calciumchlorid und rektifizirt am besten durch Destillation unter vermindertem Drucke.

In den Handel kommt der mit $\frac{1}{8}$ seines Gewichtes absolutem Weingeist versetzte reine Aether

Eigenschaften Farblose, im unverdünnten Zustande nicht besonders angenehm, im verdünnten Zustande angenehm apfelartig riechende und schmeckende Flüssigkeit Spec Gew 0,872 Siedep 135° C

Aufbewahrung. Wie Essigäther, s diesen Auch dieser Aether unterliegt im Verlaufe der Aufbewahrung einer Zersetzung, in deren Verfolg freie Valeriansäure auftritt, welche den Geruch begreiflicherweise stark beeinträchtigt Man kann einen solchen Aether verbessern, wenn man ihn mit Natrumbicarbonat durchschüttelt und filtrirt, event alsdann aus dem Sandbade rektifizirt Auch empfiehlt sich Aufbewahrung über Magnesiumcarbonat, welches in Form von komprimirten Stücken (Pastillen) eingebracht wird

Anwendung In weingeistiger Lösung als Aroma für Konfituren und Getränke

II Amylium valerianicum Valeriansäure-Amyläther (-ester). Amylvalerianat. $C_6H_9O_2C_5H_{11}$ Mol. Gew = 172 Wird genau wie der vorige dargestellt, indem man 124 Th trockenes Natriumvalerianat mit einer erkalteten Mischung von 105 Th kenne Schwefelsäure und 88 Th Amylalkohol destillirt, um übrigen genau wie vorher verfährt

Farblose Flüssigkeit, in verdünntem Zustande apfelartig riechend Spec Gew 0,880, Siedep 188—190° C

III Fruchtesenzen, wie sie bei der Darstellung der Zuckerwaaren, der Limonaden und ähnlicher Genussmittel verwendet werden, sind aus den im Vorstehenden besprochenen Aetherarten zusammengesetzt Für die wichtigeren geben wir die folgenden Vorschriften:

Ananas-Essenz Chloroform 10,0, Acetaldehyd 10,0, Buttersäure-Aethyläther 50,0, Buttersäure-Amyläther 100,0, Glycerin 80,0, Spiritus¹⁾ (90 Vol Proc) 1 l

Apfel-Essenz. Chloroform 10,0, Salpeteräther²⁾ 10,0, Aldehyd 20,0, Essigäther 10,0, Valeriansäure Amyläther 100,0, Oxalsäure³⁾ 10,0, Glycerin 40,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Aprikosen-Essenz. Chloroform 10,0, Buttersäure Aethyläther 100,0, Valeriansäure Aethyläther 50,0, Persicoöl 10,0, Amylalkohol 20,0, Buttersäure-Amyläther 10,0, Weinsäure⁵⁾ 10,0, Glycerin 40,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Citronen-Essenz Chloroform 10,0, Salpeteräther²⁾ 10,0, Aldehyd 20,0, Essigäther 100,0, Citronenöl 100,0, Weinsäure⁵⁾ 100,0, Glycerin 50,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Birnen-Essenz. Essigäther 50,0, Essigsäure-Amyläther 10,0, Glycerin 100,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Erdbeeren-Essenz Salpeteräther²⁾ 10,0, Essigäther 50,0, Ameisensäure Aethyläther 10,0, Buttersäure Aethyläther 50,0, Wintergrünöl 10,0, Essigsäure Amyläther 80,0, Buttersäure-Amylather 20,0, Glycerin 20,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Himbeeren-Essenz. Salpeteräther 10,0, Aldehyd 10,0, Essigäther 50,0, Ameisensäure-Aethyläther 10,0, Buttersäure Aethyläther 10,0, Benzoesäure-Aethyläther 10,0, Weindöl 10,0, Wintergrünöl 10,0, Essigsäure Amyläther 10,0, Buttersäure-Amyläther 10,0, Weinsäure⁵⁾ 50,0, Bernsteinsäure⁶⁾ 10,0, Glycerin 40,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Johannisbeeren-Essenz Aldehyd 10,0, Essigäther 50,0, Benzoesäure-Aethyläther 10,0, Weindöl 10,0, Weinsäure⁵⁾ 50,0, Bernsteinsäure⁶⁾ 10,0, Benzoesäure⁷⁾ 10,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Kirschen-Essenz Essigäther 50,0, Benzoesäure-Aethyläther 50,0, Persicoöl 10,0, Benzoesäure⁷⁾ 10,0, Glycerin 80,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Pflirsich-Essenz. Aldehyd 20,0, Essigäther 50,0, Ameisensäure-Aethyläther 50,0, Buttersäure-Aethyläther 50,0, Valeriansäure Aethyläther 50,0, Persicoöl 50,0, Amylalkohol 20,0, Glycerin 50,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Rosmunden-Essenz Aldehyd 50,0, Essigäther 50,0, Ameisensäure-Aethyläther 10,0, Buttersäure-Aethyläther 20,0, Persicoöl 40,0, Glycerin 80,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Reinnetten-Essenz Valeriansäure Amyläther 100,0, Essigäther 10,0, Valeriansäure Aethyläther 80,0, Weingeist⁴⁾ 1 l

Alle diese Esenzen, welche übrigens im Handel in vorzüglichster Beschaffenheit anzuhandeln sind, dürfen nur in den möglichst kleinsten Mengen angewendet werden Ein „Zu viel“ beeinträchtigt den Geschmack und Geruch ganz erheblich

¹⁾ Unter Weingeist ist in diesen Vorschriften stets solcher von 90 Vol Proc zu verstehen — ²⁾ Unter Salpeteräther ist Spiritus Aethers nitrosi gemeint

³⁾ Die Angaben für die freien Säuren beziehen sich auf Kubikcentimeter der mit Weingeist von 90 Vol Proc bereiteten kalt gesättigten Lösungen

Aethyleni Praeparata.

Unter dieser gemeinsamen Ueberschrift sollen hier das Aethylenchlorid und das Aethylenbromid behandelt werden. Die Darstellung beider erfolgt in der Weise, dass man zunächst durch Einwirkung von konc. Schwefelsäure auf Alkohol in der Wärme Aethylen erzeugt und dieses durch Addition von Chlor bezw. Brom in Aethylenchlorid bezw. Aethylenbromid verwandelt.

I. † Aethylenum bromatum. Aethylenbromid. Bromäthylen. β -Dibrom-Aethan. $C_2H_4Br_2$. Mol. Gew. = 188.

Darstellung. In einem etwa 2 Liter fassenden Rundkolben *A* erhitzt man ein Gemisch von 25 g Alkohol und 150 g roher konc. Schwefelsäure auf flachem Sandbade, bis die Gasentwicklung in vollem Gange ist, und lässt dann aus einem Tropftrichter *B* ein Gemisch aus 1 Th. Alkohol und 2 Th. roher Schwefelsäure in dem Maasse nachfließen, dass bei gleichmässiger, ziemlich lebhafter Gasentwicklung kein Schäumen des Kolbeninhaltes stattfindet. Das sich entwickelnde Gas leitet man, um es von Alkohol, Aether, schwediger Säure und Kohlensäure zu reinigen, durch drei, Sicherheitsröhren tragende Waschflaschen, von denen die erste *I* mit konc. Schwefelsäure, die beiden andern *II* und *III* mit roher Natronlauge beschickt sind. Das so gereinigte Aethylen gas gelangt in

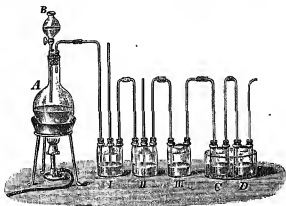


Fig. 23.

zwei Woulff'sche Flaschen *C* und *D*, die durch Eiswasser gekühlt werden und unter Wasser befindliches Brom enthalten. In der ersten Flasche befinden sich 150 g Brom und eine 1 cm hohe Wasserschicht, in der zweiten Flasche 50 g Brom und die gleiche Quantität Wasser. Man setzt das Einleiten des Aethylens unter guter Kühlung so lange fort, bis die Bromschichten in beiden Vorlagen fast farblos geworden, bezw. nur noch schwach gelb gefärbt sind.

Man mischt alsdann das erhaltene Rohprodukt mit verdünnter Natronlauge, alsdann mit Wasser, trennt es mittels Scheidetrichters, lässt es 24 Stunden über geschmolzenem Calciumchlorid stehen und rektifiziert es durch Destillation.

Eigenschaften. Farblose, stark lichtbrechende, neutrale Flüssigkeit von chloroformartigem Geruch und brennendem Geschmack, ziemlich leicht flüchtig. In Wasser unlöslich, löslich in Alkohol und in Aether. Spec. Gewicht 2,170 bei 20° C., Siedepunkt 129° C.

Beim Kochen mit alkoholischer Kalilauge werden Wasser, Vinylalkohol und Kaliumbromid gebildet.

Prüfung. 1) Es sei farblos; gefärbte Präparate sind zu verwerfen bezw. zu reinigen (s. Darstellung). 2) Mit dem gleichen Volumen Aethylenbromid geschütteltes Wasser rüthe blaues Lackmuspapier nicht und werde durch Silbernitrat nicht sofort getrübt. 3) Spec. Gew. und Siedetemp. soll sich in den angegebenen Grenzen halten. 4) Löst man 10 Tropfen Aethylenbromid in 5 cm weingeistiger Kalilauge und fügt 2–3 Tropfen Anilin zu, so darf beim Erwärmen der Geruch nach Isonitril nicht auftreten (Chloroform).

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt

Anwendung. Bromäthylen wurde gegen Epilepsie empfohlen. Man giebt es Erwachsenen dreimal täglich zu 0,1—0,2 g in Oel-Emulsionen oder, mit Mandelöl gemischt, in Gelatine-Kapseln. Äthylenbromid ist erheblich toxischer als Äthylbromid (s. d.); der Apotheker hüte sich, fälschlich das Äthylenbromid an Stelle von Äthylbromid abzugeben.

II. † Äthylenum (bi-)chloratum (Ergänzb.). Elaylum chloratum. Aethorinum chloratum. Oleum Chemiceorum Hollandicorum. Liquor hollandicus. Schwerer Salzäther. Äthylenchlorid. β -Dichlor-Äthan. Elaylechlorid. Elaylechlorfir. Dutch liquid. Chlor-Ethylene. $C_2H_4Cl_2$. Mol. Gew. = 99.

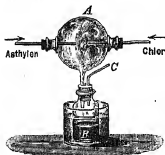


Fig. 89

Darstellung. Man leitet gleiche Volume Äthylen (welches in der Seite 185 angegebenen Weise zu entwickeln ist) und Chlorgas — beide durch Schwefelsäure getrocknet — in einen tubulierten gläsernen Spitzballon A so ein, dass das Äthylen von der einen, das Chlorgas von der anderen Seite eintritt. Beide Gase vereinigen sich unter Selbsterwärmung zu Äthylenchlorid, welches sich an den Wandungen des Ballons A verdichtet und im flüssigen Zustande nach dem darunter befindlichen Gefäße B abtropft. Dieses Gefäß ist durch Einstellen in Eisstücke gut kühl zu halten. Gas, welches etwa der Reaktion entgangen sein sollte, kann durch das Rohr C entweichen.

Die so erhaltene Flüssigkeit wird zunächst durch Schütteln mit SodaaLösung (1:10) entsäuert, dann mit Wasser gewaschen, hierauf so oft mit $\frac{1}{2}$ Vol. konc. Schwefelsäure durchgeschüttelt, bis diese sich nicht mehr dunkel färbt. Alsdann wäscht man mit Wasser, hierauf mit SodaaLösung, und alsdann wiederum mit Wasser. Das Präparat wird schließlich durch geschmolzenes Calciumchlorid entwässert und unter guter Kühlung aus einer Retorte mit eingestelltem Thermometer rektifiziert. Man sammelt die von 84—86° C. übergehenden Anteile.

Eigenschaften. Farblose, chloroformähnlich riechende, brennend-süßlich schmeckende, leicht flüchtige Flüssigkeit. Spec. Gew. 1,280 bei 0° C., bei 15° C. = 1,2545. Siedep. 85° C. Es verbrennt mit russender, grüngesäumter Flamme unter Bildung von Salzsäuredämpfen, ist unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Äther, mischbar mit fetten und ätherischen Ölen. Durch Schütteln mit konc. Schwefelsäure wird es nicht verändert, bezw. gefärbt. Durch Kochen mit alkoholischer Kalilauge entsteht ein knoblauchartig riechendes Gas, das Vinylchlorid $CH_2=CHCl$. Durch Erhitzen mit Anilin und alkoholischer Kalilauge tritt nicht der widerliche Isouitral-Geruch auf.

Prüfung. 1) Es sei farblos; das spec. Gewicht sei nicht unter 1,2580,¹⁾ der Siedepunkt liege bei 84—86° C. 2) Es färbe beim Schütteln mit konc. Schwefelsäure diese innerhalb einer Stunde nicht dunkel (andere organische Chlor-Derivate). 3) Mit dem gleichen Raumtheile Äthylenchlorid geschütteltes Wasser färbe blaues Lackmuspapier nicht roth und werde durch Silbernitrat nicht getrübt (freie Salzsäure in zersetzten Präparaten). 4) Erwärmt man 10 Tropfen Äthylenchlorid mit 5 Tropfen Anilin und 3 cm alkoholischer Kalilauge, so trete der widerliche Isouitralgeruch nicht auf (Chloroform).

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, vorsichtig. Der besseren Haltbarkeit wegen wird dem reinen Präparat ein Zusatz von 1—2 Proc. absolutem Alkohol gemacht.

Anwendung. Äusserlich für sich allein oder in Äther, oder fetten Ölen (1+5) gelöst bezw. mit Fetten gemischt zu reizenden und schmerzstillenden Einreibungen, bei rheumatischen Schmerzen, Neuralgien. Innerlich 5—10—20 Tropfen drei bis viermal täglich in Alkohol, Äther, fetten Ölen gelöst wie Chloroform. Als Inhalations-

¹⁾ Das Ergänzb. schreibt das spec. Gewicht 1,270 bei 15° C. vor.

Anästheticum früher vorübergehend an Stelle des Chloroforms angewendet, jetzt nur noch selten angewendet. Es steht mit Unrecht in dem Rufe, weniger gefährlich zu sein wie Chloroform.

Aethyli Praeparata.

Unter der vorstehenden Ueberschrift sollen die Monohalogenderivate des Aethans, Aethylchlorid, -bromid und -jodid zusammengefasst werden, da ihre gemeinsame Behandlung manche Vortheile bietet.

I. † **Aethylum bromatum. Aethyle bromata. Aether bromatus** (Germ. Helv.). Monobromäthan. Bromwasserstoff-Aether. Ether bromhydrique (Gall.). Ethyl-Bromide. C_2H_5Br . Mol. Gew. = 109.

Darstellung. Das in der organischen Synthese verwendete Bromäthyl wird gewöhnlich durch Einwirkung von Bromphosphor auf Aethylalkohol dargestellt. Solche Präparate dürfen, weil sie häufig durch organische Arsen- und Schwefelverbindungen verunreinigt sind und daher schädlich wirken können, in der Therapie nicht verwendet werden. Zum medicinischen Gebrauch ist vielmehr lediglich das nach folgender Vorschrift dargestellte Bromäthyl zulässig:

Man bereite sich zunächst eine Mischung von 240 g Schwefelsäure und 140 g Weingeist von 0,816 sp. G. (95 Vol. Proc.). Diese Mischung bewerkstelligt man mit Vorsicht, indem man die Schwefelsäure unter Umrühren langsam in den Weingeist einträgt, nicht umgekehrt! Wenn die Mischung sich auf Lufttemperatur abgekühlt hat, so bringt man sie in einen Rundkolben von etwa 1 Liter Fassungsvermögen und setzt unter Umschütteln

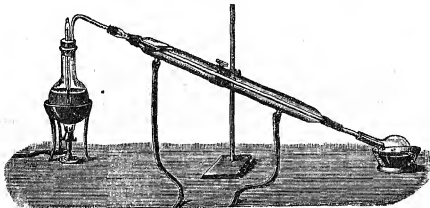
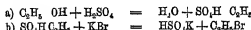


Fig. 40.

nach und nach 240 g grobgepulvertes Kaliumbromid hinzu, wobei besondere Vorsichtsmassregeln nicht zu beobachten sind. Den Kolben setzt man in ein mit trockenem und gestoßtem Sande gefülltes Sandbad ein, schliesst ihn mit einem Kork, der ein gebogenes Abzugsrohr enthält und verbindet das letztere mit einem LIEBIG'schen Kühler. Als Vorlage benutzt man ein Kölbchen, welches in eine mit Eistücken gefüllte Schale eingebettet wird. Hat man ein genügend langes Thermometer zur Verfügung, so kann man dasselbe in den Kork einsetzen, doch muss das Queckilbergelass etwa 2 cm tief in die Flüssigkeit eintauchen. Im anderen Falle kann man auch ein Thermometer in das Sandbad einstellen. Ist der Apparat ordnungsmässig zusammengestellt, so beginnt man das Sandbad anzuhetzen. Wenn das innere Thermometer $100^{\circ}C$. anzeigt (Th. im Sandbade etwa $130^{\circ}C$.), beginnen sich einige Gasblasen zu entwickeln, bei etwa $130^{\circ}C$. (Th. im Sandbade etwa $180^{\circ}C$.), ist die Destillation unter lebhafter Entwicklung feiner Gasbläschen in vollem Gange. Man leitet den Gang der Destillation so, dass das innere Thermometer keinesfalls über $140^{\circ}C$. kommt. Allmählich beginnt der Inhalt des Kolbens zu schäumen, und gegen das Ende, wenn nur noch wenig Destillat übergeht, zeigt er Neigung zum Uebersteigen. Tritt dieser Zufall ein, so hebe man den Kolben sofort aus dem Sandbade heraus, die Abkühlung durch

die Luft kühlt meist, das Uebersteigen zu verhindern. Das Destillat ist in der Regel etwas trübe und schwach gelblich gefärbt. Es enthält ausser Aethylbromid noch Wasser, kleine Mengen von Alkohol (durch Einwirkung von gebildetem Wasser auf die Aethylschwefelsäure entstanden), ferner Bromwasserstoffsäure und, wenn die Destillation mangelhaft geleitet wurde, auch noch Schwefeldioxyd. — Man schüttelt das Destillat, um die Bromwasserstoffsäure zu binden, mit soviel (30—40 ccm) 5 procentiger Kaliumcarbonatlösung, dass deutlich alkalische Reaktion eintritt, trennt die beiden Flüssigkeitsschichten und schüttelt die aus Aethylbromid bestehende spec. schwerere noch viermal mit je einem gleichen Raumtheile Wasser aus, um den Ueberschuss an Alkali, das gebildete Kaliumbromid,¹⁾ ferner Alkohol und Aether nach Möglichkeit zu entfernen. (Gänzlich entfernen kann man den Aether durch Schütteln des Bromäthyls mit einem gleichen Vol. Schwefelsäure von 60° B.)

Das so gewaschene Aethylbromid scheidet man mittelst eines Scheidetrichters sorgfältig vom Wasser, bringt es in eine Flasche und trägt in diese einige Stücke geschnittenen Chlorcalciums ein. Nach entgegigem Stehen über Calciumchlorid, während dessen man bisweilen umschüttelt, giesst man das Aethylbromid in einen entsprechend grossen Fraktionskolben ab und rektifiziert aus dem Wasserbade. Die ersten, trübe übergehenden Antheile verwirft man und fängt die Hauptfraktion, welche zwischen 38 und 40° C über geht, auf.



Eigenschaften. Farblos, lichtbrechende, leicht bewegliche, specifisch schwere Flüssigkeit, von chloroformähnlichem Geruche und brennendem Geschmacke. Nur die Gall hat ein fast reines Aethylbromid, die Germ u. Heiv haben der besseren Haltbarkeit wegen ein geringe Mengen Alkohol enthaltendes Präparat aufgenommen. Leicht flüchtig, nicht leicht entzündlich, aber die Dämpfe verbrennen mit grünlieber Fläbung unter Bildung von Bromwasserstoff.

Reines Aethylbromid hat das spec. Gewicht 1,4735 bei 15° C und siedet zwischen 38 und 39° C.

Für die medicinalen Sorten schreiben die Pharmacopoen folgende Konstanten vor.

	Gall	Germ	Heiv
Spec. Gewicht	1,473	1,458—1,457	1,415—1,450
Siedetemperatur	38,5° C	38—40° C	38—40° C
Gehalt an Alkohol von 98,5 % Spu		1%	1—2,5%

Prüfung. 1) Es sei farblos, völlig flüchtig, rieche nicht unangenehm mercaptanartig. Spec. Gewicht und Siedetemperatur sollen sich in den vorgeschriebenen Grenzen bewegen. 2) Schüttelt man gleiche Vol. Aethylbromid mit cone. Schwefelsäure zusammen, so darf sich die Säure binnen einer Stunde nicht gelb färben (organische Schwefelverbindungen, Aethylen- und Amylverbindungen). 3) Nach dem Schütteln gleicher Vol. Aethylbromid und Wasser darf keine Volumänderung sich zeigen (Alkohol, der aber schon durch das spec. Gewicht erkannt worden wäre). Das abgetrennte Wasser darf nicht sauer reagiren und durch Zusatz einiger Tropfen Silbernitratlösung nicht sofort getrübt werden (freie Bromwasserstoffsäure, Bromide). 4) Beim Erwärmen von 1 ccm Aethylbromid mit 8 Tropfen Anilin und 2 ccm alkoholischer Kalilauge darf der widerliche Geruch nach Carbylamin nicht auftreten (Chloroform).

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, an einem kühlen Orte, in Gefässen mit gut schliessenden Glasstopfen, welche mit Leder zu überbunden sind. Die Heiv scheidet sehr zweckmässig vorsichtige Aufbewahrung vor.

Anwendung. Aethylbromid ist ein Narcoticum. In Dampfform eingeathmet, bewirkt es Anästhesie wie Aether. Die Anästhesie tritt schneller ein wie beim Chloroform, geht aber auch schneller vorüber. Das Bewusstsein ist nicht völlig aufgehoben, aber Schmerzindrücke werden wenig empfunden. Die Muskelspannung bleibt während der Narkose erhalten. — Man benutzt es daher als Inhalations-Anästheticum bei kleineren, nicht

¹⁾ Die alkalische Waschflüssigkeit kann man mit Bromwasserstoffsäure neutralisiren und erhält alsdann durch Eindampfen der filtrirten Lösung Kaliumbromid.

länger als 10—15 Minuten dauernden Operationen, bei welchen Komplikationen und grössere Blutungen nicht zu erwarten sind. Uebrigens beachte man, dass auch das Aethylbromid keineswegs absolut gefahrlos ist; vielmehr sind schon eine ganze Reihe ziemlich unerklärter Todesfälle bei seiner Anwendung vorgekommen.

Innerlich zu 5—10 Tropfen auf Zucker oder mit Spiritus verdünnt oder in Gela-
tinokapseln.

Cave: Der Arzt hüte sich, das Aethylbromid mit dem viel giftiger wirkenden Aethylenbromid (*Aethylenum bromatum*) zu verwechseln, der Apotheker hüte sich, dieses letztere auf ein mangelhaft verschriebenes Rezept hin abzugeben.

II. †Aethylum chloratum. Aethylchlorid. Aether chloratus (hydrochloricus seu muriaticus). Chloräthyl. Monochloräthan. Leichter Salzsäther. Ether chlorhydrique. Ethyl-Chloride. C_2H_5Cl . Mol. Gew. = 84,5. (Syn. Chelen, Kelen.)

Darstellung. Dieselbe erfolgt heute in chemischen Fabriken. Aethylalkohol und möglichst konc. wässrige Salzsäure werden unter 40 Atmosphären Druck längere Zeit auf 150° C. erhitzt. $C_2H_5.OH + HCl = H_2O + C_2H_5Cl$. Das Reaktionsprodukt wird destillirt. Die Aethylchloriddämpfe werden zunächst durch Wasser von 25° C. geleitet, dann durch Calciumchlorid getrocknet, schliesslich in Gefässen, welche unter 0° C. abgekühlt sind, condensirt. Wegen der grossen Flüchtigkeit des Aethylchlorids muss die Kühlung durch stark abgekühlte Salzlösungen erfolgen.

Eigenschaften. Farblose, leicht bewegliche Flüssigkeit von eigenthümlichem, angenehmem Geruche und brennend süssem Geschmacke. Es erstarrt noch nicht bei — 29° C. und siedet bei + 12,5° C. Bei 0° C. hat es das spec. Gewicht 0,921. In Wasser wenig löslich, in Weingeist oder Aether leicht löslich. In den Handel gelangt das Aethylchlorid seiner physikalischen Eigenschaften wegen in druckfesten Glasröhren mit gasdichtem Schraubenverschluss oder mit Kapillaren s. Fig. 41.

Die oben angeführten Namen „Chelen“ und „Kelen“ sind in Frankreich und Belgien gebräuchlich.

Prüfung. Es verflüchtigt sich schon bei mittlerer Temperatur ohne Rückstand. Leitet man seinen Dampf in Wasser, so darf dieses weder blaues Lackmuspapier röthen, noch nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitratlösung sofort getrübt werden.

Aufbewahrung. An einem kühlen Orte, vor Licht geschützt. Vorsichtig.

Anwendung. Aethylchlorid kommt zur Zeit in Glasröhren von 10 und 30 g Inhalt mit gerader oder winkliger Kapillare in den Handel. Bequemer für den Arzt ist die Packung in Glasröhren mit Schraubenverschluss. Fig. 41. Man benutzt es als lokales Kälte-Anästheticum, bei kleineren Operationen (Incisionen etc.), indem man das Glas — die geöffnete Kapillare nach unten — gegen den betreffenden Körportheil richtet. Durch die Verdunstung des austretenden flüssigen Aethylchlorids kann eine Körperstelle bis auf — 35° C. abgekühlt werden.

Man beachte, dass die Dämpfe des Aethylchlorids brennbar sind.

Anestyle-Benzoë, Methäthyl-Henning, Anäthyl und Coryl sind Mischungen unseres Aethylchlorids mit Methylchlorid, gleichfalls als Kälte-Anästhetica verwendet.

Spiritus Aetheris chlorati (Ergänz.). Verstärkter Salzgeist. Spiritus muriatico-aethereus. Spiritus Salis dulcis. Weingeisthaltiger schwerer Salzsäther. 25 Th. rohe Salzsäure (spec. Gew. = 1,16) werden mit 100 Th. Weingeist gemischt und in einen Kolben von 500 Th. Rauminhalt gegossen, der mit haselnussgrossen Stücken Braunsstein vollständig gefüllt ist. Alsdann wird die Mischung der Destillation im Wasserbade unterworfen, bis 100 Th. übergegangen sind. Falls das Destillat sauer ist, wird es



Fig. 41. In aufrechter Stellung giebt die links befindliche Oeffnung — nach Abnahme der Verschräbung — einen nach oben gerichteten Strahl von Aethylchlorid.

mit gebrannter Magnesia neutralisirt und aus dem Wasserbade rektifizirt. Klare, farblose, neutrale Flüssigkeit, spec. Gew. = 0,838–0,842.

Das Präparat ist keine einheitliche chemische Verbindung, sondern besteht im wesentlichen aus Aethylalkohol, welcher kleine Mengen von Chlorsubstitutionsprodukten und Oxydationsprodukten des Aethylalkohols (Chloral, Acetal, Aldohyd, Aethylacetal) gelöst enthält.

III. † Aethylum iodatum. Aethyljodid. Jodäthyl. Monojodäthan. Aether iodatus (Ergänzb.) seu hydrojodicus. Jodwasserstoffäther. Jodäther. Ether jodhydrique (Gall.). Äthyl-Jodide. C_2H_5J . Mol. Gew. = 156.

Darstellung. In eine tubulirte Retorte, welche mit einem LEXIE'schen Kühler verbunden und in ein Sandbad eingebettet ist, giebt man 60 Th. Alkohol von 95 Vol. Proc. (spec. Gew. = 0,817), sowie 5 Th. rothen (amorphen) Phosphor. Hierzu bringt man unter mässigem Bewegen in kleinen Quantitäten allmählich 40 g resublimirtes Jod und überlässt das Ganze während 24 Stunden sich selbst. Alsdann destillirt man ab und erhitzt so, dass die Destillation schliesslich bei 80° C. zu Ende geführt wird.

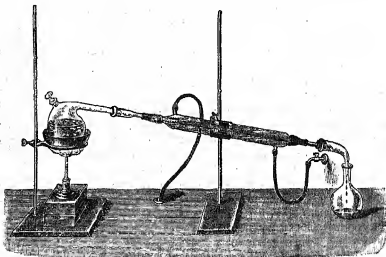


Fig. 42.

Das gelb gefärbte Destillat wird mit einer verdünnten Lösung von Natriumbisulfit geschüttelt, dann wäscht man die abgesetzte Aetherschicht zweimal mit dem doppelten Volumen Wasser. Man scheidet sie sorgfältig vom Wasser, lässt behufs Trocknung 24 St. über geschmolzenem Calciumchlorid stehen, rektifizirt aus dem Wasserbade und füllt mit dem Destillat sofort nicht zu grosse, braune Flaschen möglichst voll und bewahrt diese an einem vor Licht geschützten Orte auf.

Eigenschaften. Farblose, ätherisch riechende, neutrale Flüssigkeit, in Wasser unlöslich, in Alkohol oder in Aether sehr leicht löslich. Spec. Gewicht 1,944 bei 15° C. Siedepunkt 71–72° C.

Der Luft ausgesetzt, wird das Aethyljodid, schneller im direkten Sonnenlicht, langsamer, aber immerhin noch schnell genug, im zerstreuten Licht, unter Abscheidung von Jod und dadurch bedingter Braunfärbung zersetzt. Man reinigt solche Präparate, indem man sie mit einer Lösung von Natriumbisulfit schüttelt, darauf wie unter Darstellung angegeben weiter behandelt.

Prüfung. Schüttelt man 2 ccm Aethyljodid mit 2 ccm Wasser und 1 ccm rauchender Salpetersäure, so entsteht alsbald rothe Färbung durch Ausscheidung von Jod. Identität, die sich übrigens schon aus dem spec. Gewicht ergibt. Mit dem gleichen Volumen Aethyljodid geschütteltes Wasser darf durch Silbernitratlösung nicht sofort getrübt werden (Jodwasserstoff).

Das Ergänzungsbuch giebt als spec Gewicht 1,380—1,340 an, woraus sich ein Gehalt von etwa 1 Proc absolutem Alkohol ergibt

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt, in kleinen, völlig gefüllten Flaschen mit gut schliessenden Glasstopfen, welche mit Leder zu tectiren sind, in einem kühlen Orte

Ergänzb schreibt vor Gelblich oder röthlich gefarbte Präparate sind durch Schütteln mit feingepulvertem Natriumthiosulfat zu entfärben, worauf man filtrirt und das so entfärbte Präparat ohne weiteres abgibt Roth oder braun gefarbte Präparate aber sind zu verwerfen, d h wie unter Eigenschaften angegeben, zu reinigen

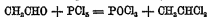
Anwendung. Jodäthyl wirkt örtlich und allgemein anästhesirend, ausserdem erzeugt es, innerlich genommen oder eingeathmet, entfernte Jodwirkung, indem es im Organismus zerlegt und als Jodalkali ausgeschieden wird Man wendet es in Form von Inhalationen bei Lungenleiden und Asthma an, indem man den Dampf aus einem Weingläse, wo es von einer dünnen Wasserschicht bedeckt ist, einathmen lässt Schon nach wenigen Minuten soll sich im Urin Jod nachweisen lassen Unangenehme Nebenwirkungen wie bei anderen Jodpräparaten sollen sich nicht einstellen Dosis 5—10 Tropfen mehrmals täglich — Technisch in der organischen Chemie zum „Aethyliren“

Jodäthylum camphoratum Von VILLEUEN zur subkutanen Anwendung bei Cholera empfohlen, ist eine Auflösung von Camphor in Jodäthyl in nicht näher angegebenen Gewichtsverhältnissen

Aethylidenum bichloratum

† Aethylidenum bichloratum. Aethylidenum chloratum. (Ergänzb) Aethylidenchlorid α -Dichloräthan Chloräthyliden. $\text{CH}_2=\text{CHCl}_2$ Mol. Gew. = 99. Dem Aethylidenchlorid isomer

Darstellung. In einen trockenen Kolben, welcher mit einem Rückflusskühler verbunden ist und durch Eiswasser gekühlt wird, bringt man 100 Th Phosphorpentachlorid und lässt nach und nach in kleinen Portionen 22—23 Th reinen Paraldehyd unter Umschwenken zufließen Nachdem alles Aldehyd zugefügt und das Phosphorpentachlorid gelöst bezw zersetzt ist, verbindet man den Kolben mit einem absteigenden Kühler und destillirt aus dem Wasserbade bei 60—80° C nicht übersteigender Temperatur (Das bei 110° C siedende Phosphoroxychlorid sowie das bei 147° C siedende, als Nebenprodukt gebildete Tetrachloräthan sollen zurückgehalten werden)



Das erhaltene Destillat wird mit verdünnter Sodaaesung (1 100) entsäuert, mit Wasser gewaschen, durch geschmolzenes Calciumchlorid entwässert, darauf aus dem Wasserbade rektifizirt Nur die bei 58—59° C übergehenden Antheile sind zu sammeln

Grosse Mengen Aethylidenchlorid werden bei der Fabrikation des Chloralhydrates als Nebenprodukt gewonnen

Eigenschaften Farblose, chloroformartig riechende, süsslich schmeckende, neutrale, leicht flüchtige Flüssigkeit, welche bei 58,5° C siedet Spec Gewicht bei 15° C = 1,181—1,182 Unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Aether Nicht leicht entzündlich, aber die Dämpfe verbrennen mit grüngesamter, russender Flamme

Konz Schwefelsäure wird durch Aethylidenchlorid schon in der Kälte gebräunt, Fehling'sche Lösung wird auch in der Hitze nicht reducirt

Prüfung. Es habe das angegebene spec Gewicht und die Siedetemperatur Das mit einem gleichen Volumen Aethylidenchlorid geschüttelte Wasser reagire nicht sauer und werde durch Silbernitrat nicht sofort getrübt (Salzsäure) — Löst man 10 Tropfen Aethylidenchlorid in 5 cem alkoholischer Kalilauge (1 10), fügt 3—4 Tropfen Anilin hinzu und erwärmt, so trete der widerliche Isomitrilgeruch nicht auf (Chloroform)

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt

Anwendung. Von LÖBBERICH als Inhalations-Anästheticum an Stelle des Chloroforms empfohlen. Es soll vor letzterem den Vorzug haben, dass die Narkose sofort aufhört, sobald man mit der Inhalation nachlässt, auch sollen üble Nachwirkungen fehlen. Indessen hat sich das Mittel nicht recht eingebürgert.

Agar-Agar.

Mit diesem Namen bezeichnet man verschiedene, aus Ost und Südostasien stammende Algen aus der Abtheilung der Florideae, die unverändert (d. h. einfach getrocknet), oder in besonderer Weise verarbeitet, in den Handel gelangen.

1) Einfach getrocknet sind die folgenden

Agar-Agar von Ceylon (*Alga ceylanica* Ceylonmoos Mousse de Jafna *Fucus amylaceus* Mousse de Ceylon Ceylon Moss) ist der an der Sonne getrocknete und gebleichte Thallus von *Gracilaria lichenoides* Ag. (*Sphaerococcaceae*), heimisch an den Küsten der indisch-chinesischen Gewässer. Der Thallus ist 6—12 cm lang, weich, etwas zah, wiederholt gabelig getheilt, Aeste allmählich dünner werdend. Giebt mit 50 Th. Wasser eine durchsichtige, geschmacklose Gallerte. Seit etwa 60 Jahren in Europa bekannt.

Agar-Agar von Macassar und von Java (Ostindisches Carrageon *Alga spinosa*) ist der getrocknete Thallus von *Eucheuma spinosum* (L.) Ag. (*Rhodophyllidaceae*), heimisch im indischen Ocean und bei Mauritius. Bildet 3—4 cm lange, 2—3 mm dicke, unregelmäßig verzweigte Stücke mit senkrecht abstehenden Cystocarpion. Farbe bräunlich-gelb oder rötlich, oft mit einem Anflug eingetrockneter Salze bedeckt. Giebt mit 17 Th. Wasser eine Gallerte.

Unter dem Namen Japanisches Moos wurde als Ersatz für Agar-Agar die *Alga Gloeopeltis coliformis* Harv. (*Gloeosiphoniaceae*) importirt. Sie liefert aber mit Wasser keine Gelatine, sondern nur einen zähen Schleim.

2) Agar-Agar im engeren Sinne (vegetabilischer Fischleim Japanische oder ostindische Hausenblase *Phycocolla*, Isinglass¹⁾ Tientjan Tientow Lo tha-ho Hai-thao) wird von einer ganzen Anzahl in Ostasien heimischer Meeresalgen erzeugt, indem man aus den Algen eine Gelatine macht, diese gefrieren lässt, wobei Wasser austritt, dann in Streifen schneidet und trocknet. Als Algen, die Agar-Agar liefern, werden hauptsächlich genannt **Gelidium- u. Gloeopeltis-Arten**; indessen kommen auch wohl noch andere Arten in Betracht.

Kommt in mehreren Formen in den Handel. 1) in Form strohhalm-dicker, bis 50 cm langer, farbloser Stücke, die durch das Trocknen stark verschumpft sind (Erganzb.), 2) in bis 30 cm langen, etwa 8 cm breiten Platten (Brit.), und 3) in bis 20 cm langen, 3—4 cm im Querschnitt messenden, viereckigen Stücken (Ergänzrb.).

Wenn es sich darum handelt, Agar-Agar in Gemischen nachzuweisen, so ist das Objekt in einen möglichst dünnen Schleim zu verwandeln, in dem sich nach einiger Zeit feste Bestandtheile absetzen, die man mikroskopisch untersucht, man hat dann auf Nadeln von Spongien und auf Diatomeen (besonders die zierlichen runden Formen von *Archnoidiscus ornatus* Ehrenb.) zu achten.

Enthält reichliche Mengen Gelose (= Paragarin [$C_6H_{10}O_5$] x), die beim Kochen mit verdünnter Schwefelsäure Galaktose $C_6H_{12}O_6$ liefert.

Anwendung. Als Arzneimittel wird Agar-Agar nicht gebraucht, da es dem Carrageen gegenüber keine Vorzüge besitzt. Eine für Vaginalkugeln geeignete Gallerte erhält man aus 10 Theilen nothigenfalls zuvor mit kaltem Wasser abgewaschenem Agar-Agar mit 100 Theilen Glycerin und 200 Theilen Wasser unter Erwärmen (Gerbsäure ist

¹⁾ U-St. hat unter diesem Namen *Ichthyocolla*

mit dieser Masse unverträglich) Im Haushalt dient Agar-Agar bisweilen als Ersatz der Gelatine

Der Mikroskopiker benutzt sie als Fixierungsmittel In neuerer Zeit findet Agar-Agar ausgedehnte Verwendung in der Bakteriologie zur Bereitung von durchsichtigen, bis zu 40° C noch fest bleibenden Nährböden für Reinkulturen

Agar-Agar - Nahr-Gelatine 1 (im Sommer bis 2) Th zerkleinertes Agar Agar lässt man in 100 Th Fleischwasser aufquellen, fügt 0,5 Th Kochsalz, 1 Th Pepton und 2 Th weisse Gelatine zu, neutralisirt, lässt im Wasserbade lösen, bringt für einige Stunden in den Stehhungsapparat und giest klar ab oder filtrirt im Heisswassertrichter in sterilsirte Gläschen oder lässt absetzen

Handeline		DIETZSCH	
Rp	Agar Agar	2,0	Ölöl Rosae
	Aquae	700,0	Ölöl Aurantii florum
	Glycerinul	800,0	Essenzess Moschi 55 gtt ?
man erwärmt bis zur Lösung und fügt hinzu			Essenzess Jasmini 10,0
			Zum Bestimmen der Haare

In jungerer Zeit wird Agar empfohlen als Grundlage für Stuhlspitzen, Mediamalstäben und Vaginalkugeln, da es (nach Lurin und Eschbaum) der Kakaobutter und der Glycerin-gelatine gegenüber den Vorzug besitzt, dass es die aufgenommenen Arzneistoffe in gleichmässiger Vortheilung enthält und sich leicht sterilisiren lässt Man verwendet die pulverförmige Agar Agar des Handels und setzt diesem, da es sauer reagirt, auf 10,0 g 0,1 g Natriumbicarbonat zu 1 Th neutralisirt Agarpulver wird mit dem in Wasser löslichen Arznomittel und 29 Theilen Wasser in einer Arzneiflasche angeschüttelt und diese dann mit festgebundenem Kork auf 5—10 Minuten in siedendes Wasser gestellt In ein kreisförmiges, mit Oeffnungen versehenes Holzgestell, welches auf einer genauen Waage steht, steckt man kleine Spitzdöden aus Paraffinpapier, giest in diese die heisse Agar-masse aus und gibt sie auch darin ab Unlösliche Mittel, wie Bismutum subnitricum, Unguentum Hydragryi anereum, reibt man mit der fettigen Masse an, Tannin wird mit Agarpulver und Wasser (1 Th Tannin, 3 Th Agar, 7 Th Wasser) angestossen, ausgerollt und geförmt

Da diese Agar-masse erst weit über Körperwärme (bei 80° C etwa) schmilzt, so sind ihrer Verwendung zu den gedachten Arzneiformen enge Schranken gezogen

Dauerhafte Stempelkissenmasse	DIETZSCH	
Agar-Agar	85,0	rühren in 100 Theilen Wasser und in flache Blech
Wasser	3000,0	schalen ausgießen, nach dem Erkalten überzieht
Kocht man unter beständiger Umrührung bis zur völligen Lösung, giest kochend heiss durch Fä-nell, mischt mit		man die Oberfläche mit einem Stäbchen Mull oder
Glycerinul	600,0	gewaschenem Lirring Auf 1 Kilo Masse sind er-
und dampft das Ganze auf 1000,0 ein		forderlich für Violett 60 g Methylolett,
Fertige Stempelkissen erhält man aus dieser Masse, indem man sie im Dampfbade schmilzt, unter Um-		„ Blau 80 g Phenolblau,
		„ Roth 80 g Eosin,
		„ Schwarz 100 g Nigresin.
		Wird ein solches Kissen einmal zu trocknen, so
		fuchtet man es mit wenig Glycerin an

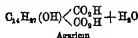
Agaricinum.

† Agaricinum Agaricin (Gem) Agaricinsäure. Agaricinsäure Acide agarique Agaric acid $C_{12}H_{20}O_6 + H_2O$. Mol Gew = 320 Eine aus den Fruchtkörpern des Lärchenschwammes (*Polyporus officinalis* Fries, *Agaricus albus*, *Boletus Larici*) abgeschiedene Harzsäure

Darstellung. Wird der gepulverte Lärchenschwamm mit Alkohol bis zur Erschöpfung extrahirt, so gehen eine Anzahl (4) von Haaren in Lösung Koncentrirt man die alkoholischen Auszüge, so scheiden sich beim Erkalten weisse Harze aus, während rothe Harze in Lösung bleiben Die weisse Harz-masse enthält das Agaricin, welches durch Behandeln derselben mit 60procentigem, warmem Alkohol in ziemlich reinem Zustande ausgezogen werden kann Um es vollkommen zu reinigen, wird es durch Erwärmen in heissem Alkohol gelöst und mit einer Lösung von Kalihydrat in Alkohol versetzt Das α -Harz bildet nun ein in Alkohol lösliches Kalisalz, das γ Harz bildet gar kein Salz, das Kalisalz des β -Harzes dagegen ist in absolutem Alkohol vollkommen unlöslich — Man filtrirt also nach einiger Zeit ab, wobei das α Harz in das Filtrat geht, löst den Rückstand in Wasser und filtrirt wiederum, wobei das γ -Harz zurückbleibt, und versetzt das Filtrat

mit Baryumchlorid. Es bildet sich nun das unlösliche Baryumsalz (der Agaricussäure), welches mit 30procentigem Alkohol erhitzt und in siedend-heisser Lösung mit verdünnter Schwefelsäure zersetzt wird. Das Filtrat scheidet noch heiss die gutkristallisierte Verbindung aus, welche durch Umkrystallisiren aus 30procentigem Alkohol ganz rein erhalten wird.

Eigenschaften. In reinem Zustande ein rein weisses, seidenglanzendes Krystallmehl, aus mikroskopischen, viereckigen Blättchen bestehend. Es schmilzt bei etwa 140°C , bei stärkerem Erhitzen verflüchtigt es sich unter Bildung weissenlicher, sauer reagirender Dämpfe und Verbreitung des Geruches nach angebranntem Fett. Verbrennt mit leuchtender Flamme. In kaltem Wasser nur wenig löslich, aber diegem saure Reaktion ertheilend. In heissem Wasser quillt es auf, in siedendem Wasser ist es zu einer klaren, schäumenden Flüssigkeit auflöslich. Löslich in 130 Th kaltem oder 10 Th siedendem Weingeist, noch leichter in heisser Essigsäure, wenig löslich in Aether, kaum löslich in Chloroform. Aetzende Alkalien (KOH , NaOH) lösen es zu einer beim Schütteln stark schäumenden Flüssigkeit. Zweibasische Harzsäure, 1 Mol Krystallwasser enthaltend, welches schon bei 80°C abgespalten wird. Bei höherer Temperatur entsteht das Anhydrid $\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{O}_4$.



Von den Salzen charakterisirt sich das Kaliumsalz durch vollkommene Unlöslichkeit in absolutem Alkohol.

Prüfung. Es sei ungefärbt, fast ohne Geruch und Geschmack, löse sich in siedendem Wasser unter vorherigem Aufquellen zu einer klaren Flüssigkeit und schmelze gegen 140°C .

Aufbewahrung. Vorsichtig.

Anwendung. Als schweisssbeschränkendes Mittel, namentlich gegen die profusen Schweisse der Phthisiker und gegen die durch gewisse Medicamente, z. B. Antipyrin erzeugten Schweisse, in Gaben von 0,005—0,01. Die Wirkung tritt etwa nach 5—6 Stunden ein. Subkutane Injektionen sind schmerzhaft. Grösste Einzelgabe (Germ.) = 0,1 g.

Agaricum.

Polyporus officinalis Fries Polyporaceae. Hemmisch überall, wo die „Lärche“ (*Larix decidua* Miller), auf der er wächst, vorkommt. Geringe Mengen der Droge liefern der Kanton Wallis (Schweiz) und Frankreich. Die grösste Menge kommt aus Russland (Archangel) und Sibirien, wo der Pilz auf *Larix sibirica* Ledebour, die von manchen nur für eine Varietät unserer Lärche gehalten wird, reichlich vorkommt.

Namen. Agaricus albus (Helv.) Boletus Lariels. Boletus purgans. Fungus Lariels (Erganzb.) Polyporus Lariels. — Agarik. Lärchenschwamm. Löchereschwamm. Magenschwamm. Purgirschwamm. — Agarika — Agaric blane. Polypore de Mélèze (Gall.) Larch agaric.

Die Droge ist der Fruchtkörper des Pilzes, dessen Mycelium im Holz der genannten Bäume lebt. Er ist seitlich angewachsen, huförmig, halbkugelförmig oder von unregelmässiger Gestalt. Kann bis 7 kg wiegen. Farbe gelb bis braun, gestreift, innen gelblich-weiss. Auf der Unterseite das Hymenium, in welchem die Röhren, die die sporentragenden Basidien enthalten, als feine Punkte zu erkennen sind.

Verwendung findet der getrocknete Fruchtkörper nach Entfernung der dunkeln Rindenschicht und des Hymeniums. Besteht aus langen, dureinander gewirren fadenförmigen Zellen (Hyphen), zwischen denselben zahlreiche, nicht gut ausgebildete Krystalle von Kalkoxalat.

Geruch dumpfig, Geschmack anfangs süsslich, dann stark bitter.

Bestandtheile. 10—30 Proc Pilzcellulose, organische Säuren, 0,84 Proc Asche. Der wichtigste Bestandtheil ist ein Gemenge verschiedener harzartiger Körper, das 50 bis

80 Proc vom Gewicht des Pilzes beträgt. Es entsteht durch Metamorphose der Membran der Hyphen. Das in Alkohol lösliche Harz besteht aus 4 Harzen, α , β , γ , δ . Das β -Harz ist das wichtigste, es enthält das Agaricin, von dem in der Droge 14—16 Proc enthalten sind (s. besonderen Artikel). Mit Petroläther werden der Droge entzogen 1) in geringer Menge ein Weichharz $C_{10}H_{20}O_4$ und 2) zu 4—6 Proc eine fettartige Substanz. Dieselbe enthält Agaricol $C_{10}H_{18}O_4$, Cetylalkohol $C_{16}H_{34}O$, einen flüssigen aromatischen Alkohol $C_6H_{10}O$, Phytosterin, eine Fettsäure $C_{14}H_{24}O_4$, Ricinölsäure $C_{18}H_{34}O_4$ und 2 Kohlenwasserstoffe $C_{22}H_{42}$ und $C_{26}H_{54}$.

Zubereitung. Der Schwamm wird in eine mittelfeine Species verwandelt, auch kommt derselbe bereits geschnitten in der gefälligen, besonders für Theegemische zu empfehlenden Form kleiner Würfel in den Handel. Das Pulver wird, seit der wirksame Bestandtheil in reinem Zustande zur Verfügung steht, von Aerzten kaum noch verordnet. Der geschnittene Lärchenschwamm dagegen bildet einen wesentlichen Bestandtheil der Species Hierae Piceae und ähnlicher zur Anfertigung von abführenden Bitterschnäpsen dienender Kräutermischungen, auch ist derselbe enthalten in der Tinet Aloes comp Ph. Belg., dem Elixir ad longam vitam, dem Theriak Cod. med. etc.

Der Lärchenschwamm wurde früher viel mehr wie jetzt als drastisches Abführmittel benutzt, gegenwärtig wird er wie das aus ihm dargestellte Agaricin als Adstringens und Tonicum gegen die Nachschweise der Phthiker benutzt.

Ricetarium febrifugum	Pilulae nobiles Jesuitarum	Species Hierae Piceae
SINAC	Pragansium	Heiligenbitter Hiericriptori
Rp Chinarinde 20,0	Rp Boletii Laridis	Magenespecies
Aromatisches Pulver 5,0	Aloes	Rp Radicis Helenii
Ammoniumchlorid 2,5	Corticis Cinnamonomi	Radicis Galangae 50,0
Lärchenschwamm 2,5	Folior Sennae	Boletii Laridis
Glycerin 15,0	Rhizom Rhei	Myrrhæ
Zuckersirup q s	Pulv aromatici 10,0	Radicis Angelicæ
Zweistündlich haseinussgross zu nehmen	Caryophyllorum	Radicis Gentianæ
	Masticis	Rhizom Rhei
	Myrrhæ 5,0	Rhizom Zedæriæ 100,0
	Extracti Trifolii 10,0	Aloes 800,0
	zu 1500 Pillen 2—4 Pillen zu nehmen	werden gleichmässig zerkleinert und gemischt

Seehofer Balsam ohne Aloe Turpetharz 100,0, Lärchenschwamm, Enzian, Myrrhe, Theriak je 15,0, Galgant 20,0, Angelica 80,0, Anis, Safran je 5,0, Rhabarber Essigäther, Aetherwengeist je 10,0, Zucker 100,0, Wengeist (70 Proc) 1300,0

Agrimonia.

Agrimonia Eupatoria L. Rosaceae — Sanguisorbeae. Heimisch durch Europa Nordasien, Nordamerika. Verwendung findet als Volksmittel bei Leiden, Lungenleiden, Diarrhoe etc. das blühende Kraut, das man im Juli oder August sammelt. 7 Th frisches Kraut geben 2 Th trocken.

Namen. Herba Agrimoniae. Hb. Absellae, s. Ascllae Hb. Concordiae. Hb. Eupatoriae. Hb. Lappulae hepaticae. Hb. Marmorellae — Ackerkraut. Ackermilze. Beerkraut. Bruchkraut. Fünfblatt. Fünffingerkraut. Fünfmännerthee. Franzkraut. Gatterkraut. Griechisches Leberkraut. Hagamundskraut. Heil aller Welt. Königskraut. Leberklette. Menig. Odermennig. Steinkraut. Stuckkraut. — Aigremoine (Gall.)

Die Pflanze ist eine Staude mit unterbrochen gefiederten Blättern und gelben Blüten in aufrechten, ährenförmigen Blütenständen. Die Droge ist von schwachem, aber annehmlichem Geruch und schwach adstringierend-bitterlichem Geschmack.

Die in Südeuropa heimische **Agrimonia odorata Ait.** wird ähnlich verwendet.

Odermennig wird, da es an wirksameren Bittermitteln nicht mangelt, nur noch hier und dort im Handverkauf verlangt.

Agropyrum.

Agropyrum repens Beauv (syn *Triticum repens* L.) Gramineae — Hordeaceae. Die „Quecke“. Gemein durch Europa, Asien, auch in Nord- und Südamerika. Ein auf Aekern sehr lastiges Unkraut, welches infolge der weithin kriechenden Ausläufer schwer auszurotten ist. Die letzteren heissen *Rhizoma Graminis* (Ergänzb. Hely Austr.) *Radix Agropyri* R. *Cynagrostidis* R. *Graminis albi* s. *arvensis* s. *canad.* s. *officinarius* s. *repentis* s. *vulgaris*. *Radix Triticis* *repentis* *Rhizoma Agropyri*. *Stolones Graminis*. — Ackergraswurzel. Ackermauswurzel. Apothekergraswurzel. Bagerwurzel. Fegwurzel. Graswurzel. Hundsgraswurzel. Hundsrieken. Knotengras. Kriechwelzen. Landreck. Päden. Payer. Queckenwurzel. Schnürlgraswurzel. Spulwurz. Türkisches Gras. Weisswurz. Wuringras. — *Racine de chiendent.*¹⁾ *Chiendent officinal* (Gall.) — Quitch-root. Quitch grass-root. Couch-Grass (U-St.)

Beschreibung. Die Stücke der Droge sind glänzend, graugelb, vieltkantig, mit grosser Hohlung. Die einzelnen Glieder des Rhizoms sind etwa 5 cm lang, 3—4 mm dick, an den Knoten sind noch Reste der vertrockneten Blattscheiden zu sehen.

Auf dem Querschnitt erkennt man bei schwacher Vergrösserung um die centrale Hohlung einen hellen, dichten Ring, den Leitbündelcylinder, und in demselben Punkte, die Leitbündel. Dieser Cylinder ist von der Rinde durch die Endodermis, deren Zellen nach innen stark verdickt sind, getrennt. In der Rinde finden sich ebenfalls kleine Leitbündel. Die centrale Hohlung ist durch Zerlassen des ursprünglich vorhanden gewesen Parenchyms entstanden. Für die Erkennung einigermaassen von Bedeutung sind die Zellen der Epidermis, die den charakteristischen Bau der Gramineenepidermis zeigen, sie bestehen aus grossen rechteckigen Zellen mit geschlangelten Wänden und mit ihnen abwechselnden kleinen runden Zellen, die zuweilen zu Haaren ausgewachsen sind.

Bestandtheile. Die Droge enthält zu etwa 5 Proc. ein Kohlehydrat *Triticum* $6(C_6H_{10}O_5) + H_2O$, welches vielleicht mit dem *Inulin* und *Gramin* identisch ist, ferner *Inosit*, *Zucker* 2—3 Proc. (wahrscheinlich *Laeulose*) und *Mannit* (vielleicht nicht ursprünglich vorhanden).

Verwechslung. Als *Rhizoma Graminis* Haltet gehen die dickeren Ausläufer von *Cynodon Dactylon* Pers. Sie enthalten Stärke.

Einsammlung und Aufbewahrung. Im Frühling vor Entwicklung des Halmes (Austr.) zu sammeln, mit kaltem Wasser abzuwaschen, von Wurzeln und Blattresten zu befreien. 5 Th. frischer Quecke liefern 2 Th. trockene.

Anwendung. In geschmittenem Zustande bisweilen noch als Lössendes und blutreinigendes Mittel zu Theemischungen, das Extrakt zu Pillen und flüssigen Arzneien verordnet. In Pulverform soll sie in der Bäckerei als Zusatz zum Mehl, in der Branerei als Malzerzatz Verwendung finden.

Extractum Graminis (Anstr.) Queckenwurzelextrakt. 50 Theile zerschnittene Queckenwurzel werden mit 300 und 100 Theilen kaltem Wasser jeodermal 24 Stunden ausgezogen, die durch Absetzen geklärten Auszüge zum Sieden eulzt, durchgeseiht und im Wasserbade zu einem dünnen Extrakt abgedampft. Die Ausbeute beträgt etwa 25 Proc.

Pharm. Germ. ed. II liess 2 Theile Queckenwurzel mit 10 Theilen kochendem Wasser übergossen, 6 Stunden lang in der Wärme ausziehen, die Kolatur auf 3 Theile einkochen, filtriren und zu einem dicken Extrakt eindampfen. Ausbeute 20—30 Proc. Pharm. Helvet. II schrieb einstündiges Auskochen der Wurzel mit Wasser und Eindampfen zu einem dicken Extrakt vor.

In Wasser klar lüchhes, rothbraunes Extrakt von fadem, stechem Geschmack.

Dr. Ferri empfiehlt zu Erzielung eines klar löslichen Extrakts Ausziehen der geschnittenen und gequetschten Queckenwurzel mit 4 Theilen, dann nochmals mit 8 Theilen kochendem, destillirtem Wasser, Einkochen der vereinigten Pressflüssigkeiten auf 1 Theil, 24 stündiges Absetzenlassen, Filtriren und Eindampfen.

¹⁾ Unter diesem Namen versteht man genau genommen das dickere Rhizom von *Cynodon Dactylon* Pers.

Extractum Graminis fluidum (Dilution) 100 Th höchst fein geschnitten Queckenwurzel werden mit heissem destillirtem Wasser befeuchtet, man verdrängt mit siedendem Wasser, indem man im dünnen Strahl ablaufen lässt, dampft auf 80 Th ein, vermischt mit 20 Vol Weingeist (90 Proc), stellt zum Absetzen bei Seite, filtrirt unbringt mit verdünntem Weingeist (68 Proc) auf 100 Th.

Extractum Graminis liquidum, Mellago Graminis, Ph. Boruss VI — Queckenhonig — wurde aus 3 Th Extractum Graminis und 1 Th Aqua destillata bereitet. Bei dem hohen Zuckergehalt der Wurzel gebührt derjenigen Vorschrift zur Extraktbereitung der Vorzug, welche auf dem kürzesten Wege zum Ziele führt.

Extractum Tritici fluidum (U St) **Fluid Extract of Triticum**. Man erschöpft 1000 g feingeschnittene Queckenwurzel in einem Percolator, verdunstet die Auszüge bis auf 750 ccm und mischt 250 ccm Alkohol (von 94 Vol Proc) hinzu. Nach 48stündigem Alsetzen filtrirt man und füllt das Filtrat mit einer Mischung von 1 Vol Alkohol (von 94 Vol Proc) und 3 Vol Wasser zu 1000 ccm auf.

Flores Graminis, Heublumen, welche Pfaffen Kneipp als Zusatz zu Bädern verordnet, werden nicht von einer bestimmten Gattung gesammelt.

Albumen.

I Albumen Albumen Ovi siccatum Trockenes Hühnereiweiss. (Germ.) **Ei weiss.** **Eiweißalbumin Albumine** Vgl. auch **Ovum**.

Von den Pharmakopöen hat die Germ das trockene Hühnereiweiss als „Albumen Ovi siccatum“ aufgenommen, und zwar zur Herstellung des Eisenalbuminates.

Darstellung Man öffnet frische Hühner Eier vorsichtig und trennt sorgfältig den Dotter von dem Eiweiss, so dass der sogenannte Mahnentritt zu dem letzteren kommt. Bei Abschcheidung der Haute lässt man das Eiweiss nun durch ein feines Seidensieb laufen, was man durch Rühren mit einem feinem Pinsel befördern kann. Doch muss man sich hüten, zu stark zu reiben, um Schaumbildung zu vermeiden. — Oder man lässt das Eiweiss 24—30 Stunden an einem kühlen Orte stehen, damit sich die Haute absetzen.

Die durch Absetzen geklärte Eiweissschicht wird alsdann auf flache Porcellanteller in nicht zu dicker Schicht gegossen und in gut ventilirten Trockenküben bei einer 55° nicht übersteigenden Temperatur eingetrocknet. Das Eintrocknen ist zu beschleunigen um Fäulnis zu verhindern. Die trockene Masse wird von den Tellern abgestossen und alsdann bei Zimmertemperatur nachgetrocknet. Bei dem Eindunsten kann man selbstverständlich auch Vacuumapparate benutzen.

Technisches Eiweiss (Patent-Albumin) Zur Entfernung kleiner Mengen begemengten Dotters bringt man in Fabriken das Eiweiss in einen hölzernen Kübel von 150 Liter Inhalt, welcher am Boden ein Zapfloch hat. Auf 100 Liter Eiweiss fügt man 250 g Essigsäure von 1,04 spec Gewicht und 250 g Terpentinöl, rührt das Ganze gut durch und lässt es 24—36 Stunden ruhig stehen. Das Terpentinöl nimmt die Dotterantheile auf und steigt in die Höhe, mechanische Verunreinigungen setzen sich zu Boden. Durch vorsichtiges Öffnen des Hahnes kann man eine völlig klare Flüssigkeit erzielen, welche zu Pflanzwaare verarbeitet wird, während die hinterbleibenden, nicht ganz klaren Rest eine Secundawaare liefern. Die essigsäure Lösung wird mit Ammoniak schwach neutralisirt und dann, wie vorher angegeben, zur Trockne gebracht. Doch sollte zum pharmaceutischen Gebrauche ein solches gekünsteltes Präparat, das sich für technische Zwecke ganz gut eignet, nicht verwendet werden.

Für 1 kg trockenes Eiweiss sind etwa 250—300 Eier erforderlich.

Die bei der Darstellung des Eiweisses abfallenden Eidotter werden, mit Kochsalz konservirt, in der Weissgeberei verwendet.

Eigenschaften Gelbliche, amorphe, durchscheinende, dem arabischen Gummi ähnliche Massen oder ebensolche Lamellen, oder ein gelbliches, grobes Pulver. Ohne besonderen Geruch, von fadem Geschmack. Mit Wasser giebt es eine trübe, neutrale Lösung, welche durch Filtriren geklärt werden kann. In Weingeist oder in Aether ist es unlöslich. Um eine wässrige Lösung herzustellen, übergiesst man das grobgepulverte Eiweiss mit Wasser von 40° C (durch ein Thermometer genau kontrollirt), schüttelt bis zu völliger Vertheilung kräftig durch, so dass sich Klumpen nicht bilden können, und

lässt nun unter öfterem Umschütteln an einem 30—40° C warmen Orte stehen. Die trübenden Bestandtheile der Lösung rühren von den Eihäuten und von kleinen Mengen unlöslichen Eiweisses her. 1 Th trockenes Eiweiss entspricht 7—8 Th flüssigem Hühner-Eiweiss.

Das Präparat ist seiner chemischen Zusammensetzung nach im wesentlichen Eieralbumin, seine wässrige Lösung giebt daher die für das Eieralbumin bekannten chemischen Reactionen. Die wässrige Lösung wird 1) bei 70—75° C coagulirt 2) Bleiacetat (neutrales sowie basisches), Mercurinitrat, Mercurichlorid, ¹⁾ Trichloroessigsäure, Silbernitrat, Kupfersulfat, Ferrochlorid, Pikrinsäure, Karbolsäure, Salicylsulfosäure, β -Naphtholsulfosäure (Asaprol), Chloralhydrat, kono Mineralsäuren (namentlich Salpetersäure und Metaphosphorsäure), Ferrocyanwasserstoffsäure + Essigsäure und Ferrocyanwasserstoffsäure + Essigsäure, erzeugen Niederschläge 3) Kono Mineralsäuren wandeln es in Acidalbumin, kono ätzende Alkalien in Alkalalbuminat um.

Eine Formel lässt sich zur Zeit noch nicht angeben, die mittlere Zusammensetzung ist:

Kohlenstoff 50—55 %	Stickstoff 15,2—18,2 %	Sauerstoff 22,8—24,1 %
Wasserstoff 6,8—7,8 „	Schwefel 0,4—5,0 „	

Das Hühner-Eiweiss besteht im wesentlichen aus Natriumalbuminat. Wird die wässrige Lösung desselben ohne besondere Vorsichtsmaassregeln sich selbst überlassen, so tritt Faulniss ein unter Bildung von Schwefelwasserstoff und Ammoniak und zahlreichen anderen Spaltungsprodukten, unter denen sich auch die giftigen „Toxalbumine“ befinden können.

Prüfung. 1) Es sei nur schwach gelblich gefärbt, fast geschmacklos und geruchlos, jedenfalls achte man darauf, dass es nicht faulig rieche. 2) Es löse sich in 20 Th Wasser zu einer nur wenig trüben Flüssigkeit auf, viel unlösliche Antheile enthaltende Präparate wären zurückzuweisen. 3) Die wässrige Lösung sei neutral, fast geruchlos und geschmacklos, saure oder alkalische Reaction weisen auf konservirende Zusätze hin. 4) Mischt man 10 ccm der 1procentigen Lösung mit 5 ccm Karbolsäurelösung (1:20) sowie mit 5 Tropfen Salpetersäure (sp G = 1,153), schüttelt durch und filtrirt, so wird alles Eiweiss gefällt und das Filtrat meist klar sein. Ist es trübe oder schleimig, so ist wahrscheinlich Gummi oder Dextrin zugegen. In diesem Falle tritt, wenn man auf 5 ccm des Filtrates 5 ccm Wingeist schichtet, an der Berührungsstelle beider Schichten Trübung ein — 5 ccm des Filtrates dürfen sich auf Zusatz von 1 ccm Jodlösung nur gelb, nicht aber roth färben (Dextrin). 5) 1 g Eiweiss darf nicht mehr als 0,05 g Asche hinterlassen.

Die Werthbestimmung des Eiweisses erfolgt in der Regel durch Bestimmung des Stickstoffgehaltes nach KJELDAHL's Nitrogenium. Durch Multiplication des gefundenen Stickstoffs mit 6,25 wird die Menge des vorhandenen Eiweisses gefunden.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen aus Glas oder Blech an einem trockenen, luftigen, nicht niedrigen Orte. Vor dem Einfüllen in die Gefässe empfiehlt es sich, das Eiweiss über Kalk oder bei einer 50° C nicht überschreitenden Temperatur nachzutrocknen.

Anwendung. Zur Herstellung des Eisenalbuminates und des Quecksilberalbuminates, als Reagens. Technisch in der Zeugdruckerei, zum Klären trüber Flüssigkeiten, zur Herstellung photographischer Papiere, ferner von Kitten. Doch wird für diese Zwecke zum Theil auch nur das flüssige Eiweiss verwendet.

Solutio Albuminis Eiweiss-Lösung. Als Reagens für physiologische Zwecke mischt man frisches Hühner-Eiweiss mit dem gleichen Volumen Wasser, oder man löst 1 Th trockenes Hühner-Eiweiss in 20 Th Wasser und filtrirt die eine wie die andere dieser Lösungen. Sie sind nur von beschränkter Haltbarkeit und täglich frisch zu bereiten.

II. Blutalbumin Serumalbumin. Serin. Bevor man gelernt hatte, das Eigelb zu konserviren und dadurch transportfähig zu machen, hatte das Eieralbumin einen hohen Preis, so dass die Technik sich nach einem Ersatz des Eieralbumins umsehen musste. Einen solchen fand sie in dem Blutalbumin. Heute kann dieses letztere nur schwer mit dem ersteren in Wettbewerb treten (s. Sanguis).

¹⁾ Der Niederschlag ist in Natriumchloridlösung löslich.

Das stellung Man fängt bei dem Schlachten des Thiere das Blut, unmittelbar nachdem es die Ader der Thiere verlassen hat, in flachen runden Zinkwannen von 38 cm Durchmesser und 10 cm Höhe auf. Sobald eine solche Schüssel gefüllt ist, wird sie (noch im Schlachtlekal) an einen nahe befindlichen Ort gestellt und dort so lange belassen, bis die Gerinnung des Blutes, d. h. die Scheidung in das Blutserum und in den Blutkuchen erfolgt ist. Erst wenn dies geschehen ist, werden die Gefässe in das Fabrikationslokal geschafft. Hier werden die Blutkuchen durch sanftes Neigen der Schalen auf geeignete Metalltische übergeführt und man lässt das Serum abtropfen. Um möglichst gute Ausbeute zu erzielen, wird der Blutkuchen mit scharfen Messern in Würfel von etwa 2 cm Grösse zerschnitten. Das zuerst freiwillig abfließende Serum ist fast ungefärbt und klar und liefert das beste Eiweiss. Durch Ausziehen des zurückbleibenden Blutkuchens mit Wasser gewinnt man geringere Sorten. Der ausgelaugt zurückbleibende Blutkuchen wird entweder auf Düngemittel verarbeitet oder als Schweinefutter verwertet.

Die erhaltenen Lösungen des Serumeiweisses werden entweder direkt (Natur-Albumin) oder nach vorausgegangener Klärung mit Essigsäure und Terpentinöl (Patent-Albumin) wie das Hühner Eiweiss eingetrocknet.

Man erhält etwa die Hälfte des Blutes als Serum, und aus diesem ungefähr 2 Proc Eiweiss.

Dieses Bluteiweiss ist gewöhnlich bräunlich bis braun gefärbt und findet namentlich in der Technik (Zeugdruckerei) Verwendung.

Tata Eiweiss. Im Weissen der Eier der Neethooker (Uferschwalben, Staar etc.) und des Kiebitz scheint ein besonderes Eiweiss enthalten zu sein. Dasselbe giebt beim Kochen ein durchsichtiges Coagulum. Ein Präparat mit ähnlichen Eigenschaften beschrieb TAROMANOFF als „Tata Eiweiss“. Darstellung: Rohe Hühnereier werden mehrere Tage mit einer 40–50° C heissen, 2–20 procentigen Kali- oder Natronlauge behandelt, alsdann in Wasser hart gekocht. Das Eiweiss ist jetzt gallertartig und durchscheinend. Nach dem Auslaugen mit kaltem Wasser quillt es, bez. löst es sich in siedendem Wasser leicht auf. — Durch Trocknen kann es in Pulverform gebracht werden. Von Pepin + Salzsäure soll es 10–12 Mal rascher gelöst werden wie gewöhnliches coaguliertes Hühner Eiweiss. Es wird zum Verproviantieren von Truppen und als Krankenkost in Aussicht genommen.

Pexin wird geronnenes Eiweiss genannt.

Alexine ist die zusammenfassende Bezeichnung für die im Organismus freiwillig oder infolge einer besonderen Behandlung auftretenden „schützenden Eiweisstoffe“. Zum Theil werden die Alexine aus dem Organismus abgeschieden und als Heilmittel verwendet, z. B. „Tuberculoïdin KLEBS“.

Toxalbumine werden die von pathogenen Mikroorganismen erzeugten giftigen Umwandlungsprodukte (Stoffwechselprodukte) des Eiweisses genannt, z. B. Toxalbumin des Milzbrandes und des Wundstarrkrampfes. Die meisten derselben werden durch genügend hohe Hitze coaguliert, d. h. unschädlich gemacht.

III Tropon. Ein auf chemischem Wege aus billigen Ausgangsmaterialien hergestelltes, in Wasser unlösliches Eiweiss. Ueber die Darstellung ist bisher nur bekannt, dass es aus entfettetem Fischleisch, Blut, Vegetabilien (Leguminosen Samen) gewonnen und schliesslich mit Wasserstoffsuperoxyd behandelt wird, wodurch Färbung und Geruch verschwinden.

Weissliches, geruch- und geschmackloses Pulver, frei von Leimsubstanzen und Nukleinen. In Wasser ist es unlöslich, von Pepin-Salzsäure wird es langsam, aber vollständig peptonisirt. Der Gehalt an Mineralstoffen beträgt etwa 1 Proc, der Gehalt an reinem Eiweiss etwa 90 Proc. Die Bestimmung erfolgt wie bei Albumen.

Es soll als wohlfühles Eiweiss-Präparat in der Krankenkost, zur Verproviantierung von Schiffen, Expeditionen etc. Verwendung finden. Man giebt 20 g in $\frac{1}{4}$ Liter Suppe, bez. 30 g in $\frac{1}{4}$ Liter Milch oder Kakao verrührt mehrmals täglich. Ferner wird es in Form von Zwieback, Suppentafeln und Chokolade in den Handel gebracht.

Alcohol amylicus.

Alcohol amylicus (Ergänzb, Brit) **Amyloxydum hydratum.** Amylalkohol Sekundärer oder Gährungsamylalkohol Fuselöl Alcool amylique Huile de grain. Amylic Alcohol $C_5H_{12}O$ Mol. Gew. = 88. Bei der Fabrikation des Alkohols aus Kartoffeln werden neben Aethylalkohol — wahrscheinlich durch bestimmte Heferassen — auch noch höhere Alkohole gebildet. Dieses aus verschiedenen höheren Alkoholen, unter denen aber der sekundäre Amylalkohol überwiegt, sich zusammensetzende Nebenprodukt wird als „rohes Fuselöl“ an die chemischen Fabriken abgegeben. Diese scheiden aus dem Fuselöl die einzelnen reinen Bestandtheile ab. Das rohe Fuselöl wird in Kolonnen-Apparaten fraktionirt destillirt. Die unter $130^{\circ}C$ übergehenden Antheile enthalten hauptsächlich Aethylalkohol, Propylalkohol, Butylalkohol und Wasser, während die bei 130 — $135^{\circ}C$ übergehende Fraktion vorwiegend aus Amylalkohol besteht. Im Destillationsrückstand verbleiben Aether des Amylalkohols. Diese werden durch Aetzkalk zerlegt, worauf man durch Destillation weitere Mengen Amylalkohol gewinnt.

Handelssorten. Man unterscheidet 1) *Alcohol amylicus crudus*, rohes Fuselöl

2) *Alcohol amylicus purus* 3) *Alcohol amylicus purissimus* synthetisch dargestellt

† I **Alcohol amylicus crudus** **Rohes Fuselöl** Meist eine gelbe Flüssigkeit Spec. Gew. etwa 0,810 Siedepunkt 120 — $130^{\circ}C$. Das nach dem Steuergesetz frei in den Verkehr übergehende Fuselöl soll mindestens 75 Proc. höhere Alkohole enthalten. Steueramtliche Prüfung. 1) Schüttelt man 10 ccm Fuselöl mit 30 ccm Calciumchloridlösung, spec. Gew. 1,225, kräftig durch, so soll die Amylalkohol-Schicht nach dem Absetzen noch mindestens 7,5 ccm betragen. 2) Schüttelt man 100 ccm Fuselöl mit 5 ccm destillirtem Wasser, so soll sich eine trübe Mischung ergeben. Dieses Produkt enthält neben Aethylalkohol die oben erwähnten höheren Alkohole, ausserdem aber noch Pyridin und Furfural. Es unterscheidet sich von dem reinen durch die abweichende Siedetemperatur und durch das spec. Gew. Es wird als Lösungsmittel und als Mittel gegen Ungenossen verwendet.

† II **Alcohol amylicus purus** **Alcohol amylicus** (Ergänzb.) Das unter diesem Namen gewöhnlich von den Preislisten aufgeführte Präparat wird aus dem rohen Fuselöl dargestellt, indem man dieses mit Calciumchloridlösung wäscht, alsdann der Destillation unterwirft und nur die bei 128 — $132^{\circ}C$ übergehenden Antheile auffängt.

Es ist frisch bezogen eine wasserhelle Flüssigkeit, wesentlich reiner als die vorige, aber immer noch durch Furfural und Pyridin verunreinigt. Dieses Präparat ist für die meisten technischen Zwecke ausreichend rein. Das Ergänzb. hatte augenscheinlich die Absicht diese Sorte aufzunehmen.

Eigenschaften. Wasserhelle, lichtbrechende Flüssigkeit von durchdringendem Geruch und brennendem Geschmack, in Wasser wenig löslich (1:40), mit Alkohol, Aether, Benzol, Essigsäure, fetten und ätherischen Ölen klar mischbar. Spec. Gew. $0,814$ — $0,816$ Siedep. 129 — $131^{\circ}C$. Gutes Lösungsmittel, namentlich für Alkaloide (Morphin).

Prüfung. 1) 2—3 ccm müssen auf dem Wasserbade ohne Rückstand verdunsten. 2) Mischt man 5 ccm Amylalkohol mit 5 ccm konc. Schwefelsäure, so darf nur schwach gelbliche oder rötliche Färbung auftreten. 3) Schüttelt man 5 ccm Amylalkohol mit 5 ccm Kalilauge, so darf der Amylalkohol sich nicht färben (Furfural).

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt. Das Ergänzungsbuch auch Vorsichtig.

Anwendung. Als Lösungsmittel in der analytischen und synthetischen Chemie, namentlich in der toxikologischen Chemie zur Ausschüttelung von Alkaloiden.

† III **Alcohol amylicus purus pro analysi** Man erhitzt kkküflichen Amylalkohol im Dampfbade 8 Stunden lang mit dem gleichen Volumen konc. Schwefelsäure. Dann hebt man den Amylalkohol ab, neutralisirt ihn mit Calciumcarbonat und destillirt ihn im Wasserdampfstrom ab. Nach 4—5maliger Wiederholung dieser Operation wird er durch Calciumchlorid entwässert, darauf destillirt, wobei man die bei 129 — $131^{\circ}C$ übergehenden Antheile sammelt. Ist zur Zeit nicht Gegenstand des Handels, sondern der Selbstherstellung.

† IV Alcohol amylicus per synthesim Völlig frei von Furfural kann der Amyllalkohol nur durch Zersetzen des reinen amylschwefelsauren Kaliums mit Schwefelsäure gewonnen werden. Man kocht amylschwefelsaures Kalium mit 10proc Schwefelsäure 5 Stunden lang am Rückflusskühler, alsdann neutralisirt man mit Natriumkarbonat, destillirt im Dampfströme ab und verfährt weiter wie vorher angegeben.

Ein solches Präparat wurde nur für rein wissenschaftliche Zwecke in Betracht kommen. Uebrigens sind auch die reinsten Sorten Amyllalkohol immer noch Gemische isomerer Alkohole.

Amylocarbol. Zum Vertreiben der Flöhe bei Hunden und anderen Thieren. Kiesel 3,0, Saponis viridis 150,0, Alcoholis amylici crudi 160,0, Aquae q s ad 1 Liter.

Knodalin des Prof. Murrills in Aarau. Zu Vertreibung des Ungeziefers auf Pflanzen. Nitrobenzol 3,0, Kali xanthogenica 10,0, Saponis kalmi (von 60 Proc Wassergehalt) 400,0, Alcoholis amylici crudi 600,0.

Nissler's Mittel gegen die Blütläus. Saponis viridis 50,0, Alcoholis amylici crudi 100,0, Spiritus donatarii 200,0, Aquae q s ad 1 Liter.

Alcohol methylicus.

Alcohol methylicus. Methylalkohol. Alcohol ligni. Spiritus ligni. Holzgeist. Carbinol. Alcool methylique. Esprit de bois. Methylie Alcohol. CH_3OH . Mol. Gew. = 32.

Gewinnung. Bei der trockenen Destillation des Holzes erhält man u a ein flüssiges Product, welches „Holzessig“ genannt wird und im wesentlichen eine wässrige Auflösung von Essigsäure, Methylalkohol und Aceton neben theueren Beimengungen darstellt. Man neutralisirt diese Flüssigkeit mit Aetzkalk und destillirt die leicht flüchtigen Antheile fraktionirt ab. Das so erhaltene erste Zehntel wird roher Holzgeist genannt und besteht hauptsächlich aus Methylalkohol und Aceton. Man entwässert es durch Destillation über Aetzkalk und trägt nun wasserfreies Calciumchlorid ein. Mit diesem geht nur der Methylalkohol (nicht aber das Aceton) eine krystallisirende Verbindung ($\text{CaCl}_2 + 4\text{CH}_3\text{OH}$) ein. Man trennt diese Krystalle vom Aceton, löst sie in Wasser und unterwirft die Lösung der Destillation. Der übergegangene Methylalkohol wird alsdann durch Destillation über Aetzkalk entwässert und in Kolonnen-Apparaten rektifizirt.

Handelsorten. Man unterscheidet 1) *Alcohol methylicus crudus*, den rohen Holzgeist, welcher namentlich als Denaturierungsmittel verwendet wird. 2) *Alcohol methylicus purus*, reinen Holzgeist, reiner, aber immer noch etwa 1 Proc Aceton enthaltend, die in der Pharmacie zu verwendende Sorte. 3) *Alcohol methylicus, acetonfrei*, aus dem Oxalsäure-Methyläther dargestellt, vorzugsweise in der organischen Synthese verwendet.

Eigenschaften. A. des absolut reinen Methylalkohols. Farblos, leicht bewegliche, wenigstig riechende, brennend, aber nicht angenehm schmeckende Flüssigkeit. Leicht entzündlich, mit bläulicher Flamme verbrennend. Die Dämpfe geben mit Luft explosivo Gemenge. Mit Wasser, Alkohol, Aether, fetten und ätherischen Ölen in jedem Verhältnis mischbar. Gutes Lösungsmittel für Harze. Verbindet sich mit wasserfreiem Calciumchlorid zu der krystallisirenden Verbindung $\text{CaCl}_2 + 4\text{CH}_3\text{OH}$. Wird durch Oxydationsmittel in Formaldehyd und Ameisensäure verwandelt. Spec. Gew. = 0,7977 bei 15° C, Siedep. = 66° C. Reiner Methylalkohol bildet mit Jod + Alkalien kein Jodoform. Wenn Bildung desselben eintritt, so ist dies auf die Gegenwart von Aceton (oder Aethylalkohol) zurückzuführen.

B. des reinen Methylalkohols. Farblose Flüssigkeit wie die vorige, Siedepunkt etwa 64–70° C, Spec. Gew. ca. 0,810. Enthält in der Regel etwa noch 1 Proc Aceton.

C. Holzgeist, roher Methylalkohol. Gelbliche Flüssigkeit von wenigstigem, zugleich brenzlichem Geruche. Spec. Gew. nicht über 0,810. Besteht im wesentlichen aus

Holzgeist, Aceton, Essigsäure-Methyläther, Allylalkohol und brenzlichen Produkten Enthält in der Regel etwa 90 Proc Holzgeist

Prüfung. Für die reinen Präparate sind spec Gewicht und Siedepunkt, völlige Flüchtigkeit, ferner die Abwesenheit, bez die Menge des vorhandenen Acetons massgebend

Aceton-Bestimmung nach Miesowicz. Man bringt 20 ccm (bei Methylalkohol von höherem Acetongehalt 30 ccm) Normal Kalilauge [genau gemessen] und 1—2 ccm des zu untersuchenden Methylalkohols (bei reiner Handelsware können 10—15 ccm Methylalkohol angewendet werden) in eine Stöpfelflasche und schüttelt tüchtig um Dann lässt man aus einer Bürette eine bestimmte Menge, z B 20—30 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal Jodlösung hinzutropfen und schüttelt $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Minute, bis die Lösung klar erscheint Dann säuert man mit Salzsäure von 1,025 spec Gew an und zwar giebt man die gleiche Anzahl ccm Salzsäure hinzu als man vorher Kalilauge angewendet, lässt $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfat im Ueberschuss hinzu, versetzt mit Stärke und titriert mit $\frac{1}{10}$ -Jodlösung bis zur Bläuung

Da 1 Mol Aceton zur Jodoformbildung = 6 Atome Jod verbraucht, so entsprechen 762 Th verbrauchtes Jod = 58 Th Aceton

Steueramtliche Prüfung des zur Destillation des Alkohols dienenden rohen Holzgeistes. 1) Er sei farblos oder schwach gelblich Die Farbe sei nicht dunkler als die einer Auflösung von 2 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Jodlösung in 1 Liter Wasser 2) Bei der Destillation sollen bei 75° C mindestens 50 Vol übergehen 3) 20 ccm Holzgeist sollen mit 40 ccm Wasser eine klare oder nur schwach opalisirende Mischung geben 4) Beim Durchschütteln von 20 ccm Holzgeist mit 40 ccm Natronlauge von 1,8 spec Gew sollen nach $\frac{1}{2}$ Stunde mindestens 3 ccm des Holzgeistes abgechieden sein 5) Acetonbestimmung, 1 ccm einer Mischung von 10 ccm Holzgeist mit 90 ccm Wasser wird in einem engen Mischungshylinder mit 10 ccm Doppelt-Normal Natronlauge (80 g NaOH im Liter) durchgeschüttelt Darauf werden 5 ccm Doppelt-Normal Jodlösung (254 g Jod im Liter) unter einseitigen Schütteln hinzugefügt Das sich ausscheidende Jodoform wird mit 10 ccm Aether unter kräftigem Schütteln aufgenommen Von der nach kurzer Ruhe sich abscheidenden Aetherschicht werden 5 ccm mittels Pipette auf ein gewogenes Uhrglas gebracht und auf demselben langsam verdunstet Dann wird das Uhrglas 2 Stunden über Schwefelsäure gestellt, hierauf gewogen Die Menge des Jodoforms soll nicht weniger als 0,07 g betragen

Aufnahmefähigkeit für Brom. 100 ccm der unten angegebenen Kalumbromatbromidlösung werden mit 80 ccm der unten angegebenen verdünnten Schwefelsäure versetzt Zu diesem Gemisch, welches eine Auflösung von 0,708 g Brom darstellt, wird aus einer Bürette tropfenweise unter Umrühren so lange Holzgeist hinzugesetzt, bis dauernde Entfärbung eintritt Hierzu sollen nicht mehr als 80 ccm und nicht weniger als 20 ccm Holzgeist erforderlich sein Diese Prüfung ist stets bei vollem Tageslichte auszuführen

1) **Kalumbromatbromidlösung.** 8,719 g Kalumbromid (KBr) und 2,447 g Kalumbromat (KBrO₃) werden in Wasser zu 1 Liter gelöst Die Salze müssen rein und schmelzgetrocknet sein

2) **Verdünnte Schwefelsäure.** 1 Vol conc Schwefelsäure wird mit 8 Vol Wasser verdünnt

Aufbewahrung. An einem kühlen Orte, wie der gewöhnliche Alkohol Auch mit den nützlichsten Vorsichtsmaassregeln betreffend die Feuergefährlichkeit Für die Lagerung grösserer Mengen sind etwa bestehende Polizei-Verordnungen zu beachten

Anwendung. Der rohe Holzgeist dient in den grössten Mengen zum Destilliren des Weingeistes, ferner zur Herstellung von Lacken, Firnissen, Polituren Das reinere Produkt zur Fabrikation des Formaldehyds, in der Analyse zum Nachweis der Salicylsäure und der Borsäure, zum Reduciren von Kupferspiralen, ferner zur Darstellung reinen Traubenzuckers Grosse Mengen verbraucht auch die Theerfarbenindustrie, welche Gewicht auf ein möglichst acetonfreies Produkt legt — Der absolut acetonfreie, aus Oxalsäure Methyläther hergestellte Methylalkohol wird vorzugsweise in der chemischen Synthese verwendet Es muss darauf aufmerksam gemacht werden, dass bei hohen Spirituspreisen die Verwendung eines reinen Methylalkohols zu Schnäpsen etc nicht ganz ausgeschlossen erscheint

Methylated spirit wird in England ein für technische Zwecke mittels rohem Holzgeist destillirter, Steuer-Ermässigung gemessender Aethylalkohol genannt

Konservirungs-Fähigkeit für gefärbte animalische Organe von FARNER DOUGLAS. Stärke-Sirup verdünnt 1 kg, Glycerin 100,0 g, Methylalkohol 200,0 g, einige Stückchen Campher, soviel als zur Sättigung der Lösung genügt

Alkaloidea.

Der Begriff „Alkaloide“ ist nicht streng umgrenzt, im allgemeinen versteht man darunter die aus Pflanzen gewonnenen oder doch zuerst aus Pflanzen dargestellten organischen Basen. Die aus tierischen Substanzen abgeschiedenen organischen Basen werden „Ptoomaine“ oder „Ptomatine“ genannt. Von den Glukosiden unterscheiden sich die Alkaloide dadurch, dass bei ihrer Behandlung mit verdünnten Säuren Zucker nicht abgespalten wird. Alle Alkaloide enthalten Stickstoff und bilden mit Säuren Salze. Von den natürlich vorkommenden sind nur wenige sauerstofffrei, die meisten enthalten Sauerstoff. Im freien Zustande sind die meisten Alkaloide in Wasser schwer löslich, dagegen löslich in bestimmten Lösungsmitteln, z. B. Alkohol, Aether, Chloroform, Amylalkohol, Essigäther, einzin u. s. w.

In freiem Zustande reagieren die meisten Alkaloide gegen Lackmus alkalisch, die meisten von ihnen schmecken bitter, sind optisch aktiv und zwar linksdrehend. — In den Pflanzen sind sie in der Regel als Salze vorhanden, und zwar an Äpfelsäure, Citronensäure, Milchsäure, bisweilen aber auch an Säuren, welche den betreffenden Pflanzen eigen thümlich sind, gebunden, z. B. Mekonsäure, Aconitsäure, Veratrumsäure, Chelidonsäure.

Je nachdem 1 Mol eines Alkaloids mit 1, 2 oder 3 Äquivalenten einer Säure neutrale Salze bildet, unterscheidet man sie als 1, 2, 3saure Basen, doch ist die Basicität nicht von der Anzahl der vorhandenen Stickstoff-Atome abhängig. — Praktisch theilt man sie gewöhnlich ein in 1) solche, die mit Wasserdämpfen flüchtig, und 2) solche, die mit diesen nicht flüchtig sind, oder aber in sauerstoffhaltige und sauerstofffreie, oder in flüssige und feste.

Darstellung. Diese richtet sich im einzelnen Falle nach der Natur des in Frage kommenden Alkaloids. Immerhin lassen sich die üblichen Darstellungsmethoden unter folgende allgemeine Gesichtspunkte bringen:

A. Flüchtige Alkaloide. Die zerkleinerten und mit Wasser aufgeweichten Pflanzentheile werden unter Zusatz starkerer Basen ($\text{Ca}(\text{OH})_2$, NaOH , Na_2CO_3) der Destillation mit Wasserdämpfen unterworfen. Das Destillat wird mit Salzsäure oder Schwefelsäure neutralisirt. Man dampft zur Trockne und entzieht dem Salzdampfstand das Alkaloidsalz mit Aether-Weingeist. Das so isolirte Alkaloidsalz wird in Wasser gelöst. Man zersetzt die Lösung durch Zusatz von Kalihydrat und schüttelt das freie Alkaloid durch Aether oder ein anderes geeignetes Lösungsmittel aus. Nach dem Verdunsten des Lösungsmittels hinterbleibt das freie Alkaloid und kann durch Rectifikation (im luftverdünnten Raume bez. im Wasserstoffstrom) völlig rein erhalten werden.

B. Nicht flüchtige Alkaloide. 1) Die zerkleinerten Pflanzenstoffe werden mit angesäuertem Wasser ausgekocht, der Auszug wird — um die Basen aus den Salzen in Freiheit zu setzen — mit stärkeren Basen z. B. CaO , MgO , KOH , NaOH , Na_2CO_3 , NaHCO_3 , NH_3 versetzt, worauf man die Flüssigkeit mit Lösungsmitteln (Aether, Chloroform, Benzol, Benzin, Petroläther, Amylalkohol u. dergl.) ausschüttelt. Die Ausschüttelungen hinterlassen nach dem Verdampfen des Lösungsmittels die Basen in unreinem Zustande. Man nimmt sie mit stark verdünnten Säuren auf, filtrirt, und entfärbt das Filtrat durch Thierkohle. Das entfärbte Filtrat wird nun mit Kalilauge versetzt und nun das Alkaloid entweder durch Ausschütteln mit Lösungsmitteln oder, wenn es fest ist, durch mechanische Trennung gewonnen.

2) Bisweilen empfiehlt es sich, die Pflanzenstoffe direkt mit Alkalien (z. B. Cocablätter mit Sodaauszug) zu tränken, hierauf zu trocknen und alsdann mit Lösungsmitteln zu extrahiren. Man erhält so die freien Basen ohne weitere vorbereitende Operation.

3) Sind die freien Alkaloide in Wasser so leicht löslich (z. B. Colchicin, Curarin), dass sie aus wässriger Lösung in Ausschüttelungsmittel nur wenig übergehen, so fällt man sie aus den wässrigen Auszügen durch Fällungsmittel als schwerlösliche Niederschläge (Phosphorwolframsäure oder Phosphormolybdänsäure). Die noch feuchten Niederschläge werden alsdann mit Calciumcarbonat oder Baryumcarbonat gemischt, angetrocknet, schliesslich die freien Basen durch Auskochen mit Alkohol oder anderen Lösungsmitteln gewonnen.

4) Bisweilen empfiehlt es sich, die Alkaloide aus den Pflanzenausgaben durch Gerbsäure zu fällen. Man vermischt alsdann die noch feuchten Niederschläge mit Bleioxyd oder Bleihydroxyd oder Zinkoxyd, trocknet ein und extrahirt mit Alkohol etc.

In jedem einzelnen Falle muss das geeignetste dieser Verfahren ausgewählt werden. Ferner ist Sorge dafür zu tragen, dass leicht veränderliche Alkaloide, wie z. B. die Alka-

löse des Asenits, des Muttikorns, durch die Berestungsweise möglichst wenig zersetzt werden. Man wendet, um dies zu vermeiden, häufig das Vacuum an, arbeitet bei möglichst wenig hoher Temperatur und in indifferenten Gasen (Wasserstoff, Kohlensäure, Leuchtgas) und wählt möglichst milde Basen, z. B. Natriumbikarbonat oder Kaliumbikarbonat. Auch empfiehlt es sich unter allen Umständen, die Darstellung so rasch wie möglich auszuführen, nicht etwa die einzelnen Operationen ungebührlich lange auszudehnen und zwischen mehreren Operationen unnötige Pausen einzuschleichen.

Prüfung eines Pflanzenstoffes auf Alkaloida. Man zieht den betreffenden Pflanzenstoff 2—8 Mal mit Wasser oder Weingeist aus, welchen 1—2 Proc. Schwefelkies oder Weinsäure zugesetzt wurden. Die Auszüge werden bei mässiger Wärme zur Sirupkonsistenz eingedunstet, der Rückstand mit dem 3—4fachen Volumen 96pro. Weingeistes angerührt. Nach erfolgter Klärung filtrirt man ab und wiederholt die Fällung mit Alkohol und das Eindampfen so oft, bis durch Zusatz von Alkohol eine Fällung nicht mehr stattfindet. Man verjagt nunmehr den Alkohol vollständig, löst den Rückstand in Wasser und filtrirt durch ein mit Wasser genässtes Filter. Diese Lösung, welche die Salze der Alkaloide enthält und deutlich sauer reagieren muss, kann verschieden behandelt werden.

a) Man schüttelt sie, um Fett und Fettsäuren zu entfernen, mit Aether aus. Dann macht man sie mit Natronlauge alkalisch und schüttelt mehrere Male mit Aether aus. Die hinterbleibende alkalisch-wässrige Flüssigkeit wird mit Ammoniumchlorid bis zur völligen Bindung des Natriumhydrates versetzt, schwach erwärmt und nun wiederholt mit Lösungsmitteln, z. B. Aether, Chloroform, Amylalkohol ausgeschüttelt. Die Ausschüttelungen reingt man durch mehrmaliges Schütteln mit kleinen Mengen Wasser von Verunreinigungen (Alkal., Salzen) und überlässt sie bei mässiger Wärme der Verdunstung. Es hinterbleiben alsdann die Alkaloide in mehr oder weniger reinem Zustande und sind dann durch Auflösen in Säure, Behandlung der sauren Lösung mit Thierkohle etc. nach B 1 weiter zu reinigen (s. S. 203).

b) Die schwach saure Flüssigkeit wird mit Bleiacetat oder Bleisäure (man prüft in einer Probe, welches der beiden Reagentien Niederschlag erzeugt) versetzt. Hinstellt ein Niederschlag, so wird so lange von dem Bleisalz zugelegt (Erfahrung durch Abfiltriren kleiner Proben und erneuten Zusatz von Bleisalz zum Filtrat), bis ein Niederschlag nicht mehr erfolgt. Man filtrirt ab, fällt aus dem Filtrat alles Blei durch Schwefelwasserstoff, konzentriert die Flüssigkeit durch Eindampfen und unterzieht sie jetzt dem Ausschüttelungsverfahren nach a. — Man hat indessen zu berücksichtigen, dass in dem durch basisches Bleiacetat erzeugten Niederschläge unter Umständen Alkaloide enthalten sein können. Man vertheilt diesen Niederschlag daher in Wasser, fügt eine kleine Menge Salzsäure hinzu, setzgt mit Schwefelwasserstoff, filtrirt, wäscht mit Schwefelblei ab, konzentriert das Filtrat durch Eindunsteten und prüft nun die konc. Lösung auf die Gegenwart eines Alkaloides.

Reaktionen der Alkaloide. 1) Nachweis des Stickstoffs. Alle Alkaloide sind Derivate des Ammoniaks, enthalten also Stickstoff. Um diesen nachzuweisen, bringt man eine kleine Menge der Substanz in ein enges Probirrohr, fügt ein linsengrosses Stück blankes metallisches Kalium oder Natrium hinzu und erhitzt (die Mündung des Rohres von Personen abgewendet!) über kleiner Flamme bis zum Verglühen des Metalls. Nach dem Erkalten wird das Glas zertrümmert, man trägt den die Schmelze enthaltenden Theil vorsichtig (Vorsicht wegen des in der Regel noch vorhandenen Kalium- oder Natrium-Metalls) in 10—20 ccm kaltes Wasser ein und filtrirt. Fügt man zum Filtrat nun je einen Tropfen Eisenchlorur- und Eisenchloridlösung, erwärmt schwach und säuert dann mit Salzsäure an, so entsteht Blaufärbung oder blauer Niederschlag, falls die Substanz Stickstoff enthält.

2) Nachweis der basischen Eigenschaften. Eine Substanz, welche man nach der Art ihrer Gewinnung für eine Base halten muss, wird in der Regel gegen feuchtes rothes Lackmuspapier alkalisch reagieren, auch wenn sie nicht wahrnehmbar löslich in Wasser ist. Ist die Substanz in Wasser unlöslich, wird sie aber durch Salzsäure in Lösung gebracht und aus dieser konz. Lösung durch stärkere Basen (NaOH, NH₃) wieder abgeschieden, so ist die Wahrscheinlichkeit, dass eine organische Base vorliegt, vermehrt. Man versucht in diesem Falle, gut charakteristische Salze darzustellen. — Ferner sucht man durch Zusatz von Platinchlorid bez. Goldchlorid zu der nicht allzu verdünnten salzsauren Lösung die Platin- bez. Gold-Doppelkalze darzustellen, welche in der Regel schwer löslich

in Wasser sind, häufig aber gut kristallin erhalten werden können. Endlich stellt man das Verhalten der fraglichen Substanz gegen die sog. allgemeinen Alkaloid-Reagentien fest.

Allgemeine Alkaloid-Reagentien. Eine Reihe von Reagentien giebt erfahrungsgemäss mit allen oder doch den meisten Alkaloiden bez. Alkaloidsalzen eigenthümliche Erscheinungen, welche man als „allgemeine Alkaloid Reaktionen“ bezeichnet. Diese bestehen in der Bildung von Niederschlägen von bestimmten Eigenschaften, ferner in dem Auftreten bestimmter Färbungen. Man darf nun nicht etwa annehmen, dass jede Substanz, welche mit einem dieser Reagentien eine beschriebene Erscheinung entstehen lässt, zweifellos auch ein Alkaloid ist, vielmehr treten diese Erscheinungen auch mit Substanzen ein, welche nicht als Alkaloide aufgefasst werden können. Man hat sich also einer unbekannten Substanz gegenüber zunächst die Ueberzeugung zu verschaffen, dass in der That überhaupt ein Alkaloid vorliegt.

1) **Jod-Jodkalium.** *Liquor Kali jodo-jodati.* Nach BOUCHARDET eine Lösung von 5 Th Jod und 10 Th Kaliumjodid in 100 Th Wasser. Giebt mit wässrigen Lösungen der Alkaloidsalze heilbraune bis kermesfarbige Niederschläge, welche Additionsprodukte der Alkaloidjodide mit Jod darstellen. — Mit Theobromin entsteht in saurer Lösung nur schwache Trübung, Solanin in saurer Lösung wird nicht gefällt. — Die alkoholische Lösung der Alkaloide wird durch alkoholische Jodlösung meist nicht gefällt, das Beberlin indessen giebt unter diesen Umständen sogleich gelblich braunen, kristallinischen Niederschlag.

2) **Kaliumdichromat.** *Solutio Kali dichromici.* Eine Lösung von 1 Th Kaliumdichromat in 10 Th Wasser. Giebt mit nicht zu stark verdünnten Salzlösungen der meisten Alkaloide sogleich oder nach einiger Zeit gelbe Niederschläge (das neutrale Kaliumchromat giebt nicht in allen Fällen den gleichen Effekt). Man vermeide, einen zu grossen Ueberschuss des Reagens anzuwenden, da dieses lösend auf die Niederschläge einwirkt. Man vermeide aber ebenso, die Reaktion bei Gegenwart von allzuviel Säure auszuführen, da sonst leicht Oxydationswirkungen auftreten können.

Nicht gefällt werden: Coffein, Solanin.

3) **Gerbsäure.** *Solutio Acidi tannici.* Eine frisch bereitete Lösung von 1 Th Gallusgerbsäure in 9 Th Wasser. Sie giebt mit den meisten Alkaloidsalzen sowohl in neutraler als auch in schwach saurer Lösung weissliche bis gelbliche Niederschläge, auf welche Weingeist, Essigsäure und Ammonsalze lösend einwirken.

Ueber die Abscheidung der freien Basen aus dem Alkaloid Tannat mittels Bleioxyd s. unter Darstellung. — Man beachte, dass durch Gerbsäure auch den Alkaloiden verwandte Stoffe, z. B. Glukoside, ferner Eiweissstoffe, gefällt werden.

4) **Pikrinsäure.** *Solutio Acidi picrici.* Eine Lösung von 1 Th Pikrinsäure in 100 Th Wasser. Sie fällt die meisten Alkaloide aus ihren Salzlösungen quantitativ als Pikrate in Form gelber, amorpher oder kristallinischer oder kristallinisch werdender Niederschläge, selbst bei Gegenwart feiner Schwefelsäure.

Aus der verdünnten schwefelsauren Lösung werden vollständig gefällt

Beberlin	Cinchonidin	Delphinin	Papaverin
Berberin	Cinchonin	Emetin	Strychnin
Briouin	Codoin	Nicotin	Thebain
Chinin	Colechin	Narcotin	Veratrin
Chinin			

Nur in konzentrierter Lösung worden zum Theil gefällt

Aconitin	Atropin	Coosin	Hyoscyamin
----------	---------	--------	------------

In neutraler Lösung geben Trübungen bez. Niederschläge

Atropin	Morphin	Nicotin
---------	---------	---------

Nicht gefällt werden in saurer schwefelsaurer Lösung. Alle Bitterstoffe und Glukoside, ferner

Caffein	Morphin	Theobromin
Coniin	Solanin	

5) **Kalium-Quecksilberjodid.** *Liquor Hydrargyri-Kali jodati.* MAYER'S oder VALSER'S Reagens. Man löst einsechsteils 13,546 g Mercurchlorid, andererseits 49,8 g Kaliumjodid in Wasser, mischt beide Lösungen und füllt zu 1 Liter auf. Dieses Reagens giebt mit den meisten Alkaloiden in neutraler oder schwach saurer Lösung weissliche bis gelbliche Niederschläge, welche zunächst amorph sind und zum Theil allmählich kristallinisch werden. Diese auch als $\frac{1}{10}$ -Normal bezeichnete Lösung kann auch

ur massenanalytischen Bestimmung der Alkaloide benutzt werden. Man führt die Titration weckmäßig in der schwach schwefelsauren Lösung aus, deren Alkaloidgehalt etwa 0,5 Proc. beträgt. Zu einem abgemessenen Quantum der Alkaloidlösung lässt man unter Umrühren so lange aus einer Burette von obiger Lösung zufließen, bis eine Fällung nicht mehr erfolgt. Das Ende der Fällung wird daran erkannt, dass ein mittels eines vorher stark eriebenen Glasstabes (um Anhaften des Niederschlags zu vermeiden) auf eine schwarze Hasplatte gesetzter klarer Tropfen der Flüssigkeit auf Zusatz einer stark verdünnten Alkaloidlösung eine schwache Trübung annimmt, zum Zeichen, dass das Quecksilber-Reagens bereits in geringem Ueberschusse vorhanden ist. Gegenwart von Alkohol, Essigsäure, Ammoniak oder zu viel freier Schwefelsäure in der zu bestimmenden Alkaloidlösung ist zu vermeiden.

1 ccm der oben angegebenen Lösung fällt folgende Alkaloidmengen in Gramm aus:

Akonitin	0,0268	Chinidin	0,0120	Narkotin	0,02190
Atropin	0,0145	Cinchonin	0,0102	Nikotin	0,00405
Brcuin	0,0233	Cocain	0,00416	Strychnin	0,01670
Chinin	0,0108	Morphin	0,0200	Veratrin	0,02890

Nicht gefällt werden

Caffein (Digitalin) Celochcin Solanin

Die mit Cocain und Nikotin entstehenden Niederschläge sind zuerst weiss, dann werden sie harzig und verwandeln sich schliesslich in makroskopisch sichtbare Nadeln.

6) Kalium-Cadmiumjodid. Liquor Cadmio-Kalii jodati. MANN'S Reagens. Lösung von 10 Th Cadmiumjodid und 20 Th Kaliumjodid in 70–80 Th destillirtem Wasser. Gibt mit Alkaloiden amorphe, häufig krystallinisch werdende Niederschläge, welche zu Anfang ungefärbt sind, später gelb werden. Berberin fällt sogleich gelb, Sanguinarin roth aus. Nur aus concentrirter Lösung werden gefällt Atropin, Narcotin und Veratrin, Celochcin, Solanin und Theobromin. Ueberhaupt nicht gefällt werden die Glukoside und Caffein. Die Empfindlichkeitsgrenze liegt für die Mehrzahl der Alkaloide bei einer Concentration von 1:10000.

7) Natriumphosphomolybdätnat $\text{Na}_2\text{P}_2\text{O}_7$, 11MoO_3 , + aqua und Phosphor-Molybdänsäure $\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$, 11MoO_3 . SONNENSOHN'S, bez. DE VIL'S Reagens.

a) Natriumphosphormolybdätnat-Lösung, Liquor Natrii phospho-molybdaenici. Zu einer Lösung von 10 Th Ammoniummolybdätnat in 100 Th destillirtem Wasser gibt man 60 Th der reinen Salpetersäure von 1,153 spec. Gew., digerirt mehrere Stunden im Wasserbade und versetzt dann die erkaltete Lösung mit soviel Natriumphosphat, gelöst in der 4fachen Menge destillirtem Wasser, als ein Niederschlag dadurch erzeugt wird. Diesen Niederschlag sammelt man in einem Filter, wäscht ihn aus und versetzt ihn in der Wärme des Wasserbades mit soviel Natriumkarbonat, als zu seiner Lösung erforderlich ist. Diese Lösung dampft man zur Trockene ein und glüht bis zur Verjagung allen Ammons. Den Glührückstand befeuchtet man mit etwas Salpetersäure, erhitzt nochmals bis zum schwachen Glühen, löst ihn dann in der nöthigen Menge destillirtem Wasser und versetzt mit soviel Salpetersäure, dass der ursprünglich entstehende Niederschlag wieder in Lösung geht und die Flüssigkeit gelb gefärbt erscheint. Nachdem man einen Tag bei Seite gestellt hat, wird filtrirt und das gelbe Filtrat vor Ammoniakdämpfen geschützt in gut verstopften Flaschen aufbewahrt.

b) Phosphormolybdänsäure, Acidum phospho-molybdaenicum, wird in der nämlichen Weise bereitet wie das vorige Reagens, nur wird nicht mit Natriumphosphat, sondern mit Phosphorsäure gefällt. Der Ammonphosphormolybdätnat-Niederschlag wird nach dem Auswaschen in einem Glaskolben mit Königswasser übergossen und gekocht, bis alles Ammon versetzt ist. Dann wird die Flüssigkeit zur Trockne abgedampft und der Rückstand in 8–10procentiger Salpetersäure gelöst. Die gelbe Flüssigkeit wird unter denselben Verhältnissen aufbewahrt wie die vorhergehende. Aus der Lösung kann durch Abdampfen und Besitzenstellen ein wasserhaltiges Salz in schönen gelben Prismen erlangt werden.

Die beiden oben angeführten Reagentien können *promiscue* benutzt werden. Sie erzeugen schon in stark verdünnten neutralen oder sauren Lösungen der Alkaloidal-Lösungen Niederschläge und gehören zu den schärfsten der allgemeinen Alkaloid-Reagentien. Die Niederschläge sind hell- bis braungelb gefärbt und nehmen häufig infolge eintretender Reduktionen der Molybdänsäure blaue oder grüne Färbung an. Einige dieser Niederschläge lösen sich auch in Ammoniak, zuweilen mit charakteristischer, z. B. blauer Färbung. Blaue Lösung entsteht z. B. bei Gegenwart von Berberin, Berberin und Cocain, grüne Färbung bei Gegenwart von Brucin und Cocain.

Zu beachten ist indessen, dass auch viele nicht alkaloidische Stoffe, z. B. Glukoside, wie Digitalin, ferner die Eiweisstoffe und Poptone, durch Phosphormolybdänsäure gefällt werden.

8) **Ammoniumsulfomolybdat.** *Ammonium sulfomolybdaenicum* Molybdänschwefelsäure. Man stellt es dar durch Anreiben von 0,5 g Ammoniumsulfomolybdat mit 195 g reiner konz. Schwefelsäure und Erwärmen der milchigen Flüssigkeit bis zum Klarwerden (BUCKINGHAM). Dieses Reagens gibt nach längerer Einwirkung mit allen Alkaloiden und vielen anderen organischen Stoffen Färbungen. Es ist also wichtig, auf die sofort eintretenden Veränderungen zu achten.

Die Lösung ist ohne Einwirkung auf Asparagin, Atropin, Chinidin, Chinin, Cinchonin, Caffein, Strychnin. Dagegen gibt sie mit einigen Alkaloiden des Opiums, namentlich mit Morphin, violette bis blaue Färbung.

FÄHRZ's Reagens, eine Auflösung von 0,5 g Natriummolybdat in 100 cem konz. reiner Schwefelsäure, verhält sich wie das vorige.

9) **Platinchlorid.** *Solutio Platini chlorati.* Eine Lösung von 1 Th. Platinchlorwasserstoff PtCl_4H_2 in 9 Th. Wasser. Das Reagens gibt mit den salzsauren Salzen der meisten Alkaloide schwerlösliche, weissliche bis gelbe bis rothbraune Doppelsalze der allgemeinen Formel $\text{PtCl}_4\text{Alk}_2$, wenn Alk. ein einwertiges Alkaloid bedeutet, zum Theil enthalten sie übriges Krystallwasser. Diese Verbindungen krystallisiren zum Theil gut, auch kann man sich durch einen bestimmten Platinegehalt, welcher ermittelt wird, indem man 0,2–0,5 g des betreffenden trockenen Salzes im Porcellan- oder Platintiegel bis zur Gewichtskonstanz glüht, bisweilen auch durch bestimmten Schmelzpunkt. — Die Bildung dieser Platinsalze eignet sich weniger dazu, um geringe Alkaloidmengen, wie sie bei der toxikologischen Analyse erhalten werden, zu identifiziren, dagegen kann sie zur Reinigung solcher Alkaloide benutzt werden, und sie dient zur Abscheidung und Charakterisirung der Alkaloide bei preparativen Arbeiten.

10) **Natrium-Platinchlorid.** *Solutio Platino-Natrii bichlorati.* Man löst 10 Th. trockenes Platinchlorid und 3 Th. trockenes, reines Natriumchlorid in destillirtem Wasser und dampft die filtrirte Lösung zur Krystallisation ein. Die Krystalle ($\text{Na}_2\text{PtCl}_6 + 6\text{H}_2\text{O}$) werden in 20 Th. Wasser gelöst. Von diesem Reagens gilt das nämliche wie von dem vorigen.

11) **Goldchlorid.** *Solutio Auri chlorati.* Eine Lösung von 1 Th. Goldchloridchlorwasserstoff in 10 Th. Wasser. Gibt mit den meisten Alkaloiden — zweckmässig sind diese als salzsaure Salze anzuwenden — Niederschläge von Alkaloidchlorauraten. Diese sind weisslich bis goldgelb, amorph oder krystallin, wasserfrei oder krystallwasserhaltig. Sie charakterisiren sich durch einen bestimmten Goldgehalt, der durch Glühen der betreffenden Salze im Porcellantiegel ermittelt wird, und haben die allgemeine Formel AuCl_3Alk , wenn Alk. eine einwertige Base bedeutet. Manche Chloraurate der Alkaloide charakterisiren sich auch durch das äussere Aussehen und durch den Schmelzpunkt. Beispielsweise ist dies ein wichtiger Unterschied zwischen Atropin und Hyoscyamin. Bezüglich der diagnostischen Verwerthung der Reaktionen mit Goldchlorid gilt das nämliche wie für das Platinchlorid.

12) **Phosphorantimonsäure.** *Acidum phosphoro-antimonium.* Ein Gemenge von circa 4 Th. einer bei mittlerer Temperatur gesättigten wässrigen Lösung des Natriumphosphats mit 1 Th. Antimonchlorid, erzeugt in der wässrigen schwefelsauren Alkaloidlösung weisse Niederschläge (SCHULTZE).

13) **Kaliumwismuthjodid.** *Liquor Bismutho-Kalii iodati.* Wismuthjodid wird in einer genügenden Menge warmer konz. Jodkaliumlösung gelöst und dann noch mit einer gleichen Menge konz. Jodkaliumlösung verdünnt (DRAGENDORFF). Das Reagens giebt in den mit Schwefelsäure angesäuerten Lösungen der Alkaloide amorphe orangefarbene Niederschläge (in Theobrominlösung einen krystallinischen). Die Abwesenheit von Aether und Amylalkohol ist gefordert.

14) **Quecksilberchlorid.** *Mercurichlorid.* *Liquor Hydrargyri bichlorati.* Eine Lösung von 1 Th. Mercurichlorid in 20 Th. destillirtem Wasser, giebt mit den meisten Alkaloidsalzen — zweckmässig sind diese als salzsaure Salze anzuwenden — Niederschläge von Chloromercuraten. Diese sind meist weiss, krystallisiren oft gut. Die Zusammensetzung derselben ist konstant, man kann sie durch die allgemeine Formel HgCl_2Alk ausdrücken, wenn Alk. eine einwertige Base ist. Bezüglich der Diagnostik s. Platinchlorid und Goldchlorid.

15) **Ceroxyduloxyd.** Ein von SONNENSOHN empfohlenes Reagens, stellt man dar durch Einleiten von Chlorgas in Aetzkalklösung, in welcher Ceroxydulhydrat vertheilt ist, bis zur Uebersättigung in das braungelbe Ceroxyduloxyd. Dieses wird in einem Filter gesammelt, ausgewaschen und getrocknet.

Das Reagens wird in der Art angewendet, dass man das Alkaloid in konz. Schwefelsäure löst und mit einer Spur Ceroxyduloxyds versetzt. Es erfolgen dann (nach SONNENSOHN) folgende Reaktionen:

Atropin, misfarbig gelblich braun,
Brucin, anfangs orange, dann erblassend,
Caffein, bleibt farblos,

Chinin, strohgelb,
Cinchonin, bleibt farblos,
Codon, olivengrün,

Colechicin, grün, dann schmutzig braun,
 Coniin, blassgelb,
 Emetin, braun,
 Morphin, olivenbraun,
 Narkotin, erst braun, dann krachroth,

Pipern, schwarzbraun,
 Solamin, gelb, dann bräunlich,
 Strychnin, blau, dann violett und kirsch-
 roth,
 Veratrin, röthlich braun

16) **ERMANN'S Alkaloidreagens.** Eine Salpetersäure enthaltende konc Schwefelsäure. Man verdünnt 10 Tropfen Salpetersäure von 1,158 spec Gew mit 20 ccm destillirtem Wasser und giebt von dieser Flüssigkeit 20 Tropfen zu 40 ccm reiner konc Schwefelsäure. Auf 1–2 mg trockenen Alkaloid in einem Uhrgläschen, auf weissem Papier stehend, oder in einem weissen porcellanen Schälchen gießt man 1 ccm des Reagens und wartet 15–30 Minuten auf die Reaktion. Temperatur 18–22° C.

17) **Koncentrirte reine Schwefelsäure.** Auf 1 mg Alkaloid, in einem auf weisses Papier gestellten Uhrgläschen oder einem weissen Porcellanschälchen 10–12 Tropfen Säure.

18) **Koncentrirte reine Salpetersäure** von 1,85–1,4 spec Gew. Wie vorstehend anzuwenden.

19) **Phospho-Wolframsäure.** *Solutio Acidi phospho-wolfiamici* (SCHREIBER'S Reagens). Löst man gewöhnliches (nicht das saure) Natriumwolframat in siedendem Wasser, welches mit der Hälfte seines Gewichtes Phosphorsäure von 1,18 spec Gewicht versetzt ist, so erhält man nach dem Verdunsten Krystalle der Phospho Wolframsäure $H_2PO_4 \cdot 12WO_3 + \text{aq}$. Die wässrige Lösung derselben 1:10 hat die Eigenschaft, alle Alkaloide (aber auch Albumosen und Peptone) zu fällen. Die anfangs voluminösen Niederschläge werden später körnig und lassen sich mit angesäuertem Wasser auswaschen. Um aus den Niederschlägen die Basen in Freiheit zu setzen, werden sie mit Barythydrat oder Kalkhydrat behandelt.

20) **Vanadinschwefelsäure.** *MAMPFEL'S* Reagens. Eine Auflösung von 1 g Ammoniumvanadat in 20 g konc Schwefelsäure, sie giebt mit Alkaloiden branne, rothe oder grüne Färbungen.

21) **Ueberchlorsäure.** *FRÄUDEL'S* Reagens. Eine wässrige Ueberchlorsäure vom spec Gew 1,18–1,14. Erwärmt man eine kleine Menge Alkaloid mit 1–2 ccm des Reagens, so entstehen Färbungen. *Aspidosperman* roth, *Strychnin* röthlich gelb, *Brucein* dunkel macherathfarbig.

22) **Furfuröl-Schwefelsäure** (UDRANSKY und MILNE). Mischung von 5 Tropfen Furfuröl und 10 ccm konc Schwefelsäure. Dunkelbraune, haltbare Flüssigkeit, giebt namentlich mit Veratrin und Sabadinin charakteristische Färbungen.

23) **WENZEL'S Reagens. 200 Th konc Schwefelsäure und 1 Th Kaliumpermanganat. Auf 1 ccm Alkaloid Lösung wendet man 1–2 Tropfen des Reagens an.**

24) **LUCHINI'S Reagens. Schwefelsäure, welche in der Siedelölzute mit Kaliumdichromat gesättigt worden ist.**

25) **GRANDET'S Reagens (bez Reaktion). Man löst das Alkaloid in konc Schwefelsäure und rührt die Lösung mit einem in Bromwasser getauchten Glasstabe um. Dagegen wird hellpurpur, Morphin roth gefärbt.**

Reaktionen der wichtigsten Alkaloide.

Alkaloid	Reine concentrirte Schwefelsäure	ERMANN'S Alkaloidreagens	FROMM'S Alkaloidreagens	Koncentrirte Salpetersäure von 1,85 bis 1,4 spec Gew
Akonitin	gelbbraun, nach 24 St braunroth (mit einem Stich ins Violette), nach 48 St farblos	hell-gelbbraun, beim Erwärmen braunroth	gelbbraun, später farblos	gelblich
Atropin	farblos (zuweilen bräunlich)	farblos	farblos	Alkaloid wird braun, löst sich aber farblos
Bebeerin	olivengrün	olivengrün	braungrün, später gelblich	braun
Berberin	schmutzig olivengrün	olivengrün	braungrün, dann braun	dunkel braunroth
Brucein	blass rosa	roth, dann gelb	roth, später gelb, nach 24 St farblos	scharlachroth bis blutroth, dann orange
Caffein	farblos	farblos	farblos	farblos

Alkaloid	Reine konzentrierte Schwefelsäure	ERDMANN's Alkaloidreagens	TRÖBDE's Alkaloidreagens	Konzentrierte Salpetersäure von 1,1 bis 1,4 spec Gew
Chinin	farblos	fast farblos	farbloser oder grünlische Lösung, später grünlich	farblos
Chinidin	fast farblos	fast farblos	ebenso	farblos
Cinchonin	farblos	farblos	farblos	farblos
Cocain	farblos	farblos	farblos	farblos
Codein	farblos, nach 8 Tagen blau	farblos, bald blau	schmutzig grün, bald blau, nach 24 St blassgelb	rothlich gelb dann gelb
Colchicin	intensiv gelb	gelb	gelb, dann gelbgrünlich, endlich gelb	violett, später braungrün, endlich gelb
Coniin	farblos	farblos	strohgelb	farblos oder gelblich bis gelb, endlich farblos
Delphinin	bräunlich oder hellbraun, auf Zusatz von einigen Tropfen Bromwasser röthlich violett	bräunlich	rothbraun, später schmutzigbraun	gelblich
(Digitalin)	braun, rothbraun, zuletzt kirschroth	rothbraun, später roth, nach 10—15 St kirschroth	dunkelorange, dann bald kirschroth, nach 30 Min braunschwarz, nach 24 St guthgelb mit schwarz Flocken	hellbraun
Emetin	bräunlich	grünbräunlich, grün, zuletzt rothlichgelb		orange gelb
Morphin	farblos, massig erhitzt erst roth, dann violett, zuletzt schmutzig grün	röthlich, später braungrün. Zusatz von Braunstein zur frischen Mischung allmählich braun	violett, dann grün, braungrün, gelb, nach 24 St blauviolett	löst mit roth gelber Farbe, dann gelblich
Narceïn	braun, dann gelb	gelb, später braun gelb	gelbbraun, dann gelblich, zuletzt farblos	gelb
Narkotin	blassgelb, dann röthlich gelb, nach 30 St himbeerfarben	gelblich, röthlichgelb. Auf Zusatz von etwas Braunstein zur frischen Mischung gelbroth bis blutroth	grün, dann braungrün, gelb, röthlich	anfangs gelb dann farblos
Nikotin	farblos	farblos	gelblich, später rothlich	gelb, beengender Mengen Nikotin violett bis blutroth, endlich farblos
Papaverin	violett, dann blau	violett, dann blau	violett, bald blau, dann gelblich, zuletzt farblos	orange gelb
Physostigmin	gelb, dann olivengrün			
Piperin	blutroth, dann gelb roth	blassgelb, braun	gelb, später braun bis schwarzbraun. Nach 24 Stunden bräunlich mit schwarzen Flocken	orange gelbes Harz, durch Kalilauge blut roth werdend

Alkaloid	Reine konzentrierte Schwefelsäure	ERDMANN's Alkaloid-reagens	FRÖHDE's Alkaloid-reagens	Konzentrierte Salpetersäure von 1,35 bis 1,5 spec Gew
Solania	röthlich-gelb, nach 20 St. braun	blaugelb	kirschroth, braun-roth, braun, gelb, zuletzt grangelb	die anfangs farblose Lösung später am Rande blau
Strychnin	farblos. Auf Zusatz eines Staubchens Kaliumdichromat violette Färbung	farblos. Auf Zusatz von wenig Braunstein violettroth, dann dunkel zwiebelroth	farblos	gelb
Thebain	blutroth, später gelbroth	blutroth, später gelbroth	roth, dann rothgelb, zuletzt farblos	gelb
Theobromin	farblos	farblos	farblos	farblos
Veratrin	orange, dann blutroth, nach 30 Minuten karmiroth. Die frische Lösung mit Bromwasser versetzt purpurfarben	orange, dann roth bis karmiroth, auf ein paar Tropfen Wasser kirschroth	hochgelb, später kirschroth	gelblich.

Untersuchung auf Alkaloide. Liegt ein Alkaloid als solches, oder ein Alkaloidsalz im reinen Zustande vor, so ist die Identifizierung nicht allzu schwer. Man stellt alsdann die in vorstehender Tabelle angegebenen allgemeinen Reaktionen an, erhält dadurch einen Fingerzeig, in welche Gruppe das Alkaloid gehört und vervollständigt die Untersuchung hierauf durch Vornehmen von Special-Reaktionen, deren Ausfall man mit reinem Material kontrollirt.

Liegt ein völlig unbekanntes Objekt vor, d. h. weiss man nicht, ob ein Alkaloid überhaupt, und bejahenden Falles, welches Alkaloid zugegen ist, so ist man genöthigt, einen systematischen Untersuchungsgang einzuschlagen. Ein solcher Gang beruht auf folgenden Thatsachen: die sauren weinsäuren Salze der Alkaloide sind erhaltungsgemäss sammtlich in Alkohol von 80–90 Proc. löslich. Man kann also durch Alkohol die sauren weinsäuren Alkaloide aus den betreffenden Objekten ausziehen. Sind letztere Leichentheile, so gehen in die alkoholische Lösung ausserdem auch noch andere Extraktivstoffe über, wie Fette und Fettsäuren, Leim, Pepton und dergl. Man reinigt die alkoholisch weinsäure Alkaloidlösung dadurch, dass man sie zur Sirupkonsistenz eindunstet, darauf mit Wasser aufnimmt und die Lösung filtrirt, wodurch das Fett der Hauptsache nach abgeschieden wird. Dampft man nun das wässrige Filtrat zur Sirupkonsistenz ab und rührt den sirupösen Rückstand mit dem mehrfachen Volumen starken Alkohols an, so werden die peptonartigen und Leimsubstanzen der Hauptsache nach ausgefällt. Daderach, dass man die beschriebenen Operationen mehrfach wiederholt, werden die störenden Verunreinigungen der Hauptsache nach beseitigt. Die hinterbleibende Lösung wird nun unter bestimmten Bedingungen mit Lösungsmitteln ausgeschüttelt. Im einzelnen wird zweckmässig, wie folgt, verfahren.

Verfahren nach STAS-OTTO. Das Untersuchungsobjekt wird zerkleinert, in einen Kolben gebracht, und wenn es alkalisch reagirt, mit Weinsäure deutlich angesäuert. Reagirt es sauer, so übersättigt man zunächst schwach mit Natriumkarbonat und macht alsdann mit Weinsäure wieder deutlich sauer. Hierauf übergiesst man die angesäuerte Masse mit dem 2–3fachen Volumen 96proc. Alkohols. Man setzt ein genügend langes Glasrohr als Rückflusskühler auf, erwärmt etwa 6 Stunden im Wasserbade auf 60–70°C und lässt erkalten. Ist die Reaktion der Lösung nicht deutlich sauer, so muss Weinsäure zugegeben und wiederum erwärmt werden. Hierauf giesst man die Extraktionsflüssigkeit ab, übergiesst den Rückstand im Kolben nochmals mit dem 2fachen Volum weinsäurehaltigen Alkohols und extrahirt in der eben beschriebenen Weise ein zweites Mal. Wenn es nöthig erscheint, wird die Extraktion noch ein drittes Mal wiederholt.

Man versetzt die Extraktionsflüssigkeiten, filtrirt sie, wobei man eine etwa sich absondernde Fettschicht möglichst entfernt, und dampft sie in einer kugelförmigen Porcellanschale von etwa 12–15 cm Durchmesser bei einer 50°C nicht übersteigenden Wärme

bis zur Sirupkonsistenz ein. Nach dem Erkalten rührt man den Rückstand mit Wasser gut an und filtrirt die Flüssigkeit durch ein mit Wasser genässtes Filter. Das Filtrat wird durch Eindampfen wiederum zur Sirupkonsistenz gebracht, darauf erkalten gelassen und alsdann mit dem 3–4fachen Volumen 96proc. Alkohols, welchen man in kleinen Portionen zugiht, gut verrührt. Man spült die Flüssigkeit in einem *ERLENMEYER-Kolben*, lässt über Nacht absetzen und filtrirt von den Ausscheidungen (Leim, Pepton) durch ein mit Alkohol befeuchtetes Filter ab. Das alkoholische Filtrat lässt man wiederum bis zur Sirupkonsistenz abdunsten, rührt den Rückstand nunmehr mit Wasser an und filtrirt nach dem Absetzen durch ein mit Wasser genässtes Filter. Das wässrige Filtrat wird abermals zur Sirupkonsistenz abgedunstet, der Rückstand wiederum mit dem mehrfachen Volumen Alkohol verrührt, die Flüssigkeit nach dem Absetzen filtrirt und das Filtrat eingedampft. Diese Reinigung des Extraktes durch abwechselndes Behandeln mit Wasser und mit Alkohol wird so oft wiederholt (in den meisten Fällen ist namentlich die Alkohol-fällung wiederholt auszuführen, während 2–3malige Behandlung mit Wasser genügt), bis der erhaltene Verdampfungsrückstand schliesslich sowohl in Wasser als in Alkohol klar löslich ist. Man verdunstet nun etwa vorhandenen Alkohol auf dem Wasserbade vollständig, löst den Rückstand in etwa 100–150 ccm Wasser, filtrirt die Lösung durch ein mit Wasser genässtes Filter und überzeugt sich davon, dass sie deutlich sauer reagirt.

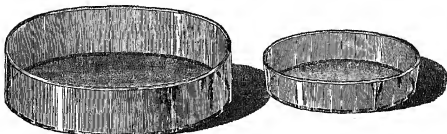


Fig. 43. Glasgefässe mit senkrechter Wandung zum Abdunsten von Aether, Benzol und Petroläther.

A. Ausschüttelung der sauren Flüssigkeit mit Aether. Man schüttelt die deutlich sauer reagirende Lösung mit etwa dem gleichen Volumen reinen Aethers 10–15 Minuten aus, lässt absetzen und trennt beide Schichten mit Hilfe des Scheidetrichters. Man wiederholt das Ausschütteln noch zweimal mit neuen Mengen Aether, nöthigenfalls so oft, bis der Aether färbende Theile nicht mehr aufnimmt.

In die ätherische Lösung gehen über: Fett und Fettsäuren, Harze, Farbstoffe, aber auch in kleinen Mengen einige Alkaloide schwach basischer Natur, wie *Colchicin*, *Coffein* (*Digitalin*), ferner Spuren von *Atropin* und *Veratrin*. Ist der Auszug röthlich oder violett gefärbt, so kann er auch *Apomorphin* enthalten. In die ätherische Lösung geht aus saurer Flüssigkeit auch etwa vorhandenes *Pikrotoxin* und *Cantharidin* über.

Man verdunstet den Aether oder destillirt ihn ab und erhält nun einen Rückstand, der vorzugsweise aus Fetten und Fettsäuren besteht. Man zieht diesen unter Erwärmen mit kleinen Mengen Wasser aus, filtrirt die Lösung durch ein mit Wasser genässtes Filter und prüft die Lösung durch den Geschmack, ob sie bitter ist, ferner durch die allgemeinen Alkaloid-Reagentien (Phosphor-Molybdänsäure oder Phosphor-Wolframsäure) darauf, ob überhaupt ein Alkaloid zugegen ist. Sollte dies der Fall sein, so muss die Natur des vorhandenen Alkaloids durch Special-Reaktionen festgestellt werden. Zum Abdunsten von Aether oder Petroläther benutzt man sog. Aetherschalen mit senkrechten Wandungen.

B. Ausschüttelung der alkalischen Flüssigkeit mit Aether. Die bei der vorigen Ausschüttelung mit Aether hinterbliebene saure Flüssigkeit wird alsdann durch Zugufung von Natronlauge in einigem Ueberschuss (letzterer ist nöthwendig, um Morphin in Lösung zu halten) versetzt und nun wiederum drei oder mehrmals mit Aether ausgeschüttelt. Man vermeide hierbei heftiges Schütteln, da sonst häufig Emulgirung eintritt, welche man übrigens durch Zugufung einiger Tropfen starken Alkohols zu beseitigen versuchen kann. Man vereinigt die Aetherschichten und schüttelt sie etwa dreimal je mit kleinen Mengen Wasser aus. Alsdann lässt man die Aetherschicht gut absetzen, scheidet sie von dem abgetronten Wasser und filtrirt sie durch ein trockenes Filter. Die ätherische Lösung kann enthalten: *Aconitin*, *Atropin*, *Brucin*, *Chelidinin*, *Chinin*, *Cocain*, *Codern*, *Conin*, *Delphinin*, *Emetin*, *Hyoscyamin*, *Narkotin*, *Nikotin*,

Papaverin, Physostigmin, Pilocarpin, Solanidin, Strychnin, Thebain, Veratrin. Ferner Reste von Coleicin und Coffein, von Bitterstoffen Digitalin.

Man entzieht der Aether-Lösung nacheinander die Alkaloide durch mehrmaliges Ausschütteln mit schwefelsaurehaltigem Wasser. Alsdann prüft man die schwefelsaure Lösung, ob sie bitter schmeckt, macht sie wieder mit Natronlauge deutlich alkalisch und schüttelt sie wiederum mehrmals mit reinem Aether aus. Die vorerwähnten ätherischen Auszüge werden zunächst dreimal mit je kleinen Mengen Wasser gewaschen, alsdann die freiwillige Verdunstung überlassen. Es hinterbleiben in flüssiger Form Coniin und Nikotin, die übrigen der oben angeführten Alkaloide werden allmählich fest, bleiben aber gewöhnlich amorph. Strychnin geht bald in den kristallisierten Zustand über.

Erscheint das hinterbleibende Alkaloid noch nicht rein genug, so kann man es in salzsaurem oder schwefelsaurem Wasser lösen und diese Lösung mit Thierkohle behandeln. Das Filtrat ist alsdann wieder mit Natronlauge alkalisch zu machen und mit Aether auszuschütteln. In diesem Falle ist jedoch die benutzte Thierkohle hinterher mit Alkohol einige Male auszukochen, da sie möglicherweise Alkaloidsalze auf sich niederschlagen hat.

Die Identifizierung des Alkaloides erfolgt in der Weise, dass man auf kleine Mengen des freien Alkaloides nach einander Konc. Schwefelsäure, Froehde's Reagens, Erdmann's Reagens und konc. Salpetersäure einwirken lässt und im Anschluss hieran Special-Reaktionen ausführt. Man nimmt diese Reaktionen auf Uhrgläsern vor, auf welchen man vorher je einige Tropfen der ätherischen Alkaloidlösung hatte verdunsten lassen.

C Ausschüttelung mit Aether aus ammoniakalischer Flüssigkeit. Die bei voriger Ausschüttelung zurückgebliebene, überschüssige Natronlauge enthaltende Flüssigkeit versetzt man mit soviel Ammoniumchlorid, dass alles Natriumhydrat sicher umgewandelt wird, und schüttelt 2–3 Mal mit kleinen Mengen Aether aus. Bei Anwesenheit von Apomorphin hinterlässt der durch Schütteln mit Wasser gereinigte Aetherauszug beim freiwilligen Verdunsten einen grünen, kristallinischen Rückstand, in der Regel treten beim Eindunsten infolge Zersetzung des Apomorphins rote, blaue grüne Farbenscheinungen auf.

D Ausschüttelung mit Amylalkohol aus ammoniakalischer Lösung. Die bei der vorigen Ausschüttelung hintergebliebene ammoniakalische Flüssigkeit wird zunächst mit Salzsäure deutlich aber schwach angesäuert, dann erwärmt, bis aller Aether verdunstet ist. Man übersättigt alsdann mit Ammoniak und schüttelt mit heissem Amylalkohol aus. Das Absetzen der leicht emulgierenden Flüssigkeit befördert man durch Placieren des Gefasses an einen warmen Ort. Bevor man zum zweiten und dritten Male mit heissem Amylalkohol ausschüttelt, macht man die Flüssigkeit jedesmal mit Salzsäure sauer und alsdann mit Ammoniak wieder alkalisch, weil das Morphin nur in seiner amorphen Form relativ gut in Amylalkohol löslich ist. — Die vermengten Amylalkohol-Auszüge reingt man zunächst durch Ausschütteln mit heissem Wasser, dann entzieht man ihnen das Morphin durch Schütteln mit schwefelsaurem Wasser und prüft die Lösung, ob sie Jodsäure reduziert. Ist dies der Fall, so macht man wieder ammoniakalisch und schüttelt von neuem mit Amylalkohol aus. Der durch Waschen mit Wasser gereinigte Amylalkohol wird unter vermindertem Druck zum grössten Theile abdestillirt, den Rest der Lösung lässt man auf dem Wasserbade abdunsten, worauf das Morphin als solches hinterbleibt. Man prüft Geschmack, ferner Verhalten gegen Special-Reagentien: Salpetersäure, Froehde's Reagens, Ferrioxalium Ferrichlorid, neutrales Ferrichlorid. Dem Morphin kann etwas Narcecin beigelegt sein.

E Extraktion des Verdampfungsrückstandes mit Alkohol. Die bei der letzten Extraktion hintergebliebene Flüssigkeit wird mit Kohlensäure übersättigt, unter Zusatz von reinem Sande zur Trockne verdampft und der zerriebene Rückstand mit absolutem Alkohol in der Wärme extrahirt. Man verdampft den Alkohol, behandelt den Rückstand mit warmem Wasser, filtrirt, dunstet das Filtrat ein, nimmt den Rückstand mit absolutem Alkohol auf und überlässt die Lösung der freiwilligen Verdunstung. Das hinterbleibende Alkaloid kann Narcecin und Curarin sein. Ferner würden an dieser Stelle auch Berberin und Cyttisin gefunden werden.

Verfahren nach FRAGENBORFF. Das zerkleinerte Objekt wird bei 50–60° C mit schwefelsaurehaltigem Wasser (auf 100 g breiartiges Objekt = 5 g Schwefelsäure von 20 Proc.) einige Stunden lang macerirt. Dann wird kocht und das Ausziehen wiederholt. Die Kolaturen dunstet man zur Sirupkonsistenz (nicht zur Trockne) ein und vermischt diesen sirupösen Rückstand mit dem 4–5fachen Volumen starken Alkohols. Man prüft jetzt, ob die Flüssigkeit deutlich sauer ist, andernfalls muss noch verdünnte Schwefelsäure zugegeben werden. Nach 24 stündigem Absetzen wird filtrirt. Das Filtrat wird durch Eindunsten (oder Abdestilliren im luftverdünnten Raume) vom Alkohol befreit. Den Rückstand nimmt man mit einer passenden Menge Wasser (100–300 ccm) auf, filtrirt durch ein mit Wasser befeuchtetes Filter und unterwirft die durch Anwesenheit von schwefelsäure deutlich saure Flüssigkeit nachstehendem systematischen Ausschüttelungsverfahren.

1) Man schüttelt mit Petroleumbenzin aus, welches frisch destillirt wurde und von welchem die bei 40–70°C übergelenden Antheile zu verwenden sind

Die Petroläther Lösung kann enthalten Piperin (Pikrinsäure, Sahoylsäure, Benzoesäure, Kampher, Oelo, Cardol, Capsicin, gewisse Bestandtheile von Aconit und Hellebous, Ester der Sahoylsäure, Benzoesäure und Zimmtsäure mit Kresol, Guajacol, Naphthol)

2) Man schüttelt nunmehr mit Benzol aus Von diesem können gelöst werden Coffein, Geissospermin, Spuren Veratrin, Delphinoidin, Hydrastin, Piperin (Cantharidin, Anemomn, Santonn, Caryophyllin, Cubebin, Aloetin, Elaterin, Colocynthein, Popula, Digitalin, Strophanthin, Grabin, Pikrinsäure, Chrysaminsäure, Benzoesäure, Sahoylsäure, Spuren von Hydrochinon, Brenzkatechin, Resorcin, Salophen, Neurodin, Malakm, Thormedin, einige Bitterstoffe, wie Absynthinn, Quassin, Menyanthin, Ericolin, Onicin)

3) Man schüttelt nunmehr mit Chloroform aus In dieses gehen über Spuren der sub 2 genannten Substanzen, ferner Spuren von Brucin, Narkotin, Physostygmim, Veratrin, Delphinoidin, Berberin, Oxyacanthin Ganz besonders aber sind in der Chloroformausschüttelung zu erwarten Theobromin, Colchicin, Papaverin, Narcein, Hydrastin, Chelidonium, Cinchonin, Cinchonidin, Cinchotenin, Cinchotenidin, Jorvin, Lycacocinitin, Myotonin, Quebrachamin, Hypoquobrachin, Aspidospermum, Quebrachin, Persicin, Solanidin, Cryptopin, Antifebrin, Digitalin, Convallamarin, Saponinartige Körper, Helleborein, Adonidin, Syrnigin, Eikrotoxin, Colocynthin, Aesculin, Gelseminsäure, Analgon

4) Die saure Flüssigkeit kann jetzt mit Amylalkohol ausgeschüttelt werden Dies ist indessen nur dann notwendig, wenn vorher (sub 3) Aloetin gefunden werden ist In den Amylalkohol geht über Aloetin

Man entzieht alsdann das in der sauren Flüssigkeit gelöste Chloroform oder den Amylalkohol durch Schütteln mit wenig Petroläther, übersättigt die Flüssigkeit mit Ammoniak bis zur deutlichen alkalischen Reaktion und unterwirft die alkalische Flüssigkeit folgenden Ausschüttelungen

5) Man schüttelt mit Petroläther aus In diesen gehen über Coniin, Nikotin, Spartein, Lobelin, Piperidin, Pyridin, Picolin, Chinolin, Anilin, o- u p-Toluidin, Kurrin, Thallin, Phenocoll, Antipyrin Ferner Conydrin, Aconitin, Delphinin, geringe Mengen Brucin und Strychnin, Quebrach- und Geissospermium-Alkaloide, Gelsemin, Zmetin, Veratrin, Chinin, Hydrochinin, Chinamin, Oxyacanthin — Endlich Zersetzungsprodukte des Erwesens Mono-, Di-, Trimethylamin (ferner die naheliegender Aethyl-, Propyl- und Amyl Derivate)

6) Man schüttelt mit Benzol aus Dieses nimmt ausser den sub 5 angeführten Alkaloiden auf Methyl- und Aethylstrychnin, Conchinin, Cinchonamin, Cocain, Atropin, Hyocyamin, Physostygmim, Eserin, Pilocarpin, Jaborin, Pilocarpidin, Sabadillin, Delphinoidin, Alkaloide von Aconitum, Lycoctonum, Narkotin, Codein, Thebain, Apomorphin, Taxin, Antipyrin, Thallin, Ephedrin, Pseudoephedrin, Telypyrin

7) Man schüttelt jetzt mit Chloroform aus In dieses gehen über Reste des Cinchonins, Papaverins, Narceins, ferner Cinchonidin, Berberin, kleine Mengen Morphin, Analgon

8) Man schüttelt mit heissem Amylalkohol aus Dieser löst Merphin, Solanin, Salicin, ferner Reste des Convallamarins, Saponins, Senegins, Narcein, Cytisin, Cholin, Urethan, Gallanol

9) Die rückständige wässrige Flüssigkeit wird mit Glaspulver eingedampft und der eingetrocknete und zerriebene Rückstand mit Chloroform extrahirt In dieses kann Curarin übergehen

Alkanna.

Radix Alkannae. **Radix Alkannae rubrae.** **Radix Anchusae rubrae s. tinctoriae.** **Radix Buglossae rubrae s. arvensis.** — Alkannawurzel. Blutwurzel. Färberkrautwurzel. Mahagoniwurzel Orcanette. Potagenwurzel. Rothfärberwurzel. Rothe Ochsenzungenwurzel. Schminkwurzel. Türkische Röthe. — *Racine d'orcanette* (Gall) — *Alkanna root* —

Mit diesen Namen bezeichnet man rothfärbende Wurzeln und zwar ursprünglich die Wurzel der zu den *Lythraceae* gehörigen *Lawsonia alba* Lam, deren Blätter noch jetzt unter dem Namen *Hennah* zum Färben der Fingernägel und anderer Körpertheile im Orient Verwendung finden, auch sonst zum Färben benutzt werden

Jetzt versteht man unter diesem Namen die Wurzel der *Borraginaceae Alkanna tinctoria* L., die um das Mittelmeer heimisch ist und reichlich in Ungarn vorkommt, wo man sie für den Handel sammelt. Die Wurzel ist bis 20 cm lang, oben 1 cm dick, der Holzkörper oben in 4–6 Th gespalten, die um emander gedreht sind. Die Rinde ist in den äussersten Theilen blattzig. Nur die Mittellrinde und die aussosien Theile des Bastes sind Sitz des Farbstoffes. Statt dieser echten Wurzel gelangen nicht selten in den Handel Wurzeln anderer Borragineen, die ebenfalls eine farbstoffführende Rinde haben, oder die man mit Fernambuk nachgefärbt hat. Im letztern Falle zeigt sich auch der Holzkörper gefärbt. Dahin gehören die Wurzeln von *Onosma echinoides* L. (*Radix Anchusae luteae* aus der Provence), dicker wie die echte Wurzel, *Onosma Emodi* Wall. (in Nepal), *Alkanna Matthioli* Tausch, *Anchusa officinalis* L., *Arnebia*-Arten.

Die echte Droge enthält in der Rinde einen Farbstoff Alkannin (Alkannaroth, Anchusin, Anchusäure) $C_{18}H_{14}O_4$ zu 5–6 Proc, der in den meisten Lösungsmitteln sich leicht löst, aber in Wasser unlöslich ist. S. weiter unten.

Einkauf. Da der werthvolle Bestandtheil sich nur in den Rindenschichten findet, giebt man einer Wurzel mit möglichst wenig abgeblätterter Rinde den Vorzug.

Anwendung. Wird nur des Alkannins wegen angewendet.

Alkannapapier. Durch Tränken von schwedischem Fliesspapier mit einem wässrigen Alkannauszug erhält man rothes Reagenspapier, aus diesem durch Sodablösung (1:100) blaues — beide mit den Eigenschaften der entsprechenden Lackmuspapiere.

Aqua destillata Geyheri

Rp	Tinctura Alkannae (1:10)	200,0
	Spiritus Molissae	70,0
	Spiritus (90%)	800,0
	Ol. Rosae	5,0
	Ol. Marsh. pip.	2,0

Oleum Hyperici

Johannis-Oel

Rp Ol. Rapae q s

wird mit Ol. Alkannae q s gefärbt.

Oleum Macassar Dierckson

Rp	Ol. Amygdalarum (vel Olivarum, Arachidis)	1000,0
	Ol. Bergamotae	8,0
	Ol. Citri	1,0
	Cumacini	0,05
	Ol. Alkannae q s	

Strupa caerulea

Rp	Sirupi Aurantii florum	40,0
	Sirupi Ipecacuanhae	10,0
	Sirupi Sacchari	100,0
	Tinctura Alkannae alkalinae q s	

ad colorem satis caeruleum. An Stelle des „Blau-Verlebensafts“ für den Handverkauf.

Tinctura Alkannae acida

Rp	Radix Alkannae	10,0
	Alkohol absolut	100,0
	Acidi acetic (66%)	1,0

Zum Rothfärben weingeistiger Flüssigkeiten.

Tinctura Alkannae alkalina

Rp	Radix Alkannae	10,0
	Natrii carbonat crystall.	10,0
	Aqua destillata	65,0
	Spiritus (90%)	25,0

Zum Blaufärben wässriger Flüssigkeiten.

Unguentum portabile rubrum.

Krebsbutter

Rp	Adipis suilli	200,0
	Radix Alkannae	5,0

Wird 1–2 Stunden im Wasserbade digerirt, dann kolirt oder filtrirt. In manchen Gegenden beliebt als Volksheilmittel. Für Küchszwecke nimmt man an Stelle von Schwedensalmöl frisches Butterfett.

Mahagoni-Beize für Holz.

Rp	Radix Alkannae	15,0
	Ligni Aloes	80,0
	Singulnis Draconis	30,0
	Spiritus (95%)	500,0

Das mit Salpetersäure vorgelohete Holz wird nach dem Trocknen mehrmals bestrichen, dann geölt und polirt.

Alkanninum Alkannaroth. Anchusin. Anchusäure Pseudalkannin.

$C_{18}H_{14}O_4$. Mol. Gew. = 258. Man unterscheidet zwei Sorten, von denen die technische für den Pharmazeuten die wichtigere ist.

A Reines Alkannin. Man zieht die getrocknete und gepulverte Wurzel mit Petroleumäther aus und verdunstet den Auszug. Der Rückstand wird in 3–5 procentiger Kalilauge gelöst, die indigoblaue Lösung filtrirt und nun mit Aether ausgesalzt, welcher eine ziegelrothe Substanz aufnimmt. Durch Ansäuern der alkalischen Lösung fällt das Alkannin in braunrothen Flocken aus. Man sammelt diese, wäscht und trocknet sie, löst sie in Aether und lässt die Lösung abdunsten. Das Alkannin hinterbleibt als dunkelbraunrothe Masse von Metallglanz, welche schon unterhalb 100° C erweicht. Unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol, Aether, Schwefelkohlenstoff, Benzin, Benzol, Chloroform, Essigsäure, auch in Fetten und fetten sowie ätherischen Ölen. In alkoholischer Lösung wird es durch längeres Erhitzen in „Alkannagrün“ umgewandelt. Durch Ammoniak geht die rothe Färbung des Alkannins in indigoblaue Färbung über.

B Technisches Alkannin (Aloanninum Ergänzb.) Das käufliche Produkt wird erhalten, indem man die getrocknete und gepulverte Wurzel mit Petroleumäther erschöpft und den filtrirten Auszug durch Abdestilliren des Lösungsmittels zur Extraktmasse bringt. Eine harz- oder salbenartige, fast schwarze Masse mit grünlichem Reflex, in den oben angegebenen Lösungsmitteln mit schön rother Farbe löslich. Es empfiehlt sich, aus diesem durch Anreiben mit möglichst wenig Mandelöl ein *Oleum Alkannae concentratum* zu bereiten, und dieses zum Färben der Oele, Salben etc. zu benutzen.

Beide Präparate dienen an Stelle der Alkanna-Wurzel zum Rothfärben von Fetten oder Tincturen. Ob eine Färbung durch Alkanna vorliegt, erkennt man an der Blaufärbung durch Ammoniak. Im Zweifelsfalle giebt die spektroskopische Betrachtung der neutralen, bezw. alkalisch gemachten spirituellen Auszüge einwandfreie Auskunft. Wie das Spektrum des Alkannins beschaffen ist, lernt man an Vergleichs-Präparaten kennen.

Alkekengi.

Physalis Alkekengi L. Solanaceae—Solanaceae. Heimisch in Europa und Asien, in Nordamerika eingeschleppt. Verwendung finden die Beeren.

Fructus Alkekengi. *Baccae Alkekengi.* *Baccae Halicababi.* **Fructus Solani vesicarii** Blasen-Kirschen. Blasenpuppen. Boberellen. Erdkirschen. Hirschweisel. Judas- oder Judenkirschen. Mönchspuppen. Rothschlötten. Saltrian. Schlotten. Steinkirschen. Teufelskirschen. Winterkirschen. Alkénge. Coqueret (Gall) —

Die Beeren sind von der Grösse einer kleinen Kirsche, glänzend roth, zweifacherig mit zahlreichen Samen, von säuerlich süßem Geschmack, vom aufgeblasenen, scharlachrothen Kelch umhüllt. Letzterer ist von bitterem Geschmack und vor der Verwendung der Beeren zu entfernen.

Trocken sind sie zusammengeschrunpft, braunroth. Sie gelten als diuretisches Mittel, das aber nur noch im Handverkauf verlangt wird. Man verwendet entweder einen Aufguss der trockenen, oder den Saft der frischen Früchte. In Essig eingelegt, werden sie auch gegessen, sowie die einiger anderer Arten. *Ph. peruviana* L. (Strawberry Tomato, Cape Gooseberry, Brazil Cherry, Ananaskirsche), *Ph. philadelphica* Lam u. a. Die Wurzel der letztgenannten Art wird auch als Diureticum verwendet. In Mittel- und Südamerika gilt *Ph. angulata* L. als tonisches Arzneimittel.

Der Kelch enthält einen Bitterstoff *Physalin* $C_{14}H_{16}O_6$.

Geheimmittel. LAVILLE's Gicht- und Rheumatismumittel, hierzu gehören.

1) Gichtpillen, *Pilules preventives de la goutte*. Sie bestehen aus dem weingeistigen Extrakt der Judenkirschen, aus Natronwasserglas und Eibischpulver.

2) Gichtwein, *Laqueur antigoutteuse*. Dieser enthält Chinin, Cinchonin, Chinoidin, Colchicin, Chlorecalonum, Koloquithenextrakt, gelöst in verdünntem Weingeist und sparschem Wein.

Allium.

Die Zwiebeln zahlreicher Arten der Gattung **Allium** (*Liliaceae—Allioidae—Allieae*) dienen wegen ihres scharfen Geschmackes und Geruches, die sie schwefelhaltigen Oelen verdanken, arzneilichen Zwecken, bei uns meist nur noch in der Volksmedizin.

Zu erwähnen sind die folgenden:

1. Allium sativum L. Heimisch in der Songarei, vielfach kultivirt in 2 Varietäten: a) *vulgare* Böhl (Knoblauch) mit eiförmigen Neben-Zwiebeln. b) *Ophioscorodon* Don (Perlzwiebel, Rocambole) mit rundlich eiförmigen Nebenzwiebeln.

Die Zwiebeln der ersten Varietät finden hier und da noch Verwendung als *Bulbus Allii sativi*, *Radix Allii sativi*. — **Garten-Knoblauch; Knoblauch, Lauch.** — *Tête d'ail* (Gall.) — *Gaille* (U-St.)

Die Nebenzwiebeln (Knoblauchzehen) sind länglich eiförmig bis lauröthlich, oelig, gebogen. Von bekanntem, scharfen Geschmack und Geruch. Sie enthalten 0,9 Proc eines ätherischen Oeles.

Der Knoblauch wird in der Regel vom Gärtner geholt, bisweilen aber auch in der Apotheke, dann am besten im Keller mit Sand bedeckt vorzüglich gehalten. Einmal mehr und mehr, sogar als Schutz gegen ansteckende Krankheiten viel benutzt, ist er heute als Arzneimittel veraltet, selten dient er noch, mit Milch oder Wasser abgekocht, zum Klyster gegen Madenwürmer.

Im Trank des Ungarn Kovacs gegen Wasserscheu ist Knoblauch der Hauptbestandtheil.

Syrupus Allii. Syrup of Garlic (U-St.) Frischen Knoblauch, geschuttet und gequetscht 200 g, Essig (6proc) 300 ccm lässt man 4 Tage lang stehen, presst ab, rührt nochmals mit 200 ccm Essig aus, vermischt die Pressflüssigkeiten, filtrirt, löst darin 800 g Zucker und bringt mit Essig auf 1000 ccm.

Oleum Allii sativi. Knoblauchöl. *Essence d'Ail.* Oil of Garlic. Ist das Destillat des Krautes und der Zwiebeln der Knoblauchpflanze, *Allium sativum* L. Es hat gelbe Farbe und unangenehmen, höchst penetranten Knoblauchgeruch. Spec Gew 1,046 bis 1,057. Optisch ist es inactiv.

Knoblauchöl enthält verschiedene Sulfide, besonders $C_6H_{10}S_2$, ausserdem $C_6H_{14}S_2$, $C_6H_{16}S_2$ etc, aber kein Allylsulfid. Es wird zum Aromatisiren von Knoblauchwürsten verwendet.

II Allium Cepa L. (Sommerzwiebel ¹⁾) Vaterland nicht sicher bekannt, vielleicht Palästina, Turkestan etc, seit langer Zeit in Kultur. Die Zwiebeln.

Bulbus Cepae. Die frische Zwiebel. *Bolle.* *Zipolle.* — *Oignon* (Gall.) — ist rundlich, etwas platt gedrückt mit scheibenförmiger Achse (Zwiebelkuchen) und etwa 10–12 spiralig daran angeordneten, zusammenschliessenden Niederblättern (Schalen), von denen die äusseren papierdünn und trocken, die inneren fleischig sind. Geruch und Geschmack bekannt. Enthält 0,05 Proc eines linksdrehenden Oeles.

Sie wird hängend an einem kühlen Orte aufbewahrt. Aus der gereinigten Zwiebel (15 Th, Wasser 60 Th, Weingeist 15 Th, Zucker 150 Th) kocht man einen *Syrupus Cepae*, ihr Saft ist ein Bestandtheil der Zwiebelbonbons und dient in der Theistheilkunde bisweilen in Pulvermischungen zur Unterstützung der Wirkung der *Asa fœtida*.

Pulvis Equorum viridis

Rp	<i>Asa fœtida</i>	5,0	<i>Cumphone</i>	1,0
	<i>Semine Foenugraeci</i>	40,0	<i>Fructum Lauri</i>	10,0
	<i>Fructum Corisandri</i>	5,0	<i>Capiti mortali</i>	5,0
	<i>Salts culmaris</i>	40,0	<i>Kalk nitrici</i>	10,0
	<i>Pulvis herbarum</i>	10,0	<i>Semine Nigellae</i>	10,0
			<i>Fructum Juniperi</i>	10,0

werden mit 20,0 grob gerebener Zwiebel gemischt und durch ein grobes Sieb geschlagen.

Oleum Allii Cepae. Zwiebelöl. *Essence d'Oignon.* Oil of Onion. **Zwiebelöl.** Wird durch Destillation der ganzen Zwiebelpflanze *Allium Cepa* L. gewonnen. Dunkelbraunes, dünnflüssiges Öl von scharfem, anhaltendem Zwiebelgeruch. Spec Gew ca. 1,08. Drehungswinkel (100 mm — Rohr) = -5° . Zwiebelöl besteht hauptsächlich aus einem Disulfid $C_6H_{14}S_2$ und anderen schwefelhaltigen Körpern. Allylsulfid (C_6H_9S), das nach dem Öle seinen Namen erhielt, ist nach neueren Untersuchungen kein Bestandtheil des Zwiebelöls.

Oleum Allii ursini. Bärlauchöl. Ist durch Destillation der ganzen Bärlauchpflanze *Allium ursinum* L. (*Liliaceae*) erhalten worden. Dunkelbraunes nach Knoblauch riechendes Öl vom Spec Gew 1,01, besteht fast ausschliesslich aus Vinylsulfid (C_6H_9S).

III Allium Victorialis L. Heimisch auf den Gebirgen Mitteleuropas, durch das nordl. Asien bis Kamtschatka, China, Japan und im westl. Nordamerika. Länglichrund bis fast cylindrisch, gebogen, die äusseren Schuppen netzfaserig.

Bulbus Victorialis longus. Allermannsharnisch. Lange Siegwurz. Wilder Allraun. Alpenknoblauch. Damit häufig zusammengefordert werden in der Apotheke die runden, ebenfalls netzfaserigen Zwiebeln von *Gladolus communis* L. „*Bulbus Victorialis rotundus*“.

¹⁾ Die Winterzwiebel stammt von *Allium fistulosum* L., ursprünglich heimisch in Sibirien, deren Zwiebeln früher als *Radix Cepae oblongae* Verwendung fanden.

American Consumption Cure, Schwindsuchtmittel von ZENNER in Berlin, ist Zuckersirup mit Zwiebelsaft, dsgleichen

American Coughing Cure des Farmers GRAUPLINZ

G A W MAYR's weisser Brustsirup ist weisser Sirup mit einer Spur Zwiebel- oder Rettagsaft

MEN LAURIER's Huile acoustique, sowie

LAYON's Ohrenbalsam sind mit Alkanna gefärbtes Mandelöl mit Zwiebelsaft

PIDRETT's Salbo ist ein Gemisch aus Honig, Zwiebelmus, Wachs, Fichtenharz und schwarzer Seife — Unter „Wanzentod“ wird zum Vertilgen der Wanzen in Zeitungen heisser Zwiebelsaft empfohlen

Aloë.

Aloë (Germ Helv Austr.) Aloë capensis Aloë lucida. Succus Aloes inspissatus. Succus Sedi amarj. — Bären-galle Halbschlebei Südweh. — Aloës du Cap (Gall.) —

Aloe africana Miller **A vera** L (syn **A vulgaris** Lamarck) **A spicata** Haworth **A ferox** Miller (zweifelhaft) **Liliaceae**—**Asphodelodeae**—**Alomae**.

Vorkommen der Aloe Die genannten Arten und wohl noch andere liefern aus ihren Blättern die Aloe Dieselbe bildet in der Pflanze einen dünnen Harzsaft, der in grossen Zellen enthalten ist, welche die Phloemtheile der Gefässbündel auf der Aussenseite in einem Halbkreis umgeben Manche Arten, die keine Aloe führen, haben an Stelle dieser Zellen dickwandige Bastfasern

Gewinnung der Aloë Man schneidet die Blätter ab und lässt den Aloesaft in Gefässe ausfliessen, worauf er, gewöhnlich über Feuer, selten in der Sonne, eingedickt wird Die Art und Weise des Concentrirens ist von grosser Wichtigkeit für die Beschaffenheit der Droge

Sorten der Droge. Man unterscheidet von den verschiedenen Sorten zwei Typen, erstens den der glänzenden Aloe (Aloë lucida), zweitens den der matten Aloe (Aloë hepatica) Beide sind zunächst nur dadurch unterschieden, dass die Sorten des ersten Typus das Aloin (s unten) in amorpher Form, die des zweiten in krystallinischer Form enthalten Der erste Typus entsteht, wenn der Aloesaft beim Eindicken stark erhitzt wird (anscheinend schon, wenn die Temperatur über 50°C steigt) Daher kann man aus einer matten Aloe durch Eindampfen bei starker Wärme eine Aloe lucida machen

Typus 1, der glänzenden Aloe

Dahin gehört als Hauptsorte die officinelle Cap-Aloe. Sie bildet glänzende, zuweilen brünnlich-bestaubte Massen von grünlich schwarzer Farbe, in kleinern Splittern mit brauner Farbe durchscheinend, von grossmaschigem Bruch Geruch unangenehm, charakteristisch, Geschmack sehr bitter

Sie liefert ein Pulver von röthlichbrauner Farbe mit grünlichem Stich Unter dem Mikroskop ist sie amorph, lässt nur selten kleine Kryställchen erkennen Hat im Sommer zuweilen Neigung, aneinanderzufliessen, wenn sie nicht völlig trocken ist Wird seit dem Ende des 18 Jahrhunderts im Kaplande gewonnen und über Algoabay und Mosselbay ausgeführt — Es unterliegt keinem Zweifel, dass in den deutschen afrikanischen Kolonien die Gewinnung der Aloë mit gutem Erfolge könnte betrieben werden

Diesem Typus gehört noch die aus Ostindien stammende, glänzende Jaffarahad-Aloë an

Typus 2, der matten Aloe.

Alle diese Sorten sind nicht durchscheinend, von heller oder dunkler leberbrauner Farbe Unter dem Mikroskop bestehen sie zum grossen Theil aus Krystallen

Barbados-Aloe Aloe Barbadosis (Brit U-St) Aloës des Barbades (Gall.)

Auf dieser Insel von der Aloe vera L., die man sorgfältig kultivirt, gewonnen Von tiefbrauner Farbe, nicht glänzend, dünne Splitterchen, zuweilen an den Rändern schwach

durchschimmernd Harter wie die Kap Aloë Wird in England fast ausschliesslich angewendet

Von geringer Bedeutung für Europa sind die weiteren Sorten von Westindien Curacao, Bonaire, Aruba, ferner die von Socotra (Aloë socotrina (Brit U St) auch als Zanibar-Aloë oder indische Aloë bezeichnet), Natal-Aloë, matte Jaffarabad-Aloë etc

Eigenschaften und Bestandtheile Aloë ist löslich in der fünffachen Menge Alkohol, Kalilauge, Ammoniak, Essigsäure Die doppelte Menge kochenden Wassers löst ebenfalls, lässt aber beim Erkalten einen namhaften Theil wieder ausfallen Unlöslich ist sie in Chloroform, in Aether, Benzol, Petroläther und Schwefelkohlenstoff fast unlöslich

Sie enthält Spuren ätherischen Oeles, etwa 12,2 Proc Barbaloin, 12,7 Proc Harz [Zimmtsäureester des Aloresinotannols $C_{20}H_{30}O_8$], 1,75 Proc Asche, 0,15 Proc Emodin $C_{15}H_{10}O_5$, 10,5 Proc Wasser, 62,7 Proc amorphe, wasserlösliche Bestandtheile Ueber die verschiedenen Aloës s S 229 Der Gehalt der verschiedenen Sorten an Aloin schwankt zwischen 10—20 Proc Vgl Poggendorff Archiv Pharm 1898 200 — Das Harz der Cap Aloë ist ein Ester der Paracumarsäure und des Aloresinotannols

Nachweis der Aloë. 1) nach Klyen Eine wässrige, fast bis zur Farblosigkeit verdünnte Aloëlösung wird mit einigen Tropfen Kupfersulfatlösung versetzt, die Farbe wird dann gelblich, setzt man nun etwas Chloranstrum hinzu und erwärmt gelinde, so geht die Farbe in Rosa oder Roth über — Die Probe lässt, wenn es sich um den Nachweis von Aloë in Gemischen handelt, häufig im Stich

2) Zum Nachweis der Aloë in Liqueuren etc soll man die betreffende Flüssigkeit mit Benzol ausschütteln und den Benzinauszug mit einigen Tropfen Ammoniak unter Schütteln gelind erwärmen, färbt sich die Ammoniakflüssigkeit dann nicht violettroth, so ist keine Aloë vorhanden, anderenfalls kann die Färbung auch durch Cort Frangulae, Folia Sennae, Rhiz Rhei, Fructus Rhamni catharticae hervorgerufen werden

3) Um Aloë in Bier etc nachzuweisen, soll man nach DRACHMANN folgende massen verfahren 2 Liter werden im Wasserbade auf die Hälfte emgedampft, noch heiss mit soviel neutralem Bleisacet versetzt, als noch ein Niederschlag entsteht und der letztere rasch abfiltrirt, aber nicht ausgewaschen Das Filtrat wird mit Schwefelsäure entbleit und von dem abgesetzten Bleisulfat abfiltrirt, das Filtrat wird hierauf mit soviel Ammoniak versetzt, dass alle Schwefelsäure und ein Theil der Essigsäure neutralisirt sind (Methylaminviolettlösung darf durch einige Tropfen nicht mehr blau gefärbt werden), und auf 250—300 ccm eingedunstet Der Rückstand wird, um Dextrin etc zu fällen, mit 4 Vol absoluten Alkohols gemischt, die Mischung gut durchgeschüttelt und nach 24stündigem Stehen im Keller filtrirt Nachdem der grösste Theil des Alkohols abdestillirt ist, schüttelt man mit Amylalkohol aus Nach dem Verdunsten der Amylalkohol-Auszüge bleibt ein Rückstand, der den charakteristischen Aloëgeschmack hat, mit Brom-Bromkarnum, Bleisessig und Mercuronitrat Niederschläge liefert, sowie alkalische Kupferlösung und Goldlösung reduziert Durch Gerbsäure wird die wässrige Lösung des Rückstandes gefällt, der Niederschlag aber durch einen Ueberschuss theilweise wieder gelöst

Es empfiehlt sich, mit diesem Rückstand auch die DEZLON'sche Alcinreaktion anzustellen Dampf man eine Spur davon mit 4 Tropfen rauchender Salpetersäure an und nimmt den Rückstand mit einem Tropfen Alkohol auf, so geht die hierbei entstandene rothe Farbe auf Zusatz von wenig alkoholischer Oxyankaliumlösung in Rosa über Diese Reaktion soll bei 0,0005 g Aloin noch deutlich sein

Verfälschungen der Aloë werden gegenwärtig kaum beobachtet Eine Verfälschung mit Gummi, Dextrin oder mit anorganischen Stoffen würde beim Lösen in Alkohol erkannt werden (s o) Der Aschegehalt beträgt 1—1,5 Proc Die Abwesenheit von Harzen, wie Kolophonium, erkennt man beim Auflösen in siedendem Wasser (s o)

Am häufigsten ist ein zu grosser Wassergehalt, infolgedessen die Aloë im Sommer etwas auseinanderkriecht Im Wasserbade verliert Aloë etwa 3—5 Proc., bei 100° C go trocknet etwa 7—8 Proc Wasser

Pulverung Die Aloë wird zunächst in der Wärme, dann, in kleinere Stücke zerstoßen, über Aetzkalk völlig ausgetrocknet und bei möglichst trockener Witterung je nach Bedarf in ein feines Pulver für die Rezeptur, oder in ein grobes Pulver für Therapie zwecke verwandelt Ohne diese Vorbereitung hackt das Pulver später zusammen Die im Vacuum getrocknete Aloë, welche von manchen Drogenhäusern angeboten wird, dürfte ohne weiteres zur Bereitung eines haltbaren Pulvers geeignet sein, ihr Preis ist indessen recht hoch

Aufbewahrung Aloë in Stücken wird am besten in Holzkästen mit Weissbleichensätzen aufbewahrt Wenn die Stücke zusammenfliessen sollten, so stellt man diese

Einsätze in die Warme, die Masse erweicht in kurzer Zeit und lässt sich mit Leichtigkeit herausnehmen

Als Vorrathsgefässe für Aloepulver sind Blechbüchsen zu empfehlen, deren Deckel man am Rande mit Papierstreifen überklebt, oder Glashafen mit gut schliessenden Stopfen

Das Deutsche Arzneibuch, ebenso die Pharm. Helv. III, giebt keine Vorschriften hinsichtlich der Aufbewahrung und Abgabe der Aloe, ebensowenig ist dieselbe dem feinen Verkehl entzogen. Nach der Ph. Austr. darf sie zwar in der Reihe der harmlosen Mittel stehen, doch nur gegen ärztliche Verschreibung verabfolgt werden. Ph. Norw. und Hung. schreiben „vorsichtige Aufbewahrung“ vor.

Anwendung. Aloë gilt in Gaben von 0,05–0,1 als appetitanregendes Bittermittel, in grösseren Gaben (0,2–1,0) wirkt sie stark abführend ohne nachfolgende Neigung zu Obstipation. Man reicht sie, stets in Pillenform, bei Hartleibigkeit, Stuhlverhaltung, Blutandrang nach Gehirn, Herz und Lunge.

Bedenklich ist ihr Gebrauch bei bestehender Menstruation, Schwangerschaft, blutenden Hämorrhoiden, Frauen und Kinder vermeiden ihre Anwendung am besten gänzlich. Zu Klystieren, Augenpulvern und -salben wird Aloë nur noch selten verwendet.

Da häufiger und andauernder Gebrauch der Aloe der Gesundheit schädlich ist, so sollte sie im Handverkauf mit Vorsicht und nur in kleinen Mengen abgegeben werden.

In der Therapie ist die Aloë ein vielgebrauchtes Abführmittel, doch giebt man dem Extrakt häufig den Vorzug. Die Tinktur dient als Wundmittel.

Aloë purificata, Purified Aloë (U. St.). Gereinigte Aloë 1000 Theile Aloë socotrina schmilzt man im Wasserbade, mischt 200 Th. Spiritus (94 Vol. Proc.) hinzu, lässt durch ein in kochendem Wasser gewärmtes Sieb No. 60 (= No. 5 Germ.) und dampft im Wasserbade ein, bis eine erkaltete Probe noch als leicht zerbrechlich erweist.

Dieses gereinigte Aloe dient in den Vereinigten Staaten zur Bereitung verschiedener Aloëpullen und -tincturen.

Extractum Aloës, *Extractum Aloës aqueum*, Aloë depurata. — Aloëextrakt. — *Extrait d'aloës*. — *Extract of aloës*.

Die Vorschriften der Arzneibücher stimmen darin überein, nur den in Wasser löslichen Antheil zu gewinnen, weichen indessen hinsichtlich der Temperatur und Menge des zu verwendenden Wassers von einander ab.

Ph. Germ.	} lassen 1 Th gepulverte Aloë in 5 Th siedendem Wasser lösen und 2 Tage absetzen
Ph. Austr.	
Ph. U. St.	
Ph. Brit.	} lassen 1 Th Aloë in 10 Th siedendem Wasser lösen und 12 Stunden absetzen
Ph. Hung.	

Ph. Brit. lässt 1 Th Aloë mit 10 Th kaltem Wasser behandeln.

Ph. Helvet. lässt 1 Th Aloë mit 5 Th siedendem Wasser behandeln.

In jedem Falle wird die durch Absetzungen geklarte Flüssigkeit im Wasserbade eingedampft, bis der Rückstand sich zu dünnen Banden ausziehen lässt. Das bei gelinder Wärme, zuletzt über Aetzalkali getrocknete Extrakt wird zu Pulver zerrieben und in dicht verschlossenen Hafengläsern vor Licht geschützt aufbewahrt. Die Ausbeute beträgt 50–68,4 Proc. Anwendung wie Aloë, doch innerlich nur in halb so grossen Gaben.

Ph. Austr. gestattet die Abgabe von Aloëextrakt nur gegen ärztliche Verschreibung.

Extractum Aloës Acido sulfurico correctum, Ph. Germ. I. Mit Schwefelsäure versetztes Aloëextrakt 8 Th Aloëextrakt worden in 82 Th destillirtem Wasser gelöst, 1 Th reine Schwefelsäure tropfenweise zugemischt und in einem Porcellangefäss zur Trockne gebracht.

Man kann dieses Extrakt auch unmittelbar aus der Aloë herstellen, 16 Th werden in 80 Th heissem Wasser gelöst, nach 2 Tagen vom Bodensatz getrennt und die Lösung mit 1 Th reiner Schwefelsäure eingetrocknet. Ausbeute etwa 10 Proc. Ein schwarzbraunes, in Wasser trübe lösliches Pulver.

Der Zusatz der Schwefelsäure ist keine „Verbesserung“, das Extrakt wird vielmehr (man vergleiche die Ausbeute!) beim Eindampfen theilweise zerstört und dadurch minderwerthig. Bei seiner Verordnungsform, die nur noch selten vorkommt, ist ein Zusatz von Seife zu vermeiden.

Pyrolosum Aloës wird durch trockene Destillation der Aloë gewonnen.

Tinctura Aloës, Aloë-tinktur, volksthümlich Aalessenz, Hufbalsam, Strahl-tinktur. Durch Auflösen von 1 Th Aloë in 5 Th Weingeist (90 Vol.-Proc.) Spec. Gew. 0,884–0,894.

Tinctura Aloës, Tincture of Aloë (U. St.). Gereinigte Aloë 100,0, Stäbholzpulver 200,0, verdünnter Weingeist (43,6 Vol.-Proc.) q. s.

Die Pulver werden gemischt, mit 80 com verdünntem Weingeist befeuchtet, nach 24 Stunden in einen Verdünnungsapparat gebracht und mit verdünntem Weingeist 1000 com Tinktur hergestellt

Tinctura Aloë composita (Germ.) Elixir ad longam vitam Elixir amarum Hjärneri Elixir antiprestientiale Elixir polychrostrum Lenthii Elixir Spina Elixir succorum Tinctura sacra — Allgemeine Flusstropfen Aller Schwede Augsburgs oder Kieselow's Lebensessenz Augsburgs, Ballhausens, Jense, Mariaeller, Salzbinger, Schwarzwälder, Schwedische, Sulzbacher (Magen-) Tropfen Blutreinigungstropfen Goldaderinktur Hjärner's, Jeinitz' Schwedisches, Werner's Lebenselixir Kriegshabererbalsam Quitttropfen Selwe dontrank — Teinture d'aloë composée Elixir de longus vis — Compound tincture of aloë Elixir of long life — 30 Th grob gepulverte Aloë, je 5 Th mittelfein geschüttelter Rhabarber, Enzianwurzel, Zitwerwurzel und Safran, 1000 Th verdünnter Weingeist (68 Vol Proc) Spec Gew 0,905—0,915

Aloë en grumeaux Raspall ist beste Aloë, welche in kleine würfelförmige Stückchen zerkleinert, geseiht und über Aetzkalk getrocknet ist

Altonae Kronessenz

Rp Aloë	80,0
Camphora	4,0
Radix Angelicae	4,0
Radix Galangae	4,0
Elect Theriak	4,0
Herba Cardui benedicti	10,0
Bolet Larius	3,0
Rhiz Rbel	4,0
Radix Gentianae	4,0
Rhiz Zedoariae	4,0
Myrrhas	5,0
Succo Liquiritiae	20,0
Spiritus (80 %)	q s

dass nach dem Pressen 1 kg Flüssigkeit erhalten wird, die zu filtern ist mit

Tinctura Sacchari testis q s

Balsamum salutaris WERNER WERNER'S Ges und bolts-Elixir

Rp Balsam peruviana	8,0
Styracis liquidi	2,0
Olibani	2,0
Croc	2,0
• Corticis Cinnamomi	3,0
Mandula	5,0
Myrrhas	1,0
Mastichea	0,50
Ammosol	5,0
Aloë	5,0
Rhizom Galangae	5,0
Radix Angelicae	5,0
Radix Alkanna	4,0
Foliorum Rosmarini	1,0
Herb Majoranae	1,0
Florum Lavandulae	1,0
Kali carbonici	1,5
Moscha	0,10
Ambrae	0,10
Spiritus aetheral	20,0
Spiritus	100,0

Man presst nach zwelftägigem Stehen ab

Clysmma vermifugum Gallois

Rp Aloë Barbud	2,5
Solutionis Kali carbonici	3,0
Decoct Amyli	800,0

Klyster gegen Indenwürmer

Decoctum Aloë compositum (Brit)

Rp Extract Aloë	8,0
Myrrhas grosse modo pulverat	4,0
Kali carbonici	4,0
Succo Liquiritiae	82,0
Aquae destillatae	1000,0

Man kocht 8 Minuten, fügt dann

Croc	4,0
------	-----

hinzu, Mast erkalten, setzt zu

Tincturae Cardamomi compositae 800,0

Wast 2 Stunden stehen, seht durch und filtert auf 1000,0 auf Dosis 15—60 g

Electuarium Hiera plora.

Electuarium Aloë compositum

Rp Aloë	80,0
Croc	5,0
Corticis Cinnamomi	5,0
Masticia	5,0
Radix Asari	5,0
Masticas	5,0

gepulvert und mit

Mollis dopundi	250,0
----------------	-------

Glycolini	100,0
-----------	-------

im Wasserbade zur Latwerge verarbeitet Doris

10—15 g zu Klystieren gegen Madenwürmer

Elixir aperitivum CLAUDE

CLAUDE'S eröffnendes Elixir Elixir

proprietatis aquosum

Rp Myrrhas pulveratae	5,0
Aloë	5,0
Croc	5,5
Kali carbonici	10,0
Aquae Sambuci	70,0
Spiritus	10,0

2 Tage in der Wärme digeriren, abkühlen, filtern

Dosis 3,0—4,0 g

Elixir chologogum universale

Droge amaro Gallenelixir

Franzmannstropfen

Rp Aloë	100,0
Myrrhas	50,0
Extracti Gentianae	50,0
Extracti Absinthii	50,0
Tincturae nucis vomicae	50,0
Elaeocochari Anisi	20,0
Vini generosi albi	1000,0
Spiritus	1000,0

Nach 8 tägigem Stehen filtern. Dosis: 2—5 Th

öffel pro die bei Verstopfung und Verdauungs-
schwäche

Elixir Proprietatis

Elixir Proprietatis sine acido s dulcis

Elixir aperitivum Tinctura Aloë cro-

cata Tinctura Aloë cum Myrrha.

Rp Tinctura Aloë	20,0
Tincturae Myrrhas	20,0
Tincturae Croci	10,0

Dosis 2—4 g

Elixir Proprietatis alkalinum.

Tinctura aloëtica alkalina.

Rp Aloë pulv	10,0
Myrrhas pulv	10,0
Croc pulv	5,0
Solutionis Kali carbonici	15,0
Spiritus	150,0

Einen Tag digeriren, nach dem Absetzen filtern

Dosis 1—2 Theelöffel bei Verschleimung der
Verdauungswegs

Elixir Proprietatis cum Rheo
Tinctura aloëtica rhubarbina
 Rp Aloë 10,0
 Myrrhine 10,0
 Croci 5,0
 Rhiz. Rhei 15,0
 Acid. hydrochloric 10,0
 Vin. Xerensis 200,0
 Fudge Tage digeriren Dosis 50—80 Tropfen ein-
 bis zweimal pro die

Elixir Proprietatis Paracelsi
Elixir Proprietatis cum acido Tinctura
aloëtica acida Sauros Aloë-Elixir
 (Gemm. I)
 Rp Aloë grosse modo pulverat 30,0
 Myrrhine 30,0
 Croci 10,0
 Spiritus 240,0
 Acid. sulfuric dilut. 30,0

8 Tage maceriren, dann filtriren Dosis 2—3 Thee-
 löffel pro die Mittel gegen Würmer, Magen-
 mittel zur Beförderung der Regl

Elixir Proprietatis salluum
Elixir Proprietatis BONNHAEVE
 Rp Aloë pulverat. 10,0
 Myrrhine 10,0
 Croci 5,0
 Kali tartaric 30,0
 Aquae destillatae 80,0
 Spiritus 120,0
 Dig. 7 Tage, dann filtriren. Dosis 1—2 g pro die

Enema Aloë (Brit)
 Rp Aloë 2,5
 Kali carbonic 1,0
 Mucilag. Amyli 285,0

Injeccio antigonorrhoeae GAMMERT
 Rp Tincturae Aloë 15,0
 Aquae destillatae 120,0

Injeccio antigonorrhoeae GAUW
 Rp Aloë 0,5
 Mellis rosati 80,0
 Ammonii hydrochloric 0,2
 Aquae Rosae 200,0

Massa pilularum RUFFI
 RUFFI'sche Pilonmasse (Austr.)

Rp Aloë pulverat 60,0
 Myrrhine 30,0
 Croci 10,0

M. f. pulvis Gut verschlossen aufzubewahren.

Mixtura cathartica FRASER
 Rp Extracti Aloë 10,0
 Extracti Taraxaci 15,0
 Felleum Sennae 20,0
 Rheum Rhei 15,0
 Nucis vomicae grosse modo pulverat 2,5
 Aquae ferri 250,0

Man lässt 1 Stunde im Wasserbade stehen, seihet
 durch, löst 1a 200,0 g der Flüssigkeit

Magnesi sulfuric 50,0
 und fügt zu

Spiritus Juniperi 70,0
 Sirup Sacchari 50,0

Dosis Dreistündlich einen Esslöffel bei Leber-
 verstopfung

Pastilli masticatorii Indol
Cachonde Cachondé
 Rp Pulv. aromatiz. 150,0
 Meschi 0,10
 Aloë 10,0
 Magnes. carbonic 10,0
 Cutcha 10,0
 Ligni Santalin rubri 800,0
 Bol. Armen. 100,0
 Sacchari 1500,0
 Daraus 2000 Pastillen Verdammung anregend u. Kau-
 mittel
Pilulae Aloë CRATO
 Rp Aloë pulverat 7,5
 Sacchari 5,0
 Mastiches 5,0
 Belei Faricis 2,0
 Olei Scedini rectif. 1,0
 Daraus 100 Pilulae

Pilulae Aloë (U-St.)
Pills of Aloë
 Rp Aloë purific 12,0
 Saponis medicat. 12,0
 Aquae q s ut fiat pil. No 100
Pilulae Aloë Barbadosensis (Brit)
Pills of Barbados Aloë
 Rp Aloë Barbadosensis 40,0
 Sapon. medicat. 20,0
 Ol. Cauri 2,5 uncia
 Confect. Rosarum 20,0
 f. pilul. dos. 0,25—0,5

Pilulae Aloë erocentae RICHTER
 Rp Aloë 4,0
 Myrrhine 4,0
 Croci 4,0
 Extract. Aurantii q s ut fiat pil. No 120 M.
 Pulvis Caeci zu bestreuen Dosis Zur Be-
 förderung der Regl morgens und abends 6—8
 Pillen

Pilulae Aloë una Guttli (Gall)
Pilulae ANDERSON Pilulae Boosseianae
 Rp Aloë Barbados 5,0
 Guttli 5,0
 Olei Anisi 0,25
 Mellis 2,0
 M. fiat pilulae No 60 Dosis 2—3—5 Stück p.
 die

Pilulae Aloë et Aca footidao
Pills of Aloë and Asa footidao (U-St.)
 Rp Pulvis Aloë depurat 2,0
 Asae footidao 2,0
 Saponis medicat. 2,0
 Aquae q s ut fiat pil. No 100 Bitt. lässt mit
 Confect. Rosae zur Masse formen

Pilulae Aloë et Ferri I
Pills of Aloë and Iron (U-St.)
 Rp Aloë purificat 7,0
 Ferri sulfat. acid. 7,0
 Pulv. aromatiz. 7,0
 Conservae Rosarum q s ut fiat pil. No 100

Pilulae Aloë et Ferri II
Pills of Aloë et Iron (Brit)
 Rp Aloë Barbados 40,0
 Ferr. sulf. alce 20,0
 Plv. Cinnam. comp. 20,0
 Sirup. Glucosi 20,0
 f. pilul. dos. 0,25—0,5

Pilulae Aloë et Mastiches.
Pills of Aloë and Mastic (U-St.)
 Rp Aloë purif. 15,0
 Mastiches 5,0
 Flos. Rosarum 5,0
 Aquae q s ut fiat pil. No 100

Pilulae Aloë et Myrrhae I

Pills of Aloes and Myrrh (U-St.)

Rp Aloë purificat	18,0
Myrrhæ	6,0
Pulv. aromatici	4,0

Sirupi simpli q s ut fiant pil No 100

Pilulae Aloë et Myrrhae II

Pills of Aloes and Myrrh (Brit.)

Rp Aloë Socotrin.	40,0
Myrrhæ	20,0
Croci	10,0
Sirupi Gluconis	80,0

M ut fiant pil. doses 0,25—0,5 g

Pilulae Aloë gelatinatae.

Rp Aloë wird im Wasserbade erweicht und in Pillen à 0,15 g geformt, die mit feinem Leim überzogen werden

In Berliner Apotheken vorrätig

Pilulae Aloë rosatae

Pillules de Famille.

Rp Aloë pulv	10,0
Flores Rosarum	2,5

Aque Rosarum q s ut fiant pilul No 100

Pilulae Aloë saponatae

Pillulae cum Aloë et Saponis (Gall.)

Rp Aloë	5,0
Saponis medicati	5,0

fiant pil No 50

Dosis 2—4 Stück

Pilulae Aloë saponatae BURGARD

Rp Aloë	1,0
Hydargyri chlorati mitis	1,0
Saponis medicati	1,0

fiant pil No 50

Dosis Morgens 2—4 Stück

Pilulae Aloë saponatae GRAEVE.

Rp Aloë	4,0
Saponis medicati	2,0

fiant pilul No 50

Mit Zimmtpulver zu bestreuen.

Pilulae Aloë simplices (Gall.)

Rp Aloë	80,0
Conserv Rosarum	15,0

M. ut fiant pilul 800, obduae argente

Pilulae Aloë socotrinae

Pills of Socotrine Aloes (Brit.)

Rp Aloë socotrin	40,0
Sapon medicat	50,0
Ol Myrsinæ neth.	2,5
Confect. Rosæ	20,0

f. pil. doses 0,25—0,5

Pilulae aloëticae (Form Berlin.)

Rp Aloë	3,0
Saponis jalapin	2,0

Spiritus q s ut fiant pil No 50

Dosis 3—6 Stück pro die

Pilulae aloëticae DIERCKM.

Rp Extracti Aloë	15,0
Spiritus saponati q s	

M fiant pil No 100

Mit Pulvis Liquiritiae zu bestreuen.

Pilulae aloëticae (Helv)

Aloëpillen Pilulae d'aloës.

Rp Aloë	10,0
Sapon medicat.	1,0
Glycerini	gtt X

pil No 100

Pilulae aloëticae ferratae (Germ III)

Pilulae Italicae nigrae Rothbuckchenpillen Eisenhaltige Aloëpillen Italico-nische Pillen Pilules d'Aloës et de fer Pills of Aloës and Iron

Rp Ferri sulfurici sicut	
Aloës pulv	ss 5,0

Spiritus saponati q s ut fiant pilulae No 100

Durch Ueberziehen mit Aloëstinktur glänzend zu machen Die Masse wird am besten in einem gehnd erwärmten Mörtel in nicht zu grosser Menge angestossen und der Zusatz von Solen-spiritus recht sparsam bemessen, da sonst die fertigen Pillen leicht eckig werden Vor dem Behandeln mit Aloëstinktur trocknet man die Pillen mehrere Tage bei Zimmerwärme Dosis 3—5 Stück

Pilulae aloëticae ferratae (Helv).

Rp Aloë	5,0
Ferr sulf sicc.	5,0
Sapon medicat	1,0
Glycerini	gtt XV

f pil No 100

Pilulae anethinae

des Münchener Apothekervereins

Rp Aloë	5,0
Fructus Coleoxythidis	5,0
Rosinae Scammon	5,0
Rosinae Jalappa	3,75
Extracti Vanilli	2,5

Mucilaginis Gummi q s ut fiant pil No 180

Pilulae antasthmaticae HELM

Rp Rad. Ipecacuanhae pulv. 0,06

Extracti Aloë Acidis sulfuricis correct 4,0

Oleum Menthae piperitae gtt VII M fiant pil No 30

Mit Pulvis Liquiritiae zu bestreuen und in Glycerin zu dispergieren Dosis Früh und abends 1 Pille

Pilulae ante cibum (Gall.)

Pilulae longae vitae Pilulae vitae Decker Leib- und Magenpillen Suppenpillen, Lebenspillen Vatikampillen Pilulae gourmandes Grains de vie (MSSDGS)

Rp Aloë	10,0
Extracti Chinae	5,0
Corticis Cinnamomi	2,0
Sirupi corticis Aurantii	5,0

M fiant pilul No 100

Dosis I 1—2 Pillen Dosis II als Abführmittel 3—5—8 Pillen.

Pilulae antipheocholericæ HONOLLE.

Rp Extracti Aloë	3,0
Chinini sulfurici	2,0

Extracti Valerianae q s ut fiant pil No 40

Dosis 1—4 Stück pro die.

Pilulae antileucoroeicae MARSHALL HALL.

Rp Ferri sulfurici crust	5,0
Aloë	5,0

M f pil No 50

Dosis 2—3 Stück vor der Mittags- und Abend-mahlzeit.

Pilulae antifebricæ BUCHAN

Pilulae de tribus

Rp Aloë	5,0
Rhizom Rhei	8,0
Saponis medicati	5,0
Spiritus saponati q s	

M fiant pil No 100

Dosis 5—8 Stück pro die.

Pillulae aperitivae STRAUß	
Pillulae aperitivae STRAUß'sche Pillen	
Rp Extract Aloë	6,0
Extracti Rhei compositi	3,0
Extracti Colocynthis compositi	1,5
Ferri pulv	1,5

M fiant pil No 100

Dosis 1—2—3 Pillen Es ist zweckmäßig, die ausgestossene Masse vor dem Ausrollen bei Selts zu stellen

Pillulae Angustini	
Rp Aloë	15,0
Rhizom Rhei	3,0
Resinæ Scammoniae	1,0
Colocynth præparat	1,0
Tubercula Jalapae	1,0
Myrrhæ	1,0

M fiant pillulae No 300

Nicht zu bestreuen, sondern mit Aether zu befeuchten Dosis Bei hartnäckiger Verstopfung 1—4 Stück

Pillulae Balsamicae WOLFF	
Rp Saponis medicati	6,0
Torbinthinae coctus	6,0
Resinæ Jalapae	2,5
Extracti Aloë	2,5
Extracti Centaurii	2,5
Extracti Gentianæ	2,5

M fiant pil No 150

Dosis 3—10 Stück 3 Mal pro die

Pillulae benedictae FULLER	
Rp Aloë	10,0
Assæ foetidae	7,5
Ferri sulfurati crys	10,0
Croci	1,25
Mucidis	1,25
Oil Succi rectific	1,5

Stirpi simplices q s ut fiant pilli No 300

Dosis Abends 4—8 Stück

Pillulae Bremanenses TÖNNENBERG	
Rp Kali sulfurat	0,5
Succi Simarubae	5,0
Extr Aloë alkalin	2,5
Extr Angustur	2,0
Saponis	0,5

Rhizom Rhei q s

ut f pil pond 0,12

Bei Hämorrhoidaleiden

Pillulae carminativae BARTHELE	
Rp Assæ foetidae	2,5
Aloë	1,0
Ferri sulfurati crys	1,5
Rhizom Zingibaris	1,5

Elixir Proprietas q s ut fiant pilli No 60

Pillulae contra obstructions STRAUß,
STRAUß'sche Hauspillen

Diese Pillen werden in 5 verschiedenen Zusammensetzungen angefertigt, die Stärke steigt mit der No

Rp	No	I	II	III	IV
Extracti Colocynthis	—	—	—	0,5	2,5
Extracti Aloë	—	4,0	2,0	6,0	2,5
Resinæ Scammoniae	—	—	—	—	4,0
Extracti Rhei	6,0	2,5	4,0	—	—
Saponis medicati	6,0	—	—	—	—
Rhizom Rhei	6,0	6,0	—	6,0	2,0
Extracti Rhei compositi	—	6,0	6,0	10,0	6,0
Foliorum Senne pulv	—	—	4,0	—	—
Bismuthi subnitrid	0,5	0,5	0,5	0,5	0,5
Rad Ipecac pulv	0,5	0,5	0,5	0,5	0,5

In jedem Falle werden 120 Pillen gefertigt und mit Fenchelwurzelpulver bestreut

Besondere Verzeichniss des Münchener
Apotheker-Vereins für STRAUß'sche Haus-
pillen

Rp Extract Rhei compositi	7,5
Extracti Aloë	4,0
Extracti nucis vomicae	0,5
Rhizom Rhei	4,0
M fiant pilli No 120	

Pillulae digestivae URBANUS

URBANUS-Pillen	
Rp Aloë	10,0
Fungi Larici	0,05
Rhizom Rhei	1,5
Foliorum Senne pulv	2,5
Fructus Cardamomi pulv	0,1
Croci	0,1
Fructus Cubibae	0,1
Costus Cinnamon	0,1
Fructus Pimenta	0,1
Mastichea	0,1
Myrrhæ	0,1
Nucle moschatæ	0,1
Mannæ calabrinas	2,5
M fiant pilli No 100	

Pillulae drastice PETZEL

PETZEL-Pillen

Rp Aloë	1,0
Tubercula Jalapae	1,0
Resinæ Scammoniae	1,0
Croci	1,0
Hydragryi chlorati	0,5
M fiant pilli No 25	

Pillulae scopopreticae PITSCHART

Rp Extracti Aloë	1,5
Chinini sulfurati	1,5
M fiant pilli No 25	

Dosis 2—4 Pillen bei mangelhafter Gallenthätigkeit

Pillulae emmenagogae WALDENBURG und SIMON

Rp Extracti Aloë	2,5
Ammonii chlorati ferat	2,5
Summitat Sabinae	2,5
Extracti Senegae	4,0
M fiant pilli No 30	

Dosis 3 Mal täglich 2—5 Stück

Pillulae emmenagogae BOUCHARDAT

Rp Massae pilularum antic cibum	10,0
Massae pilularum Valoid	10,0
M fiant pillulae No 100	

Dosis Täglich 2—10 Pillen

Pillulae emmenagogae EICHTELL

Rp Aloë	5,0
Myrrhæ	5,0
Croci	5,0

Extracti Aurantii q s ut fiant pillulae No 150
Mit Pulvis Croci zu bestreuen. Dosis Morgens
und Abends 5—10 Stück

Pillulae impurales DUBROVNIK

Kaiserpillen

Rp Resinæ Jalapae	4,0
Aloë	4,0
Hydragryi chlorati	2,0
Extracti Colocynthis	1,0
Saponis medicati	2,0
Extracti Gentianæ	1,0
M fiant pillulae No 100	

Pillulae laxativae DOTS

Rp Extracti Aloë	5,0
Ferri sulfurati crys	5,0
Extracti Hyoscyami	5,0
Extracti nucis vomicae spirituos	0,5
M fiant pilli No 120	

Dosis Morgens und Abends 1 Fülle

Pillulae laxantes

Abführpillen, Blutreinigungspillen, Hämorrhoidalpillen, Hauspillen, Kapuzinerpillen, Klistierpillen, Laxirpillen, Lebenspillen, Milchpillen, Mutterpillen, Purgirpillen, Universalpillen Pillules purgatives

I Vorschrift nach der Pharm Austrac und dem Codex medicinal Hamburgens

Rp Aloës pulverat 40,0
Tubera Jalapae 60,0
Sapona medicata 30,0
Fructus Anisi pulv 10,0
M fiat pil No 650

Mit Zinnober bestreut sind obige Pillen die TITTMANN'schen Purgipillen

II Vorschrift nach HUSEMAN

Rp Aloës 1,2
Rhizom Rhei 2,0
Sapona medicata 2,0

Extracti Taraxaci q s ut fiat pilulae No 60
Consperge pulv Rhizom Iidis

III Formulae magistr Berol.

Rp Aloës 5,0
Tuber Jalap 2,5
Spiritus saponat q s
ut f pil No 50

Pillulae laxantes fortes (Form Berol)

Rp Extracti colocynthidis 0,25
Extracti Aloës 2,5
Sapona jalapae 2,5
Spiritus q s ut fiat pilulae No 50

Pillulae laxantes Knelpil

Pfarrer KNEIPP'sche Abführpillen

Rp Extracta Aloës 4,0
Rhizom Rhei 4,0
Extracti Rhei 1,0
Sapona medicata 1,0
Fructus Juniperi pulv 0,3
Seminis Foeniculi pulv 0,3
Radix Ebuli 0,3
Fructus Foeniculi pulv 0,3
M fiat pilul No 80

Pillulae laxantes Helveticae R BRANDT

RICHARD BRANDT'sche Schweizerpillen.

Rp Extracti Aloës 1,0
Extracti Trifoli 1,0
Extracta Sella palustris 1,5
Extracti Gentianae 1,0
Extracti Achillae moschatae 1,0
Extracta Absinthii 1,0

Pulveris Gentianae et Trifolii q s ut fiat pilul No 50
So die Original-Vorschrift die Untersuchung ergab nur Aloë und Radix Gentianae neben Lactinum Trifoli und Extractum Absinthii

Pillulae laxantes majores

Grosse Laxirpillen

Rp Aloës 10,0
Resinae Jalapae 5,0
Tuber Jalapae 5,0
Rhizom Rhei 2,5

Aque et Glycerini q s ut fiat pilul No 80

Pillulae laxantes martiatæ

Pillulae aperientes LEONHARD

Rp Extracti Aloës 5,0
Extracti Myrrinae 2,5
Extracti Rhei compositi 2,5
Ferr oxyduli 2,5
M fiat pilulae No 100

Dosis Morgens 1—2 Pillen

Pillulae laxantes MORISON

MORISON'sche Pillen

	schwächere	stärkere
Rp Aloës	5,0	5,0
Resinae Jalapae	5,0	—
Fructus colocynthidis	5,0	5,0
Tartari depurati	5,0	5,0
Extracti Scillae	—	5,0
Guttli	—	5,0

Tincturae Aloës q s ut fiat pilul pond 0'25
Consperge pulvere Liquiritiae

Pillulae laxantes ROBINSON

Rp Extracta Aloës 5,0
Resinae Scammoniae 1,5
Balsami peruviani 0,5
Olei Carvi 6it XII
M fiat pilul No 25

Pillulae purgativae DOUTT

Rp Aloës 1,5
Extracti Rhei 1,5
Extracti nucis vomicae aquosi 1,0
M fiat pilul No 40

Dosis Abends 1 Pille

Pillulae purgantes HIRM

HIRM'sche Abführpillen

Rp Extracti Aloës acido sulfurico corr 1,0
Tuber Jalapae 1,0
M fiat pilul No 40

In Gläsern zu dispensiren Dosis Abends 1—2 Pillen

Pillulae purgatives RICH

Rp Aloës 5,0
Resinae Jalapae 7,0
Resina Scammoniae 2,75
Guttli 2,5
Extracti colocynthidis compositi 2,5
Tartari stibiat 0,5
Sapona medicata 7,5
M fiat pilul No 250

Pillulae resolventes GAUS

Rp Ammoniaci 10,0
Aloës 5,0
Spiritus peruviani 5,0
Syrup Balsami peruviani q s ut fiat pilulae No 100 Dosis 3 Mal täglich 2—3 Stück

Pillulae sanitatis

Pillulae balsamicae STAIN Pillulae polychrestae balsamicae Pillulae ephrasticae Balsamische Pillen IMMANUEL'S Pillulen FRANK'S Pillen Grains de santé

Rp Aloës 15,0
Myrrinae 15,0
Rhizom Rhei 10,0
Pulveris aromatici 5,0
Extracti Absinthii q s ut fiat pilul à 0,125, obduca argento
Dosis 2—5 Pillen am Vormittag

Pillulae solventes.

Frankfurter Pillen. Pillules angéliques Pillules de Francfort

Rp Aloës 5,0
Rhizom Rhei 2,5
Bolus Latici 1,25
Extracti Fumariae 2,5
Extracti Millefolii 2,5

Pulveris foliorum Rosae q s ut fiat pilulae à 0,1, obduca argento Dosis 3 Mal täglich 2—4 Pillen

Pininae tartaricae SCHNÖDER
 Rp Aloë 10,0
 Ammoniac 4,0
 Croci 2,0
 Ferri sulfurici crystall 1,5
 Natr'i acetici 3,0
 Extracti Gentianae 2,0
 Tincturae Ferri tartar q s ut fiat pilul à 0,25
 Dosis 6—10 Pillen pro die bei Verstopfung, Gelbsucht oder Wechseljahren

Pininae stomachicae
Stilberpillen, Balsamische Magenpillen
 Rp Aloë 10,0
 Extracti Myrrhæ 5,0
 Extracti Abietinidi 5,0
 Saponis medicati 2,5
 Spiritus saponat gits X
 Rhizom Rhei pulverat q s ut fiat pilul. à 0,125
 obduco argenteo
 Dosis Mehrmals täglich 2—3 Stück

Pininae tonicae DAVID BRILL
 Rp Aloë 3,5
 Extracti Hyocyami 2,5
 Chinini sulfurici 1,25
 Ferri sulfurici crystall 1,0
 M fiat pilul No 60
 Dosis Morgens und Abends 1 Pille

Pininae tonicae
Appetit- und Magenpillen.
 Rp Aloë 5,0
 Chininidini 15,0
 Acidi tartarici 5,0
 Rhizom Rhei 2,5
 Pulveris aromatis 2,5
 Glycerini q s ut fiat pilulae No 300
 Dosis 4 Mal täglich 2—3—4 Pillen

Pininae tonicae WHYTE
 Rp Ferri chlorati 5,0
 Extracti Maceubidi vulg 5,0
 Aloë 5,0
 Asae foetidae 15,0
 M fiat pilul No 250

Pulvis aloeticus inspersorius Voeg
 Rp Aloë pulverat 5,0
 Myrrina pulverat 5,0
 Carbonis ligni pulv 5,0
 Zum Einstreuen in schlaffe, überlehnende Wunden und Geschwüre

Species ad longam vitam HANNA
HANNA's oder JENNA's Testament
 Rp Aloë 120,0
 Radicis Gentianae 120,0
 Rhizom Zingiberis 20,0
 Myrrina 20,0
 Natr'i carbonis sicc 20,0
 Pulginis 20,0

Die fein gepulverten oder geschnittenen Bestandteile werden nach dem Mischen mit Spiritus besprengt und nochmals gemischt

Species Iscantes KNEIP
Pfarrer KNEIP's Wälderhuberthee I. u. II
 I Rp Aloë 8,0
 Seminis Foenugraeci 8,0
 Fructus Foeniculi 25,0
 Fructus Juniperi 25,0

II Rp Aloë 8,0
 Seminis Foenugraeci 8,0
 Fructus Foeniculi 15,0
 Fructus Juniperi 15,0
 Radicis Ebuli 15,0

Fein gepulvert und zu Pulver à 0,1 g geformt, liefern obige Mischungen die KNEIP's Wälderhuber-Pillen

Handb d pharm Praxis I

Species Hiorae piorae Rhavis

Heiligenbitter

Rp Aloë pulverat 45,0
 Rhizom Zedoariae 3,0
 Radicis Asari 3,0
 Corticis Cinnamomi 3,0
 Florum Lavandulae 3,0
 Mastiches 3,0
 Macidis 3,0
 Croci 3,0
 Fructus Cubebae 3,0
 Flerum Rosae 3,0
 M ut fiat species

Wird auch viel zum Ansetzen von Magenbitter benutzt

Heiligenbitter (Form Hannover)

Rp Sulfuris depurat 20,0
 Aloë 15,0
 Myrrhas 15,0
 Croci 0,5

Species Madagascariensis
 Rp Rad Angelico 30,0
 Radicis Gentianae 30,0
 Rhizom Calami 30,0
 Rhizom Zingiberis 30,0
 Corticis Aurantii 30,0
 Herbac Cardui benedicti 30,0
 Herbac Absinthii 30,0
 Foliorum Menthae crispae 30,0
 Florum Tanacet vulg 30,0
 Asae foetidae 15,0
 Jernis Testament (vide doses) 15,0
 Camphorae 10,0
 Aloë 30,0
 Kali carbonid 30,0
 Bulbi Allii Copae 5,0
 Gepulvert oder zerschnitten zur Species

Spiritus Gari

Rp Alico elai de Garus 5,0
 Aloë 5,0
 Myrrhae 2,0
 Caryophylli 5,0
 Sem Myrsin 10,0
 Cort Cinnam Ceyl 30,0
 Croci 5,0
 Alcohol (80%) 500,0

Macer per 4 dies, filtra, adde Aq 1000,0 et destilla ex balneo aquae 4,5 kg

Suppositorium Aloë
 Rp Aloë sub pulv 0,5
 Butyri Cacao 4,5
 Lanolin, q s ut fiat suppositorium No I

Tinctura Aloë dulcificata

Tinctura Aloë cum Liquiritia Ver-
susste Bluteinigungstropfen

Rp Aloë 15,0
 Succo Liquiritiae depurat 30,0
 Aquae destillatae 250,0
 Spiritus 100,0

Einige Tage digeriren, filtriren Dosis 1—2 Mal täglich 2 Theelöffel

Tinctura Aloë mastichinata.

Balsar-Balsam
 Rp Aloë 8,0
 Olibani 8,0
 Mastiches 8,0
 Colophoni 1,5
 Spiritus 120,0

Nach der Lösung zu filtriren Bei alternen Wunden

- Tinctura Aloë et Myrrhæ (U-St)**
Tincture of Aloes and Myrrh
 Rp Aloë purif 100,0
 Myrrhæ pulverat. 100,0
 End Liguiritiæ pulv 100,0
 Spiritus (94%) 750 ocm
 Aquæ 250 ocm
 Im Verdünnungsapparat behandelt, so dass 1000 ocm Tinctur resultiren
- Tinctura antifebrilis WARBURG**
WARBURG's Fiebertropfen DIERCKHOFF.
 Rp Aloë pulv 50,0
 Rhizom Zedoariæ 50,0
 Radix Angelicæ 2,5
 Croci 2,5
 Camphoræ 0,8
 Spiritus (90%) 1000,0
 5 Tage maceriren, dann filtriren und zufügen
 Chinin sulfuri 1,5
- Tinctura laxativa venalis**
Laxirtropfen, schwarze Blutreinigungstropfen
 Rp Aloë 50,0
 Saccl Iiquiritiæ 10,0
 Natr. carbonici cryst 10,0
 Symp communis 100,0
 Aquæ fervidæ 200,0
 Nach der Lösung fügt man folgende Mischung zu
 Olei Anisi 2,0
 Olei Carvi 2,0
 Tincturæ aromaticæ 2,0
 Spiritus 1000,0
 Dosis Morgens 15–20,0 g zu nehmen
- Unguentum vermifugum**
Wurmsalbe
 Aloë 5,0
 Fellis taurinæspat 5,0
 Spiritus diluti 5,0
 werden nach der Lösung verrieben mit
 Adipis suill 45,0
 Olei Petræ 5,0
 Wird um die Nabelgegend eingerieben.
- Vinum Aloë**
 Rp Extracti Aloë 10,0
 Vini Xerensis 875,0
 Tincturæ aromaticæ 20,0
- Vinum Aloë compositum BRANLEY**
 Rp Aloë 1,5
 Myrrhæ 1,5
 Croci 1,5
 Kali carbonici 1,5
 Ammonii chloridi 12
 werden als Pulver mit
 Vini albi 100,0
 8 Tage macerirt, dann filtrirt. Dosis: Morgens
 einen Theelöffel voll
- Vet**
Bolus aloëticus
 Aloëspille, Kolikpille, Physica
 Rp Aloë grosso modo pulverat 30–40 g
 Saponis viridis q s
 Dosis Auf einmal zu geben.
- Vet.**
Boli contra vermes
Wurmpillen (nach DIERCKHOFF)
 Rp Olei animal foetid 50,0
 Olei Terebinthinae 50,0
 Aloë grosso modo pulverat 30,0
 Saponis domestic 20,0
 Farinae Secalis q s
 ut fiat boli No IV
 Dosis 2 Tage nacheinander morgens und abends
 eine Pille
- Vet**
Bolus laxativus foetis
 Rp Aloë 25,0
 Ferri sulfuri cryst 5,0
 Olei Crotonis gttis 2
 Farinae Secalis 5,0
 Syrupi communis q s ut fiat bolus No I
 Starke Abführpille für ein grosses Pferd
- Vet**
Bolus laxativus major
Laxirpille für Pferde und Rinder
 Rp Aloë 80,0
 Ferri sulfuri cryst 3,0
 Radix Liquiritiæ pulverat 3,0
 Tragacanthæ 3,0
 Glycerini q s
 Dosis Mit Oleum Lini bestrichen auf einmal zu
 geben
- Vet**
Bolus laxativus minor
 Kleine Laxirpille für jüngere Pferde und Rinder
 Rp Aloë 20,0
 Ferri sulfuri cryst 2,0
 Radix Liquiritiæ pulverat 2,0
 Tragacanthæ 2,0
 Glycerini q s
 Dosis Auf einmal mit Oleum Lini bestrichen zu
 geben
- Vet**
Plectanilium anticolicum
Koliklatwerge (nach DIERCKHOFF)
 a) bei Wind- oder Kiampfkolik
 Rp Camphoræ tinctæ 10,0
 Aloë pulverat 20,0
 Fructus Carvi 50,0
 Amygdalarum amararum 30,0
 Fructus Juniperi 50,0
 Saponis domestic 20,0
 Natr. sulfuri crystalli 200,0
 Aquæ q s ut fiat electuarium
 Dosis Stündlich ein Drittel
- b) bei Kiampfkolik
 Rp Aloë pulverat 20,0
 Asac foetidæ 20,0
 Amygdalarum amararum 30,0
 Florum Chamomillæ 50,0
 Magnesi sulfuri cryst 200,0
 Farinae Secalis 50,0
 Aquæ q s ut fiat electuarium
 Dosis Auf einmal zu geben
- Vet.**
Electuarium derivativum
Für Pferde und Rinder
 Rp Natr. nitrid 100,0
 Natr. sulfuri 250,0
 Aloë 30,0
 Fructus Foeniculi 50,0
 Farinae Secalis 50,0
 Aquæ q s ut fiat electuarium
- Vet**
Electuarium purgativum
Abführende Latwerge (nach DIERCKHOFF)
 Rp Aloë 20,0
 Natr. sulfuri sicc 100,0
 Semina Lini pulverat 50,0
 Saponis viridis 20,0
 Symp commun q s
 Dosis: Stündlich die Hälfte zu geben
- Vet**
Plectuarium stomachicum
für Kinder und Pferde
 Rp Aloë 30,0
 Ferri sulfuri cryst 10,0
 Natr. nitrid 100,0
 Rhizom Calami 100,0
 Fructus Foeniculi 100,0
 Farinae Secalis 50,0
 Aquæ q s ut fiat electuarium
 Dosis 4stündlich hühnerergross zu geben bei
 schlechter Verdauung, Kolik u. s. w.

Vet. Pilulæ anticecillæ LEBAS

Rp Tinctura Aloë	100,0
Tinctura Opii	20,0
Tinctura corticis Auranti	50,0
Tinctura Gentianæ	50,0
Tinctura Iliciacæ	50,0
Spiritus (50 Proc)	100,0
Aquæ	600,0

Man digerirt einen Tag, filtrirt und fügt dann zu
Aetheris 50,0

Dosis 100—120 g mit Waffer oder Bier bei Kolik
des Pferde, auch zur Beförderung der Geburt
und Nachgeburt bei Fähen und Rindern

Latvergo gegen Kreuzlähme der Rinder

Vet Rp Aloë	40,0
Tinctum Arnicæ	50,0
Rhizom Anisi	50,0
Rhizom Terebinthinae	50,0
Nucis vomica	15,0
Radix Althææ	30,0
Aquæ q s ut fiat electuarium	

Dosis Täglich 3 mal höherrheins einzugeben, da-
neben sind Fäulnissmittel mit Kampferöl und
Terpentinöl vorzunehmen

**Vet Linimentum contra pestem exungulantum
Klauenseuche-Liniment**

Rp Aloë	500,0
Aquæ	450,0

werden im Wasserbade gelöst, dazu
Spiritus 500,0

und hierzu unter beständigem Umrühren
Aether sulfurici angeteilt 300,0

Zum Bepinseln der wundten Stellen bei Klauen-
seuche

**Vet Pillule laxantes pro oculis
Hundepillen (nach DIETRICH)**

a) Rp Natrli sulfurici sicc 30,0	
Saponis domesticæ 10,0	
Aloë 10,0	

Succ Junip insipiss q s ut fiat pilul No X

Dosis 3—5 Tage lang täglich eine Pille

b) Rp Aloë 4,0	
Gummi arabic 4,0	
Natrli nitric 1,0	

Saponis viridis q s ut fiat pilulæ No VIII
Dosis Täglich 5 Pillen, bei Staupe

c) Rp Aloë 4,0

Saponis viridis q s ut fiat pilulæ No I

Dosis 1 Pille 2 Stunden vor und nach dem Futter,
bei Verstopfung

Vet Potus purgativus

Purgirtrank für Pferde und Rinder

Rp Aloë pulv 80,0	
Magnesi sulfurici 80,0	
Fructus Anisi 30,0	
Aquæ ferri 300,0	

Dosis Auf einmal einzuglüssen

**Vet Potus antilepticus
(nach DIETRICH)**

Trank gegen Goldsucht der Rinder

Rp Aloë grosso modo pulverat 50,0	
Tinctum Ilicis 50,0	
Tinctum erudi 100,0	
Rhizom Calami 100,0	
Natrli sulfurici 100,0	

Dosis 3 mal täglich einen Teelöffel voll in einem
liter Wachholderbeerenwasser zu geben

Vet Pulveres laxantes

Pulver gegen Verstopfung der Rinder

a) Rp Subli sulfurati nigri 12,0	
Tinctum erudi 35,0	
Aloë 30,0	
Natrli sulfurici 500,0	

Dosis Stündlich den vierten Teil in Kamillenthee

b) Rp Aloë 80,0

Placent seminis Lini pulverat 70,0	
Natrli sulfurici 750,0	

Dosis In 1 Liter heissem Wasser zu lösen und
kalt einzuglüssen

c) Rp Aloë pulverat 20,0

Olei Lini 500,0	
-----------------	--

Dosis Erwärmt auf einmal einzuglüssen

d) für ein Kalb

Rp Aloë pulverat 10,0	
Tinctum natronali 50,0	
Placent sem Lini pulv 10,0	

Dosis In einem Viertel Liter warmen Wassers auf
einmal einzugeben

Geheimmittel.

Abolitionstropfen von ALBIN ESRA, gegen Magenkrampf, enthält Lobenselin,
Pommanzentinktur, Myrsinthe-Elter, Opiumtinktur

Alpenkräuter-Magenbitter von HAUER Ein Gemisch von Anisöl, Nelkenöl,
Aloë, Wengst, Wasser

Alpenkräuter-Trank von N K BACKE Tinktur aus Aloë, Rhabarber, Enzian
und Gewürznelken

Arndt's Kolikmittel für Pferde a) Pillen aus Aloë und Schmierseife b) Mix-
tur aus Chloralhydrat 50,0, Wasser 100,0, Aetherweingeist 20,0 mit Chlorophyll gefärbt

Audin-Rouvière's Tonipurgatif Tinktur aus Aloë, Jalapenknollen, Rhabarber,
Wermuth

Augenwasser von BRAUN Eine Auflösung von Aloë in Weisswein und Rosen-
wasser, mit Safran gefärbt

Blutreinigungspillen, BURKESPAHN's, bestehen aus Aloë, Rhabarber und Enzian-
extrakt

Blutreinigungspillen, MAAS' Muskauer, enthalten Aloë, Senna, Enzian,
Stärke und Bindemittel

Bram-Livs-Ellixir (Gesundheitsstafelbitter) aus Kopenhagen, soll aus Aloë und
Wengst bestehen

Coelostiner Tropfen von BRADY in Grottau Tinktur aus Aloë, Ingwer, Rha-
barber, Eisen, Zucker

Constitution-Balls, vegetabilische, von BOLDT, harte Stöcke, aus Aloë und
Enzian zusammengesetzt

DEHAUT's Pillen Pilules de DEHAUT, mit Süssholz bestreute Pillen aus Aloë, Gutta, Jalapenknollen, Löwenzahnextrakt — Nach HAHN und HOLFERT aus Aloë, Koloquinten, Scammonium, Nelkenöl, Honig Diese Pillen sind mit Zucker überzogen und mit dem Namen des Verfertigers bedruckt

Dixon's gallabführende Pillen Aloë, Scammonium, Rhabarber, Brechwurstan, Enzianextrakt

Dog-Balls, Hundepillen von BÖLDT, bestehen aus Aloë und Enzian

Elixir of life bitter von JACOB WOLFF Ein Brauntwein, der aus Aloë, Zimmt, Kalmus, Angelikawurzel, Safran, Zuckerfarbe und Glycerin bereitet ist

Englische Pferdepillen (Physica), bestehen aus Barbados-Aloë, Seifenseife, Ingwer und Kümmelöl Eine andere Vorschrift für Physic balls lautet Barbados Aloë, Glycerin, Ricinusöl, Ingwer

Essig-Bitter (Nordamerika), eine wenigsteigige Tinktur, welche Aloë, Glaubersalz, Gummi, Guajak, Essigsäure, Kohlensäure, Anisöl enthält

Female pills, HOOPER'S Enthalten Aloëharz, Eisenvitriol, Myrrhe, Nieswurzel-extrakt, Seife, weissen Zimmt

Flusstinktur, SULZBERGER's allgemeine, enthält Aloë mit bitteren und gewürzigen Stoffen

Gesundheits-Liqueur, von PAVEL & Co in Berlin, enthält die Bestandtheile der Tinct Aloë comp, statt Aloë aber Rhabarber nebst Zucker

Grains de santé, FRANK, sind veralberte Pillen aus Aloë und Lakritzen

Hämorrhoidentod (Alpenkrauter Lagueur), von Dr FARRZ, enthält Gutta, Aloë, Rhabarber, Enzian, Zimmt, Zucker

Hamburger Tropfen, ein Theil der Dr KOSSE'schen Familien-Medicinen, ist eine verstärkte Tinctura Aloë composita

Holländisches Wurmöl, wird durch trockene Destillation aus Aloë, Myrrhe, Weirrauch und Olivenöl hergestellt

Kaisertropfen, von HARTIG, wenigsteigige Tinktur aus Aloë, Safran, Galgant u s w Kalwe ist die volkstümliche Bezeichnung für eine Mischung von Aloë und Kalmus zu gleichen Theilen

Kräutermittel, LE ROR's oder LEBROR's, von GERMANN in Braunschweig I Kräuterpulver mit Fuchsin gefärbtes Natriumbikarbonat — II Kräuterthee Eine Mischung aus Schafgarbenblüthen, Sonnenblüthen, Faulbaumrinde, Ilufslatag, Stiefmütterchen, Walnussblätter, Eibischwurzel, Quecken, Süssholz, Tausendgüldenkraut, Klatschrosen, Weibblumen — III Kräuterpillen Enthalten Aloë, Enzianextrakt, Rhabarber, Sonnenblätter

Krauter-Liqueur von DAUBITZ in Berlin Ein verdünntes, mit Zucker versetztes Lebenselixir, das noch Essigäther, aromatische Tinktur und das Lösliche aus Anis, Fenchel, Pfefferminze, Faulbaumrinde enthält

Kräuter-Magenbitter-Elixir von KRAUZE Enthält Anisöl, Aloë, Rhabarber, 11 verdünntem Weingeist

Lebensbalsam, Dr ROSA's aus Prag,

Lebensbitter, von HELLMICH,

Lebensessenz, von KESOW,

Lebensessenz, Schwedische,

Lebensessenz, TREFFENSCHIEDT's, sind sämmtlich dem Elixir ad longam vitam ähnliche Zubereitungen

Lebensessenz, Dr FERNET's, von O LÖCK in Kolberg, wird aus Aloë 75,0, Rhabarber 120,0, Wurmsemen 75,0, Ammoniacum 65,0, Lärchenschwamm 65,0, Theriak 80,0, Enzian 85,0, Safran 7,5 durch Ausziehen mit 1500,0 Weingeist bereitet, die Schmelzflüssigkeit dann mit Wasser auf 30 Vol-Proc Weingeist verdünnt

Lebensessenz der Königscher Ohtätenhändler wird in 8 Arten bereitet I Gewöhnliche Lebensessenz entspricht der Tinctura Aloë composita, versetzt mit weissen Sirup — II Lebensessenz mit Kampher — III Feine Lebensessenz enthält neben Rum die Bestandtheile von I in anderen Verhältnissen

Magen- und Lebensessenz von SACHS in Magdeburg enthält 10 Th. Aloë in 100 Theilen

Magentropfen, Mariaseller von CARL BRADY in Kremsier. Die angebliche Urvorschrift lautet Königshinarinde 15,0, Zimmt, Pimpinellrinde, Weidenrinde, Fenchel, Myrrhe, rothes Sanderholz, Kalmus, Zitwerwurzel, Enzian, Rhabarber, von jedem 1,75, Weingeist von 60 Proc 750,0

Vorschrift der Budapester Apotheker Aloë 5,0, Benzö 8,0, Kalmus 10,0, Enzian 10,0, Rhabarber 10,0, Zitwerwurzel 10,0, Anis 10,0, Fenchel 10,0, Weingeist (60 proe) 600,0

Monschenfreund, Magenelixir von STOUVERTON Besteht aus einem wenigsteigigen Auszuge aus Wermuth, Pomeranzenschalen, Enzian, Rhabarber, Kasearillrinde und Aloë

Miraculo-Pillen des Dr MÜLLER, sind Pillen aus Aloë und Enzianwurzel.

MORISON'S Limonadenpulver zur Unterhaltung der Pillenwirkung (vgl S 224)
Weinstein 30,0, Weinsäure 3,0, Zimmt 0,75, Ingwer 0,25, Zucker 100,0

Pillen, analeptische, von R JAMES, enthalten Aloë, Safran, Myrrhe, Ammoniacum u s w

Pillen, blutreinigende, von МОНІСКІЕ, bestehen aus Leberaloe, Calomel, Gutta, Scammonium, Jalapenharz, Safran, Koloquintenextrakt

Pillen von HOLLOWAY Die Bestandtheile sind Aloë, Rhabarber, Zimmt, Kardamomen, Ingwer, Safran, Glaubersalz, Kaliumsulfat und Resenkonserve

Pillen des Apothekers SCHLADEN in Feuerbach bestehen aus Aloë und Seife

Pilules de BARRIER — Grains de vie CLÉRAMBOURG — Pilules de M^{re} CRESPIGNY — Pilules vespérales indiennes stomachiques de DELACROIX — Pilules de DUCHESNE, sind französ. Geheimmittel, welche mit den Pilula ante cibum übereinstimmen

Pilulae Halenses contra obstructiones, Hallische Obstructions pillen, bestehen aus Aloë 2 Th, Eisenpulver 1 Th und zusammengesetztem Rhabarberextrakt 4 Th

RADOLFF'S Elixir, ist ein wenigstiger Auszug aus Aloë, Rhabarber, Zimmt, Zitwer, Cochenille, Kreuzdornbeeren

Reinigungspillen, SEIFFERT'S Die wesentlichen Bestandtheile sind Aloë, Fenchel und Lakritz

RYMER'S Cordialtinktur ist eine Tinktur aus Aloë, Rhabarber, Kardamomen, Kampher, spanischem Pfeffer, Biebergeil, verdünntem Weingeist und wenig Schwefelsäure

Schweizer Pillen, verbesserte von A BRANDZ, sollen enthalten Cascara Sagrada-extrakt, Aloë, Enzian, Coccaextrakt, Faulbaumextrakt, medicinische Seife, Sandelöl

SEILE'S Heilmittel ist Aloë und wenige Rhabarbertinktur

Secotrin Otto's, Therapieumittel gegen Kolik, besteht aus Aloëtinktur und ätherischer Baldriantinktur

Urbanuspillen, bestehen aus Dill, Piment, Ams, Zitwerwurzel, Mace, Muskatnuss, Nelken, Cubeben, Rhabarber, Aloë, Senna, Manna

WAGNER'S Safe Pills, sind Pillen aus Aloë, medicinischer Seife, Eibisch und Lakritzen

WEIKAR'Sche Pillen sind zusammengesetzt aus Aloe, Eisenpulver, Calomel, Goldschwefel und Sadebaumöl

WIENHAUSE'Sche Pillen sind überulbete Pillen aus Aloë, Mastix und Lärchenschwamm

Wiener Balsam, LELIÉVRE'S Lebensbalsam, ist ein Elixir ad longam vitam mit Myrrhen- und Guajak-tinktur versetzt

Wiener Balsam, der Königsbeer Oelstättenhändler Myrrhe 200,0, Rhabarber 300,0, Benzoe und Leberaloe je 125,0, Lakritzensaft und Weibrauch je 60,0, Secotrin-Aloë 15,0 werden mit 4 Liter Weingeist ausgezogen und filtrirt

WUNDERLICH'S Kräuter (aus Braunschweig), sind eine grobe Pulvermischung aus Aloë, Rhabarber, Bittersalz und Thymian

† Aloinum. Aloin (U-St) Der krystallisirende Bitterstoff der Aloe Je nach der Aloësorte, aus welcher er gewonnen wird, und nach dem chemischen Verhalten unterscheidet man Barbaloïn, Socaloïn, Nataloïn, Capaloïn

Barbaloïn. $C_{10}H_{16}O_8 + 3H_2O$ Man löst 1 Th Barbados-Aloë in 10 Th siedenden Wassers, welches mit verdünnter Schwefelsäure angesäuert ist Die erkaltete Lösung wird filtrirt und auf 2 Th eingedampft Die in der Kälte ausgeschiedenen Krystalle werden abgesaugt und aus heissem verdünntem Alkohol umkrystallirt — Gelbe bis braune, geruchlose Nadeln, von sehr bitterem Geschmack, löslich in 60 Th Wasser oder 20 Th Alkohol oder 470 Th Aether Schmilzt wasserfrei bei 147° C Ist wahrscheinlich identisch mit Curaçaloïn

Socaloïn (β -Barbaloïn) $C_{14}H_{20}O_{15} + 5H_2O$ Man zerreibt Zanzibar-Aloë wiederholt mit kaltem Alkohol von 0,960 spec Gew Den unlöslichen Rückstand krystallhartz man aus siedendem Alkohol von 0,960 spec Gew um Gelbe Prismen, löslich in 90 Th Wasser, 80 Th absolutem Alkohol, 9 Th Essigäther oder 380 Th Aether Ist identisch mit Zanzaloïn

Nataloïn $C_{10}H_{16}O_{15}$ Natal-Aloë wird mit 48° C warmem Alkohol von 0,820 spec Gew zerrieben Der hinterbleibende, unlösliche Rückstand wird aus siedendem Alkohol umkrystallirt

Blasgelbe, rechtwinklige Tafeln, löslich in 6 Th Spiritus (90 Vol-Proc), oder 280 Th absolutem Alkohol, oder 50 Th Essigäther oder 1250 Th Aether In Natronlauge löslich Schmelzp 210° C

Capaloïn. Ist noch nicht in reinem Zustande isolirt, aber dem Socaloïn am ähnlichsten. Für die gegenwärtig im Handel befindlichen und von den Pharmakopöen aufgenommenen Aloine werden folgende Reaktionen angegeben

Die alkoholische Lösung der drei Aloine wird durch Ferrichlorid schmutzig braungrün gefärbt. Ammoniak färbt die alkoholische Lösung des Nataloïns carminroth, diejenige

des Barbaloins und Socaloins braunroth. Bringt man etwas Socaloin in einen Tropfen kalter Salpetersäure von 1,2 sp Gew., so findet kaum eine Veränderung statt. Barbaloin und Nataloin geben carminrothe Färbung, die bei letzterem sehr beständig ist. Löst man etwas Nataloin in konc. Schwefelsäure und führt über die Lösung einen mit rauchender Salpetersäure befeuchteten Glasstab, so färbt sich die Lösung blau. Barbaloin und Socaloin verändern sich unter der gleichen Behandlung wenig. U-St hat das Barbaloin und Socaloin, Brit nur das Barbaloin als officinell aufgenommen.

Man gibt das Aloin zu 0,1—0,2 g als Purgans, zu 0,2—0,5 g als Drasticum. Subkutan wird die Lösung in Glycerin (1:5 bis 8) als Purgans angewendet.

Althaea.

Althaea officinalis L. Malvaceae — Malveae. Vorwiegend auf Salzboden in einem grossen Theil von Europa und Nord- u. Westasien, zum arzneilichen Gebrauch kultiviert in Deutschland, Frankreich, Ungarn und Belgien. Arzneiliche Verwendung finden die Wurzel, die Blätter und die Blüten.

1) Die Wurzel. *Radix Althaeae* (Germ. Helv. Austr. U. St.) *Radix Bismalvae*, *Radix Hibisci*, *Radix Malvae visol.* — Altheewurzel, Elbischwurzel, Flosskrautwurzel, Giflwurzel, Heilwurzel, Hilfswurzel, Sammtappelpurzel, Schleimthee, Weisse Süssholzwurzel, Wilde Malvonwurzel. — *Racine d'althée*, *Racine de guimauve* (Gall.) — Marshmallow root.

Die Droge besteht aus den geschnittenen Wurzelstücken, die holzige Hauptwurzel wird entfernt. Die Stücke sind bis 20 cm lang, bis 1,5 cm dick. Der Bruch ist im Holz körnig, in der Rinde faserig. Unter der Lupe erkennt man auf dem weissen Querschnitt die strahlige Rinde und das ebenfalls strahlige Holz, beide durch das Cambium von einander getrennt. Das Mikroskop lässt in den Baststrahlen der Rinde Gruppen nicht sonderlich dickwandiger Bastfasern erkennen, deren Ende oft gebogen getheilt, deren Wand im Querschnitt meist etwas verbogen und bei denen nur die primäre Membran verholzt ist. Das Holz enthält kleine Gruppen von Gefässen mit leiter- oder netzformig verdickten Wänden und Tracheiden. Im Parenchym von Holz und Rinde finden sich Schleimzellen, deren Inhalt beim allmählichen Aufquellen in der Droge (in der frischen Wurzel ohne weiteres) deutlich geschichtet erscheint, ferner Zellen mit Calciumoxalat-Drusen und in den übrigen Zellen Stärke. Die Stärkekörnchen erreichen eine Grösse von 25 μ , sie sind von ziemlich wechselnder Gestalt, doch walten ei- und nierenförmige oder wurstförmige Formen vor, die meisten haben einen kurzen Längsspalt. Um Altheepulver in Gemengen mikroskopisch nachzuweisen, achte man auf diese Stärkekörnchen und auf die Bastfasern der Rinde. Letztere sind 400—800 μ lang, 10—30 μ dick, gestupft. Ihre Wand ist, wie oben gesagt, meist unverholzt, doch ist darauf zu achten, dass die Zellen des Faserbündels, welches das Centrum der Wurzel einnimmt, verholzt sind.

Bestandtheile. 37 Proc. Stärke, 35 Proc. Schleim, der sich mit Jod und Schwefelsäure nur schwach gelb färbt und mit Salpetersäure Schleimsäure gibt, 2 Proc. Asparagin (hier zuerst entdeckt und als Althaein bezeichnet), 4—5 Proc. Asche.

Als **Verwechslungen und Verfälschungen** werden die Wurzeln einiger andern Malvaceen genannt, so der *Althaea Narbonensis* Cavanilles und *Althaea rosea* Cav., die holziger und im Querschnitt gelblich sind.

Einsammlung und Bearbeitung. Die Wurzel wird ausschliesslich von angebauten Pflanzen im Frühling oder im Herbst gegraben, von der holzigen Hauptwurzel, Wurzelfasern und äusseren Rindenschichten befreit, alsdann an der Luft oder bei sehr gelinder Wärme getrocknet. Aus 5 Theilen frischer Wurzel erhält man etwa 1 Theil geschälte und getrocknete.

Zum Schneiden eignet sich besonders ihres hohen Schleimgehalts wegen die bairische, im Spätherbst gegrabene Wurzel. Dieselbe wird, lufttrocken, geschnitten, scharf, doch

vorsichtig nachgetrocknet — bei höherer Temperatur tritt leicht gelbliche Färbung ein — und gelangt in fast wurfelförmigen, sehr weissen Stücken in den Handel. Das ist die als „electa □ concisa alba“ bezeichnete Waare. Minderwerthige Sorten werden bisweilen durch Bestauben mit Starks, Kalk oder Gips in ihrem Aussehen aufgebessert, eine derartige unstatthafte Behandlung giebt sich beim Abwaschen der Wurzel leicht durch einen Bodensatz zu erkennen, welcher dann weiter untersucht werden kann mit dem Mikroskop (Stärke) oder durch Uebergossen mit Saure etc. Wurzeln, welche nach längerem Lagern geschnitten werden, liefern oft trübe, wenig schleimige Auszüge —

Die Verarbeitung der Wurzel zu Pulver ist mit etwa 10 Proc Verlust verbunden.

Aufbewahrung Die geschnittene und die grob gepulverte Wurzel wird in Holzkästen, die fein gepulverte in Glashafen aufbewahrt. In jedem Falle sind diese Zerkleinerungsformen von dem Einfüllen gut nachzutrocknen, da sie sonst grosse Neigung zum Schimmeln oder Dampfigwerden besitzen. Es ist rathsam, in Räumen, die nicht vollständig trocken sind, die Kästen von Altheewurzeln mit Einsätzen aus Weissblech zu versehen.

Anwendung Wegen ihres reichen Schleimgehalts ist die Eibischwurzel als reizmilderndes Mittel sehr beliebt. Der Receptar benutzt Eibischpulver als Bindemittel beim Anstossen von Pillemassen, hierbei ist der Gummischleim durch Zuckersirup oder Glycerin zu ersetzen, wenn anders die Pillen nicht mit der Zeit steinhart und unverdaulich werden sollen. Die vom Deutschen Arzneibuche vorgeschriebene Mischung von Süssholz und Lakritz ist deshalb vorzuziehen.

Feingepulverte Altheewurzel, zu 7 Proc dem gebrannten Gypse zugesetzt, verthutert ein zu schnelles Erhärten des Gypsbreies.

Decoctum und Maceratio Althaeae Im Geltungsbereich des Ph Austr wird ein Decoctum Althaeae, da gegenwärtige Anweisungen fehlen, wie jede andere Abkochung durch halbstündiges Erhitzen im Wasserbade unter jeweiligem Umrühren im Viehhelmsse 1/20 angefertigt.

Gerne bestimmt, dass Eibischwurzel-Abkochung durch halbstündiges Stehenlassen der Wurzel mit kaltem Wasser ohne Umrühren und durch leichtes Abpressen zu bereiten ist. Man pflegt, sobald dieses dem Ermessen des Apothekers anheimgestellt wird, aus 1 Th Rad Althaeae 20 Th Seihflüssigkeit herzustellen, wie es Ph Helvet III für alle schleimreichen Stoffe vorschreibt.

Eibischsaugzue sind nur kurze Zeit haltbar. Frisch bereitet dürfen sie Laodmus papier nicht verändern.

Sirupus Althaeae (Geim Helv Austr U-St) Sirupus Radicis Althaeae Althaeasirup Eibischsirup (vollstündlich auch Brustsaft, Hedorichsaft, Huflattichsaft, Lindenblüthensaft, Lensamensaft, Lochsaft, Ringelrosensaft, Schneekensaft, Weisser Hustensaft, Weissor Lungenfuhl) — Sirop de gumaive (Gall) — Syrup of althaea S of marsh mallow.

Vorschrift des Deutschen Arzneibuches 2 Th grobgeschnittene Eibischwurzel werden mit Wasser abgewaschen und mit 1 Th Weingeist (90proc) und 50 Th Wasser 8 Stunden bei 15–20° C unter beständigem Umrühren stehen gelassen. Aus 40 Th der ohne Pressung erhaltenen Seihflüssigkeit und 60 Th Zucker werden ohne Verzög 100 Th Sirup bereitet. Ein klarer, gelblicher, sehr schleimiger Sirup.

Vorschrift der Pharm Austrica 20 Th zerschnittene Eibischwurzel, 800 Th kaltes destillirtes Wasser werden unter öfterem Umrühren zwei Stunden stehen gelassen, ohne auszupressen abgeseiht und in der Seihflüssigkeit von 250 Th 400 Th zersetzender Zucker unter einmaligem Aufkochen gelöst.

Pharm Hungar lässt aus 16 Th Eibischwurzel, 16 Th verdünntem Weingeist und Wasser 200 Th Seihflüssigkeit herstellen und dieser 340 Th Zucker zusetzen.

Pharm Helvet III 3 Th gewaschene Eibischwurzel, 1 Th Weingeist, 55 Th Wasser lässt man 2 Stunden stehen, klärt die Seihflüssigkeit durch Aufkochen mit Filtrirpapiermasse, filtrirt, bringt auf 40 Th und löst dann 60 Th Zucker. Der Sirup soll öfters erneuert werden.

Vorschrift der Ph of the U-St 50 g geschnittene Eibischwurzel werden mit kaltem Wasser gewaschen, mit 400 ccm Wasser, 30 ccm Weingeist (94proc) 1 Stunde lang ausgezogen, in der Seihflüssigkeit werden 700 g Zucker gelöst, 100 ccm Glycerin zugefügt und das Ganze mit Wasser auf 1000 ccm gebracht.

Sirupus concentratus Durch einzelne Fabriken wird ein Sirupus Althaeae decemplex in den Handel gebracht, der durch Verdünnen von Zuckersirup die dem Arzneibuch entsprechende Form geben soll. Eine derartige Mischung ist aus nahelegenden Gründen nicht als vorschriftsmässige Zubereitung zu betrachten. Das gilt für sammtliche sogen „Zehnfachen Säfte“.

2) Die Blätter: *Folia Althaeae* (Germ. *Heiv Austr.*) *Herba Bismalvae*. Hb. Hibisc. Hb. *Malvae visci* — *Altheablätter*. Attigkraut. Elblischkraut. Hilfkraut. Kinderbettthee. Sammetpappel, Stockwurzkräut. Wildes Pappelnkraut. — *Feuilles de guimauve* (Gall.) — *Marsh-mallow-leaves*. *Althaea-leaves*.

Die Blätter werden im Sommer von der blühenden Pflanze gesammelt. 8 Theile frische Blätter geben 1 Theil trockene. Sie sind im Umriss elliptisch bis gerundet dreieckig, 3 bis 5 lappig, am Grunde herz- oder keilförmig, der Rand gekerbt. Sie erreichen eine Länge von 12 cm, eine Breite von 10 cm. Das Blatt ist durch Sternhaare, wie solche in der Familie der Malvaceen häufig vorkommen, weichfilzig und zwar wildgewachsene in höherem Maasse als kultivirte. Das Gewebe des Blattes enthält Schleimzellen und Drüsen von Calceumoxalat. Man verwendet meist die Blätter kultivirter Pflanzen. Sie kommen aus Franken, Thüringen, auch aus Ungarn und werden vor der Blüthe gesammelt. Sie enthalten reichlichen Schleim.

3) Die Blüthen. *Flores Althaeae etc.* *Altheablüthe*. *Fleurs de guimauve* (Gall.)

<i>Cataplasma maturans</i> (Gall.)	
<i>Espèces emollientes</i>	
Rp <i>Foliorum Verbasci</i>	
<i>Foliorum Althaeae</i>	
<i>Foliorum Malvae</i>	
<i>Herbae Parietariae</i> $\frac{1}{2}$ ss	25,0
werden als grobe Pulver mit Wasser zu einem	
Brei angerührt, dem man zugesetzt	
<i>Unguenti basilici</i>	20,0
<i>Liquor pectoralis</i> (Form Berol.)	
Rp <i>Liquoris Ammoniac anisati</i> 5,0	
<i>Sirupi Althaeae</i>	30,0
<i>Aquae destillatae</i>	165,0
<i>Maceratio Althaeae</i> (Form Berol.)	
Rp <i>Decocti Althaeae</i> (s 15,0)	170,0
<i>Acidi hydrochlorici</i> (25%)	1,0
<i>Sirupi Sacchari</i>	20,0

<i>Mixtura Althaeae</i>	
Münchener Nosokomialvorschrift	
Rp <i>Dec Alth</i> (s 10,0)	130,0
<i>Sirup simpli</i>	30,0

<i>Mixtura Althaeae cum Morphio</i>	
Münchener Nosokomialvorschrift	
Rp <i>Dec Alth</i> (s 10,0)	130,0
<i>Morph hydrochlr</i>	0,02
<i>Sirup simpli</i>	30,0

<i>Fasta pectoralis DIERREICH</i>	
Rp 1 <i>Specierum pectoralium</i>	20,0
2 <i>Aquae</i>	1500,0
3 <i>Gummi arabici pulv</i>	600,0
4 <i>Albuminis ovi</i>	2,0
5 <i>Chartae bibulac</i>	5,0
6 <i>Sacchari</i>	400,0
7 <i>Extracti Opii</i>	0,5
8 <i>Aquae Amygdalarum</i>	20,0
Man Mast 1 mit 8 während 12 Stunden stehen,	
preest aus und löst ohne Erwärmen 3 und 4	
darm, fügt 5 und 6 hinzu, kocht unter Abs-	
chäumen, seigt durch Funnell und dampft bis	
auf 1800,0 ein, dann fügt man Lösung von 7 in	
6 hinzu, dampft ohne Röhren auf 1800,0 ein und	
giesst in Kapseln aus	

<i>Pastilli Althaeae DIERREICH</i>	
<i>Trochisci Althaeae Pastilles de guimauve</i>	
Rp <i>Radialis Althaeae pulv</i>	75,0
<i>Sacchari pulverati</i>	225,0
<i>Olei Rosae</i>	git 2
<i>Aquae Rosae q s</i>	
Sind pastilli 1000	

<i>Palvis antientarialis</i>	
Rp <i>Sem Foenugraec</i>	
<i>Fruct Foeniculi an</i>	25,0
<i>Ammon chlorati</i>	30,0
<i>Radice Althaeae</i>	100,0
Bei Bronchialkatarrh der Lunge auf 1/2mal in	
den Kleientrank	

<i>Radice Althaeae DIERREICH</i>	
Rp <i>Sacchari pulverati</i>	55,0
<i>Radice Althaeae pulv</i>	5,0
Man rührt mit Eibischsirup zum Brei an, füllt	
diesen in einen Pergament-Darm mit Lederstopf	
und formt durch Drücken Tropfen, welche auf	
Wachspapier gesetzt und in der Wärme aus-	
getrocknet werden	

<i>Sirupus Althaeae compositus</i>	
<i>Sirup de Fernol</i>	
Rp <i>Sirupi Althaeae</i>	
<i>Sirupi Liquiritiae</i>	
<i>Sirupi Papaveris</i> $\frac{1}{2}$ ss	

<i>Sirupus pectoralis</i>	
<i>Brustsaft</i>	
Rp <i>Sirupi Liquiritiae</i>	100,0
<i>Sirupi Rhododae</i>	50,0
<i>Sirupi Althaeae</i>	40,0
<i>Sirupi Ipecacanthae</i>	20,0
<i>Species Althaeae (Austri)</i>	
Rp <i>Foliorum Althaeae</i>	1000,0
<i>Radice Althaeae</i>	50,0
<i>Radice Liquiritiae</i>	250,0
<i>Florum Malvae</i>	100,0

<i>Species Althaeae FRANKL</i>	
Rp <i>Rhizomalis Graminis</i>	
<i>Semina Melonis</i>	
<i>Foliorum Althaeae</i> $\frac{1}{2}$ ss	10,0
<i>Radice Althaeae</i>	
<i>Radice Liquiritiae</i> $\frac{1}{2}$ ss	20,0
<i>Foliorum Malvae</i>	30,0

<i>Species bochlea.</i>	
<i>Muskon-Thee</i>	
Rp <i>Radice Althaeae</i>	
<i>Radice Liquiritiae</i> $\frac{1}{2}$ ss	40,0
<i>Foliorum Falfae</i>	
<i>Fructum Anisi contus</i> $\frac{1}{2}$ ss	10,0

<i>Species emollientes.</i>	
<i>Erweichende Kräuter Espèces emollientes</i>	
<i>Herbs of emollient cataplasms</i>	
I Germ III	
Rp <i>Foliorum Althaeae gr pulv</i>	
<i>Foliorum Malvae</i>	"
<i>Herbae Melilot</i>	"
<i>Florum Chamomillae</i>	"
<i>Semini Lin</i>	" ss

II Austr

Rp	Foliorum Althaeae com.	
	Foliorum Malvae	"
	Herbinae Melliloti	" 84 100,0
	Semina Lini contusi	200,0

Grob gepulvert giebt diese Mischung die Species emollientes pro cataplasmate

III Helv

Rp	Foliorum Althaeae gr. pulv.	
	Foliorum Chamemillae	"
	Foliorum Malvae	" 84 2,0
	Semina Lini contusi	4,0

Species ad Gargarisma

Rp	Foliorum Althaeae	
	Florum Malvae	
	Florum Sambuci 84.	

Species pectorales

Species ad infusum pectorale Species Althaeae compositae Species domulens Brustthee Augsburger Thee Thé pectoral Cough-species Pectoral tea.

I Germ

Rp	Radix Althaeae	8,0
	Radix Liquiritiae	8,0
	Rhizomatis Iridis	1,0
	Foliorum Farfarae	4,0
	Florum Verbasci	3,0
	Fructus Anisi contusi	3,0

II Austr

Rp	Foliorum Althaeae	40,0
	Radix Liquiritiae	30,0
	Radix Althaeae	10,0
	Hordei excocti	10,0
	Florum Verbasci	1,0
	Florum Malvae	1,0
	Florum Rhoeodae	1,0
	Fructus Anisi stellati contusi	1,0

III Helv

Rp	Fructus Foeniculi	5,0
	Florum Tiliae	10,0
	Foliorum Malvae	10,0
	Florum Verbasci	10,0
	Radix Liquiritiae	35,0
	Radix Althaeae	10,0

Brustsaft von RUD BUTTNER, ist ein mit Zucker eingekochter Brusttheeaufguss
Brustpastillen von LEONHARD SPERBER, bestehen aus Eibisch und arabischem Gummi

Keuchhustensaft von Apotheker BERNARD, ist Altheesirup mit einer Abkochung unschuldiger Pflanzenstoffe

Kräuter-Brustsirup von FRIEDR DIETZE Ein Eibischaufguss, worin brauner Feinzucker gelöst ist

Pâte de guimauve soufflée der Witwe HÉNAULT, ist Pasta gummosa Ph Germ
Pâte pectorale balsamique de REGNAULT, wird aus einem Brusttheeaufguss, arabischem Gummi, Zucker, Tolubalsamtinktur bereitet

Sirup antiphlogisticus de BLANT enthält einen Auszug aus Brustthee mit Früchten, arabisches Gummi, Leinamenschleim und Zucker

Sirup pectoral de LAMOUROUX wird nach DORVAULT bereitet aus Kalbslunge, isländischem Moos, Jujuben, Datteln, Lackritz, Lungenmoos, Malvenblüthen, Altheeblüthen, Veilchenblüthen, Kletschrosen, Opiumextrakt, Zucker

Sternthee von PAUL WEIDHAAS in Dresden, ist dem Brustthee ähnlich zusammengesetzt (Karlsruher Ortsges-Rath)

Espèces pectorales avec les fleurs (Gall.)

Rp	Florum Verbasci	
	Florum Rhoeodae	
	Florum Althaeae	
	Florum Malvae	
	Florum Gnaphalii	
	Florum Tarfarae	
	Florum Violae odoratae 84	

Species pectorales cum fructibus

Brustthee mit Früchten

I Preussische Arznei-Taxe

Rp	Fructum Ceratoniae	6,0
	Caricium	3,0
	Hordei excocti	4,0
	Species pectoralium	16,0

II Strassburger Apotheker-Verein 1854

Rp	Florum Malvae	125,0
	Florum Rhoeodae	350,0
	Florum Verbasci	500,0
	Foliorum Melissae	250,0
	Herbae Asperulae	250,0
	Herbae Capill. Veneris	250,0
	Herbae Hederae terrestris	250,0
	Herbae Hysopi	250,0
	Fructum Jujubae	600,0
	Passularum majorum	750,0
	Passularum minorum	750,0
	Radix Althaeae	1200,0
	Radix Liquiritiae	1500,0
	Caricium	2500,0
	Fructum Ceratoniae	2500,0
	Hordei excocti	3000,0

Species pectorales albas

Rp	Radix Althaeae	10,0
	Rhizomatis Iridis	5,0
	Fructum Foeniculi	5,0
	Radix Liquiritiae	10,0

Species pro infantibus Viennenses

Kinderrhoe, Zweier-Thee DIETRICH.

Rp	Capitum Papaveris immaturi	8,0
	Radix Liquiritiae	12,0
	Rhizomatis Graminis	25,0
	Radix Althaeae	60,0

Tabulae Althaeae

Eibisch-Tafelchen

Rp	Radix Althaeae	10,0
	Sacchari albi	80,0

Mit Orangenblüthenwasser zum Teig ansetzen, dann ausrollen und in reutenförmige Stücke schneiden

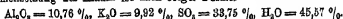
Alumen.

I Alumen (Aust. Brit. Germ. Helv. U.-St.) **Alun de Potasse** (Gall.) **Alumen crudum**, **Alaun**, **Kali-Alaun**, **Alun potassique**, **Potassium Alum**, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{K}_2 + 24\text{H}_2\text{O}$
 Mol. Gew. = 948

Eigenschaften Farblose Krystalle von oktaedrischer oder kubischer Form oder Krystallmassen, durchscheinend, hart, von muscheligem Bruche. In trockener Luft nur an der Oberfläche verwitternd und dann wie bestäubt ansiehend. (Das Bestäuben kann auch durch Aufnahme von Ammoniak aus der Luft verursacht werden.) Geruchlos, der Geschmack ist zuerst süßlich, dann heftig zusammenziehend. Spec. Gewicht 1,71. Löslich in 10,5 Th. kaltem oder 0,75 Th. siedendem Wasser, in Alkohol unlöslich. Die wässrige Lösung reagiert stark sauer. Er schmilzt bei 92°C in seinem Krystallwasser, beim Erhitzen auf 200°C giebt er sammtliches Krystallwasser ab, unter Uebergehen in eine voluminöse, leichte Masse. Bei Weissgluth wird die an Thonerde gebundene Schwefelsäure vorflüchtig, im Rückstande hinterbleiben Thonerde und Kaliumsulfat. Die Zusammensetzung des Alauns ist nach obiger Formel:



Fig. 44.



Handelsorten Die oben angeführten Pharmacopöen schreiben sämmtlich den Kali-Alaun vor. Dieser ist im Handel durchweg in ganzlicher Reinheit anzutreffen. Es ist zweckmässig, für pharmaceutische Zwecke ausdrücklich „eisenfreien Kali-Alaun“ zu bestellen. Ueber andere Alaun-Sorten s. weiter unten.

Prüfung. Spuren von Ammoniak und Eisen wird man fast in jedem Alaun antreffen, nur sollen nicht zu grosse Mengen darin vorhanden sein. Zu prüfen ist ferner auf andere verunreinigende Metalle.

1) Versetzt man eine Lösung von 1 g Alaun in 20 cem Wasser mit einigen Tropfen Ferröcyankaliumlösung, so darf die Flüssigkeit sich innerhalb 5 Minuten nicht blau färben (Eisen). — 2) 10 cem der 5procentigen Lösung werden mit soviel Kali- oder Natronlauge versetzt, dass der entstehende Niederschlag sich völlig wieder auflöst. Es darf alsdann kein Geruch nach Ammoniak auftreten, andernfalls liegt möglicherweise nicht Kali-, sondern Ammoniakalaun vor. 3) Die sub 2 erhaltene alkalische Lösung wird mit Schwefelammonium versetzt, wodurch sofort eine geringe braunliche Färbung, nicht aber ein Niederschlag entstehen darf, andernfalls sind mehr als Spuren von Eisen, Blei, Kupfer zugegen.

Einen Alaun, welcher erst in 18 Th. kaltem Wasser löslich war, fand SALZER etwa 25 Proc. Rubidiumalaun enthaltend.

Aufbewahrung, Pulverung Da der Alaun an trockener Luft verwittert, auch Ammoniak aus der Luft aufnimmt, so ist er in gut verschlossenen Glasgefässen aufzubewahren. Das Pulvern hat im Mörser aus Stein (nicht Eisen, Kupfer oder Messing) zu erfolgen. Das fertige Pulver ist kurze Zeit nachzutrocknen.

Anwendung Alaun verbindet sich mit Th weiss, Leim, Schleim zu unlöslichen Verbindungen, er hebt daher die Fähigkeit dieser Stoffe zu faulen auf und wirkt aus dem gleichen Grunde desinficirend und leicht ätzend. Innerlich in Gaben von 0,05–0,5 g in Pulvern, Pillen oder schleimigen Lösungen (Molken) mehrmals täglich bei Diarrhöen, Dysenterie, Magen- und Darmblutungen. Grosse Gaben können schädlich, ja tödtlich wirken. Aeusserlich zum Aufstreuen auf Wunden, Einblasen in den Kehlkopf, Bestreuen von Tampons für die Vagina in Pulverform entweder unvermischt oder mit 1–2 Th. Zucker vermischt. Zu adstringirenden Bädern, zu Injektionen in die Urethra (1 100), und in die Vagina (1–4 100,0), zu Gurgelwassern (1 100), Inhalationen (0,5–2,0 100), zu Pinselsäften (1–2,0 25,0 Syrup oder Honig), zu Salben 1 10–80 Fett. Unverträglich mit Alaun sind alle Gerbstoff enthaltenden Substanzen (China-Dekokte), Salze des Quecksilbers, Bleis, Karbonate der Alkalien, Brechweinstein.

Technisch Alaun wird in grossen Mengen verwendet in der Weissgerberei, in der Färberei und Herstellung von Lackfarben, weil die Thonerde mit zahlreichen Farb-

stoffen unlösliche, schon gefärbte Verbindungen eingeht. Ferner zum Leimen des Papiers, zum Wasserdichtmachen von Geweben, Halten des Gipses, zur Reinigung von Wasser und Abwasser, als Zusatz zum Brot, um ausgewaschenes Getreide vorbackbar zu machen. Mit Alaunlösung getränkte Zeugstoffe sind schwer entzündbar und schwer verbrennlich.

Alumen neutrale Neutraler Alaun. Fügt man zu einer Lösung von Alaun soviel Alkali (KOH, NaOH oder K_2CO_3 , Na_2CO_3), dass der entstehende Niederschlag sich nicht mehr auflöst, sondern bestehen bleibt, so enthält die Lösung sog. neutralen Alaun, richtiger basisches Aluminiumsulfat $Al_2(SO_4)_3 \cdot Al(OH)_3$ neben Kaliumsulfat bez. Natriumsulfat. Eine solche Lösung kann durch Absetzen geklärt werden und ist alsdann eisenfrei. Aus diesem Grunde, und weil saure Alaunlösungen viele Farbennuancen stören, finden solche neutrale Lösungen vielfach Anwendung in der Färberei.

Alumen romanum, seu **cubicum** Römischer oder Würfel-Alaun. Eine Alaun-Lösung, welche nur wenig neutralen Alaun (s. vorher) enthält, giebt durch Verdunsten bei gewöhnlicher Temperatur kubische Krystalle von der namlichen Zusammensetzung wie der oktaëdrische Alaun. Wird die Lösung über $40^\circ C$ erhitzt, so bildet sich gewöhnlicher Alaun und ein Niederschlag $Al_2SO_4(OH)_4 + K_2SO_4$, welcher die Zusammensetzung des Alunits von Tolpa hat.

Alumen concentratum ist = **Aluminium sulfuricum**

II Alumen ustum (Austr. Germ. Helv.) **Alumen exsiccatum** (Brit. U-St.) **Alun desséché** (Gall.) Gebrannter oder entwässertter Alaun. **Alun calciné ou brulé.** **Burnt Alum.** **Dried Alum.**

Darstellung. Gepulverter, möglichst eisenfreier Alaun wird bei $50^\circ C$ vorgeetrocknet, bis er etwa 80 Proc. Wasser verloren hat. Dann erhitzt man ihn unter Umrühren mit einem Porcellanspatel in einer Porcellanschale auf dem Sandbade, bis alles Krystallwasser entwichen ist. Man erhält alsdann weisse, specifisch leichte Massen, welche erforderlichenfalls zu pulvern sind. Die einzelnen Pharmakopöen schreiben vor:

	Austr.	Brit.	Gall.	Germ.	Helv.	U-St.
Lehrung	$180^\circ >$	$204^\circ >$	$240^\circ >$	—	—	—
Wassergehalt in Proc.	45	45—46	16	—	—	—

Germ. und Helv. geben überhaupt keine Vorschrift, U-St. schreibt keine bestimmte Temperatur vor.

Eigenschaften. Nach Gall. Schwammige weisse Masse, nach Austr. Brit. Germ. Helv. U-St. ein weisses körniges Pulver. Es soll nach allen Pharmakopöen klar in Wasser löslich sein. Als Löslichkeitsverhältnis geben an: U-St. = 1:20, Austr. = 1:25, Gall. = 1:25—30, Germ. und Helv. 1:30. Man beachte, dass es längere Zeit dauert, bis die Auflösung erfolgt. — Die wässrige Lösung reagirt sauer, sie verhält sich genau wie eine solche des gewöhnlichen Alanns.

Prüfung. Löst sich 1 g gebrannter Alaun nach 12—24 Stunden klar in 25—30 Th. Wasser zu einer sauer reagirenden Flüssigkeit auf, so erübrigt sich eine weitere Prüfung. Ist die Lösung neutral, so wurde wahrscheinlich Ammoniak-Alaun der Glüh-Operation unterworfen. Germ. und Helv. schreiben noch vor, dass das Präparat beim massigen Glühen nicht mehr als 10 Proc. Feuchtigkeit abgeben soll. Auf die übrigen Verunreinigungen (Ammoniak, Eisen) ist wie bei Alumen angegeben zu prüfen.

Aufbewahrung. In gut geschlossenen Gefässen (nicht Kästen), da er aus der Luft Feuchtigkeit und Ammoniak aufnimmt. Es empfiehlt sich, ihn in gepulvertem Zustande vorrätig zu halten.

Anwendung. Wegen seiner Eigenschaft, sich langsam in Wasser zu lösen, dient er als allmählich wirkendes styptisches Aetzmittel. In Form des feinen Pulvers bei Blutungen, wunden Brustwarzen, bei sog. wildem Fleisch, in Zahnpulvern, als Augenpulver, Schnupfpulver, zu Einblasungen in Rachen und Kehlkopf.

Gebrannter Alaun, technischer. Die Destillateure benutzen gebrannten Alaun zum Klären der Laqueure. Hierzu ist nicht das vorher beschriebene, sondern ein wirklich durch Brennen hergestelltes Präparat abzugeben. Dieses bildet gleichfalls lockere, poröse Massen (welche ungelulvert abgegeben werden), welche sich aber nicht klar in Wasser lösen. Es charakterisirt sich durch einen Gehalt an Thonerde (Al_2O_3). Die klärende Wirkung ist auf den Gehalt an Thonerde, sowie auf die durch die poröse Beschaffenheit des Präparates bedingte Flächenanmehrung zurückzuführen. Für gefärbte Flüssigkeiten eignet sich

der gebrannte Alaun wegen der Eigenschaft der Thonerde, sich mit Farbstoffen zu verbinden, nicht

III. Alumen plumosum Asbestus. Amianthus. Asbest. Amianth. Bergfachs. Bergwolle. Federalaun. Federweiss. Ein natürlich vorkommendes Mineral, im wesentlichen aus Magnesiumsilicat bestehend Gerade- oder krummfaserige Massen, welche aus feinen Fasern zusammengesetzt sind Je nach der Länge der Fasern unterscheidet man langfaserigen und kurzfaserigen Asbest Je weniger gefärbt, desto werthvoller sind die Sorten Er ist unschmelzbar in gewöhnlichen Gasflammen, unlöslich in Wasser, Säuren und Alkalien

Anwendung Arzneilich innerlich nur noch als Hausmittel in der Thierarzneipraxis und zwar in Gaben von 15–20 g gegen Satyrnias (Rauschen) der Mast Säue, wofür die kurzfaserige Sorte genügt Aeusserlich als Bänche, welche nach dem Befuchten mit Salpetersäure oder Chromsäure zu Ätzungen Verwendung finden

Die technische Verwendung ist gegenwärtig sehr ausgebreitet Zur Herstellung von Asbestpapier und Asbestpappe, unverbrennlichem Garn, dergl. Geweben, als Filtrmaterial für Säuren und Laugen, in der Analyse zum Füllen der ALUMIN'schen Röhren und der GOON'schen Tiegel Für diesen Zweck ist der Asbest zuvor durch aufeinanderfolgendes Kochen mit Natronlauge, Salpetersäure und Wasser von allen löslichen Bestandtheilen völlig zu befreien

Asbestpapier wird aus faserigem Asbest in der nämlichen Weise hergestellt wie gewöhnliches Papier aus Zellfasern Dergl. Asbestpappe Die stärkeren Asbestpappen gewinnt man durch Zusammenpressen mehrerer Lagen Asbestpapier oder dünner Asbestpappe in feuchtem Zustande

Asbestkohle Eine Mischung von 1000 Th Holzkohle, 130 Th Asbest, 60 Th Aetzkalk, 55 Th Calcium- (oder Natrium-)nitrat und 1500 Th Wasser werden zu Briquettes geformt und getrocknet Feuerungsmaterial Die Zweckmässigkeit ist zweifelhaft

Acetum vulnerarium Romanum	
Acetum pontificale Pfaffenbalsam	
Rp Aluminis	10,0
Natri chlorat	5,0
Acet (6 Proc)	100,0
Aquae aromatice	50,0
Tincturae Aloës	
Tincturae Catechu	
Tincturae Benzoe	10,0

Alumen cum Catechu

Alumen catechusatum

Rp Aluminis

Catechu 22 partes

M f pulvis subtilis Aeusserlich bei Blutungen.

Alumen draconiatum

Alumen cum sanguine Draconis.

Rp Aluminis 10,0 || Sanguinis Draconis | 5,0 |

M f pulvis subtilis Aeusserlich bei Blutungen.

Alumen kinosatum

Alumen cum Kino

Rp Aluminis pulverati 10,0 || Kino pulverati | 5,0 |

M f pulvis subtilis Aeusserlich bei Blutungen.

Aqua aluminosa composita

Injectio adstringens PRINGL

Eau de Bate

Rp Aluminis usti

Zinci sulfured 22 1/2 || Aquae destillate | 100,0 |

Aeusserlich als Augewasser, Einspritzung bei Leukorrhoe und Haemorrhagen

Cataplasma aluminatum

Cataplasma Aluminis seu aluminosum

ad decubitus

Rp Aluminis pulverati 4,0 || Alumen ovorum duorum | |
| Spiritus camphorati | 2,0 |

Fiat Unimentum

Collutorium Aluminis	
Collutoire à l'alun (Gall.)	
Rp Aluminis	5,0
Mellis rosati	20,0

Zum Pinseln bei Aphthen

Collyrium Aluminis.

Aqua ophthalmica aluminosa.

Rp Aluminis 1,0 || Aquae Foeniculi | 100,0 |

Bei katarthallischer Conjunctivitis mehrmals täglich einstricheln

Collyrium Looches

Rp Zinci sulfured	
Aluminis	22 1/2
Tincturae Aloës Guttae	X
Spiritus Vini (680)	2,0
Aquae Rosae	100,0

Bei katarthallischer Conjunctivitis mehrmals täglich einstricheln

Gargarisma adstringens

Gargarisma adstringent.

Rp Infus. flor. Rosae rubrae	10,0
Aluminis	25,0
Mellis rosati	50,0

Gargarisma aluminatum

Rp Aluminis	10,0
Aquae	900,0
Mellis rosati	100,0

Glycerinum Aluminis

Glycerin of Alum (U-St.)

Rp Glycerini	75,0
Aluminis	10,0

Injectio adstringens RICOBO

Rp Aluminis	
Acidi tannici	22 1/2
Vini rubri	
Aquae Rosae	22 100,0

Dreimal täglich einspritzen bei Entzündung der Harnröhre

Injectio Aluminis Broom
 Rp Aluminis 15,—45,0
 Aquae 1000,0
 Zu Einspritzungen in die Vagina

Lapis mraconiosus
Lapis medlonmentosus SCHURFF.
 Wunderstein. Wundstein.
 Rp Aluminis 100,0
 Ferri sulfuri 50,0
 Cupri sulfuris 50,0
 Ammonii hydrochlorici 5,0
 Die gepulverte Mischung wird im Porzellanbrenn-
 geschmelzen, auf einen Porzellanteller ausgegossen,
 nach dem Erkalten zerkleinert und in gut ge-
 schlossenen Gefässen aufbewahrt

Lapis stypticus HESSELBACH
Lapis vulnerarius HESSELBACH
Pulvis causticus AMMON
 Rp Lapidis mraconios 10,0
 Aeruginis 0,5

M Nat pulvis subtilis
Liquor conservatorius ad pellos
 Rp Gallinarum contusarum
 Aluminis 33 100,0
 koehe man mit Wasser zur Kolatur 1600,0 und
 füge hinzu
 Acidi carbonici 16,0
 Spiritus (0,830) 50,0
 Zum Beräuben und Bestreichen der Fleischseite
 der Felle ausstopfender Thiere

Mixtura styptica PLANCK
 Rp Aluminis 5,0
 Aquae Menthae piperitae 120,0
 Tincturae Cinnamomi 30,0
 Sirupi Papaveris 60,0
 1—2stündlich $\frac{1}{2}$ — $\frac{3}{4}$ Esslöffel bei Metroorrhagie
 und Ruhr

Pastilli aluminati
Alum-Pastillen.
 Rp Aluminis 5,0
 Sacchari 100,0
 Tragacanthae 0,1
 fiant cum aqua glycerinata pastilli 100.

Pastilli scriptari aluminati
 Rp Aluminis
 Sacchari Lactis 33 100,0
 Tragacanthae 0,1
 fiant cum aqua pastilli 200 Für $\frac{1}{10}$ Liter Milch
 = 1—2 Pastillen Nicht allzulange aufbewahren!

Pilulae adstringentes HUYKLAND
 Rp Aluminis
 Catechu 33 5,0
 Extracti Gentianae q s
 fiant pilulae ponderis 0,12 Bei chronischen Blut-
 und Schleimflüssen dreistündlich 4 Pillen.

Pilulae adstringentes RECAMIER
Pilulae adstringentes CAPURON
 Rp Catechu 10,0
 Aluminis 5,0
 Opil 2,0
 Extracti Gentianae 7,5

fiant pilulae 200 Bei chronischer Diarrhoe, Nacht-
 schweiß, täglich drei- bis viermal 3 Pillen.

Pilulae aluminosae HELVETIUS
Pilulae aluminosae d'HELVETIUS (Galt)
 Rp Aluminis 10,0
 Sanguinis Draconis 5,0
 Mellis q s

fiant pilulae 100 conspurg sanguine Draconis

Potio aluminosa GOLDING BIRD
 Rp Aluminis 2,0
 Extracti Ceni 0,3
 Sirupi Rhocados 15,0
 Aquae Foeniculi 120,0
 Im Londoner Kinderhospital gegen Keuchhusten
 sechsstündlich 1 Kinder- bis Esslöffel

Potio antidiysenterica GRABHUTS
 Rp Aluminis
 Gummi arabici
 Extracti Cascariae 33 5,0
 Aquae Chamomillae 150,0
 Sirupi Auranti cordis 40,0
 Zweistündlich einen Esslöffel (gegen Ruhr)

Pulvis adstringens OPPELZER
 Rp Aluminis 5,0
 Morphini hydrochlorici 0,06
 Sacchari albi 50
 M f p divide in partes XY Bei Blutspen-
 stündlich ein Pulver

Pulvis antidiarrhus
Pulver gegen stöckenden Fusschweiß
 Rp Aluminis usti
 Acidi borici 33 10,0
 Amyli Tritici
 Talci veneti 33 10,0
 Olei Wintergreen gtt 20
Pulvis pro pedibus (Hebr)
Fusspulver der Schweizer Armee
 Rp Aluminis 15,0
 Talci veneti 35,0

Pulvis causticus VIDAL
 Rp Aluminis usti 5,0
 Summatum Sabinae plv 15,0
 Zum Bestreuen syphilitischer Vegetationen von
 wildem Fleisch in Wunden

Pulvis causticus VALPEAU
 Rp Aluminis usti 20,0
 Summatum Sabinae plv 10,0

Pulvis dentifricus ruber
 Rp Rhizomatis Calami
 Rhizomatis Iridis Florentinae 33 50,0
 Laccae in globulis 20,0
 Aluminis usti 10,0
 Olei Gerani gtt 20
 Olei Menthae piperitae gtt 15

Pulvis errhinus GRUFFIER
 Rp Aluminis
 Boli Armenae 33 5,0
 Sanguinis Draconis 2,0
 Ferri oxydati fuzel 7,5
 Schnupfpulver gegen Nasenbluten.

Pulvis errhinus VOGT
 Rp Aluminis 0,3
 Extracti Ratanhae
 Corticis Quercus 33 5,0
 Schnupfpulver zur Stärkung der Nasenschleimhaut.

Pulvis haemostaticus externus.
 Rp Aluminis
 Aluminis usti
 Gummi arabici
 Colophoni 33 partes,
 Zum Bestreuen blutender Wunden

Pulvis stypticus SKODA
 Rp Aluminis
 Sacchari albi 33 2,0
 Pulveris Ipecacuanhae opiat 0,6
 Divide in Partes X
 Bei Blutkusten zweistündlich 1 Pulver

Saccharum aluminatum

Rp Aluminis
Sacchari ss partes
Pinctur ex tempore!

Unter dem Namen Alumen saccharatum war vor Zeiten ein Pulverat in Pastillenform gebräuchlich, welches aus 25 Alun, 20 Bleiweis 10 Zinkweiß, 50 Zucker, einem Elweiss und Essig bestand und zu Augenwassern und Cosmetics gebraucht wurde

Serum Lactis aluminatum (Ergänzb)

Alun-Molken

Rp Lactis vaccini 1000,0
Aluminis 10,0

Man erhitzt die Milch mit dem Alun zum Aufkochen, kocht die Molken ab und filtrirt die Kelnur

Specificum pharyngisum Zonck.

Rp Aluminis
Tartari depurati
Kali nitrici
Natrii acetici ss 10,0

In 1 Liter Wasser gelöst zum Gurgeln als Prophylacticum gegen Diphtherie

Unguentum antihæmorrhoidale**SUNDLIN**

Rp Aluminis pulverat 2,0
Butyri acensis insula 25,0
Glycerini 2,0
Aque Rosæ 1,0

Zum Bestreichen flüssender Hämorrhoidalnuten

Unguentum contra perilesiones Rust

Rp Aluminis pulverat 10,0
Camphoræ
Opi puri ss 2,0
Balsami Fenchani 2,0
Unguenti Plumbi 20,0

Zum Einreiben der entzündeten Stellen.

Vel. Collyrium stypticum

Rp Aluminis 20,0
Tincturæ Opi crocæ 2,0
Aque 280,0

M. D. 8 Augenwasser für Pferde (bei granulöser Entzündung der Conjunctivæ)

Alaunstoffe zum Aetzen. Werden erhalten durch Abschleifen ausgesucht schöner, grosser Alaunkrystalle oder durch Formen von Alaunpulver mit Bindemitteln

Anosmin-Fusspulver des Dr OSCAR BERNAR in Wien, Mittel gegen Fussgeschwens 60 g Alaunpulver, 3 g Maismehl, inkl Schachtel = 4 Mark (HAGEN)

Antisudin. Mittel gegen Fussgeschwens von A MANDOWARZ in Annaberg bei Oderberg 1/2 Schl 250 g Alaunpulver = 2 Mark (HAGEN)

Dermasot von Apotheker BARTSCHKE in Baden (Schweiz), Fussgeschwensmittel Aluminiumacetat 7,5 g, Wasser 120,0 g, Buttersterilöl 2 Tropfen, mit Rosalin schwach roth gefärbt Preis 2 Mark (WERNER)

EBERHANN'S Mundwasser. Corticis Auranti 100,0, Corticis Cinnamomi 50,0, Caryophyllorum 20,0, Fructum Anisi stellati 60, Foliorum Salviae 50,0, Benzoe 25, Cocconellae 20, Aluminis 20,0, Olei Menthae pipertae 10,0, Olei Anisi 3,0, Spiritus (70 Vol-Proc) 1000,0 Mykothannaton von VILAN & Co in Bern Zur Vertreibung von Holz-, Haus- und Mauererschwamm, auch Prophylacticum dagegen Farblose Flüssigkeit, Mischung aus Alaun, Kochsalz, Schwefelsäure und Eisen 1 Liter = 1,5 Mark (HAGEN)

Putzpulver für Silbersachen. Alaunpulver, Weinstein, geschlämmte Kreide je gleiche Theile

THOMAS' Brandwundenwasser. Aluminis 2,0, Aquas destillatæ 100,0, Mixturæ oleoso-balsamicæ 1,0.

Vel. Lapis medionemorosus ferratus
Gelber Heilstein

Rp 1 Aluminis und in frustis 100,0
2 Liqueur Ferri aquosioral
3 Spiritus (80 Proc) ss 20,0

Man besprängt 1 mal die Mischung von 2 und 3 und lässt an der Luft trocknen

8 Ein Wallnus grosser Stöck wird zerdrückt, mit einem Viertel-Liter Wasser geschüttelt, mit der Flüssigkeit Wunden und wunde Hautstellen bestrichen

Vel. Lapis stypticus camphoratus

Rp Aluminis 100,0
Ferri sulfurici crudi 30,0
Cupri sulfurici crudi 25,0

Man schmelzt das Pulvergemisch, mischt darunt r Camphoræ

Aluminis und ss 2,0 und giesst auf Porzellanteller aus Zum Einstreuen oder, in Wasser gelöst, zu Einspritzungen, bei Hufkrebs

Vel. Pate caustique PLASSE (Gall)
Aetz-Pasta

Rp Aluminis und pulv 100
Acidi sulfurici conc 0
ut fiat pasta

Vel. Pulvis antidiarrhoicus

Rp Aluminis pulv
Corticis Quercus purv ss 25,0

Mit einer Flasche Leinölamen-Abkochung für ein Kind mit Ruhr

Vel. Pulvis constipans

Rp Aluminis und 5,0
Radialis Tormentillæ 10,0
Corticis Quercus 15,0
Radialis Liquidillæ 20,0

Dies ist verständlich einen Theelöffel voll (bei Dinisheo der Schwelme)

Vel. Pulvis stypticus vulnerarius.

Rp Aluminis und 20,0
Corticis Quercus 20,0

Zum Einstreuen in profunde eiternde und stinkende Wunden und Geschwüre

Vel. Heilwasser bei Klauenseuche.

Rp Acidi muriatici crudi 100,0
Aluminis 30,0
Acidi carbonici 5,0

Aqua communis 5 Litras
Zum Baden, Waschen und Beplaceln der kranken Klauenstellen

WYLLIE'sche Lösung. Aluminis 7,5, Boroglycerini 80,0, Glycerini 70,0
Wiener Backpulver von KARL LANGE in Berlin Alaun 40,0, Natriumbikarbonat 25,0, Kartoffelstärke 35,0 Auf 1 kg Mehl = 40 g (Anal B FISCHER)
Wasserdichtmachen von Wollgeweben Man zieht die Stoffe erst zweimal durch eine 70° C warme Oelsäureseifenlösung (aus 200 g Oelsäureseife und 18 Liter Wasser), und hierauf zweimal durch eine ebenso warme Alaunlösung (aus 200 g Alaun und 15 Liter Wasser)

Alumina.

Alumina, Aluminiumoxyd, Alaunerde, Thonerde, Al_2O_3 , Mol.-Gew. = 102.

I Alumina, Alumina hydrata (Erganzb Helv) Aluminium Hydras (U-St), Aluminiumhydroxyd, Aluminiumhydrat, Thonerdehydrat, Argilla pura seu hydrata, Terra argillacea pura, Hydrate d'alumine, Aluminium Hydrate, $Al(OH)_3$, Mol.-Gew. = 156.

Darstellung. In eine filtrirte Lösung von 10 Th Alaun in 100 Th Wasser gießt man unter Umrühren eine Mischung von 11 Th Ammoniakflüssigkeit mit 100 Th Wasser. Die Flüssigkeit muss nach Beendigung der Fällung deutlich alkalisch reagiren, sonst muss noch Ammoniakflüssigkeit zugegeben werden — Der entstandene Niederschlag wird mit warmem Wasser so lange gewaschen, bis das mit etwas Salpetersäure angesäuerte Filtrat durch Baryumchlorid nicht mehr getrübt wird, alsdann auf einem leinenen Kolatorium gesammelt, stark ausgepresst, bei 100° C getrocknet und zerrieben (Erganzb)

U-St lässt eine Lösung von 100 Th Alaun in 1000 Th Wasser mit einer Lösung von 100 Th kryst Natriumkarbonat in 1000 Th Wasser fallen und den ausgewaschenen und ausgepressten Niederschlag bei einer 40° C nicht übersteigenden Temperatur trocknen

Eigenschaften Weisses, spezifisch-leichtes, amorphes, luftbeständiges Pulver, ohne Geruch und Geschmack, an der Zunge anhaftend Unlöslich in Wasser und Weingeist, löslich in verdünnten Säuren, sowie in Kali- oder in Natronlauge. Die Lösung in Kali- oder in Natronlauge wird durch Zusatz von überschüssigem Ammoniumchlorid in der Wärme gallertartig gefällt — 100 Th geben bei heller Rothgluth (vor dem Geblase) 34,6 Proc Wasser ab und hinterlassen 65,4 Proc wasserfreie Thonerde Al_2O_3 (Nach Ergänzb sollen nur 58 Proc Glührückstand hinterbleiben, es ist also ein Präparat mit 90 Proc $Al_2(OH)_3$ und 10 Proc hygroskopischer Feuchtigkeit zugelassen) — Nach dem Befeuchten mit Kobaltnitratlösung färbt es sich beim Erhitzen in der äusseren Lothrohrflamme blau

Prüfung. 1) Man kocht 1 g des Präparates mit 80 ccm Wasser. Das Filtrat muss neutral sein und darf nur einen minimalen Verdampfungsrückstand hinterlassen. 2) In 80 Th verdünnter Salzsäure muss es sich klar auflösen. Diese Lösung darf durch Kaliumterioxyd nicht sofort gebläut (Eisen), noch durch Baryumchlorid sofort getrübt werden (Schwefelsäure). 3) Es löse sich in 10 Th Natronlauge; diese Lösung darf durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert werden (Metalle, z B Zink). 4) Beim Befeuchten mit Silbernitratlösung oder Quecksilberchloridlösung muss es ungefärbt bleiben (Magnesiumoxyd)

Anwendung. Auf secernirenden Wundflächen wirkt es, küsserlich angewendet, austrocknend, daher als Streupulver bei nässenden Exanthenen und stark secernirenden Geschwürsflächen. Innerlich neutralisirt es die Magensäure und wirkt alsdann wie ein Thonerdesalz adstringirend und stopfend. In Gaben von 0,1—0,2—0,5—1,0 als Antacidum bei Diarrhöen, z B Cholera infantum, auch bei Cholera asiatica — Thonerdehydrat hat die Eigenschaft, durch Flächenanziehung viele Substanzen, z B Farbstoffe, auf sich niederzuschlagen, daher dient es als Klärmittel und zur Herstellung von Farbblacken

LÖWIG's Patent-Thonerde. Ein feuchtes gallertartiges Thonerdehydrat mit etwa 10 Proc Aluminiumhydrat, bisweilen kleine Mengen Aetzmatron oder Kalkhydrat, oder die Carbonate dieser enthaltend. Sie wird dargestellt durch Fällung von Aluminium-Natriumoxyd $Al_2(ONa)_3$ mittels Aetzkalkes, Auflösen des Aluminium Calciumoxyds $Al_2O_3Ca_2$ in Salzsäure und Fällung dieser Lösung mit Aluminium-Calciumoxyd unter Ausschluss von

Wärme — Aufzubewahren in gut geschlossenen Gefässen an einem kühlen Orte. Nach längerer Aufbewahrung geht sie in krystallinischen Zustand über, wobei sie kreniges Aussehen annimmt. Anwendung als Klärmittel, z. B. bei der Reinigung des Honigs. Nicht verwendbar bei sauren oder gefärbten Flüssigkeiten, z. B. Fruchtsäften. Aeusserlich als auflegendes Mittel zur Bereitung von Umschlägen. Technisch zur Beseitigung von Fettflecken, ferner in Verbindung mit Kalkhydrat oder Wasserglas zur Bereitung von Kitten. Bemerkenswerte Chem. Fabrik Goldschmiedes in Schöningen.

Liquor Aluminæ alkalinus Liquor antiarthriticus TURKOP TURKOP'S Waschungen gegen Gicht und Podagra. Sind Auflösungen von Thonerdehydrat in Kalklauge. TURKOP unterscheidet je nach der Stärke der von ihm verwendeten Kalklauge 6 Sorten.

I bereitet mit Kalklauge vom sp G 1,015	IV bereitet mit Kalklauge vom sp G 1,035
II " " " " " 1,081	V " " " " " 1,077
III " " " " " 1,048	VI " " " " " 1,094

Man bereitet diese Laquores durch mehrtägiges Digeriren der vorgeschriebenen Kalklauge mit einem Ueberschuss von Thonerdehydrat (Alumina hydrata s. oben), so dass also keine freie Kalklauge, sondern vielmehr eine Lösung von Aluminium-Kaliumoxyd vorhanden ist.

In 2 kg der alkalischen Thonerdelösung, deren Stärke vom Arzte vorgeschrieben ist, löst man 30 g arabisches Gummi. Andererseits bereitet man eine Emulsion aus einem halben Eidotter, 40 g weissem Sirup, 40 g konc. wässriger Seifenlösung (oder 20 g Sapo medietus plur), 40 g Lärchenperpentin, 20 g Olivenöl und setzt dieser Emulsion nach und nach die alkalische Thonerdelösung unter Umrühren zu, worauf man noch 50 g gesättigten Kampferspiritus (mit 80 proc Weingeist bereitet) zuzugt. Mit der erwärmten Flüssigkeit wird der ganze Körper eingerieben.

Pulvis anticholericus Americanus
Amerikanisches Cholerapulver

Rp Alumina hydrata 1,2

Opia pulv 0,05

Mucilida

Gummi Arabici aa 0,6

Tales doses quinquæ Beim Choleranfall stündlich ein Pulver

Pulvis contra haematuria.

Rp Natrii bicarbonici 200,0

Aluminis crudi pulv 100,0

Bol Bluthraus der Blinder und Schiefe

Ein Bind stündlich $\frac{1}{4}$ Esslöffel in $\frac{1}{4}$ l Wasser

Ein Schlaf stündlich $\frac{1}{2}$ Theelöffel mit $\frac{1}{4}$ l Wasser

II. Bolus alba (Aust. Germ. Helv.) Argilla. Weisses Thon. Bol blanc.

White bole Ein natürlich vorkommendes, wasserhaltiges Thonerdesilikat (Thon), welches etwa 40—45 Proc Kieselsäure, 30—35 Proc Wasser, im ungerührten Zustande auch etwas Calciumcarbonat und Sand enthält. Den für den pharma. Gebrauch bestimmten Bolus reinigt man vom Kalk durch Ausziehen mit 5 proc Salzsäure und vom Sande durch einen Schlammprozess. Der gewaschene und geschlämmte Bolus wird gesammelt, in grössere Stücke geformt, an der Luft einem Austrocknungsprozess unterworfen, schliesslich gepulvert. Früher brachte man ihn in die Form von Kugeln, welchen man ein Siegel aufdrückte. In dieser Form wurde er „*Terra sigillata*“ genannt.

Erdige, undurchsichtige, zerreibliche Masse, welche befeuchtet etwas zähe wird, in Wasser allmählich zerfällt, aber darin unlöslich ist. Soll mit Salzsäure übergossen wenig oder gar nicht aufbrausen (Calciumcarbonat), beim Abschlämmen mit Wasser keinen Sand hinterlassen. Beim Erhitzen im Glasrohr verliert Bolus Wasser.

Anwendung Aeusserlich als austrocknendes Mittel bei nässenden Wunden. Innerlich als Konstituent für Pillen mit leicht zersetzlichen Substanzen, wie Silbernitrat, Kaliumpermanganat. Technisch zum Entfernen von Fettflecken aus Holz und Geweben, zur Bereitung einiger Kitten, zum Beschlagen von Retorten.

Pasta Boli albae, Bolus Pasta, ist Bolus alba mit Glycerin zur Pasta angerührt. An Stelle von Glycerin wird bisweilen auch Leinol angewendet.

Das Beschlagen einer Retorte geschieht, indem man diese bis etwa gegen die Mitte des Schnabels an der äusseren Wandung mit einem frischbereiteten, sehr dünnen Brei aus Kreide und Wasserglas dünn überzieht. Wenn dieser Ueberzug an einem kalten Orte vollständig erhärtet ist und sich beim vorachtigen Bereiben mit einem Tuche an keiner Stelle eine Abblätterung einstellt, werden noch 3—4 Ueberzüge gemacht mit einer Mischung aus Wasserglas, Bolus (Thon) und etwas Kreide, und zwar wird je der folgende Ueberzug erst dann aufgetragen, wenn der vorhergehende vollständig erhärtet ist. — Solche beschlagene Retorten lassen sich über freiem Feuer erhitzen, und auch sonst widerstandsfähig. — Blättert der erste Ueberzug an einigen Stellen ab, so muss man diese mit

Kroide trocken reiben und ausbessern Kiste zum Dichten von Destillir- und Gasentwicklungsapparaten, a) plastischer Thon, b) Mischung von 3 Th gepulvertem Thon und 1 Th Getreidemehl, mit Wasser angerührt An Stelle von Bolus kann für alle genannten Zwecke Kaolin angewendet werden

III Terra porcellanea Argilla porcellanea. Porcellanerde. Porcellanthon. Kaolin. Argille China-Clay. Verwitterungsprodukt des Feldspathes, im wesentlichen aus Aluminiumsilikat bestehend Die zum pharm Gebrauche bestimmte Sorte wird durch Ausziehen mit 5proe Salzsäure vom Kalk und durch Schlammern mit Wasser vom beigemengten Sande befreit — Weisse erdige Masse oder ein weisses Pulver, welches wie Bolus zu prüfen ist S S 240

Anwendung. Aeusserlich als austrocknendes Mittel, innerlich als Konstituens für Pillen Technisch zum Klären von Wein, Bier, Honig, Zuckersäften Auf 1 Liter Flüssigkeit wendet man 5–10 g Porcellanerde an, welche mit kleinen Mengen der zu klarenden Flüssigkeit fein angerieben sind Man schüttelt während eines Tages häufig um, lässt alsdann absetzen und filtrirt die geklarte Flüssigkeit vom Bodensatz ab Grosse Mengen als Füllstoff für Papiermasse Porcellanerde kann in allen Fällen den „weissen Bolus“ (s vorher) ersetzen

IV. Bolus Armena Bolus orientalis. Argilla ferruginea rubia. Terra Lemnia Lemnische Siegeleide. Armenischer Bolus Bol d'Arménie (Gall) Argile ocreuse. Armenia bol. Ein natürlich vorkommendes, Eisenoxyd enthaltendes Thonerdesilikat, welches auch an einigen Stellen in Deutschland gegraben wird Der rothe Bolus kommt in lebhaft rothen, darben, zusammenhängenden Massen vor Er ist matt oder nur schwach schimmernd, im Bruche muschelig und undurchsichtig Beim Ritzen mit einem harten Körper nimmt er fettartigen Glanz an Er ist fettig anzufühlen und bleibt an der feuchten Zunge hangen, er lässt sich leicht schaben und zerreiben In Wasser zerfällt er mit Knistern in kleine Stücke und zerfällt allmählich zu einer breiartigen Masse Auch im Munde zeigt er leicht. Spec Gew 1,9–2,0

In den Handel kommt er in natürlichen Stücken, aber auch geschlämmt als Pulver oder in Tiouhskien-Form Letztere waren früher gewöhnlich mit irgend einem Stempel versehen (*Terra sigillata rubra*) Die pharmaceutische Sorte ist die geschlämmte (*Bolus Armena praeparata*), sie darf beim Uebergiessen mit verdünnter Salzsäure nicht aufbrausen

Anwendung. Als Arznei kaum noch angewendet, man setzt ihn Pulvern und Pillen als färbenden Bestandtheil zu, benutzt ihn auch zum Kaspargiren von Pillen Früher diente er ausserlich als Exsiccans, innerlich und äusserlich als Haemostaticum und Adstringens

		Emplâtre Céroline (Gall)
		Emplastrum Ceroneum
		Rp 1 Picea Burgundicae 400,0
		2 Picea nigrae
		3 Cereae flavae ss 100,0
		4 Scoli ovilis 50,0
		5 Bolus Armenae 100,0
		6 Myrrhinae
		7 Olibani
		8 Melli ss 20,0
		5–8 werden gepulvert und in die halb erkaltete
		Mischung aus 1–4 eingestreut Wird wie unser
		„Oxyroecium Plaster“ gebraucht
Pilules arméniennes Confur		
Bols d' Arménie de Charles Albert		
Rp Balsami Copalve evaporati 22,0		
Magnesia ustae 2,0		
Quibolatum		
Boli Armenae ss 10,0		
fiant pilulae ponderis 0,4 g		

Bolus Armena artificialis. Argilla martiata Alumina ferrata Eine wässrige Lösung von 10 Th Alaun und 3,3 Th kryst Ferrosulfat wird mit einer Lösung von 14 Th kryst Natriumkarbonat gefüllt Der entstandene Niederschlag wird bis zum fast völligen Verschwinden der Schwefelsäure gewaschen und bei lauer Wärme getrocknet Obsoletees Areneumittel, früher gegen Durchfall und Bleichsucht verwendet, Dosis 0,5–1,5 dreimal täglich

Bolus rubra. Rother Bolus Ist dem armenischen Bolus ähnlich, aber sandiger und meist etwas dunkler an Farbe Kommt ebenso wie der weisse Bolus geschlämmt (in cylindrischen Stücken) in den Verkehr Man benutzt ihn für Kiste, auch als Bestandtheil von Vieh-Arzneipulvern

V Rubrica fabrilis seu factitia Creta rubra. Rothe Kreide. Röthel.

Eine dem rothen Bolus ähnliche Erde, und zwar Eisenoxyd enthaltend Thonerde, in 1—2 fingerlange, verschiedenen dicke Stücke geformt Spec Gew 8,1—8,8 Wird bisweilen von Bauhandwerkern verlangt, welche sie zum Schreiben auf Holz und Mauerwerk gebrauchen, lediglich Handverkaufsartikel

VI Medulla saxorum Steinmark. Ein natürliches Thonerdesilikat von weißlicher, gelblicher, röthlicher, bräunlicher Farbe Undurchsichtig, auf dem Bruche erdig, feinkörnig, zart, der feuchten Zunge anhaftend Spec Gew 2,2—2,5 Wird als Pulver vorrätig gehalten und besonders als Putzmittel für Metallgeräte verlangt Für diesen Zweck sollte lediglich die geschlämmte Sorte abgegeben werden

Früher wurde es arzneilich verwendet, die bläuliche, aus Sachsen kommende Sorte, zu Sympathie Kuren verwendet, hatte den Namen „Wundererle, Terra miraculosa“

VII Lapis Smiridis Smirgel Schmirgel. Eine Varietät des Korunds Wird nur an wenigen Stellen auf der Erde gebrochen, z B am Kap Werni auf Naxos, zu Nikoria auf Samos, in Spanien, Portugal, bei Schwarzenberg in Sachsen Ist ein Thonerdesilikat von solcher Härte, dass es nur dem Diamant nachsteht, meist dunkelbläulich und glaukautendurchscheinend Kommt als Pulver von verschiedener Feinheit aus den Schmirgelwerken in den Handel und wird von Bildhauern, Metallarbeitern und Glasschleifern o gebrauch No 0 ist grösster Schmirgel in kleinen braunen Körnern, No 9 grober, No 10 mittler, No 11 feiner, No 12 feinsten Schmirgel Da er vielfach verfälscht wird, so muss man ihn aus zuverlässigen Drogen-Handlungen beziehen

Schmirgelpapier wird durch Aufstreichen von Schmirgelpulver auf mit Leim frisch bestrichenen Papier, Schmirgelleinen in gleicher Weise mit Benutzung von Strang dargestellt Von beiden gibt es zahlreiche, dem Korn des Pulvers entsprechende Nummern

Pasta für Streichleimen Lapis Smiridis geschlämmt No 12, Graphites (Plumbago) 88,90,0, Pehr-Roth (Eisenoxyd) 15,0, Sebi, Cerae flavae 80,0

Erkennung und Bestimmung. Man erkennt die Thonerde in Lösungen (also die Aluminium Salze in Lösungen) an folgenden Reaktionen 1) Natriumkarbonat fällt aus Thonerdesalzlösungen unter Entweichen von Kohlensäure — Ammoniak und Ammoniumsulfid fällen ohne Entweichen von Kohlensäure — farbloses, gelatineses Aluminiumhydroxyd $Al_2(OH)_3$. Dieses ist unlöslich in Ammoniumchlorid, dagegen löslich in Kal- oder Natronlauge Weinsäure, Citronensäure und andere nicht flüchtige organische Säuren verhindern, falls sie in erheblichen Mengen zugegen sind, die Ausfällung 2) Natriumphosphat fällt voluminöses, weisses Aluminiumphosphat $PO_4Al + 4H_2O$ Dieses ist leicht löslich in Kal- oder Natronlauge (wird aber aus dieser Lösung durch Ammonsalze wieder gefällt), leicht löslich in Salzsäure oder Salpetersäure, nicht löslich in Essigsäure 3) Kal- oder Natronlauge fällen bei vorsichtigem Zufügen zunächst farbloses Aluminiumhydroxyd $Al_2(OH)_3$, der Niederschlag ist in einem Ueberschuss von Kal- oder Natronlauge löslich, wird aber durch Zusatz von Ammoniaksalzen wieder hervorgerufen 4) Glüht man Thonerde oder eine Verbindung derselben auf Kohle vor dem Löthrohr, befeuchtet alsdann mit etwas Kobalt-nitratlösung und glüht wieder, so erhält man eine ungeschmolzene, himmelblaue Masse

Man bestimmt die Thonerde in der Regel, indem man sie als Aluminiumhydroxyd fällt und dieses durch Glühen in Aluminiumoxyd überführt

Man versetzt die heisse, mässig verdünnte Flüssigkeit mit Ammoniumchlorid, kocht auf mit Ammoniak in mässigem Ueberschusse, erhitzt zum Sieden und erwärmt so lange, bis die Flüssigkeit kaum noch nach Ammoniak riecht (Nicht länger!) Man filtrirt ab, wäscht mit heissem Wasser (mocht zu kleine Filter!) erst durch Kochsalzthron, dann auf dem Filter aus, trocknet gut aus und glüht im bedeckten Platintiegel zuerst über gewöhnlichem Brenner, schliesslich 10 Minuten über dem Gebläse Was man wägt, ist Aluminiumoxyd Al_2O_3 . Multiplicirt man dieses mit 0,5294, so erhält man die diesem entsprechende Menge von metallischem Aluminium — Enthält die Lösung nicht flüchtige Salze, so können kleine Mengen derselben in dem Niederschlage verbleiben Man löst in diesem Falle den ausgewaschenen Niederschlag (ohne zu glühen) nochmals in Salzsäure, fällt nochmals mit Ammoniak, wäscht aus, trocknet und glüht wie oben angegeben

Enthält die Substanzen flüchtige organische Säuren, so beseitigt man diese zunächst durch Abkochen mit konz. Schwefelsäure. Sind nicht flüchtige organische Säuren zugegen, so schmilzt man die Substanz mit Kalium-Natriumkarbonat und etwas Salpeter, oder man zerstört die Säuren durch Erhitzen mit konz. Schwefelsäure nach dem KJELDHAL'schen Verfahren.

In Säuren nicht lösliche Thonerde-Verbindungen (Silikate) schmelzt man durch Schmelzen mit Kalium-Natriumkarbonat auf. Die Lösung der Schmelze wird mit Salzsäure übersättigt, die Kieselsäure durch wiederholtes Eintrocknen mit Salzsäure in unlösliche Form gebracht und aus dem Filtrat die Thonerde durch Ammoniak gefällt. — Man kann die Kieselsäure aus den Thonerdesilikaten auch durch Eindampfen der Substanz mit Flusssäure im Platinfass verflüchtigen, das hinterbliebene Aluminiumfluorid durch Erwärmen mit konz. Schwefelsäure in das Sulfat überführen und dessen Lösung wie oben mit Ammoniak fällen.

Alumini Salia varia.

I Aluminium boricum Aluminiumborat $Al_2(B_2O_3)_2$. Mol. Gew. = 522

115 Th kryst. Borax werden in wässriger Lösung mit einer Auflösung von 67 Th kryst. Aluminiumsulfat gefällt, der entstehende Niederschlag wird eben bis zum Verschwinden der Schwefelsäure-Reaktion gewaschen, alsdann getrocknet.

II Aluminium boro-formicicum Bor-ameisensaures Aluminium

Darstellung. In ein Gemisch von 2 Th Ameisensäure und 1 Th Borsäure sowie 6—7 Th Wasser trägt man unter Erwärmen soviel frisch gefälltes und gut ausgewaschenes Aluminiumhydroxyd ein, als in der Wärme gelöst wird. Man lässt absetzen, filtriert und bringt die Lösung durch Abdampfen zur Krystallisation.

Perlmutterglänzende, in Wasser und in Alkohol lösliche Schuppen, die wässrige Lösung reagiert sauer, schmeckt süßlich adstringierend, coaguliert Eiweiss nicht und wird durch Alkali nicht gefällt. Zusammensetzung Al_2O_3 38,5, H_2CO_3 14,9, BO_2H_3 19,68, H_2O 81,92 entsprechend etwa der Formel $Al_2O_3 \cdot BO_2H_3 \cdot H_2CO_3 + 5H_2O$. Die 10proc. Lösung hat das spec. Gewicht 1,064, die 20proc. = 1,110. Als Desinficiens zur Behandlung von Kehlkopfkrankheiten.

III Aluminium boro-formicicum ammoniatum. Eine wässrige Lösung des vorstehenden Salzes wird mit Ammoniak übersättigt und die klare Flüssigkeit eingedunstet. Konnte noch nicht krystallisiert erhalten werden.

IV. Aluminium borico-tannicum Bor-Gerbsaures Aluminium D R P 77315

Catal. Eine Lösung von 1 Th Gerbsäure und 4 Th krystall. Borax in 80 Th Wasser wird unter Umrühren in eine Auflösung von 3 Th kryst. Aluminiumsulfat in 12 Th Wasser eingetragon. Der entstehende Niederschlag wird gewaschen, bei niedriger Temperatur auf Bisquit-Porcellan getrocknet und gepulvert. Hellbraunes, in Wasser unlösliches Pulver.

V Aluminium borico-tartaricum Bor-Weinsaures Aluminium D R P 77315

Borax. 1 Th Aluminiumborat (s. vorher), 1 Th Weinsäure und 9 Th Wasser werden im Dampfbade bis zur Auflösung erwärmt, und die filtrierte Lösung zur Trockne gebracht. Farbloses, krystallinisches, in Wasser leicht lösliches Salz.

VI Aluminium borico-tannico-tartaricum. 1 Th Bor-gerbsaures Aluminium wird mit 1,2 Th Weinsäure und 10 Th Wasser bis zur Auflösung im Wasserbade erwärmt und die filtrierte Auflösung eingetrocknet.

VII Gallalum Aluminiumgallat. Basisch gallussaures Aluminium $Al_2(OH)_4(C_6H_5O_6)_2$ (?)

Man löst zunächst 67 Th krystall. Aluminiumsulfat in 500 Th Wasser, alsdann 29 Th Natriumkarbonat (eisenfrei) in 500 Th Wasser in der Kälte auf, sättigt die Lösung mit 38 Th Gallussäure theilweise ab und trägt die Aluminiumsalzlösung unter Umrühren in die Natrium-Gallatlösung ein. Der entstehende Niederschlag wird gewaschen, gesammelt und bei Lichtabschluss getrocknet.

Bräunliches, fast geschmackloses Pulver, wird von Ammoniak mit gelbbrauner, von Natronlauge mit rothlichbrauner Farbe gelöst. Salzsäure und verdünnte Schwefelsäure lösen es mit bräunlicher Färbung. Hinterlässt beim Verbrennen rund 22–28 g Aluminiumoxyd, welches nur schwach alkalisch reagiren darf — Als Desinficiens bei Ozaena empfohlen.

VIII Tantalum insolubile Aluminiumtannat. Basisch gebräutes Aluminium. Wird durch Fällen einer Aluminiumsulfatlösung durch eine Gebräuelösung erhalten, welche mit Ammoniak annähernd neutral gemacht ist $Al_2(OH)_4 (C_4H_4O_6)_2 + 10H_2O$ (?)

Bräunliches Pulver, in Natronlauge beim Erwärmen mit brauner Farbe löslich, in Wasser unlöslich. Als Adstringens bei chronischen Katarhen der Athmungsorgane.

IX Tantalum solubile Aluminium tannico-tartaricum. Gebräutes Aluminium $Al_2(C_4H_4O_6)_2 (C_4H_4O_6)_2 + 6H_2O$ (?)

Wird durch Auflösen des Tantalum insolubile in Weinsäurelösung und Verdampfen der Lösung erhalten. In Wasser löslich.

Aluminium.

Aluminium. Aluminium. Al Atom-Gew = 27. (Amerikanische Abkürzungen Alunm, Alum, Alim und Alm)

Das stellung. Dieses Metall wird gegenwärtig in beträchtlichen Mengen durch elektrolytische Reduktion von Aluminiumoxyd bei Gegenwart von Kryolith als Flussmittel dargestellt. Zu Neuhausen in der Schweiz wird die Wasserkraft eines Theiles des Rheinfalls zum Betriebe elektrischer Dynamo-Maschinen verwandt. Der erzeugte Strom dient vorzugsweise zur Herstellung von Aluminium. Als positive Elektrode dienen Bündel von Kohlestäben, als negative Elektrode geschmolzenes Aluminium, welches am Boden des bei der Reduktion benutzten Tiegels (Kohleiegel oder mit Kohleplatten gefüllten Eisentiegel) liegt. Der Betrieb ist kontinuierlich, das erzeugte Aluminium wird sogleich in Bairen ausgegossen.

Handelssorten. Man findet im Handel „Rein-Aluminium“ mit 98–99,75 Proc Al und „Aluminium“ mit 92–98 Proc Al. Von der Reinheit abgesehen, kommt es in Form von Bairen, Draht, Blech, Pulver, Spähnen im Handel vor.

Eigenschaften. Silberweisses, spezifisch leichtes Metall, welches politurfähig ist und seinen Glanz an der Luft gut behält. Spec Gewicht des gegossenen Aluminiums = 2,56, des gehämmerten = 2,67. Schm-P = 628° C. Es ist nur schwach magnetisch, dagegen leitet es die Elektrizität vorzüglich. Durch schwaches Anätzen mit verdünnter Natronlauge und nachheriges Abspülen mit Salpetersäure kann es „mattni“ werden, doch erreicht man diesen Zweck noch schöner durch das Sandstrahlgebläse.

Wasser wirkt bei gewöhnlicher Temperatur und bei Siedehitze nur wenig auf Aluminium ein, kalte kochende Schwefelsäure und kalte verdünnte Salpetersäure greifen es nur wenig an, dagegen lösen sie es beim Erwärmen. Salpetersäure wirkt sogar in ziemlich hoher Konzentration nur wenig ein. Salzsäure löst es leicht unter Wasserstoffentwicklung, ebenso Kalil- und Natronlauge. Von Essigsäure wird es gleichfalls gelöst. Von Phenol (*Acidum carbolicum liquefactum*) wird es unter stürmischer Wasserstoffentwicklung gelöst. — Reibt man metallisches Aluminium mit etwas Quecksilberchlorid, -sulfat oder einem ähnlichen Salze ein, so entsteht zunächst ein Aluminium-Amalgam, aus welchem infolge Oxydation durch den Luftsaurestoff Thonerde in haarförmigen Gebilden sich erhebt.

Anwendung. Aluminium findet als solches wegen seines niedrigen spezifischen Gewichtes, ferner wegen seines schönen Aussehens und wegen seiner Unveränderlichkeit Verwendung zur Herstellung zahlreicher Gebrauchsgegenstände, Schmucksachen etc. Insbesondere besitzen einige Legirungen des Aluminiums werthvolle Eigenschaften. In der Chemie benutzt man es als Reduktionsmittel, namentlich um in alkalischer Lösung Salpetersäure in Ammoniak überzuführen.

Werthbestimmung. Das in der Pharmacie oder Chemie benutzte Aluminium soll mindestens 99 Proc Al enthalten. Daneben enthält es als Verunreinigungen Silber, Eisen, Schwefel, Arsen. Man prüft wie folgt:

1) Silicium. Man übergießt 2–4 g Schnitzel in einer Platinschale mit reiner conc. Natronlauge (e. *Natria*). Nach erfolgter Auflösung säuert man mit Salzsäure an, dampft zur Trockne, erhitzt zwei Stunden auf 150°C , nimmt mit salzsäurehaltigem Wasser auf und filtrirt die Kieselsäure ab, welche gewaschen, getrocknet und gegluht wird.
2) Eisen. Man löst 8 g Schnitzel in reiner Natronlauge auf, übersättigt die Lösung mit reiner verdünnter Schwefelsäure von 1,16 spec Gew und titirt mit Kaliumpermanganat bis zur bleibenden Röthung.
3) Aluminium. Man löst 2 g Schnitzel in reiner Natronlauge auf, füllt 200 cem auf, lässt absetzen und entnimmt 50 cem der klaren Lösung. Man erhitzt diese in einer Platinschale mit einem Ueberschuss von Ammoniumnitrat, filtrirt ab, löst den Niederschlag nochmals in Säure, fällt nochmals und zwar mit Ammoniak, trocknet, gluht und wägt nach S 242.

Die übrigen verunreinigenden Metalle findet man in den sauren bez. alkalischen Filtraten von 1–3.

Aluminium-Stifte. Stifte aus reinem Aluminium kann man zum Schreiben bzw. Zeichnen auf Glas und Porcellan benutzen. Die Schrift ist metallglänzend weiss, anhaftend. Da die Stifte nur auf Glas, nicht aber auf natürlichen Edelsteinen z. B. den Diamanten schreiben, so lassen sich hierdurch Diamanten von werthlosen Imitationen unterscheiden.

Aluminium-Legungen. 1) Aluminium + Kupfer. Die mehr als 80 Proc Kupfer enthaltenden Legierungen heissen „Aluminium-Bronzen“. Sie zeichnen sich durch Grösstefähigkeit, Härte, Hämmerbarkeit, Polirfähigkeit und Widerstandsfähigkeit gegen chemische Einflüsse aus. a) 90 Cu + 10 Al hat die Farbe des hellen Goldes. b) 95 Cu + 5 Al hat die Farbe des rothen Goldes (rothe Karaturng). c) 98 Cu + 2 Al hat fast kupferfarbene Aluminium-Messing. Zink 33,3, Kupfer 66,4, Aluminium 3,3 ist durch Festigkeit und Elastizität ausgezeichnet.

2) Aluminium + Silber. a) Besonders wichtig ist eine mit 96 Proc Al und 4 Proc Ag. Sie ist hart wie Werk Silber und sehr polirfähig. b) Tiers-argent, Drittel Silber, aus 1 Th Silber und 2 Th Aluminium, wird zu Geräthschaften wie Werk Silber verwendet.

3) Aluminium + Gold. Zusatz von 1 Proc Aluminium macht das Gold sehr hart, ohne seine Dehnbarkeit zu beeinträchtigen.

4) Aluminium + Zink. Zusatz von 2–3 Proc Zink macht das Aluminium hart, zugleich dehnbar und polirfähig.

5) Aluminium + Eisen. Eine Legirung von 75 Proc Eisen mit 25 Proc Aluminium ist silberweiss und ausserordentlich hart, nicht rostend. Kleine Procentätze von Aluminium verleihen dem Stahl sehr werthvolle Eigenschaften.

Aluminium-Amalgam, wie solches in chemischen Laboratorien als neutrales Reduktionsmittel angewendet wird, ist wie folgt zu bereiten. Enttölte Aluminiumspähne werden mit Natronlauge bis zu starker Wasserstoff-Entwicklung angeätzt, dann mit Wasser einmal abgespült. Auf das noch mit der schwachen Lauge benetzte Metall lässt man eine 0,5 proc Mercurchloridlösung 1–2 Minuten lang einwirken. Diese gesammten Operationen wiederholt man — um den zunächst auftretenden schwarzen Schlamm zu entfernen — nochmals, spült nach einander schnell mit Wasser, Alkohol und Aether ab und bewahrt unter leichtesedendem Petroläther auf. Das Aluminium-Amalgam zerfällt schon bei gewöhnlicher Temperatur das Wasser sehr stürmisch.

Aluminium-Lothe. Das Löthen des Aluminiums bietet immer noch technische Schwierigkeiten. Als Lothe werden angegeben: 1) Kupfer 56, Zink 48, Zinn 2. Mit Borax zu löthen. 2) Aluminium 95, Kupfer 1, Zinn 4. 3) Aluminium 95, Kupfer 1, Wismuth 2, Zink 1, Zinn 1. 4) Aluminium 60, Kupfer 18, Wismuth 10, Antimon 15, Zinn 2. 5) Zinn 97, Wismuth 1, Kupfer 2. 6) Cadmium 50, Zink 30, Zinn 30.

Aluminium aceticum.

Aluminium aceticum Thonerdeacetat Essigsäure Thonerde. Verbindungen der Thonerde mit Essigsäure sind mehrere bekannt. Sie sind aber nur zum Theil in fester Form darstellbar, bez. pharmaceutisch wichtig.

I Aluminium aceticum neutrale. Neutrales Thonerde-acetat $\text{Al}_2(\text{CH}_3\text{CO}_2)_6$ ist nur in wässriger Auflösung bekannt, in fester Form ist diese Verbindung noch nicht dargestellt worden. Sie findet auch pharmaceutisch keine Verwendung.

II. Aluminium aceticum basicum Aluminium subaceticum. Basisches Thonerdeacetat. $\frac{2}{3}$ -Essigsäure Thonerde. $Al_2(CH_3CO_2)_4(OH)_2$ Acétate d'Alumine Acetate of Aluminium

Diese oder eine ähnliche Verbindung ist von **ATHENSTADT** nach einem von diesem nicht publizierten Verfahren dargestellt worden. Das **ATHENSTADT'sche** Präparat bildet weissliche, durchscheinende, krystallinische Krusten von kaum merklichem Geruche nach Essigsäure und schwach süsslich salzigem, etwas schrumpfendem Geschmack. Frisch bereitet, löst es sich in kaltem Wasser zu einer klaren Flüssigkeit, kann daher als Ausgangsmaterial zur Herstellung von *Liquor Aluminium acetici* verwendet werden, doch bläst es nach einiger Zeit der Aufbewahrung an seiner Löslichkeit ein. Die Lösungen dieses Thonrde $\frac{1}{3}$ Acetates sind die arzneilich verwendeten Aluminiumacetatlösungen.

Liquor Aluminium acetici (Germ.) Aluminium aceticum solutum (Austr. Helv.) Aluminiumacetatlösung. Essigsäure Aluminiumlösung. Thonerdeacetatlösung. Solution d'acétate d'Aluminium. Solution of Acetate of Aluminium. Die Austr. und Germ. geben genau die nämliche Vorschrift, wenn die Verhältnisse (wegen der verschiedenen Stärke der Essigsäure) auch scheinbar abweichen.

	Austr.	Germ.	Helv. ¹⁾
Aluminiumsulfat, kryst.	300,0	300,0	222,0
Essigsäure, verdünnt	540,0 (20,4 %)	860,0 (80 %)	303,0
Wasser	620,0	800,0	480,0

In diese Lösung wird allmählich unter Umrühren eingelagert eine Anreicherung von

	Austr.	Germ.	Helv.
Calciumkarbonat mit	130,0	130,0	100,0
Wasser	200,0	200,0	140,0

Austr. und Germ. lassen 24 Stunden lang unter bisweiligem Umrühren stehen, dann ohne Nachwaschen kolieren und abpressen, schliesslich die Flüssigkeit filtriren. Helv. dagegen lässt nach 24stündigem Stehen filtriren und das Filtrat durch Nachwaschen mit Wasser auf 1000 Th. bringen.

	Austr.	Germ.	Helv.
Spec. Gewicht	1,014—1,046	1,014—1,046	1,038
Gehalt an Aluminiumsubacetat	8 %	7,5—8 %	10 %
Gehalt an Aluminiumoxyd	2,5—3,0 %	2,5—3,0 %	2,5—3,0 %

Bedingung für die Erzielung eines klaren Präparates ist der möglichste Ausschluss von Erwärmung bei der Darstellung und die Anwendung eines Aluminiumsulfates, welches von verunreinigenden Salzen möglichst frei ist.

Eigenschaften. Farblose, klare oder opalisierende Flüssigkeit, schwach nach Essigsäure riechend. Beim Vermischen mit dem doppelten Volumen Weingeist darf wohl Opalisieren, nicht aber sofortige Fällung (Gips) entstehen. Schwefelwasserstoffwasser bewirkt keine Fällung oder Färbung (Blei, Kupfer, Zink). Werden 10 g der Lösung mit 0,2 g Kaliumsulfat im Wasserbade erwärmt, so tritt Gelatinieren ein, beim Erkalten wird die Flüssigkeit wieder klar. — Beim Aufkochen im Reagensglase trübt sich die Lösung unter Bildung noch basischerer Aluminiumacetate. Aufbewahrung. An einem kühlen Orte in gut verschlossenen Gefässen. Glasstopfen werden leicht eingekittet.

Anwendung. Wirkt antiseptisch und adstringirend. Daher nussertlich zum Verbandschlecht eiternder Wunden (1:5—20 Aqua), bei Gonorrhoe und anderen Ausflüssen, bei Fussgeschwären, als Mundwasser (1:30). Technisch zum Konserviren von Leichenstücken, ein rohes Präparat als Beize beim Färben und zum Wasserdichtmachen des Gewebe. Innerlich nur selten und dann in Dosen von 5—10 Tropfen mehrmals täglich, am besten in Sirup.

Liquor Aluminium acetici crudus [Browne] *Liquor Brownei*. Rohes Aluminiumacetatlösung. 95 Th. Kali Alaun werden in 700 Th. Wasser gelöst. In die völlig

¹⁾ In der Helv. findet sich hier augenscheinlich ein störender Druckfehler. Es sind 300 g Essigsäure vorgeschrieben, während augenscheinlich verdünnte Essigsäure von 30 Proc. gemeint ist.

erhaltete Lösung trägt man unter Umrühren 154 Th feingepulvertes, rohes Bleiacetat ein. Die Mischung wird unter häufigem Umrühren an einen möglichst kühlen Ort gestellt und nach dem Absetzen filtrirt. Man leitet in das Filtrat Schwefelwasserstoff, filtrirt und lässt die Lösung an einem kühlen Orte in flachen Schalen stehen, bis sich der Geruch nach Schwefelwasserstoff verloren hat (Ergänz.)

Klare farblose Flüssigkeit, in 100 Th etwa 5 Th Aluminiumacetat neben Kaliumacetat enthaltend. Mit der fünffachen Raummenge Wasser verdünnt, werde sie durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Blei). — 10 g sollen nach Fällung mit Ammoniak etwa 0,125 g Aluminiumoxyd geben.

Anwendung. Zum äußerlichen Gebrauche wie diejenige des inneren Präparates (s. vorher) namentlich auch in der Thierarzneikunde. Man hüte sich bleihaltige Präparate abzugeben!

Collutorium adstringens Scheiblers Mundwasser	
Rp Aluminium sulfidat	10,0
Natrii acetat	12,5
Aquae destillatae	160,0
lasse man unter öftem Umschütteln 12 Stunden lang stehen. Alsdann füge man hinzu	
Spiritus	50,0
Ölei Menthae pipertae	
Ölei Salviae R. güt. 2	
Man mische gut durch, lasse eine Nacht an einem kühlen Orte absetzen, filtrire und mische hinzu	
Aquae destillatae	100,0
8 Einen Esslöffel voll auf 1 Glas Wasser zum Ausspülen des Mundes	
Unguentum Aluminiumi acetici	
Rp Liqueoris Aluminiumi acetici	40,0
Adipis Lanse	20,0
Unguenti ceroli	10,0

Colloplastrum Aluminiumi acetici Essigsaure Thonerde — Kautschukpflaster (Dietrich)	
Rp Kautschukpflasterkörper	800,0
Rhizomatis Iridis pulv.	65,0
Sandaracis	20,0
Aluminiumi acetici	17,0
Ölei resinae	55,0
Aethers	150,0
Bereitung wie Colloplastrum adhaesivum	

Injectio adstringens Rerum	
Rp Plumbi acetici	
Aluminiumi	R. 1,0
Aquae destillatae	180,0
Bei Gonorrhoe und anderen eitrigen Ausflüssen. Die Lösung wird sowohl filtrirt wie unfiltrirt verwendet.	

Ein dem Liquor Aluminiumi acetici (Aust. und Germ.) gleichwerthiges Präparat erhält man *ex tempore* wie folgt. Aluminium subacetici (ATHEENSTADT) 150,0 Aquae destillatae 810,0 Aqridi acetici diluti (80 Proc.) 40,0. In der Kälte unter Umschütteln aufzulösen und nach dem Absetzen zu filtriren. Zur Bereitung des Schweizer Präparates wären 200 g Aluminiumsubacetat anzuwenden.

III Aluminium acetico-tartaricum (Ergänz.) Essig-weinsaure Thonerde. ALSOL-ATHEENSTADT 100 Th frischbereitete Aluminiumacetatlösung (Germ. III) werden mit 2,5 Th Weinsäure auf dem Wasserbade unter Umrühren eingedampft, bis sich eine Salzkruste bildet. Dann wird die Lösung in dünner Schicht auf Glasplatten gestrichen und bei nicht über 30° C ausgetrocknet.

Farblos, amorphe, durchscheinende, schwach nach Essigsäure riechende, säuerlich adstringirende schmeckende Lamellen, in gleichen Theilen Wasser löslich, unlöslich in Alkohol. Die wässrige Lösung reagirt sauer.

Prüfung 1) Die wässrige Lösung 1 2 werde beim Erhitzen nicht gallertartig und scheide basisches Salz nicht aus. 2) Die wässrige Lösung 1 10 werde durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert (Pb, Cu, Zn.). 3) Wird 1 g des Salzes in 20 cm Wasser gelöst und mit einigen Tropfen Phenolphthalein versetzt, so sollen zur Färbung nicht weniger als 5 und nicht mehr als 7,5 cm Normal Kalilauge erforderlich sein.

Anwendung Wie Aluminiumacetatlösung, vor welcher sie den Vorzug besitzt, dass ihre Lösung basisches Salz nicht abscheidet. Für Mund- und Gurgelwässer = 1—2 100,0, für die Wundbehandlung 1—3 100,0 Wasser, gegen Frostbeulen ist die 50procentige Lösung empfohlen worden.

Aluminium acetico tartaricum solutum. Essigweinsäure Thonerdelösung (Helv.) Durch gelindes Erwärmen werden 8 Th Weinsäure in 74 Th Aluminiumacetatlösung (Helv. spec. Gew. 1,058) gelöst und durch Zusatz von Wasser auf 100 Th gebracht. Diese Lösung enthält 10 Proc. essigweinsäure Thonerde. Spec. Gew. = 1,047. Das gleiche Präparat erhält man durch Auflösen von 35 Th Weinsäure in 100 Th Aluminiumacetatlösung Aust. und Germ.

Aluminium-Kalium acetificum, Alkasal-ATHENSTADT, Aluminium-Kalium-acetat $\text{Al}(\text{OH})_3(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2\text{K}$ DRP 94851 Diese von ATHENSTADT als Doppelsalze angesehenen Verbindungen sollen entstehen, wenn man die 25 procentige Lösung des basischen Aluminium($\frac{2}{3}$)acetats im Verhältnis $\text{Al}_2(\text{OH})_6(\text{CH}_3\text{CO}_2)_4$ $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{M}$ mit Alkaliacetaten zusammenbringt. Die Salze sollen auch kristallbar erhalten werden können und sollen auch bei 105° C keine Essigsäure abgeben.

Eine fast genau 10 Proc des obigen Kalksalzes enthaltende Lösung erhält durch Auflösen von 98 Th trockenem Kaliumacetat in 4050 Th des Liqueur Aluminium acetici Germ III.

Acetonalum. Aluminium-Natriumacetat-ATHENSTADT $\text{Al}_2(\text{OOC})_2(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2\text{Na}$ Zur Darstellung der 10 procentigen Lösung des Natrium-Doppelsalzes löst man 82 Th entwässertes Natriumacetat in 4050 Th Liqueur Aluminium acetici Germ III.

Aluminium chloratum.

I. Aluminium chloratum Aluminiumchlorid Chloraluminium. Salzsäure Thonerde Chlorure d'Alumine Chloride of Aluminium. Al_2Cl_6 . Mol Gew = 267

Das reine Präparat wird durch Ueberleiten von trockenem Chlorgas über eine rothglühende Mischung von Aluminiumoxyd und Kohle erhalten.

Farblose krystallinische Massen, an der Luft Dämpfe von Salzsäure ausstossend und Wasser anziehend. Das technische Präparat stellt ein krystallinisches, meist durch Eisenchlorid etwas gelb gefärbtes Pulver dar. Beide werden pharmaceutisch nicht verwendet, dagegen — namentlich das letztere — in der organischen Synthese als Kondensationsmittel nach der FETTEL-CRAFFTS'schen Reaktion. Es wird meist in verlöteten Blechbüchsen in den Handel gebracht und wird vor Feuchtigkeit gut geschützt aufbewahrt. Die 8 procentige Lösung ist als Desinfektionsmittel für Latrinen, Stallungen und Schiffe von GAMGER empfohlen worden.

Die Erwähnung an dieser Stelle geschieht lediglich aus dem Grunde, weil gewisse Chloraluminium enthaltende Roh-Präparate von England und Amerika aus als Desinfektionsmittel empfohlen werden.

II Liqueur Aluminium chlorati Chloraluminiumlösung Flüssige salzsäure Thonerde Chlor-Alumlösung. Diese Lösung wird von einigen Aerzten als Zusatz zu Verbandswässern verordnet.

Bereitung. Man löse 100 Th rehes Aluminiumsulfat in 150 Th warmem destillirten Wasser und versetze diese Lösung mit einer gleichfalls heissen Lösung von 100 Th technischem Baryumchlorid in 200 Th destillirtem Wasser. Man lässt absetzen, filtrirt und wäscht nach, bis das Filtrat 400 Th beträgt.

Diese Lösung enthält rund 10 Proc wasserfreies Aluminiumchlorid und wird in Verdünnungen von 15—80,0 1 Liter Wasser als Verbandswasser benutzt.

Chlor-Alum Chloralum(?) Nicht zu verwechseln mit Chloral! Präparat der Chlor-Alum Co in England zur groben Desinfection von Schlachthäusern, Latrinen, Ställen, Eisenbahnwagen, Schiffen, ist eine durch Blei, Kupfer, Eisen, Kalk verunreinigte Auflösung von 20 Th Aluminiumchlorid in 80 Th Wasser und kann durch Auflösen unreiner Thonerde in rauchender Salzsäure oder durch Umsetzen von rechem Aluminiumsulfat mit Calciumchlorid gewonnen werden.

Chlor-Alumpulver. Chloralum-Powder der Chlor Alum Co in England, ist ein zur groben Desinfection (s. vorher) bestimmtes Pulver, welches durch Einwirkung von rauchender Salzsäure auf Thon hergestellt worden ist.

Aluminium oleicum.

Aluminium oleicum Alumina oleinica. Thonerdeseife. Alannerdeseife. 28,4 g gepulverte, trockene, spanische Seife wird mit 150 g destillirtem Wasser zu einem gleichmässigen Brei angerührt, dann erwärmt man mit mehr Wasser bis zur völligen Auf-

lösung und bringt die erkaltete Flüssigkeit auf 500 cem. Diese Lösung vermischt man mit einer Auflösung von 15,6 g Kal-Alaun in 1000 cem Wasser, erwärmt die Mischung, bis sich das Aluminiumoleat ausscheidet, giest die wässrige Flüssigkeit ab und wäscht das Aluminiumoleat zweimal mit je 1000 cem warmem destillirtem Wasser. Ausbeute 25,9 g.

Helle, transparente, firnissartige Masse, in Terpentinöl löslich. Diese Lösung soll besonders zum Ueberziehen metallener Gegenstände dienen. Zeugstoffe, welche man zuerst mit Aluminiumsulfatlösung tränkt und dann durch ein Seifenbad gehen lässt, werden infolge Bildung von Thonerdesoife wasserdicht.

Aluminium sulfuricum.

Aluminium sulfuricum (Aust. Germ. Helv.) Sulfate d'alumine (Gall.) Alumi-
mini Sulphas (U-St.) Alumina sulfurica. Aluminiumsulfat. Thonerdesulfat.
Schwefelsaure Thonerde $Al_2(SO_4)_3 + 18H_2O$.¹⁾ Mol. Gew. = 666

I Aluminium sulfuricum crudum. Alumina sulfurica cruda. Rohes Aluminiumsulfat oder Thonerdesulfat. **Koncentrirter Alaun.** Alumen concentratum. Wird in den Preislisten der Drogisten gewöhnlich als „Aluminium sulfuricum“ schlechthin aufgeführt. Weisse oder gelblichweisse krystallinische Massen, in der Regel 2 cm dicke Platten. In 1,5–2 Th Wasser zu einer sauer reagirenden Flüssigkeit löslich. Wird im Grossen meist aus Kiyolith-Thonerde dargestellt. In der Veterinärpraxis, zu Bädern und Thonerde-Präparaten häufig dem Alaun vorgezogen. 75 Th entsprechen = 100 Th Alaun.

Prüfung. Dieses Rohprodukt enthält durchschnittlich 50 Proc wasserfreies Aluminiumsulfat oder 14–15 Proc Aluminiumoxyd, 38–36 Proc Schwefelsäure, 1–4 Proc Kalium oder Natriumsulfat. Für gewisse Verwendungen in der Technik soll es keine freie Schwefelsäure enthalten (Färberei, Papierfabrikation). Man prüft auf diese wie folgt: 1) Man löst 10 g des Salzes in 40 cem Wasser, fügt 0,05 g Ultramarin hinzu und schüttelt gut durch. Ist nach $\frac{1}{2}$ Stunde Entfärbung des Ultramarins nicht eingetreten, so ist freie Säure abwesend. Oder 2) man versetzt die 5procentige Lösung mit einigen Tropfen Blauholzinktur oder Hämatoxylinlösung. Es soll nach einigen Minuten eine violette Färbung, nicht aber eine braunlich gelbe Färbung auftreten. Oder 3) man schüttelt das gepulverte Salz mit absolutem Alkohol, welcher nur die freie Säure aufnimmt. — Das für pharmaceutische Präparate benutzte Präparat soll völlig frei von Eisen sein. Man prüft auf dieses: a) durch Versetzen der wässrigen Lösung mit Gallappeltinktur, welche keine schwarzblaue Färbung erzeugen soll. b) Durch Versetzen der mit Salzsäure angesäuerten Lösung emerseits mit Ferrocyankalium, andrerseits mit Ferricyankalium. Keins dieser Reagentien darf Blaufärbung verursachen.

Das von den Pharmakopöen aufgenommene Aluminiumsulfat ist eine eisenfreie, affinierte, technische Sorte.

II Aluminium sulfuricum purum. Reine krystallisirte schwefelsaure Thonerde. In den Preislisten der Drogisten als „Aluminium sulfuricum purissimum levisimum“ notirt, wird durch Umkrystallisiren des technischen Präparates aus siedendem Wasser dargestellt.

Eigenschaften. Weisse, atlasglänzende, spec leichte, kleine, locker übereinander liegende schuppen- oder lamellenförmige, nicht hygroskopische Kryställchen, bisweilen auch ein leichtes krystallinisches Pulver. Löslich in 1,5 Th Wasser zu einer sauer reagirenden, anfangs stichlich, später stark styptisch schmeckenden Flüssigkeit. Die wässrige Lösung ist wegen Anwesenheit kleiner Mengen basischen Sulfates in der Regel nicht ganz klar.

Prüfung. 1) Auf freie Schwefelsäure und auf Eisen wie das vorige. Auf Metalle (Blei, Kupfer, Zink) in der sauren und in der mit Kalilauge im Ueberschuss ver-

¹⁾ Die U St Pharmacopöa führt als Formel $Al_2(SO_4)_3 + 16H_2O$ an.

setzen alkalischen Lösung durch Schwefelwasserstoff 2) Auf Alkalisulfate Man löst 2 g des Salzes in 120 ccm Wasser, fällt in der Wärme mit Ammoniak, erwärmt, bis die Flüssigkeit nicht mehr nach diesem riecht und filtrirt Das Filtrat wird in einer Platinschale verdampft und der Rückstand geglüht Es darf nur ein höchst unbedeutender (0,01 g = 0,5 Proc nicht übersteigender) feuerbeständiger Rückstand hinterbleiben

Anwendung. Es hat die nämlichen antiseptischen Wirkungen wie Alaun (s diesen). Aeusserlich zum Verbandschlecht eiternder Wunden (1 20—100,0), gegen Gonorrhoe, Vaginalausfluss (1,0 100,0) Innerlich mehrmals täglich 0,02—0,2 g in schleimigen Getränken

Die technische Anwendung (des rohen Präparates) ist eine sehr ausgedehnte, z B wird es benutzt zum Leimen des Papiers, zur Herstellung von Thonerdeboizen in der Farberei und Druckerei, als Ausgangsmaterial für Thonerde-Präparate Die wässrige Lösung dient (als Injektion) zur Konservierung von Leichen In kleinen Mengen, allein oder mit Karbolsäure kombiniert, dem Kleister (oder der Schlichte) zugesetzt, verhindert es Schimmelbildung und Faulniss Zur Reinigung von Abwässern benutzt man 0,5—1,0 g pro l Later Wasser mit oder ohne Zusatz von Aetzkalk

Putzmittel für vergoldete Bronze Eine Lösung von 10 g Aluminiumsulfat in 50,0 roher Salpetersäure (1,2 spec Gew) und 250 g Wasser

III Liquor Aluminiumi sulfurici basici (subsulfurici) Alumina sulfurica basica soluta. Thonerdesubsulfatlösung. *Solution de Sulfate d'Alumine bibasique.*

Darstellung 100 Th rohes, aber eisenfreies Aluminiumsulfat werden in 2000 Th destillirten Wassers gelöst und mit einem geringen Ueberschuss (etwa 180 Th) Ammoniakflüssigkeit (0,96) versetzt Der Niederschlag wird nach eintägigem Stehen in einem Colatorium gesammelt, nochmals mit viel Wasser angerührt, wiederum auf ein Colatorium gebracht, mit destillirtem Wasser ausgewaschen und noch feucht in eine Porcellanschale gebracht Man giebt 150 Th reines krystallisirtes Aluminiumsulfat dazu und dunstet im Wasserbade so lange ein, bis das Gesamtgewicht = 1500 Th entspricht

Eigenschaften. Weisslich-trübe, sauer reagirende, stark styptische Flüssigkeit, welche in der Ruhe Thonerdehydrat absetzt, daher vor dem Gebrauche umzuschütteln ist Man nimmt an, dass die Lösung das basische Aluminiumsulfat $3Al_2(SO_4)_3 + 2Al_2(OH)_3$ enthält

Anwendung. Antisepticum und Adstringens wie das Aluminiumsulfat und der Alaun, aber milder als diese wirkend Zum Gebrauche mit der 10fachen Menge Wasser zu verdünnen

Liquor aluminosus benzoicus MENTEL *Soluté alumineux benzoiné MENTEL* **MENTEL'sche Lösung** Die mit Benzoharz behandelte Lösung des basischen Aluminiumsulfates sub III

Darstellung Man mischt 10 Th gepulverte Benzoh mit 10 Th Wangeist, digerirt $\frac{1}{2}$ —1 Stunde Dann setzt man 60 Th siedendes Wasser hinzu, digerirt $\frac{1}{2}$ Stunde im Wasserbade und vermischt die erkaltete Masse unter Zerruben in einem Mörser mit 1500 Th basischer Aluminiumsulfatlösung (sub III) Man lässt einige Stunden stehen und filtrirt alsdann

Anwendung Als desinficirendes und blutstillendes Mittel mit der 10—20fachen Menge Wasser verdünnt wie das Aluminiumsulfat

Liquor aluminosus benzoico-carbolicus BRUNNEN Eine Mischung von 100 Th Liquor aluminosus benzoicus MENTEL mit 3 Th reiner Karbolsäure Mit 10—20 Th Wasser verdünnt wie die vorigen als Adstringens und Desinficiens

Aqua aluminosa
Rp Aluminiumi sulfurici 1,0
Aque destillatæ 100,0
Zu Injektionen, Augenwässern, Waschungen
wunder Hautstellen.

Aqua styptica WEBER
Rp Aluminiumi sulfurici
Ferræ sulfuris crist. aa 10,0
Aque destillatæ 100,0
Acidæ sulfurici diluti (1,118) 1,0
Zum Stillen des Blutes von Wunden

Collyrium aluminoso-plumbicum
Eau de la Duchesse de Lamballe.
Rp Aluminiumi sulfurici 1,0
Plumbi acetici 0,6
Aque Rosæ 250,0

S Augenwasser, vor dem Gebrauche umzuschütteln

Collyrium aluminosum.
Rp Aluminiumi sulfurici 1,0
Aque Rosæ 100,0

Gargarisma adstringens BENNETT

Gargarisma aluminosum

Rp Aluminii sulfurei 10—15,0

Decocti Hordei perlati 600,0

Sirupi Papaveris 80,0

Zum Gurgeln bei Halsentzündung, Stimmlosigkeit

Injektio aluminosa ROOD

Rp Aluminii sulfurei 15,0—50,0

Aquae communis 1000,0

Bei Uterinkatarrhen, Vaginitis

Liquor Chlorali aluminosus BOGGERON

Rp Aluminii sulfurei 5,0

Chloralii hydratis 8,0

Aquae destillatae 100,0

Bei Otorrhoe fünfmal täglich in das Ohr einzutropfen

Solutio Aluminis et Zinci sulfurei

Solutio de Sulfate d'Alumine et de Zinc

Rp Aluminii sulfurei 80,0

Aquae destillatae 40,0

Zinci oxydati 4,0

Man löst durch Digiren und filtrirt Sp G = 1,85

Wird wie die Mercurische Lösung, aber auch zur Konservierung von Leichen verwendet

Antibacterin des Ingenieurs STARR in Zwickau, ist eine Mischung von Aluminiumsulfat mit Russ

LENN & LEUNIG'sches Desinfektionsmittel ist eine Lösung von Aluminiumsulfat und Alaun, mit kleinen Mengen Zinkchlorid, Soda und Ferrichlorid

PLATT's Chlorides, ein in Amerika viel gebrauchtes Desinfektionsmittel. Aluminiumsulfat 170, Zinkchlorid 40,0, Natriumchlorid 55,0, Calciumchlorid 85,0, gelöst in 1000,0 Wasser

Ambra.

Ambra (Eigänzb.) Ambra grisea Ambarum. Ambra ambrosiaca. A. cinerea. A. maritima. A. vera. — Amber. Ambergris Graue Ambra Waltschdreck. — Ambre gris — Amber gris.

Ambra ist eine thierische Substanz, deren Entstehung nicht ganz sicher ist, die aber sicher vom Potwal *Physeter macrocephalus* L. stammt. Man findet sie in Klumpen bis zu 10 kg Gewicht zwischen den Wendekreisen auf dem Meere schwimmend oder am Strande, oder im Darm getödteter Wale. Man nimmt an, dass es verhärtete, unvollkommen verdaute Speisereste sind, die vorwiegend von Cephalopoden, die dem Wal zur Nahrung dienen, stammen. Für diesen Ursprung sprechen die gewöhnlich darin vorhandenen hornartigen, papageischnabelartigen Kiefer dieser Thiere, deren Vorhandensein für ein Zeichen der Echtheit der Droge gehalten wird.

Ambra bildet graue, concentrisch geschichtete Massen von zäher, wachsartiger Konsistenz, die nach längerer Zeit in der Hand erweichen, in kochendem Wasser schmelzen und mit heller Flamme unter Hinterlassung einer geringen Menge Asche verbrennen. Spec. Gew. um 0,9. Geruch schwer zu beschreiben, entfernt an Moschus erinnernd.

Bestandtheile. Besteht zum grössten Theile (bis 85 Proc.) aus Ambrain, Ambrafett, einer in Alkohol und Aether löslichen, in zarten weissen Nadeln krystallisirenden, bei 36° C. schmelzenden Substanz, die dem Cholesterin ähnlich ist.

Fand früher Verwendung als Stimulans und Aphrodisiacum, wird gegenwärtig fast nur noch in der Parfümerie verwendet.

Einkauf, Aufbewahrung. Bei dem hohen Preise des Ambers — im Jahre 1888 kostete (nach SOMMER's Bericht) das Kilogramm 3800 Mark — ist derselbe manchen Verfälschungen ausgesetzt. Man kaufe ihn deshalb nur von zuverlässigen Geschäftshäusern und bewahre den Vorrath in wohlverschlossenen Gefässen an einem kühlen, aber trockenen Orte auf.

Amber lässt sich schwer pulvern, zur Bereitung von Tinkturen zerschneidet man ihn in kleine Stücke und verreibt ihn dann mit einer gleichen Gewichtsmenge Milchzucker. Die Auszüge gewinnen durchs Alter, es empfiehlt sich daher, sie für Parfümeriezwecke erst nach 1—2 Jahren in Gebrauch zu nehmen.

Tinctura Ambrae
 Ambra-Tinktur Teinture d'ambre
 Tincture of amber
 Rp Ambrae 2,0
 Sacchari Lactis 2,0
 Spiritus aetherei 100,0

Tinctura Ambrae cum Moscho
 Tinctura Ambrae moschata Moschus-
 Ambra-Tinktur
 Rp Ambrae 3,0
 Moschi 1,0
 Sacchari Lactis 3,0
 Spiritus aetherei 150,0

Beide Tinkturen durch 24stgige Maceration zu bereiten. Aus den Rückständen gewinnt man mit Spiritus (90 Proc.) Auszüge, welche als Zusatz zu Spiritus Colonensis verwendet werden.

Ambra Essenz DISTARCH
 Rp Ambrae 0,5
 Moschi 0,05
 Vanillin 0,1
 Cuminum 0,05
 Olei Iridis gtt 1
 Olei Rosae 0,5
 Decantine Jasmini tripl 50,0
 Spiritus 150,0

Ambra und Moschus werden mit etwas Wasser zerrieben, bevor der Spiritus zugefügt wird.

Bouquet d'Ambré ARKINSON
 Rp Ambrae 15,0
 Moschi 2,0
 Essence Rosae 250,0
 Tinctura Vanillae 60,0
 Spiritus 675,0

Bouquet d'Ambré DISTARCH
 Rp Ambrae
 Olei Rosae 25
 Vanillin 0,5
 Essence Jasmini 250,0
 Moschi 0,1
 Olei Iridis gtt 5
 Cumarum 0,25
 Spiritus 750,0

Eau de Lavande ambrée BUONNINSEN
 Rp Olei Lavandulae 80,0
 Spiritus (90 Proc.) 810,0
 Tinctura Ambrae 60 0
 Aquae destillatae 100,0

Guttae antemotiles WALZ
 Rp Tinctura Ambrae 5,3
 Tinctura aromatica addita 10,0
 Mehrmals täglich 20–30 Tropfen mit Jikör

Linctus antispasmodicus SCHNEIDER
 Rp Tinctura Ambrae cum Moscho 2 0
 Aquae Amantii Tinctum 30,0
 Syrupi Papaveris 12,0

o Pastilli Ambrae Mundpastillen

Rp Ambrae 0,5
 Moschi 0,05
 Styracis 1,0
 Corticis Cinnamomi 1,5
 Seminis Cardamomi 0,5
 Rhizomatis Zingiberis 1,0
 Olei Aurantii Tinctum 0,1
 Trigonotis 0,02
 Sacchari 50,0

Mit Hilfe von Glycerin Pastillen von je 0,5 g
 Schweis zu formen. Zum Wehrleichen und Menschen
 des Athems

Riechkissen (Sachota)

Rp Rhizomatis Iridis
 Flosum Rosae 250,0
 Flosum Lavandulae
 Harbae Scapuli
 Corticis Cinnamomi
 Benzoe 25
 Caryophyllorum 5,0
 Albedinis fruct Amantii 300,0

Mit Fenchonquet, Millefleurs etc zu parfümieren

Tinctura Ambrae kalina HOFFMANN

Rp Ambrae
 Kali carbonici 25 1,0
 Spiritus diluti (90 Proc.) 10,0
 Olei Rosae gtt 1

Tinctura Ambrae MINDAH R

Rp Ambrae 1,5
 Moschi 0,15
 Aquae Amygdalinarum amar
 Tinctura aromaticae 25 30,0

Diabetica stimulantia
 in französischen Vorschriften sind Pastillen aus
 Ambra, Moschus und Gewürzen mit Zucker

Ammoniacum.

Ammoniacum (Germ. Helv. Austr. Brit. U. St.) **Gummi s. Gummi-resina Ammoniacum** **Gutta ammoniaca** **Hammoniacum thymianum**. **Lacrimae Ammoniacae**. **Phytama Thranstum.** — **Ammoniakgummi** **Armenisches G.** **Assach.** **Osbac.** — **Gomme ammoniacque** (Gall.) **Gomme-résine Ammoniacque.** — **Ammoniac.**

Ammoniacum wird gewonnen von **Dorema Ammoniacum** Don, (Umbelliferae — Peucedaneae), einer bis 2,5 m hohen Staude, heimisch in den vorderasiatischen Steppen, zwischen den westasiatischen Salzseen und Vorderindien. Es scheint, als ob eine absichtliche Verletzung der Pflanze durch Ausschneiden zum Gewinn der Droge nicht stattfindet, sondern man sammelt die ganzen Pflanzen zur Zeit der Frucht reife und löst das freiwillig ausgetretene Gummiharz ab.

Die Droge kommt meist über Indien (Bombay) nach London.

Sorten. 1) **Ammoniacum in Thranen oder Körnern** (**Ammoniacum in lacrymis seu granis**) Bildet bis nussgroße Körner, die aussen gelblichweiss bis bräunlich, innen

bläulichweiss, in dünnen Splittern etwas durchscheinend sind. In der Kälte spröde, erweichen sie in der Hand wie Wachs.

3) *Ammoniacum amygdaloides* besteht aus mit einander verklebten oder zusammengefloßenen Körnern. Das zuweilen erhaltene „Lump-Ammoniacum“ ist hiervon nicht verschieden.

8) *Ammoniacum in Kuchen* (*Ammoniacum in massis seu placentis*). Bildet bis 600,0 g schwere Klumpen von dunkler, meist brauner Farbe. Schlägt man ein solches Stück auf, so sieht man, dass in eine dunkle, weiche, mit Pflanzenresten und Erde verunreinigte Grundmasse Körner der Sorte 1 eingebakken sind. Den Anforderungen der Arzneibücher entsprechen nur die beiden ersten Sorten.

Bestandtheile. Die Droge enthält sehr wechselnde Mengen ätherisches Oel, Harz und Gummi. Harz 40—88 Proc, ätherisches Oel 0,25—0,4 Proc, Gummi 12—60 Proc, Asche, rohes A 1,0—10,0 Proc, gereinigtes A 1,0—2,7 Proc. Das Harz enthält den Salicylsäureester eines Resinotannols $C_{18}H_{28}O_8(OH)$. Das ätherische Oel hat das spec Gew 0,891 und siedet zwischen 250 und 290° C. Das Gummi enthält circa 8,5 Proc Asche, es ist wahrscheinlich saures Calciumarabinat. Aether, Amylalkohol, Chloroform, Benzol, Schwefelkohlenstoff lösen nur wenige Procente, mit Wasser zerreiben giebt das Ammoniacum eine wässre Emulsion.

Findet zu pharmaceutischen Zwecken fast nur in gereinigtem Zustande Verwendung.

Ammoniacum depuratum *Darstellung.* 1) auf trockenem Wege. Durch Pulvern und Sieben bei Winterkälte (Austr), oder nach vorherigem Trocknen bei höchstens 80° C (Germ) oder über geblanntem Kalk (Helvet), hierbei geht ein grosser Theil der Verunreinigungen mit durchs Sieb. 2) auf nassem Wege (wobei das ätherische Oel sich theilweise verflüchtigt). Man erweicht (Gall) das Gummiharz mit $\frac{1}{2}$ seines Gewichts heissem Wasser, setzt soviel Weingeist zu, dass derselbe mit dem vorhandenen Wasser ein spec Gew von 0,914 ergeben würde, seigt nach dem Absetzen durch und dampft ein, bis die halb erkaltete Masse nicht mehr an den Fingern klebt. — Nach E. DITTERICH werden 1000 Th grob gepulvertes Gummiharz (in Thünen) mit 250 Th Weingeist von 90 Proc durchgeseiht, nach 12 Stunden auf 50° C erhitzt, mehrere Stunden tüchtig durchgearbeitet, 500 Th Weingeist zugefügt und durch ein feines Messingsieb getrieben, den Rückstand knetet man nochmals bei 90° C, setzt 250 Th Weingeist (bei altem Gummiharz 200 Th) von 68 Proc zu und reibt durch das Sieb. Nach 24 Stunden gresst man die durchgetriebene Masse vom Bodensatz ab und erhitzt im Wasserbade, bis eine Probe sich nach dem Erkalten zerreiben lässt. Ausbeute 70—80 Proc.

Prüfung. Für die Beirtheilung kommt in Betracht

1) Die Bestimmung des Aschengehaltes, der 5 Proc (Ph. helv) nicht übersteigen soll.

2) Die Bestimmung der alkoholischen Bestandtheile, mindestens 70 Proc, da der Werth der Droge durch das Harz und das ätherische Oel, nicht aber durch das unlösliche Gummi bedingt wird. Den in Alkohol unlöslichen Antheil kann man event unter dem Mikroskop auf Starks prüfen. Geringe Mengen sind, als aus der Mutterpflanze herrührend, nicht zu beanstanden.

3) Für die Beurtheilung des Werthes ist wiederholt versucht worden, die Säure- und Verseifungszahl zu benutzen, indessen haben die bisherigen Resultate wenig Uebereinstimmendes.

a Die Säurezahl. Nach DITTERICH übergiesst man in einem Kolben 0,5 g Ammoniacum mit etwas Wasser und leitet Wasserdämpfe durch, wobei durch Erhitzung des Kolbens Sorge getragen wird, dass sich nicht zu viel Wasser condensirt. Die Vorlage enthält 40 ccm $\frac{1}{2}$ N. Kallauge, das aus dem Kühler kommende Rohr taucht in sie ein. Man destillirt 500 ccm über und titrirt den Inhalt der Vorlage unter Verwendung von Phenolphthalein mit Säure zurück. Die Menge der gebundenen Kubikcentimeter KOH werden mit 28 multiplicirt und ergeben so die Säurezahl. DITTERICH erhielt 150—200.

b Harz- und Verseifungszahl. Zweimal je 1 g Ammoniacum zerreibt man und übergiesst mit je 50 ccm Petrolbenzin (spec Gew 0,7), fügt je 25 ccm $\frac{1}{2}$ N. alkohol. Kali

lauge zu und lässt unter öfterem Umschütteln in 1 Literflaschen 24 Stunden stehen. Dann fügt man der einen Probe 500 ccm Wasser zu und titirt mit $\frac{1}{2}$ N-Schwefelsäure und Phenolphthalein zurück. Die gebundenen Kubikcentimeter KOH mit 28 multipliziert geben die Harzzahl. DITTENICH erhält 99,4—155,4.

Der zweiten Probe setzt man noch 25 ccm $\frac{1}{2}$ N wasserige Kalilauge und 75 ccm Wasser zu, lässt unter Umschütteln noch 24 Stunden stehen, verdünnt dann mit 500 ccm Wasser und titirt wie oben zurück. Die gebundenen Kubikcentimeter KOH mit 28 multipliziert geben die Verseifungszahl. DITTENICH erhält 145,6—162,4. Die Differenz beider Zahlen bezeichnet DITTENICH als Gummizahl.

4) Da Ammoniacum mit Galbanum vermischt vorkommen soll, so ist darauf zu prüfen, frisch durchgeschlagene Körner sollen sich mit Salzsäure und Salpetersäure nicht roth oder violett färben, auch nicht beim Kochen. Filtrirt man dann die Salzsäure ab und übersättigt mit Ammoniak, so darf keine Fluorescenz von Umbelliferon, die auf Galbanum deutet, eintreten.

Dagegen färbt Ammoniacum concentrirte Schwefelsäure blutroth, und gesättigte Chlorkalklösung orangeroth.

Anwendung. Innerlich als Expectorans bei chronischen Bronchialkatarrhen, wenn kein Fieber vorhanden, ferner als Emmenagogum. Aeusserlich zu reizenden, zertheilenden, maturrenden Pflastern bei Abscessen, Drüsenanschwellungen etc.

Aufbewahrung. Das gereinigte Ammoniacum wird an einem kühlen, trockenen Orte in Pergamentpapier oder Pappkastchen, am besten über Aetzkalk, aufbewahrt, um das Zusammenbacken zu verhüten, dieses ist übrigens seiner Verwendung zu Pflastermassen keineswegs hinderlich.

Emplastrum Ammoniaci (Germ I)	
Rp (1) Ammoniaci depur	6,0
(2) Galbani depur	3,0
(3) Terebinthinae	4,0
(4) Cerae flavae	4,0
(5) Resinae Pini Burgund	4,0
1—5 werden im Dampfbade geschmolzen und hiebei erhält einer halberkalteten Mischung aus 4 und 5 zugesetzt	
Emplastrum Ammoniaci camphoratum	
Braunes Milchzertheilungspflaster	
Rp Emplastri Plumbi comp	100,0
Emplastri oxycroci	50,0
Cerae Resinae Pini	10,0
Aletri pulveratae	5,0
Camphorae	3,0
Emplastrum Ammoniaci Lyvm	
EYER'sche Pflastermasse	
Rp Ammoniaci depurati	200,0
Aceti Scillae q s	
Man kocht im Dampfbade eine weiche, pflasterartige Masse	

Mistura Ammoniaci (Brit)	
Ammoniacum Mixture	
Rp Ammoniaci	5,0 g
Sir bals toluatan	10,0 ccm
Aquae	150,0 ccm
Emulsio (sen Leo) Ammoniaci	
Rp Ammoniaci via humida dep	10,0
Gummi arabici	5,0
Aquae	10,0
Aquae	75,0
Mistura antanthematica BRUNN	
Rp Ammoniaci	10,0
Vini albi	75,0
Aquae Tillae	150,0

Pillulae antanthematicae QUAIN	
Rp Ammoniaci	10,0
Sulfuris depurati	5,0
Opil pulverati	0,95
Extracti Dulcamarae q s	
fiat pillulae 200	
Pillulae balsamicae Augustinorum	
Rp Ammoniaci	5,0
Lyrimodi Myrrhae	4,5
Extracti Marubii	1,5
Succi Liquiritiae q s	
fiat pillulae 100	
Sirapus Ammoniaci	
Rp Ammoniaci depurati	5,0
Sacchari	50,0
Spiritus diluti	7,5
Aquae	25,0
Im Wasserbade erwärmen, absetzen lassen, kolloid.	
Tinctura Ammoniaci DITTENICH	
Rp Ammoniaci	1,0
Spiritus (90%) 5,0	
Vel.	
Lutum ad ungulam equi	
Hufkitt.	
I Rp Ammoniaci	
Guttiae-Perchaee M	
II Rp	
(1) Guttiae-Perchaee	100,0
(2) Fuliginis	4,0
(3) Carbonis sulfurati	
(4) Olei Terebinthinae M	5,0
(5) Ammoniaci puri	60,0
Man erwärmt 1 in heissem Wasser, mischt im erwärmten Mörser 2—4 und rührt 5 zu	
III Rp Emplastri Plumbi comp	
Cerae flavae	10,0
Terebinthinae	10,0
Ammoniaci	50,0
Carbonis osseum	5—10,0

Stratena-Kitt (Armenischer Kitt) besteht aus Ammoniacum, Hausenblase u. Alkohol. Amerikanische Asthma-Pillen sind vergoldete Pillen aus Ammoniacum.

Ammonium.

Ammonium. Ammonum. Ammoniacum. Flüchtiges Alkal. Ammoniak.
 Ammon. Ammoniaque. Ammonia. NH_3 . Mol. Gew. = 17.

Gewinnung. Die Hauptquelle der Gewinnung des Ammoniaks sind zur Zeit die Steinkohlen, welche etwa 1 Proc. Stickstoff enthalten. Bei der trockenen Destillation der Steinkohlen (in Gasanstalten und Kokereien) erhält man als Nebenprodukt das sog. „Ammoniakwasser“, welches 1–1,5 Proc. Ammoniak enthält. Durch Destillation dieses Ammoniakwassers mit Aetzkalk wird das Ammoniak ausgetrieben und entweder in flüssiges Ammoniak verwandelt, oder durch Auflösen in Wasser gesammelt oder durch vorgelegte Schwefelsäure in Ammoniumsulfat umgewandelt.

I. Gasförmiges bez. flüssiges Ammoniak. Farbloses, stechend riechendes Gas. Spec. Gewicht ($H=1$) ist = 8,5. Ein Liter Ammoniak wiegt bei 0°C . und 760 mm B = 0,7616 g. Wird unter einem Druck von 6,5 Atmosphären bei 10°C . oder unter Normaldruck bei -40°C . zu einer farblosen Flüssigkeit vom spec. Gewicht 0,618 verdichtet, welche bei -75°C . zu einer farblosen Krystallmasse erstarrt. Das flüssige Ammoniak absorbiert beim Verdampfen viel Wärme, erzeugt also Kälte und wird deshalb zur Eisfabrikation nach CARRE angewendet. Das flüssige Ammoniak kann in druckfesten Gefässen (Bomben) zu wohlfeilem Preise durch den Handel bezogen werden. 1 Vol. Wasser löst bei 0°C . = 1050 Vol. NH_3 , bei 15°C . = 727 Vol., bei 20°C . = 654 Vol. NH_3 . Ammoniak-Gas ist auch in Alkohol und in Aether löslich.

II. Wässrige Ammoniakflüssigkeit. Dieselbe wird gegenwärtig ausschliesslich durch Fabrikon bereitet. Muss man sie gelegentlich einmal selbst herstellen, so verwandelt man 12 Th. Aetzkalk durch Ablöschen mit 4 Th. Wasser in ein staubiges Pulver und mischt dieses mit 10 Th. Ammoniumchlorid grob durch. Diese Mischung rührt man mit (20 Th.) Wasser zu einem dünnen Brei an und erhitzt diesen in einem geeigneten Entwicklungsgefäss. Das entwickelte Ammoniak wäscht man in wenig Wasser und leitet es schliesslich zur Absorption in kalt zu haltendes Wasser, wobei die Abzugsröhre bis auf den Boden des Gefässes reichen muss. Infolge der Absorption des Gases findet Volumvermehrung der Flüssigkeit statt.

Als Entwicklungsgefäss kann man für kleinere Mengen einen Glaskolben benutzen, für grössere Mengen verwendet man zweckmässig einen PAPIN'schen Topf. Man entfernt aus dessen Deckel das Ventil und setzt in die so geschaffene Oeffnung einen doppelt durchbohrten Kautschukstopfen ein, welcher Sicherheitsrohr und Gasabzugsrohr aufnimmt.

Handelsorten. Die verschiedenen Sorten Ammoniak werden nach dem Gehalt bez. nach dem spec. Gewichte gehandelt. Die wichtigsten sind: 1) *Liquor Ammonii caustici* 0,980 = 10 Proc. NH_3 . 2) *Liquor Ammonii caustici duplex* 0,925 = 20 Proc. NH_3 . 3) *Liquor Ammonii caustici* 0,910 = 25 Proc. NH_3 . 4) *Liquor Ammonii caustici* 0,890 = 32 Proc. NH_3 . Die konzentrierten Sorten werden der Frachtersparnis wegen bezogen und durch Verdünnen mit Wasser auf den gewöhnlichen Gehalt gebracht.

Liquor Ammonii caustici (Germ.). *Ammonia* (Aust.). *Ammonium hydricum solutum* (Helv.). *Liquor Ammoniae* (Brit.). *Aqua Ammoniae* (U-St.). *Ammoniakflüssigkeit*. Ammoniak. Aetzammon. Salmiakgeist. Hirschhorngeist. Ammo-

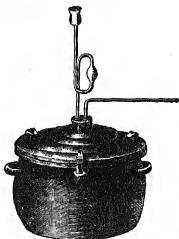


Fig. 45. PAPIN'scher Topf, in ein Ammoniak-Entwicklungsgefäss umgewandelt.

maque. Ammonia-water Die oben angeführten Pharmakopoen haben durchweg eine Ammoniaklösung von 10 Proc NH_3 aufgenommen, deren spec Gew zu 1,059 bez 1,060 angegeben wird — Farblose, stechend riechende, beim Erwärmen ohne Rückstand flüchtige Flüssigkeit Aus der Luft zieht sie Kohlensäure an, durch Erwärmen kann der ganze Ammoniakgehalt ausgetrieben werden

Aufbewahrung Wegen der Möglichkeit der Aufnahme von Kohlensäure aus der Luft in gut verschlossenen Gefässen, und, da Korkstopfen zerstört werden, wobei Braunfärbung der Ammoniakflüssigkeit erfolgt, in Gefässen mit Glasstopfen Namentlich die konzentrierten Sorten bewahrt man an einem kühlen Orte auf Grössere Vorathe fülle man bald in Glasstopfen Flaschen von 5—6 Liter ab Vorsichtige Aufbewahrung wird zwar nicht vorgeschrieben, doch sei man in dieser Beziehung auch nicht fahrlässig! Im Handverkauf werde sie mit einem „Aeusserlich“ signirt abgegeben

Prüfung. 1) Klare, farblose Flüssigkeit 20 cem dünnen beim Verdampfen in einer Platinschale von glühbeständigem Rückstand nur eine Spur zeigen, welche meist aus den Aufbewahrungsgefässen stammt 2) Mischt man 5 cem Ammoniakflüssigkeit mit einer Mischung von 10 cem klarem Kalkwasser und 10 cem kohlensäurefreiem destillirtem Wasser, so darf die Mischung sich auch beim Erwärmen nicht trüben (Ammoniakcarbonat, Ammoniakbarnat) 3) Durch Schwefelwasserstoff werde sie nicht verändert (Blei, Kupfer, Eisen, Zink) 4) Uebersättigt man 5 cem stark mit konc Salpetersäure und dampft im Wasserbade ein, so muss ein weisser Salzlückstand hinterbleiben (Theerbestandtheile wie Anilin, Pyridin, Pyrrol) 5) 5 cem sollen zur Neutralisation (Congo als Indikator) 28,0—28,2 cem Normal-Salzsäure verbrauchen

Das Ammoniaque liquide du commerce und Ammoniaque liquide officinale der Gall enthalten 20 Proc NH_3 und haben das spec Gewicht 0,925

Liquor Ammoniae fortior der Brit hat das spec Gew 0,891 = 82,5 Proc NH_3 , Aqua Ammoniae fortior der U-St hat das spec Gew 0,801 = 28 Proc NH_3

Specifische Gewichte von Ammoniaklösungen bei 15° C.

Nach Lunge und Winckler

Spec Gew bei 15°	Proc NH_3	Spec Gew bei 15°	Proc NH_3	Spec Gew bei 15°	Proc NH_3	Spec Gew bei 15°	Proc NH_3
1,000	0,00	0,970	7,81	0,940	15,63	0,910	24,99
0,998	0,45	0,968	7,82	0,938	16,22	0,908	25,65
0,996	0,91	0,966	8,33	0,936	16,82	0,906	26,31
0,994	1,37	0,964	8,84	0,934	17,42	0,904	26,98
0,992	1,84	0,962	9,35	0,932	18,03	0,902	27,65
0,990	2,31	0,960	9,91	0,930	18,64	0,900	28,33
0,988	2,80	0,958	10,47	0,928	19,25	0,898	29,01
0,986	3,30	0,956	11,08	0,926	19,87	0,896	29,69
0,984	3,80	0,954	11,60	0,924	20,49	0,894	30,37
0,982	4,30	0,952	12,17	0,922	21,12	0,892	31,05
0,980	4,80	0,950	12,74	0,920	21,75	0,890	31,75
0,978	5,30	0,948	13,31	0,918	22,39	0,888	32,50
0,976	5,80	0,946	13,88	0,916	23,03	0,886	33,25
0,974	6,30	0,944	14,46	0,914	23,68	0,884	34,10
0,972	6,80	0,942	15,04	0,912	24,33	0,882	34,95

Anwendung. Innerlich wirkt sie in konc Form ätzend, selbst tödtlich In starker Verdünnung und in kleinen Gaben wirkt sie exotrend, erregt namentlich das Athmencentrum und vermehrt die Schweisssekretion und die Expektoration. Aeusserlich auf die Haut gebracht wirkt sie reizend, daher in vielen Fällen zu reizenden Einnreibungen verwendet Gegen Insektenstiche, bei denen sie die Säure abstumpft Als Exortans bei Ohnmachten zum Riechen! Die technische Anwendung ist eine sehr verbreitete übrigen allgemein bekannte *Cave* Das Zusammenbringen von Jod mit Ammoniak wegen der möglichen Bildung des explosiven Jodstickstoff, ferner das Einleiten von Chlor in Ammoniak wegen der möglichen Bildung des explosiven Chlorstickstoff

III. Liquor Ammonii caustici spirituosus. (Ergänzb.) Spiritus Ammoniae (U-St.). Spiritus Ammonii caustici Dzondii. Spiritus Dzondii. Dzondischer Salmiakgeist. Ist ein soweit mit Ammoniak gesättigter Alkohol von etwa 90 Vol-Proc., dass der Gehalt an $\text{NH}_3 = 10$ Proc. ist. Nur von U-St. recipirt.

Darstellung. Man bringt in einen Glaskolben 1000 Th. doppelten Salmiakgeist (event. die entsprechende Menge einer noch stärkeren Sorte), legt zunächst eine leere Waschflasche vor und schliesst an diese eine Vorlage an, welche 450 Th. Weingeist von 0,820 spec. Gew. enthält. Das Gasabzugsrohr muss bis an den Boden der Vorlage reichen; auch ist es zweckmässig, die Flüssigkeit zu kühlen. Man erwärmt nun den den Salmiakgeist enthaltenden Kolben vorsichtig und geht — um die Verdampfung von Wasser zu

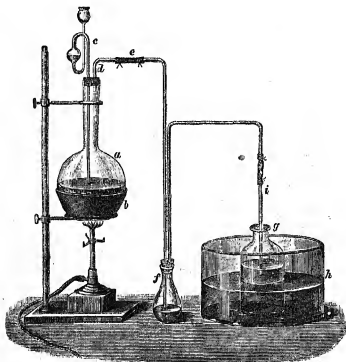


Fig. 12.

vermeiden — nicht über 50° – 60° C. hinaus. Man leitet solange ein, bis das Volum der Flüssigkeit etwa 620 cem beträgt. Dann stellt man das spec. Gewicht sowie den Ammoniakgehalt durch Titriren mit Normal-Säure fest und stellt auf einen Ammoniakgehalt von 10 Proc. entweder durch Verdünnen mit Alkohol von 0,820 oder durch fortgesetztes Einleiten von Ammoniak ein.

Eigenschaften. Der Dzond'sche Salmiakgeist gleicht in seinen Eigenschaften der wässrigen Ammoniakflüssigkeit, nur ist er noch flüchtiger und wirkt stärker reizend. Das spec. Gewicht ist nach U-St. = 0,810. Gehaltsbestimmung: 5 g sollen nach dem Verdünnen mit Wasser bei Benutzung von Rosolsäure als Indikator, 29,4 cem Normal-Salzsäure zur Neutralisation erfordern. Auf Verunreinigung ist wie bei der wässrigen Ammoniakflüssigkeit zu prüfen.

Aufbewahrung. In Glasgefässen mit Glasstopfen, an einem kühlen Orte. Anwendung ausschliesslich zu reizenden Einreibungen.

IV. Liquor Ammonii vinosus. Spiritus Salis ammoniaci vinosus der Bitteren Pharmacopöen war eine Mischung aus 1 Th. Liquor Ammonii caustici (0,980) mit 2 Th. Spiritus (0,828). Er wird heute kaum noch verordnet.

Chemie und Analyse. A. Nachweis. Ammoniak in freiem Zustande erkennt man am stechenden Geruche und daran, dass es bei Annäherung eines mit Salzsäure befeuchteten Glasstabes Nebel bildet; ferner, dass es feuchtes rothes Lackmuspapier bläut. Indessen kommen alle drei Reaktionen auch anderen flüchtigen (organischen) Basen zu. Weiterhin: Feuchtes Mercurnitratpapier wird geschwärzt, feuchtes Kupfersulfatpapier wird gebläut. Nessler'sches Reagens giebt sowohl mit freiem als auch mit gebundenem Ammoniak einen braunrothen Niederschlag. Liegt das Ammoniak im gebundenen Zustande,

also als Salz vor, so kann man es durch Erhitzen der wässrigen Lösung mit stärkeren Basen (Kali- oder Natronlauge, Kalkmilch, frisch geglühter Magnesia) antreiben und alsdann als freies Ammoniak (s. vorher) nachweisen. Ferner kann man in der wässrigen Lösung den Nachweis direkt mit Nessler'schem Reagens führen.

B. Bestimmung Liegt das Ammoniak im freien Zustande vor und sind andere Basen nicht zugegen (wie z. B. bei der Gehaltsbestimmung des Salmiakgeistes), so kann man direkt mit Normal-Schwefelsäure oder Normal-Natronlauge titrieren. 1 cem Normal-Säure entspricht = 0,017 g NH_3 . Als Indikator benutzt man Rosolsäure, Methylorange, am zweckmässigsten Congo, nicht aber Phenolphthalein.

— Liegt dagegen das Ammoniak in gebundenem Zustande vor, so bringt man eine gewogene oder gemessene Menge in einen Destillirkolben, fügt eine hinreichende Menge Wasser sowie einen Ueberschuss einer stärkeren Base, z. B. frisch ausgeglühte Magnesia, hinzu, legt eine abgemessene, gemessene Menge Normal-Schwefelsäure vor und destillirt nunmehr $\frac{1}{2}$ bis $\frac{3}{4}$ der Flüssigkeit ab. Als Apparat kann man den hier skizzirten benutzen. Kühlung durch die Luft genügt. Wesentlich ist aber, dass die benutzten Glasröhren kein Alkali an Wasserdampf abgeben. Nach beendeter Destillation spritzt man das Destillationsrohr ab, wäscht es mit etwas Wasser nach und titrirt den Ueberschuss der Schwefelsäure mit Normal-Natronlauge oder mit Normal-Ammoniak zurück. Natürlich muss zum Einstellen und zum Titrieren der gleiche Indikator verwendet werden (s. vorher).

In beifolgender Figur ist A der Zersetzungscolben. An diesen schliesst sich der Destillationsaufsatz B an, welcher mit dem zweimal gebogenen Glasrohr CD von 0,7 cmichter Weite verbunden ist, welches bei C absichtlich schräg nach aufwärts gebogen ist. E ist eine kugelförmige Erweiterung des Abzugesrohres, um das Zurücksteigen der Flüssigkeit nach A zu verhindern. Das Ende F ist entweder schräg abgeschnitten oder wie angedeutet mit Buchungen versehen. Es braucht übrigens eben nur in die vorgelagte Flüssigkeit einzutauchen.

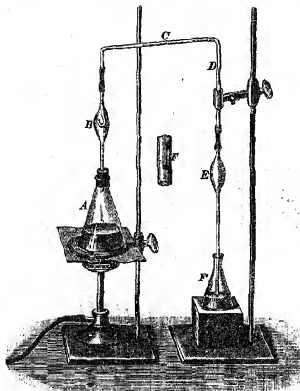


Fig. 47. Destillationsapparat zur Bestimmung des Ammoniaks.

Man kann auch das entwickelte Ammoniak in vorgelegter Salzsäure auffangen, die Lösung mit Platinchlorid eindampfen und das sich ergebende Ammoniumplatinchlorid oder das durch Glühen desselben hinterbleibende Platin wägen $\text{Pt Cl}_2(\text{NH}_4)_2 > 0,07657 = \text{NH}_3$ und $\text{Pt} > 0,17436 = \text{NH}_3$. Vergl. unter Kalium und unter Platin.

Balsamum Bifliger. Gegen Rheumatismus und Gicht 25 g Sapo viridis, 40 g Aqua, 10 g Spiritus, 10 g Spiritus camphoratus, 20 g Liquor Ammonii caustici, 5 g Tinctura Capsici.

Idiaton. Mittel gegen Schmerz äußerer Zähne Von Dr. BRESLAUER Mastix, Oleum Terebinthinae, Spiritus Dzondi ss 2,0, Chloroform 15,0.

Restitutionsfluid der Gebr. ENGELS, Berlin und Wriezen a/O Tinct Capsici 50,0, Spiritus camphoratus, Liquor Ammonii caust. (0,96), Spiritus aethereus, Spiritus je 115,0, gemischt mit einer Lösung von 85,0 Kochsalz in 500,0 Wasser.

SEPR's Ammoniakflüssigkeit gegen Blähsucht der Rinder und Schafe Liquor Ammonii caustici 85,0, Aqua 1400,0 Rindern auf einmal, Schafen den $\frac{1}{4}$ Theil.

Tympanit Essenz von SIMONS-GRUYEN Liquor Ammonii caustici (0,96) 40,0, Liquor Ammonii anisatus 15,0, Tinctura Aloë 15,0, Spiritus 50,0 Mit $\frac{1}{8}$ Liter Wasser den $\frac{1}{4}$, bis $\frac{1}{2}$ Theil einzugussen.

Aqua cosmetica LUCI

Eau cosmétique de LUCI

Rp Mixture oleosa balsamica

Liquoris Ammonii caustici

Spiritus odorati ss 100,0

Filtrirt als Zusatz zum Waschwasser Auch gegen Insektenstiche

Aqua anodyna Fragensis.

Rp Liquoris Ammonii caustici spiritus 150,0

Tinctura Croci 50,0

Olei Lavandulae 5,0

Spiritus Lavandulae 100,0

Zum Einreiben bei chronischem Rheumatismus

Aqua sedativa RASPAI (Helv, Erglühb)

Eau sédative (Gall) Lotion ammoniacale

camphrée RASPAI's beruhigendes Wasser

E B Helv Gall

Rp Natrii chlorati 80,0 60,0 80,0

Aqua 1000,0 880,0 940,0

Spiritus camphorati 10,0 10,0 10,0

Liquoris Ammonii

caustici (0,96) 60,0 100,0 120,0

Vor dem Gebrauche umzuschütteln, damit befeuchtete Kompressen bei Kopfschmerz, Rheumatismus aufzulegen

Balneum ammoniacatum camphoratum

RASPAI

Rp Liquoris Ammonii caustici 400,0

Spiritus camphorati (Germ) 100,0

Spiritus (0,83) 200,0

Sals olinaris 2000,0

Das mit der Flüssigkeit gemischte Salz wird einem Vollbade zugeetzt. Bei Rheumatismus, Paralyse

Linimentum ammoniacum Linimentum Ammoniae Liniment volatile.

Rp	Austr	Helv	Germ	Gall	Brit	U-St
Olii Olivarum	4,0	5,0	5,0	—	5,0	—
Liq Ammonii caust. (0,96)	1,0	1,0	1,0	1,0 (20 %)	1,0	2,5
Olei Papaveris	—	—	—	1,0	—	—
Olei Amygdalarum	—	—	—	5,0	—	—
Olei Gossypii	—	—	—	—	—	6,0
Spiritus	—	—	—	—	—	0,5

Linimentum antirheumaticum Americanum

Mustang Liniment

Rp Liquoris Ammonii caustici (10 Proc)

Spiritus (90 Proc) ss 200,0

Petrolei 25,0

Zum Einreiben bei Rheumatismus etc

Liquor Ammonii anisatus

Austr Germ Helv

Rp Olei Anisi 1,0 5,0

Spiritus (90 Proc.) 24,0 77,0

Liq Ammonii caustici (0,96) 5,0 20,0

Emplastrum PASTI LAROSSE

Rp Liquoris Ammonii caustici (0,96) 5,0

Camphorae 10,0

Opil puri 7,5

Croci

Gummi Ammoniaci ss 5,0

Emplastri gummosi 10,0

In dicker Schicht auf Leinwand gestrichen zum Auflegen auf Leishdornen

Essentia volatilis

Essence of smelling-bottles Anglorum.

Englischer Riechfläschchen-Geist.

Rp Olei Lavandulae 10,0

Olei Bergamottae 20,0

Olei Caryophyllorum

Olei Cassiae Cinnamomi

Tinctura Moschi ss 5,0

Olei Rosae git 10

Spiritus Dzondi

Liquoris Ammonii caustici (0,96) ss 250,0

Gazolum Gazéol

Rp Liquoris Ammonii caustici (0,96) 1000,0

Acetoni

Benzoni lithanthracis ss 10,0

Naphthalini 1,0

Pice liquidae lithanthracinae 100,0

Acidi carbonici 10,0

Unter Umschütteln digeriren, nach 8 Tagen abgessen. In flachen Gefässen im Wohnzimmer der an Keuchhusten Leidenden aufzustellen. Dr. MAILLARD und BURIN DU BUSSON

Liquor Ammonii aromatis (Hamb Vorsch.)

Liquor oleosus STYLI Sal volatile

oleosus STYLI

Rp Olei Citri

Olei Caryophyllorum

Olei Majoranae

Olei Nardis ss 1,0

Liq Ammon caust 66,0

Spiritus (90 Proc) 120,0

Fünfzehn bis dreissig Tropfen in schleimigem Getränk als Antispasmodica und Carminativa

Liquor Ammonii foeniculatus

Rp	Olei Foeniculi	1,0
	Spiritus (90 Proc)	25,0
	Liquoris Ammonii caustici	5,0

Wie der Liquor Ammonii anisatus

Luft der Leuchtgas Reinigungsanlagen

Die Luft der Räume, in welchen die aufgebrauchte Reinigungsmasse aufbewahrt wird, soll gegen Keuchhusten heilsam sein. ADRIAN und DR. OETMAR lassen die Gemisch folgender Substanzen als Ersatz in den Zimmern ausbreiten: Aetzkalk 100,0, Wasser 800,0, Sand 2000,0, Steinkohlentheer 150,0, Ammoniumchlorid 100,0

Mixtura Ludgunensis**Potion de Lyon**

Rp	Extracti Belladonnae	0,3
	Sirupi Papaveris	20,0
	Aquae Aurantii florum	15,0
	Aquae destillatae	150,0
	Liquoris Ammonii caustici	1,0

Bei Keuchhusten! Vierstündlich $\frac{1}{2}$ bis $\frac{1}{4}$ Esslöffel**Essentia aromatica ammoniacalis**

Alcoolat aromatique ammoniacal (Gall)

Esprit volatil ammoniacal huileux de SYLVIOS

Rp	1	Cortici Aurantii recentis	
	2	Cortici Citri recentis	ss 100,0
	3	Vanillae	80,0
	4	Cort. Cinnamomi Ceylanici	15,0
	5	Caryophyllorum	10,0
	6	Ammonii chlorati	500,0
	7	Kali carbonici	500,0
	8	Aquae Cinnamomi	500,0
	9	Spiritus (0,985)	500,0

Man maceriert 1—6 mit 8 und 9 3—4 Tage lang, bringt dann 7 hinzu und destilliert 500 g ab. Das Destillat färbt sich sehr bald etwas dunkel und ist vor Licht geschützt aufzubewahren.

Liquor pectoralis (Form Borol)

Rp	Liquoris Ammonii anisati	5,0
	Sirupi Althaeae	80,0
	Aquae destillatae	200,0

Spiritus Ammonii succinat.

Aqua Luciae Eau de Luce Bienenwasser

Rp	Liquoris Ammonii caustici	
	Spiritus (90 Proc)	
	Mixtura oleosa balsamica	ss 10,0
	Olei Succini rectificati guttam unam.	

Zu Waschungen bei Umschlägen bei Insektenstich

Spiritus antiocephalgicus.

Migrainegeist Kopfkrampspiritus

Rp	Spiritus Serpylli	
	Spiritus Melissae	
	Spiritus camphorati	ss 20,0
	Liquoris Ammonii caustici (0,96)	
	Aetheris seedi	ss 10,0

Zum Auflegen von Compressen und zum Rechen

Spiritus caeruleus (Bergamb)

Rp	Liquoris Ammonii caustici (0,96)	50,0
	Spiritus Lavandulae	
	Spiritus Rosmarini	ss 70,0
	Acorus pulverul.	1,0

Digeriren, dann filtriren. Zum Einreiben bei Quetschungen

Sirupus ammoniacalis

Rp	Liquorem Ammonii caustici	2,0
	Sirupi simplicis	100,0

Unguentum ammoniacale**Pommade ammoniacale ou de GONDRAT**

Rp	Schi ovilis	
	Adipis suilli	ss 10,0
	Liquoris Ammonii caustici (90 Proc)	20,0

Man schüttet die geschmolzene Fettmischung in ein Glas. Wenn sie zu erstarren beginnt fügt man die Ammoniakflüssigkeit hinzu und schüttelt um, indem man das Glas bisweilen in kaltes Wasser taucht.

Unguentum oedermaticum TROUSSEAU

Rp	Adipis suilli	10,0
	Schi taurini	1,0
	Liquoris Ammonii caustici (30 Proc)	10,0

Bereitung wie vorher

Vesicatorium ammoniacale DESOULMPS

Rp	Adipis benzoïnati	15,0
	Olei Amygdalarum	5,0
	Liquoris Ammonii caustici (90 Proc)	15,0

Zur Salbe zu mischen

Vet Fomentum stimulant BRACY CLARKE

Rp	Olei Olivarum communis	100,0
	Camphorae	
	Olei Terebinthinae	ss 2,0

Liquoris Ammonii caustici (0,96) 25,0
Mit 2 Liter Wasser durchschütteln, zu Umschlägen auf Druckstellen, Kontraktionen

Vet Liquor restitans HERRWIG**Herrwig's Restitutions-Fluid**

Rp	Liquoris Ammonii caustici (0,96)	
	Ammonii chlorati	ss 50,0
	Calcae ustio piv	
	Spiritus camphorati	ss 25,0
	Aquae	600,0

Zum Befuchten und Waschen bei Verstauchung, Schnenusschwellung, Lahmsein

Vet Linimentum volatile

I Rp	Olei Rapae	800,0
	Liquor Ammonii caustici (0,96)	100,0

Vet Liquor resorbens contra tympanitum Fremmsucht-Essenz

Rp	Liquoris Ammonii caustici (0,96)	100,0
	Tincturae Cololici	10,0
	Liquoris Ammonii anisati	20,0

Ein Esslöffel der Essenz mit $\frac{1}{2}$ Liter Wasser verdünnen für Rinder, Schafen die halbe Dosis

II Rp	Liquoris Ammonii caustici	100,0
	Spiritus aetheri	20,0
	Liquoris Ammonii anisati	10,0

Gebrauch wie vorher

III Rp	Liquoris Ammonii anisati	15,0
	Tincturae Capsici	7,5
	Tincturae Zingiberis	30,0
	Aquae q s ad 2 Liter	

Rindern auf einmal zu geben

Ammonium aceticum.

I Ammonium aceticum crystallisatum Ammoniumacetat. Essigsäures Ammonium. $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{NH}_4$ Mol Gew. = 77. Dieses Salz kann nicht durch Abdampfen der wässrigen Lösung erhalten werden, da es sich mit den Wasserdämpfen verflüchtigt bez in saure Salze spaltet. Man stellt es dar durch Sättigen möglichst wasserfreier Essigsäure mit getrocknetem Ammoniakgase. Farblose, aus Nadeln bestehende Krystallmasse. Schmilzt bei 89°C und geht beim raschen Erhitzen auf über 160°C in Acetamid über. Sehr leicht löslich in Wasser, auch in Alkohol. Wegen der hygroscopischen Eigenschaften in Gläsern mit paraffinierten Korken aufzubewahren.

II. Liquor Ammonii acetici (Germ) **Ammonium aceticum solutum** (Aust. Hely) **Liquor Ammonii Acetatis** (Brit. U-St.) **Acétate d'Ammoniaque Liquide** (Gall.) **Liquor Mindereri. Spiritus Mindereri. Ammoniumacetatlösung. Minderer's Geist.**

Darstellung. 1) 100 Th Ammoniakflüssigkeit werden mit 115 Th (oder soviel) verdünnter Essigsäure (30 Proc.) versetzt, dass die Flüssigkeit gegen Lackmus neutral bez sehr schwach sauer ist, worauf man auf das geforderte spec Gewicht einstellt. 2) Man kann die Essigsäure auch mit Ammoniumcarbonat neutralisiren, und dies empfiehlt sich, wenn man ein zerfallenes Salz besitzt, welches sonst keine Verwendung finden kann. Für 100 Th verdünnte Essigsäure (30 Proc.) bedarf man etwa 80 Th Ammoniumcarbonat.

Eigenschaften. Farblose, neutrale oder sehr schwach saure Flüssigkeit, von salzigem Geschmack, im Wasserbade völlig flüchtig. Beim Erwärmen mit Kalilauge Ammoniak, mit Schwefelsäure Essigsäure entwickelnd. Das Gehalt der Lösung an kryst. Ammoniumacetat wird von den einzelnen Pharmakopöen wie folgt angegeben:

	Aust.	Brit.	Gall.	Germ.	Hely.	U-St.
Spec Gewicht	1,03	1,022	1,006	1,032—1,004	1,33	—
Gehalt an $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{NH}_4$	15%	—	18,5%	15%	15%	7%

Volumgewicht der Ammoniumacetatlösungen bei 16°C .

$\frac{1}{2}\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{NH}_4$	Spec Gew	$\frac{1}{2}\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{NH}_4$	Spec Gew	$\frac{1}{2}\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{NH}_4$	Spec Gew	$\frac{1}{2}\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{NH}_4$	Spec Gew
46	1,0360	34	1,0631	22	1,046	10	1,022
44	1,0380	32	1,0651	20	1,042	8	1,018
42	1,0300	30	1,062	18	1,038	6	1,014
40	1,0770	28	1,058	16	1,034	4	1,010
38	1,0740	26	1,054	14	1,030	3	1,008
36	1,0710	24	1,050	12	1,026		

Prüfung. 1) Man stellt die Reaktion fest durch Prüfung mit rothem und blauem Lackmuspapier, die Flüssigkeit muss neutral sein oder nur ganz schwach sauer reagieren. Lässt man die Probe auf blauem Lackmuspapier antrocknen, so erfolgt auch bei einem neutralen Liquor schwache Rothfärbung, weil Ammoniak sich verflüchtigt unter Hinterlassung eines sauren Salzes. 2) Empyreumatische Bestandtheile werden durch Geruch und Geschmack erkannt. Sie sind die Ursache dafür, dass das Präparat sich nach einiger Zeit gelb färbt. 3) Auf Metalle wird durch Schwefelwasserstoffwasser und durch Schwefelammonium geprüft. 4) Auf Chlor durch Silbernitrat in der mit Salpetersäure angesäuerten Flüssigkeit.

Anwendung. Aeusserlich zu Umschlägen unverdünnt bei Quetschungen, Drüsen geschwülsten, Mumps, in Verdünnung mit Wasser (1:10) bei chronischen Augenentzündungen, als Gurgelwasser bei Anginen. Innerlich regt es die Schweisssekretion an, daher in Gaben von 5—10 g mehrmals täglich, in Mixturen bei fieberhaften Katarrhen, Neuralgien, Rheumatismus. Als Schwitzmittel 20—30 g in theilweiser Dosis, aber rasch hintereinander mit heissem Flöderthee im warmen Bett zu trinken. Es wird im Organismus zu Ammoniumcarbonat verbrannt. Krystallisiertes Ammoniumacetat. Eine concentrirte Lösung eines sauren Salzes ist zur Konservirung von Fleisch, Gemüse und Früchten vorgeschlagen worden, aber nicht zu empfehlen.

Fomentum ammoniacatum NEUMANN
 Rp Infusil Florum Arnicae 20,0 250,0
 Aceti (3 Proc.) 250,0
 Ammonii carbonici 10,0
 Aeusserlich, bei Oedem des Scrotum

Mixtura anticephalalgica WAGNER
 Rp Liquoris Ammonii acetici
 Tincturae Aurantii corticis
 Sirupii Aurantii corticis RM 20,0
 Aquae destillatae 500,0
 Stündlich 1—2 Esslöffel gegen Kopfschmerz nach
 Alkoholenuss

Mixtura diaphoretica BERKA
 Rp Liquoris Ammonii acetici 50,0
 Camphora 0,5
 Spiritus q s ad solutionem
 Sirupii Sacchari 200,0
 Stündlich einen Esslöffel

Mixtura contra ebrietatem GALLIEN
 Rp Liquoris Ammonii acetici 15,0
 Salis culinariae 5,0
 Infusi Coffeae concentrati 75,0
 Sirupii Sacchari 80,0
 Alle $\frac{1}{4}$ Stunden den $\frac{1}{4}$ lbehl.

Potio diaphoretica. BOUCHARDAT
 Rp Liquoris Ammonii acetici 15,0
 Aquae Cinnamomi
 Aquae Menthae pipertitae
 Sirupii Sacchari RM 50,0
 Stündlich einen Esslöffel voll.

Ammonium benzoicum.

Ammonium benzoicum (Ergänz. Helv.) **Ammonii Benzoas** (Brit. U-St.) **Benzoate d'Ammoniaque** (Gall.) **Ammoniumbenzoat**. Benzoësaures Ammon $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{NH}_4$.
 Mol. Gew. = 139

I. Ammonium benzoicum ist als krystallhartes Salz von Ergänz., Brit. Gall. Helv. und U-St. aufgenommen

Darstellung. Man übergiesst in einem Becherglase 100 g Benzoëssäure (o Toluol) mit 80 g Ammoniakflüssigkeit von 20 Proc. (0,925 spec. Gew.) und erwärmt unter Umschwenken, bis vollständige Auflösung erfolgt. Beim Erkalten scheidet sich das Salz in Blättchen aus, welche auf Filtrirpapier an der Luft getrocknet und in gut zu verschliessenden Gefässen aufbewahrt werden.

Eigenschaften. In 5 Th. Wasser oder in 23 Th. Weingeist löslich, hygroskopische, farblose tafelförmige Krystalle oder ein krystallinisches Pulver, ohne Geruch, von salzig bitterlichem, hintennach etwas scharfem Geschmack. Schmp. 190°C . An der Luft verlieren sie allmählich Ammoniak unter Hinterlassung eines sauer reagirenden Salzes. Die wässrige Lösung giebt, mit Salzsäure angesäuert, Ausscheidung von Benzoesäure, mit Bleiacetat weissen krystallinischen, mit Ferrichlorid rothbraunen, mit Silbernitrat weissen, beim Erwärmen löslichen Niederschlag.

Prüfung. 1) Auf dem Platinblech ohne Rückstand flüchtig. 2) Die wässrige Lösung 1:10 werde weder durch Ammoniumsulfid (Metalle) noch durch Baryumchlorid (Schwefelsäure) gefällt.

II. Liquor Ammonii benzoici. Ammoniumbenzoat-Lösung 20 Proc. Diese Lösung wird als Receptor-Erleichterung vorzüglich gehalten, falls Ammoniumbenzoat in Mixturen öfter verordnet wird.

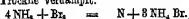
Darstellung. Man verdünnt 49 Th. Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc. (0,960) mit 100 Th. destillirtem Wasser und löst darin 85 Th. Benzoëssäure (o Toluol) auf. Die Lösung wird mit Lackmuspapier geprüft und entweder mit Ammoniak oder mit Benzoesäure so eingestellt, dass sie ganz schwach sauer reagirt. Alsdann ergiebt man sie mit destillirtem Wasser auf das Gewicht von 200 g. — Im Zweifelsfalle ist die Lösung so weit mit Wasser zu verdünnen, dass das Gesamtgewicht das 5,7fache der verbrauchten Benzoesäure beträgt.

Anwendung. In Gaben von 0,5—1,0 g mehrmals täglich als Expectorans bei Katarrhen älterer Leute, bei Asthma, als Antispasmodicum, Diaphoreticum.

Ammonium bromatum.

Ammonium bromatum (Aust. Germ. Helv.). Ammonii Bromidum (Brit. U-St.). Bromhydrate d'Ammoniaque (Gall.). Ammonium hydrobromicum. Ammoniumbromid. Bromammonium NH_4Br . Mol. Gew. = 98.

Darstellung. In den Kolben a, welcher mit einer etwas Wasser enthaltenden Waschflasche verbunden ist, bringt man 520–530 Th. Ammoniak von 20 Proc. (0,925) und stellt ihn, um die Reaktion zu mässigen in kaltes Wasser. In den Hahntrichter b bringt man 350 Th. Brom und lässt dieses tropfenweise in das Ammoniak eindiffundieren. Jeder einfallende Tropfen erzeugt ein zischendes Geräusch, der gebildete Stickstoff entweicht durch die Waschflasche, in welcher auch die mitgerissenen Ammoniumbromiddämpfe zurückgehalten werden. — Ist sämtliches Brom eingetragen und der Kolbeninhalt erkaltet, so giesst man den Inhalt der Waschflasche d durch den Hahntrichter in den Kolben a, fügt, wenn erforderlich, noch soviel Ammoniakflüssigkeit hinzu, dass der farblose Kolbeninhalt deutlich darnach riecht, und stellt 2–3 Tage zur Seite. Sollten sich während dieser Zeit Krystalle ausscheiden, so sind diese durch Zusatz von Wasser in Lösung zu bringen. — Wenn nach 3 Tagen eine Probe der Lösung beim Ankuern mit verdünnter Schwefelsäure sich nicht mehr gelb färbt, so wird die Lösung filtrirt und im Wasserbade zur Trockne verdampft.



Eigenschaften. Prismatische Krystalle oder farbloser Krystallpulver, ohne Geruch, von salzigem Geschmack. Löslich in 1,5 Th. kaltem oder 0,7 Th. siedendem Wasser, auch in 150 Th. kaltem oder 15 Th. siedendem Weingeist. Die wässrige Lösung rötet blaues Lackmuspapier. Beim Erhitzen völlig flüchtig. Das reine Salz ist lichtbeständig. Die wässrige Lösung giebt beim Erwärmen mit Natronlauge freies Ammoniak; versetzt man sie mit wenig Chlorwasser und einigen ccm Chloroform, so wird letzteres vom ausgeschiedenen Brom gelbbraun gefärbt.

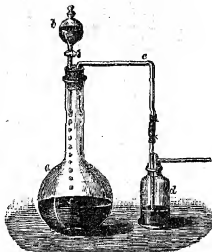


Fig. 42.

Prüfung. 1) Das Salz färbt sich beim Befeuchten mit verdünnter Schwefelsäure nicht sogleich gelb (Ammoniumbromat NH_4BrO_3). 2) 5 ccm der wässrigen Lösung (1:10) mit einem Tropfen Ferrichloridlösung und etwas Chloroform geschüttelt, sollen diesem keine violette Färbung erteilen (Ammoniumjodid). 3) Auf Metalle ist mit Schwefelwasserstoff bzw. Schwefelammonium, speziell auf Eisen mit Kaliumferrocyanid in der mit Salpetersäure oxydirten Lösung zu prüfen. 4) Prüfung auf Ammoniumchlorid. Sämtliche Pharmakopöen mit Ausnahme der Gallica lassen einen Gehalt an Chlorammonium durch Titration mit Silbernitrat feststellen. 0,8 g des scharfgetrockneten Salzes werden in 30 ccm Wasser gelöst, mit 3–4 Tropfen neutraler Kaliumchromatlösung versetzt und nun mit $\frac{1}{10}$ Silbernitratlösung bis etwa zum Eintritt bleibender Färbung titriert. Für 0,8 g sollen hierzu erforderlich sein: Nach Austr. 30–31,5 ccm, Germ. und U-St. höchstens 30,9 ccm, Helv. 30,6 ccm, Brit. 30,5–30,9 ccm $\frac{1}{10}$ Silbernitratlösung; dem entsprechend lassen einen Gehalt an Ammoniumchlorid zu: Helv. = Spar; Brit., Germ. u. U-St. = 1,8 Proc., Austr. = 2,5 Proc., wobei aber zu bemerken ist, dass Helv. nicht ausdrücklich die Untersuchung des scharf getrockneten Salzes vorschreibt.

Aufbewahrung. In gut geschlossenen Gefässen. Reine Präparate bedürfen des Lichtschutzes nicht. Gelbwerdende sind gewöhnlich durch Eisen verunreinigt. Gelbge-

verordnetes Ammoniumbromid lost man in Wasser, fügt etwas Ammoniak hinzu, läßt einige Tage stehen und bringt alsdann die filtrirte Lösung zur Trockne

Anwendung. Die therapeutische Wirkung ist gleich der des Kaliumbromids, doch wird es von vielen Personen besser vertragen als dieses. In Gaben von 0,3—0,8 g (für Kinder 0,1—0,3) mehrmals täglich bis zu 10 g pro die gegen nervöse Störungen, Epilepsie, Delirium tremens, bei Keuchhusten. Bestandtheil des ERLENMEYER'schen Bromwassers. Es empfiehlt sich überhaupt, das Salz in kohlensaurem Wasser zu nehmen.

Spezifisches Gewicht und Procentgehalt der Ammoniumbromidlösungen bei 15° C

Proc. NH_4Br	Spec. Gew.	Proc. NH_4Br	Spec. Gew.	Proc. NH_4Br	Spec. Gew.
5	1,0826	15	1,0960	80	1,1931
10	1,0652	20	1,1285	41,9	1,2920

Ammonium bromatum ex tempore. Kleinere Mengen Ammoniumbromid kann man auch durch Neutralisation der officinellen 26 proc. Bromwasserstoffsäure mit 10 proc. Ammoniaklösung darstellen. Neutralisirt man 324 Th. Bromwasserstoffsäure (25 Proc.) mit 170 Th. Ammoniaklösung (10 Proc.), so erhält man 494 Th. einer fast genau 20 Proc. Ammoniumbromid enthaltenden Lösung. Verdampft man diese, nachdem man noch etwas Ammoniak zugefügt hat, so erhält man 98 Th. festes Ammoniumbromid.

Ammonium carbonicum.

I Ammonium carbonicum (Austri Germ. Helv.) **Ammonii Carbonas** (Brit. U-St.) **Carbonate (sesqui-) d'Ammoniaque** (Gall.) **Ammonium sesquicarbonicum.** Sal volatile ammoniac. Sal volatile stœcum. Ammoniumkarbonat. Ammonium sesquicarbonat. Reines Hirschhornsalz. Englisches (flüchtiges) Salz. Flüchtliges Laugesalz. Kohlensaures Ammon. Durchschnittlich von der Zusammensetzung $\text{CO}_2\text{NH}_4\text{NH}_4 + \text{HCO}_2\text{NH}_4$. Mol. Gew. = 157.

Handelsorten. Das Ammoniumkarbonat kommt im Handel in zwei verschiedenen Formen vor: 1) Als etwa 2 cm dicke, schwach kugelig gebogene Platten von faseriger Struktur, auf dem Bruche durchscheinend. Die Fasern stehen senkrecht zu der halbkugelförmigen Aussenseite. Die Stücke lassen sich besonders leicht in der Richtung dieser Strahlen zerkleinern bez. spalten. 2) Als grobe, unregelmässig gestaltete Massen ohne faserige Struktur, nicht nach einer bestimmten Richtung am besten spaltbar, beim Daraufschlagen in unregelmässige Stücke von körnig krystallinischem Bruch verspringend. Beide Sorten, von denen die zu zweit angeführte zur Zeit die verbreitetere ist, dürften nicht die gleiche Zusammensetzung haben.

Darstellung. Dieselbe erfolgt fabrikmässig, indem man ein Gemisch von 4 Th. Ammoniumchlorid mit 4 Th. Calciumcarbonat und 1 Th. Holzkohlepulver in eisernen Retorten bis auf Rothgluth erhitzt. Die entweichenden Gase, Ammoniak und Kohlensäure, werden in Kammern geleitet, in denen sie sich zu Ammoniumkarbonat verdichten.

Eigenschaften. Das äussere Aussehen ist schon unter „Handelsorten“ beschrieben, es mag hinzugefügt werden, dass das Salz stechend nach Ammoniak riecht. Demer die mischen Zusammensetzung nach ist das frisch sublimirte Ammoniumkarbonat ein Gemenge von 1 Mol. saurem Ammoniumkarbonat HCO_2NH_4 mit 1 Mol. Ammoniumkarbammat $\text{CO}_2(\text{NH}_4)_2$. Diese Formel nimmt auch die U-St. an. Dagegen beschreibt es Gall als eine Mischung bez. Verbindung von 1 Mol. neutralem Ammoniumkarbonat mit 2 Mol. saurem Ammoniumkarbonat, also als $\text{CO}_2(\text{NH}_4)_2 + 2[\text{HCO}_2\text{NH}_4]$, was auch den heutigen Ansichten nicht ganz zutreffend ist.

Es löst sich in 3—4 Th. kaltem Wasser langsam, aber vollständig, durch heisses Wasser wird es versetzt, beim Erhitzen ist es vollständig flüchtig ohne zu schmelzen.

Von Wichtigkeit ist das Verhalten des Salzes an der Luft. Wird es an der Luft sich selbst überlassen, so verflüchtigt sich in exacter Linie (schon bei gewöhnlicher Tem-

penator, reichlich in mässiger Wärme] das Ammoniumkarbaminat. Findet diese Verflüchtigung im geschlossenen Gefässe statt, so setzt sich das Ammoniumkarbaminat in dem oberen Theile des Gefässes wieder als Sublimat ab. Infolge dieser Verflüchtigung des Ammoniumkarbaminates zerfällt das Salz zu einem weissen Pulver, welches aus dem erst über 600°C flüchtigen bez. in Kohlensäure, Wasser und Ammoniak zerfallenden sauren Ammoniumkarbonat HCO_3NH_4 besteht. Dieses letztere ist auch in Wasser schwer löslich. Es löst sich erst in 15 Th Wasser. Dieses saure Ammoniumkarbonat bleibt immer in den Gefässen zurück, wenn das Hirschhornsalz (wie wir es hier nennen wollen) nicht genügend dicht verschlossen aufbewahrt wird.

Therapeutisch sind zwar diese verschiedenen Salze des Ammoniaks und der Kohlensäure wohl ziemlich gleichwerthig, als Lockungsmittel für Backzwecke aber sollte nur das nicht zerfallene Hirschhornsalz abgegeben werden, weil es leichter und in zwei Phasen flüchtig ist. Die zerfallenen Bestände kann man zur Herstellung von Ammoniumsalzen (Ammonium acetum, A. nitricum, A. phosphoricum, A. sulfuricum etc.) verwerten.

Prüfung 1) Es bilde strahlige kristallinische, farblose Massen, die beim Erwärmen völlig flüchtig sind. 2) Die wässrige, mit Essigsäure übersättigte Lösung werde weder durch Schwefelwasserstoff (Blei, Zink), noch durch Baryumnitrat- (Ammoniumsulfat), oder Ammoniumoxalatlösung (Kalk, Baryt) verändert. 3) Wird die wässrige Lösung (1 = 20) mit Silbernitratlösung im Ueberschuss und hierauf mit Salpetersäure versetzt, so darf sie sich weder bräunen (Ammoniumthiosulfat), noch innerhalb 2 Minuten mehr als opalisierend getrübt werden (Chlor). 4) Wird 1 g des Salzes mit Salpetersäure stark übersättigt und die Lösung im Wasserbade eingedunstet, so muss ein farbloser, beim Erhitzen vollständig flüchtiger Salzrückstand hinterbleiben (empyreumatische, d. h. dem Theer entstammende Stoffe).

Aufbewahrung. Man bestelle beim Drogisten ausdrücklich hartes, nicht verwittertes Ammoniumkarbonat und bewahre dieses im Glas oder Kransen aus Steinzeug auf.

Diese Gefässe sind mit Korkstopfen zu verschliessen, welche mehrmals in heisses festes Paraffin getaucht worden sind. Bei grösseren Vorräthen verschiesst man die Gefässöffnungen nach dem Aufsetzen des Korken auch noch mit einer Paraffinschicht. Die so vorbereiteten Gefässe sind an einem trockenen, kühlen Orte aufzubewahren.

Das Zerklleinern der Stöcke erfolgt in der Weise, wie man Zucker klein schlägt, d. h. mittels eines Hammers und eines stampfen Messers. Das Salz wird meist unter dem Namen „Hirschhornsalz“ im Handverkaufe verlangt und zum Backen des Gebäcks verwendet. Hierzu eignet sich nur das nicht verwitterte und zwar am besten die strahlige kristallinische Sorte.

Anwendung. Verhältnissmässig selten therapeutisch angewendet. Innerlich in Gaben von 0,2–0,3 g in Lösung, seltener in Pulverform, als Stimulus bei Collaps im Verlauf verschiedener Krankheiten wie Typhus, Scharlach, asthenischen Pneumonien, Alkoholrausch, auch als Antidot bei Schlangenbissen, aber hier unzweckmässig. Ferner als Diaphoreticum und Expectorans. Aeusserlich namentlich als Reizmittel in verschiedenen Formen. Technisch namentlich zu Backzwecken. In der Analyse zur Ueberführung saurer Alkalisulfate in neutrale Sulfate, auch hier ist die ohne Verspritzen verdampfende strahlige Sorte der anderen vorzuziehen. Das Pulvern des Salzes soll nie in Morast aus Kupfer oder Messing erfolgen.

Liquor Ammonii carbonici (Ergänzb.) Ammoniumkarbonatflüssigkeit, therapeutische. 1 Th Ammoniumkarbonat wird ohne Anwendung von Wärme in 5 Th destillirtem Wasser gelöst und filtrirt. Klare, farblose Flüssigkeit, spec Gew 1,070–1,074. Recepten-Einleitung. Nicht zu verwechseln mit der als Reagens benutzten Ammoniumkarbonatlösung. S. w. unten, S. 266.

Aqua acetophora ammoniacata
Aqua Ammonii bicarbonici Ammonium-
bicarbonat-Biansewasser
Rp Ammonii carbonici 05
Aqua Acido carbonico superergivata 5000
In Flaschen von 250 ccm abfiltriren

Liquor Ammonii carbonici salicylatus
Rp Liquoris Ammonii carbonici (0,93) 200
Liquoris Ammonii carbonici 150
Acid. salicylici 15
Spiritus 150
Aqua destillata 1000
Gegen Schlangenbisse. Aeusserlich zum Wischen,
innerlich als 15 Minuten 90 Tropfen mit Wasser
Unwirksam

Lotic contra alopecia		
Rp	Ammonii carbonici	3,5
	Aquae Aurantii florum	15,0
	Glycerini	30,0
	Tincturae Cantaridum	0,5
	Mixtura oleosae balsamicae	50,0
	Spiritus diluti (0,895)	100,0

Die kahlen Stellen täglich einmal damit zu bestreichen

Mixtura diaphoretica Americana		
Pp	Ammonii carbonici	3,5
	Tincturae Opil camphoratae	5,0
	Vini Ipecacuanhae	7,5
	Aquae destillatae	150,0

4—6stündlich einen Esslöffel in Wasser, welches mit 1 Theelöffel Citronensaft versetzt ist. Bei Eintritt des Schweißes

Olfactoria Anglorum		
Riechflüschchen der Engländer		
A. FRESTON'S salt. Bei de FRESTON		
Man füllt Gläser von 25—30 cm Fassungsvermögen mit erbsengroßen Stücken des nicht zerfallenen Ammoniumcarbonats und befeuchtet sie mit folgender Mischung		

Rp	Spiritus (90 Proc)	250,0
	Öl Lavandulae	
	Öl Bergamotiae	33 10,0
	Öl Caryophyllorum	
	Öl Cinnamon	33 5,0
	Öl Aurantii florum	1,0
	Tinctura Moschi	5,0
	Laq Ammonii caustici (0,895)	250,0

Das vornehmste Salz dieser Art wird erhalten wenn man das Ammoniumcarbonat mit einer Mischung aus Orangenblüthenöl 1 Th, Spiritus 10 Th und 90proc Ammoniakflüssigkeit 10 Th befeuchtet

B. Smeeling salt. Sol volatil Angliae

Wird seltener gebraucht und ist durch das vorige fast verdrängt. Es stellt eine oberflächliche Mischung gleicher Volume von Ammoniumcarbonat und gebranntem Marmor dar, befeuchtet mit der obenstehenden Mischung ätherischer Öle

Olfactorium anglicum. Smeeling salt (Hamburg Vorschlag)

Kali carbonici	Ammonii chlorati
33 40,5	33 250,0

Liquoris Ammonii aromatici (S 259) 1,0

Pulveres anticholericæ ALBKES

Rp	Ammonii carbonici	0,5
	Camphorae	0,1
	Sacchari	1,0

Dosis: tales X Halbstündlich ein Pulver bei Cholera

Sirupus depurativus PEYRILUS

Rp	Ammonii carbonici	1,0
	Sirupi Sennae	250,0

Sechstündlich ein halbes Weinglas; bei Syphilis

Sirupus diaphoreticus CASSEYAN

Rp	Ammonii carbonici	5,0
	Sirupi Sarsaparillae compositi	150,0

Morgens, Mittags und Abends je einen Löffel bei Syphilis, Hautleiden, wie Psoriasis. Gebrauch einzustellen, sobald Appetitmangel eintritt.

Unguentum ammoniacale ROCHOUX.

Rp	Ammonii carbonici sub plv	10,0
	Unguenti cerei	80,0

Bei Grop jedesmal 4,0 g einzureiben

II Ammonium bicarbonicum Ossa Helmonti. Ammoniumbikarbonat. Doppeltkohlensaures Ammon. HCO_3NH_4 . Mol. Gew. = 79.

Darstellung. Entweder man legt zerfallenes Ammoniumcarbonat, in einer Papier kapsel ausgebreitet, in eine Wärme von 80—40° C, bis der Geruch nach Ammoniak völlig verschwunden ist, oder man versetzt eine klare wässrige Lösung von Ammoniumcarbonat mit dem doppelten Volumen Weingeist, sammelt den Niederschlag und trocknet ihn zwischen Filtrirpapier bei 20—30° C

Eigenschaften. Weisses, mehliges Pulver oder rhombische Krystalle, in 15 Th Wasser löslich, nicht nach Ammoniak riechend, von kühlend-salzigem Geschmack. Zerfällt bei 60° C in Kohlensäure, Ammoniak und Wasser. Unlöslich in starkem Alk.

Anwendung. An Stelle des gewöhnlichen Ammoniumcarbonates in Pulvermischungen, Pastillen etc.

III Ammonium carbonicum neutrale Neutrales Ammoniumcarbonat. $\text{CO}_3(\text{NH}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 114

Darstellung. Man benetzt das gewöhnliche Ammoniumcarbonat mit stärkster Ammoniakflüssigkeit (0,895 = 30 Proc) und lässt 2—3 Stunden bei 12° C stehen. Das zurückbleibende Pulver wird rasch zwischen Filtrirpapier getrocknet. Zerfällt an der Luft in Wasser, Ammoniak und Ammoniumbikarbonat. Dieses Salz ist das zum Füllen der Riechflüschchen zu verwendende

Ammoniumcarbonatlösung, analytische. Nicht zu verwechseln mit dem therapeutisch gebrauchten Liquor Ammonii carbonici. 1 Th gewöhnliches Ammoniumcarbonat (reines Hirschhornsalz) wird in einer Mischung aus 8 Th Wasser und 1 Th Ammoniakflüssigkeit (0,960) gelöst. Diese Lösung enthält neben einem Ueberschuss von Ammoniak das neutrale Ammoniumcarbonat, in welches das Ammoniumcarbonat in wässriger Lösung ohne weiteres, das Ammoniumbikarbonat aber durch den Zusatz des Ammoniaks übergeht. Zur Fällung der alkalischen Erden, zum Auflösen des Schwefelarsens

IV. Ammonium carbonicum pyro-oleosum (Ergänz.) **Sal volatile Corvus Cervi. Sal Corvus Cervi.** Brenzlich-kohlensaures Ammon. Brenzlich-öliges Ammonkarbonat. Rohes Hirshhornsalz.

War früher ein mit thierischem Brandöl durchtranktes Ammoniumkarbonat, wie es bei der trockenen Destillation thierischer Substanzen erhalten wurde. Jetzt 32 Th. mittelfein zerriebenes Ammoniumkarbonat werden mit 1 Th. ätherischem Thieröl gemischt (Ergänz. Ap. V.) Weissliches, mit der Zeit goldlich werdendes Pulver vom Geruch seiner Bestandtheile. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Liquor Ammonii carbonici pyro-oleosi (Ergänz.) Brenzliche Ammoniumkarbonatlösung. 1 Th. Ammonium carbonicum pyro-oleosum wird unter Ausschluss von Wärme in 5 Th. destillirtem Wasser gelöst, die Lösung einige Tage bei Seite gestellt, dann filtrirt. Klare, anfangs gelbliche, später bräunlich werdende, in der Wärme vollkommen flüchtige Flüssigkeit, spec. Gew. 1,070—1,074. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Beide Präparate werden als Exortans bei adynamischen Fiebern, Trunkenheit, Ohnmacht, Pneumonie der Läufer angewendet. Dosis 0,2—0,4 des trockenen Präparates, 1,0—2,0 der Lösung mehrmals täglich.

Lactus antispasmodicus WENDT
Rp. Liquoris Ammonii carbonici pyro-oleosi 2,5
Aque Chamomillae
Simpli. Aurantii florum ss 50,0
Zwei bis dreistündlichen Theelöffel. Bei Krämpfen
kleiner Kinder.

Spiritus Lumbrieorum
Regenwurm-Spiritus
Rp. Liquoris Ammonii carbonici pyro-oleosi 4,0
Spiritus diluti (0,885) 97,0
Wird meist ex tempore gemischt.

Ammonium chloratum.

Ammonium chloratum (Aust. Germ. Helv.) **Ammonii Chloridum** (Brit. U.-St.) **Chlorhydrate d'Ammoniaque** (Gall.) **Ammonium hydrochloricum seu muraticum. Sal ammoniacum. Ammoniumchlorid. Chlorammonium. Salmiak.** NH_4Cl . Mol. Gew. = 53,5.

Handelsorten. Im Handel kommen folgende Sorten des Salmiaks vor: 1) Krystallisirter Salmiak, *Ammonium chloratum crystallatum*. Und zwar kommt diese Sorte entweder als weisses Krystallmehl oder in lockeren Salzmassen von der Form der Zuckerhüte *Ammon chlorat crist „in motis“* vor. Sie ist verhältnissmässig unrein. 2) Sublimirter oder raffinirter Salmiak, „*Ammonium chloratum sublimatum*“, und zwar entweder als weisses, schneecartiges Krystallmehl oder in Form durchsichtiger, eisglänzender, specifisch schwerer, konkav-konvexer Kuchen mit faserig-strahligem Gefüge. Die für den pharmaceutischen Gebrauch dienende Sorte ist der raffinirte oder sublimirte Salmiak in Pulverform. Die in Massen sublimirte Sorte wird im wesentlichen für technische Zwecke gebraucht.

Reinigung des Salmiaks. Bisweilen enthält der sublimirte Salmiak Schmutz sowie Ferro- und Fernverbindungen. Um ihn zu reinigen, löst man ihn im zweifachen Gewicht Wasser unter Erwärmen auf, zur Oxydation des vorhandenen Eisenoxyduls mischt man für je 1 Kilo Salmiak 80—50—100 g. starkes Chlorwasser, bez. soviel zu, dass die Lösung deutlich danach riecht, und erhitzt zum Aufkochen. Alsdann setzt man unter Umrühren in kleinen Mengen Ammoniumalkaliflüssigkeit hinzu bis zur schwach alkalischen Reaction, filtrirt im Heisswassertrichter durch Filtrirpapier und ruht das Filtrat um, damit möglichst kleine Krystalle erzielt werden. Man trennt diese von der Mutterlauge und trocknet sie durch Erwärmen in einer Porcellanschale im Wasserbade unter Umrühren aus. Die Mutterlauge wird unter Umrühren in einer Porcellanschale gleichfalls eingetrocknet. Man verbraucht beide Produkte als reinen Salmiak. Bei der ganzen Reinigung muss die Verwendung metallischer Geräthe ausgeschlossen werden.

Vom Geldpunkte aus bietet die Reinigung des Salmiaks im Laboratorium keinen Vortheil, es ist vielmehr zu empfehlen, eine solche Sorte anzuschaffen, welche keiner Reinigung bedarf

Pulverung Das Pulvern des sublimierten Salmiaks ist nicht ganz leicht, weil die einzelnen Kristallfasern elastisch sind und dem Zerdücken infolgedessen einen gewissen Widerstand entgegensetzen. Am besten gelingt es durch Stossen im erwärmten Mörser von Stein oder Eisen und Durchschlagen durch ein erwärmtes Sieb. Man umgeht es, wenn man das durch rasche Abkühlung der Salmiakdämpfe erhaltene feine Kristallmehl anschafft.

Eigenschaften Farbloses und geruchloses, kristallinisches Pulver von salzigem Geschmack. Es ist an der Luft beständig (nicht hygroscopisch) und verflüchtigt sich beim stärkeren Erhitzen ohne vorher zu schmelzen als dichter wasser Dampf. Auf glühende Kohlen gestreut färbt Salmiak die Flammen blaugrün. Löslich in 2,7 Th kaltem oder in 1 Th siedendem Wasser, in Alkohol fast unlöslich. Beim Auflösen in Wasser erfolgt Temperatur-Erniebrigung. Aus der heissgesättigten Lösung rasch abgeschieden, bildet er lange, biegsame, prismatische dreiseitige, nadelförmige Kristalle, welche in Gestalt eines Federbarts zusammenhängen. Durch langsame Kristallisation erhält man ihn in langlichen oktaedrischen und tetraëdrischen Kristallen des regulären Systems. Salmiaklösungen haben die Neigung, beim Verdunsten „auszublitzen“, d. h. über die Gefässwänden hinwegzutragen. Die Auflösung in destilliertem Wasser ist haltbar, ursprünglich neutral, beim Erhitzen verflüchtigt sich etwas Ammoniak und die Lösung nimmt infolgedessen schwach saure Reaktion an.

Prüfung 1) Salmiak sei farblos. Gelbliche Färbung kann von einem Eisengehalt herühren. Rötliche bis rothe Färbung kann durch Theerfarbstoffe bedingt sein, in diesem Falle ist auch die filtrirte wässrige Lösung, bei der alkoholische Anzug rötlich gefärbt. Giebt ein rötlich gefärbter Salmiak eine wässrige Lösung, die im filtrirten Zustande farblos ist, so wird die Färbung möglicherweise durch Mikro Organismen (*Oidium aurantiacum*) verursacht. Einfaches Austrocknen genügt, um diesen Pilz zu zerstören. 2) Er sei frei von glühbeständigen Verunreinigungen, man weist diese durch Erhitzen von 1 g Salmiak im Platin- bez Porcellantiegel nach (Gefunden wurde gelegentlich Baryumsulfat). 3) Die wässrige Lösung 1:10 werde durch Baryumchlorid nicht getrübt (Schwefelsäure) und durch Schwefelwasserstoffwasser auch nach Zusatz von Ammoniak nicht gefärbt oder getrübt (Metalle). 4) Wird die mit 2 Tropfen Salzsäure angesäuerte Lösung mit Kaliumferrocyanid versetzt, so darf nicht sogleich Blaufärbung auftreten. 5) Wird 1 g des Salzes mit conc Salpetersäure (1,158) im Wasserbade zur Trockne verdampft, so darf Färbung nicht auftreten (theerartige Bestandtheile, z. B. Anilin).

Volumgewicht und Gehalt von Chloreammoniumlösungen bei + 15° C.

Vol Gew	Proc. NH ₄ Cl	Vol Gew	Proc. NH ₄ Cl	Vol. Gew	Proc. NH ₄ Cl	Vol Gew	Proc. NH ₄ Cl	Vol Gew	Proc. NH ₄ Cl
1,00816	1	1,02180	7	1,03947	13	1,05648	19	1,07304	25
1,00632	2	1,02481	8	1,04325	14	1,05929	20	1,07575	26
1,00943	3	1,02781	9	1,04524	15	1,06204	21	1,07658	26,297
1,01264	4	1,03081	10	1,04805	16	1,06479	22		
1,01580	5	1,03370	11	1,05086	17	1,06754	23		
1,01880	6	1,03658	12	1,05367	18	1,07029	24		

Aufbewahrung In gut verschlossenen Gefässen aus Glas und Steinzeug, weniger gut in Kasten und Tonnen.

Anwendung Wirkt örtlich auf Schleimhäuten reizend. Innerlich sind grosse Gaben giftig, selbst tödtlich, kleine Gaben wirken sekretionsbefördernd, doch wird bei dauerndem Gebrauch kleiner Mengen der Appetit gestört. Aeusserlich in wässriger Lösung zu Umschlägen bei Entzündungen 1:10–20,0, namentlich aber zu Inhalationen 1:100. Mit gleichen Theilen Kalisalpeter in Form von Kälte Mischungen. Innerlich in Gaben von 0,2–0,5 g als ein den Auswurf beförderndes Mittel (Expektorans), wenn kein

oder nur geringes Fieber vorhanden ist. In der Volksmedizin eine grosse Rolle spielend — Der auf sublimen Löffeln durch Salmiak-Mixturen entstandene schwaize Ueberzug ist ein basisches Silberchlorid und kann leicht mit Ammoniakflüssigkeit abgewaschen werden. Technisch zum Löthen und Verzinnen, in der Kälteerei, zum Füllen der Ledarlöhnelemente, in der Analyse und zu vielen anderen Zwecken.

Salmiak in festen Stücken. Ammonium chloratum in massis. Wird durch langsame Abkühlung der bei der Sublimation auftretenden Salmiakdämpfe erhalten, so dass die sich bildenden Krystalle theilweise schmelzen und zusammensintern. Eishohle konvexe Massen von etwa 10 cm Dicke und faseriger Struktur. Wird ganz besonders zum Löthen gebraucht und zwar, um dem Löthkolben eine metallische Löthfläche zu verleihen. Nach W. H. R. kann man ähnliche Massen auch durch starke Pressung von erwärmtem Salmiakpulver erzeugen.

Solutio Ammonii chlorati. Salmiaklösung. 1 Th. eisenfreier Salmiak wird in der Kälte in 4 Th. destillirtem Wasser gelöst und die Lösung nach mehrtägigem Absetzen filtrirt. **Receptur-Blanchierung** und chemisches Reagens.

Fumroentio sulina BRASLEY

Rp Ammonii chlorati 90,0
Aceti (6 Proc) 50,0
Spiritus (0,83) 50,0
Aque destillatae 500,0

Zu Umschlägen bei Anschwellungen und Kontusionen ohne Hautverletzung.

Empastrum saponatum ammoniatum

Empastrum volatile KIRKLAND.

Rp Emplastri lithargyri simplicis 40,0
Sponsae oleosae pulveris 20,0
Ammonii chlorati pulveris 5,0

Bei subkutanen Verhärtungen, Rheumatismus.

Fomentum frigidum SCHMUCKER

1. cementatio refrigerans SCHMUCKER.

Kälte-Umschlag.

Rp Ammonii chlorati 50,0
Kali nitrici 50,0

Zum Gebrauch zwischen Kompressen zu schichten und diese wiederholt zu befeuchten mit einer Mischung von

Aque communis 850,0
Aceti (6 Proc) 150,0

Die Temperatur der Kompressen geht um etwa 10° C herab. Bei Mangel an Eis.

Liquor baroscopius

Fähigkeit zum chemischen Wetterglas.

Rp Ammonii chlorati

Kali nitrici 20,0
Camphorae 10,0
Spiritus (0,83) 50,0
Aque destillatae 100,0

Man lässt 3 Tage an einem warmen Orte (30–40° C) unter Umrühren stehen und filtrirt abdann.

Mixtura solvens

a) Ergänz.

Rp Ammonii chlorati 50,0
Succi Liquiritiae depurati 20,0
Aque destillatae 100,0

b) Form magist. Borol.

Rp Ammonii chlorati 5,0
Succi Liquiritiae depurati 2,0
Aque destillatae 100,0

Mixtura solvens stibata (Form mag. Borol.)

Rp Turbati stibati 0,06
Ammonii chlorati 5,0
Succi Liquiritiae depurati 2,0
Aque destillatae q s ad 200,0

Mixtura antientarrhali ORRINGER

Rp Infus. radicis Althaeae 7,5 150,0
Ammonii chlorati 1,2
Tincturae Opi simplicis 0,5
Syrupi Senegae 15,0

Zu meistendliche einen Esslöffel, bei akutem Bronchialkatarrh.

Oxyeratum compositum

Rp Ammonii chlorati 20,0
Spiritus camphorati 60,0
Aceti (6 Proc) 50,0
Aque fontanae 500,0

Zu Umschlägen bei Anschwellungen, Rheumatismus, Fäulisse.

Oxyeratum simplex

Rp Ammonii chlorati 20,0
Aceti (6 Proc) 50,0
Aque fontanae 500,0

Zu Umschlägen gegen Anschwellungen, Kontusionen bei unversehrter Haut.

Pastilli Ammonii chlorati (Hebr.)

Rp Ammonii chlorati 5,0
Tragacanthae 1,0
Radices Liquiritiae 4,0
Succi Liquiritiae 20,0
Sacchari albi 70,0

fiunt pastilli ponderis 1,0

Trochisci Ammonii chlorati (U St.)

Rp Ammonii chlorati 10,0
Extracti Liquiritiae 25,0
Tragacanthae 2,0
Sacchari 50,0
Syrupi tolutani q s

fiunt trochisci 100

Unguentum discutiens GUENEAU DE MUSSY

Rp Ammonii chlorati 1,5
Adipis suli 25,0
Camphorae 0,15

Zum Einreiben geschwollener Nackendrüsen.

Unguentum resolvans GUENEAU DE MUSSY

Rp Ammonii chlorati 2,0
Camphorae 1,0
Adipis 80,0

Zum Einreiben bei skrophulösen Drüsenanschwellungen. Die Gersten'sche Salbe enthält für obige Mengen 5 g Salmiak.

Vet. Electuarium antiphlogisticum

Rp	Ammonii chlorid	10,0
	Natrii nitrici	20,0
	Acidi tartarici	1,0
	Rhizomatis Calami	
	Radix Gentianae Rt	5,0
	Radix Althaeae	10,0
	Aquae communis	q s

ut fiat electuarium Dreistündlich eine unbemessene Menge für Schweine und größere Hunde bei Gastriculus, Mangel an Pepsinust.

Vet Electuarium expectorans

Rp	Ammonii chlorid	
	Fructus Foeniculi	
	Fructus Anisi	
	Radix Althaeae	
	Radix Liquiritiae	sa 500

fiat electuarium Dreistündlich zwei Esslöffel voll für Pferde bei Druse nachdem die entzündlichen Erscheinungen gehoben sind

Isaiah's Katarrhröhrchen besteht aus mit Anisol parfümtem Zucker mit etwas Salmiak

Ammonium citricum.

I. Ammonium citricum. Ammoniumcitrat. Citronensaures Ammon. Citrate d'Ammoniaque. Citras Ammonii $C_6H_7O_7(NH_4)_3$. Mol. Gew. = 243.

Das neutrale trockene Salz obiger Zusammensetzung ist kaum bekannt, bez es lässt sich durch Eindampfen der wässerigen Lösung nicht herstellen. Man benutzt daher zum Rezepturgebrauche eine wässrige Auflösung desselben.

II Liquor Ammonii citrici. Ammoniumcitratlösung 20 Proc. 34,3 g kristallisierte Citronensäure werden in 80 g destillirtem Wasser gelöst und der Lösung 84 g Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc (0,96 spec Gew) bez soviel hinzugefügt, dass eine neutrale oder sehr schwach saure Flüssigkeit entsteht, welche man mit destillirtem Wasser auf das Gesamtgewicht von 200 g bringt.

Die Lösung enthält 20 Proc Ammoniumcitrat $C_6H_7O_7(NH_4)_3$ und kann etwa 1 Woche hindurch aufbewahrt werden.

Bisweilen wird das Ammoniumcitrat als neutrale oder schwach säuerliche Sätturation verwendet. Man braucht alsdann für

trockenes Ammoniumcitrat	Citronensäure	Ammoniumcarbonat	trockenes Ammoniumcitrat	Citronensäure	Ammoniumcarbonat
10,0	=	8,0 und 7,0	25,0	=	20,0 und 17,5
15,0		12,0 10,5	30,0		24,0 21,0
20,0		16,0 14,0	50,0		40,0 35,0

Das Ammoniumcitrat wird in Gaben von 1—2—3 g mehrmals täglich bei verschiedenen Leiden der Harnblase empfohlen. Im Organismus wird es zu Ammoniumcarbonat verbrannt.

Ammonium jodatum.

† Ammonium jodatum (Ergänzb Helv) Ammonii Jodidum (U-St.). Jodhydrate d'Ammoniaque (Gall.) Ammonium hydrojodicum. Ammoniumjodid. Jodammonium. NH_4J Mol. Gew. = 145.

Darstellung. 1) Die in chemischen Laboratorien gebräuchlichste Vorschrift ist folgende. Man übergiesst 1 Th Eisenpulver mit 10 Th destillirtem Wasser und fügt allmählich, nöthigenfalls unter Abkühlen, 4 Th Jod zu. Nach beendeter Bildung des Ferrojodids filtrirt man durch Glaswolle, wäscht mit Wasser nach und löst in dem grünen Filtrat nochmals 2 Th Jod auf. Man verdünnt diese Lösung alsdann mit dem gleichen Volumen heissen Wassers, fällt sie mit einem Ueberschuss concentrirter Ammoniakflüssigkeit, erwärmt noch bis zum Dichtwerden des Ferni-Ferrohydroxydes, filtrirt und dampft das Filtrat — zuletzt unter Zusatz von etwas Ammoniak — im Wasserbade, schliesslich im Sandbade bei 110°C zur Trockne. Die etwas einfachere Vorschrift von JACOBSEN giebt die Helv. 2) Helv. Eine Lösung von 6 Th Kaliumjodid in 6 Th destillirtem Wasser mischt man mit einer Lösung von 4 Th Ammoniumsulfat in 6 Th Wasser und fügt 2 Th Wein-

geist unter Vermischen hinzu Nach 12stündigem Stehen wird von der ausgeschiedenen Salzmasse abfiltrirt und das Filtrat zur Krystallisation abgedampft

Eigenschaften. Trockenes, weisses, an der Luft zerfliessendes und allmählich gelb werdendes, aus Würfeln bestehendes krystallinisches Pulver, von scharf-salzigem Geschmack, nicht nach Jod riechend Es verdichtet sich beim Erhitzen ohne zu schmelzen und ist in 1 Th Wasser oder in 9 Th Weingeist löslich Die wässrige Lösung entwickelt mit Natronlauge den Geruch nach Ammoniak, durch Silbernitrat wird sie gelb gefärbt Schüttelt man sie mit einem Tropfen Ferrichlorid und etwas Chloroform, so nimmt letzteres violette Färbung an Aufbewahrung Wegen der hygroskopischen Eigenschaften in gut geschlossenen, kleineren Gefässen, vor Licht geschützt, vorsichtig Ist es gelb geworden, so wird es mit weingeistiger Ammoniaklösung befeuchtet und wieder zur Trockne gebracht

Prüfung. 1) Es darf weder deutlich gelb sein, noch deutlich nach Jod riechen (schwache Gelbfärbung und schwacher Jodgeruch sind nicht zu vermeiden) 2) Die wässrige Lösung 1 20 darf durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert (Metalle) und durch Baryumnitratlösung nur schwach opalisirend getrübt werden (Schwefelsäure) 20 ccm derselben dürfen nach Zusatz von 0,5 ccm Kaliumferrocyanidlösung nicht blau gefärbt werden (Eisen) 3) Werden 0,2 g getrocknetes Ammoniumjodid in 2 ccm Ammoniaklösung gelöst und mit 15 ccm $\frac{1}{10}$ -Silbernitratlösung unter Umschütteln vermischt, darauf filtrirt, so darf das Filtrat, nach Übersättigung mit Salpetersäure innerhalb 10 Minuten weder bis zur Undurchsichtigkeit getrübt (Chloride, Bromide), noch dunkel gefärbt (Thiosulfat) erscheinen

Anwendung. Als schnell wirkendes Jodpräparat, namentlich als Antisymphiliticum und Antirheumaticum empfohlen, die Wirkung soll sicherer wie beim Jodkalium sein Innerlich in Gaben von 0,1–0,5 mehrmals täglich in Mixturen, der Zersetzlichkeit wegen mit Liquor Ammonii anisatus kombiniert Aeusserlich in Linimenten und Salben 1 20–80,0 Mischungen von Kaliumjodid und Ammoniumchlorid werden in Säckchen auf Geschwülste gelegt, das durch Umsetzung entstehende Ammoniumjodid soll zertheilend wirken BREXLAU

Candelae Ammonii Iodati	
Ammoniumjodid-Kerzen (Diet M)	
Rp	1 Carbonis Trilae pulv 625,0
	2 Ammonii Iodati 100,0
	3 Kali nitridi 50,0
	4 Sacchari 5,0
	5 Cumarini 0,3
	6 Aquae 1000,0
	7 Tragacanthae pulv 20,0
	8 Olei Rosae gtt X
	9 Balsami Peruviani gtt XX

Man trinkt 1 mit der Lösung von 2–6, mischt 7–9 darunter und stösst mit Tragacanthschleim, welcher 2% Salpeter enthält, zur bildsamen Masse an Die Kerzen werden mit Zinnbronze beplattelt

Linimentum antisymphiliticum GAMBERINI	
Rp	Ammonii Iodati 0,15
	Olei Olivae 25,0

Misce confertendo Zum Einreiben bei nächtlichem (syphilitischen) Muskel- und Gelenkschmerz

Lotio contra perlonese

Rp	Ammonii Iodati 5,0
	Aquae Rosae 60,0
	Aquae Colonicensis 6,0

Täglich abends die Frostbeulen damit zu bestreichen

Linimentum Iodatum

Jod-Opodeldoo (Ergänz. Bad Taxe)	
Rp	Ammonii Iodati 10,0
	Linimenti saponeau camphorati 90,0

Mixtura Ammonii Iodati WALDENBURG

Rp	Ammonii Iodati 8,0
	Aquae destillatae 100,0
	Liquoris Ammonii anisati 0,35
	Sirupi Sacchari 50,0

Dreistündlich einen Esslöffel

Sacculus ad strumam BREXLAU

Rp	Kali Iodati 80,0
	Ammonii chlorati 80,0

Die getrocknete Pulvermischung wird in ein Mousselin-Säckchen gebracht, so dass das Pulver in 0,5 cm dicker Schicht vertheilt ist, das Säckchen verschlossen und durchgesteppt Zum Auflegen auf Kropf- und Drüsenanschwellungen

Sacculus contra tumores mammae

TANOHOU

Rp	Kali Iodati 5,0
	Spongiae ustae 10,0
	Ammonii chlorati 40,0
	Salis olinaris 10,0

Säckchen wie vorher zu bereiten

Unguentum Ammonii Iodati

Ammonii Iodati	1,0
Aquae destillatae gtt X	
Adipis sulis	20,0

Zum Einreiben der Frostbeulen, des Kropfes

Ammonium molybdaenicum.

I. Ammonium molybdaenicum. Ammoniummolybdaenat. Molybdaensaures Ammon. $\text{Mo}_2\text{O}_5(\text{NH}_4)_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 1236.

Darstellung. Man löst Molybdänsäure (s S 72) unter Erwärmen in 20 procentigem Ammoniak und dampft die Lösung bis zum Salzbutchen ein, indem man durch gelegentlichen Zusatz kleiner Mengen von Ammoniak dafür Sorge trägt, dass die Lösung bis zum Schluss alkalisch bleibt — Im Handel ist das Salz in grosser Reinheit erhältlich

Eigenschaften. Weisses Krystallmassen aus glänzenden, harten, prismatischen Krystallen bestehend. Es löst sich in Wasser klar auf. Giesst man diese Lösung in einen Ueberschuss von Salpetersäure, so erfolgt zuerst weisse Ausscheidung von Molybdänsäure, welche sich aber im Ueberschuss von Salpetersäure wieder auflöst. (Bleibt eine Trübung, so deutet diese auf Verunreinigung durch Phosphorsäure)

Prüfung. 1) 10 g des Salzes geben mit 25 cem Wasser und 15 cem Ammoniak Flüssigkeit von 0,910 eine klare Lösung. Giesst man diese in 150 g Salpetersäure von 1,2 spec Gew., so darf die gemischte Flüssigkeit auch nach 2stündigem Stehen in geländer (!) Wärme keine gelbe Ausscheidung zeigen (Phosphorsäure). 2) Die Lösung in Ammoniak Flüssigkeit (1 10) werde durch Schwefelammonium nicht verändert (Metalle). 3) Die mit Salpetersäure angesäuerte wässrige, wenn nöthig filtrirte Lösung werde durch Silbernitrat und Baryumnitrat höchstens sehr schwach getrübt.

Anwendung. Als Reagens zum Nachweis und zur Bestimmung der Phosphorsäure. Eine Lösung von Ammoniummolybdat in Salpetersäure giebt mit Phosphorsäure beim Stehen in der Wärme einen gelben Niederschlag von molybdän-phosphorsaurem Ammon $22\text{MoO}_5 + 2(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4 + 12\text{H}_2\text{O}$. Dieses ist in verdünnter Salpetersäure, in Ammoniumnitratlösung und in salpetersaurer Ammonmolybdäatlösung unlöslich. Löslich dagegen in Ammoniak. Aus dieser letzteren Lösung wird die Phosphorsäure durch Magnesiamixtur als Ammonium-Magnesiumphosphat quantitativ gefällt.

II Ammoniummolybdäatlösung mit Salpetersäure Reagens zur Bestimmung der Phosphorsäure. 1) Nach P. WAGNER. Man löst 150,0 g Ammoniummolybdäat in 500 cem Wasser, fügt 400,0 g Ammoniumnitrat hinzu und füllt mit Wasser bis zu 1 Liter auf. Diese Lösung giesst man in 1 Liter Salpetersäure von 1,2 spec Gew. (nicht umgekehrt), lässt die Mischung 24 Stunden an einem warmen Orte stehen und filtrirt. 100 cem dieser Lösung entsprechen = 0,1 g P_2O_5 . 2) Nach O. MEINCKE. Man löst 150 g Ammoniummolybdäat in 150 cem Ammoniakflüssigkeit von 0,91 spec Gew. und 850 cem Wasser und giesst diese Lösung unter Umrühren in 1 Liter Salpetersäure von 1,2 spec. Gew. Man erhitzt die Mischung 10 Minuten lang auf 90° C. Die durch Dekanthiren und Filtriren von der reichlich ausgeschiedenen Molybdänsäure getrennte Flüssigkeit, hält sich, vor Licht geschützt aufbewahrt, lange Zeit klar. 100 cem der Lösung entsprechen = 0,1 g P_2O_5 .

Die im Laufe längerer Aufbewahrung in diesen Lösungen sich ausscheidenden weissen Krystalle sind Molybdänsäure. Die nach längerer Zeit entstehenden gelben Ausscheidungen sind nicht Phosphor-Molybdänsäure, sondern eine gelbe Modifikation der Molybdänsäure.

Aufarbeitung der Molybdänrückstände. Nach P. WAGNER. Die bei der Bestimmung der Phosphorsäure hinterbliebenen sauren Molybdänflüssigkeiten werden in einer etwa 10 Liter fassenden Flasche A, die ammoniakalischen Filtrate in einer eben solchen Flasche B gesammelt. Sind die Flaschen gefüllt, so wird ein Windofen an einem zugigen Orte aufgestellt und gehetzt. Auf denselben setzt man einen mit Wasser gefüllten (als Wasserbad dienenden) kleinen Kessel¹⁾ und in diesen eine etwa 5 Liter fassende Porzellanschale ein. Der Inhalt von A wird klar abgehoben, in die Porzellanschale gegeben und allmählich bis auf 1,5 Liter verdampft. Fast die ganze, vorher gelöste Molybdänsäure hat sich als Kruste an die Schale angesetzt. Man lässt die Schale erkalten, besenzt die Mutterlauge, spült die Molybdänsäurekruste mit etwas Wasser ab, das man wieder in

¹⁾ Wird die Porzellanschale direkt auf den Windofen gesetzt, so springt sie regelmässig infolge Bildung von Molybdänsäurekrusten.

Flasche *A* zurückgeht. Nun bringt man die Schale wieder auf das Wasserbad und fügt die aus der Flasche *B* inzwischen abgeheberte ammoniakalische Flüssigkeit hinzu, in welcher sich die Molybdänsäurekruste bald auflöst. Man lässt abdampfen, bis schliesslich die gesamte Flüssigkeit aus *B* in die Schale gebracht ist, und das Gesamtvolumen noch 1,5 Liter beträgt. Hierauf füllt man noch heiss in eine andere Schale und lässt einige Tage in der Kälte stehen.

Das auskristallisierte Ammoniummolybdänat wird von der Mutterlauge getrennt, mit etwas Wasser, das man der Mutterlauge zuzufügt, abgespült, alsdann durch Umkristallisieren gereinigt und zur Bereitung der Molybdänlösung verwendet.

Die Mutterlaugeengt man auf etwa $\frac{1}{2}$ Liter ein, lässt auskristallisieren, giesst die zweite Mutterlauge fort, lässt die abgeschiedene Krystallmasse trocknen und löst sie bei der nächsten Veranlassung in der Krystallisationslauge wieder auf.

Ammonium nitricum.

Ammonium nitricum (Ergänzb.) Ammonii Nitras (Brit. U-St.) Nitrum flammans. Ammoniumnitrat. Salpetersaures Ammon. Ammonsalpeter. Azotate ou Nitrate d'Ammoniac. NH_4NO_3 . Mol. Gew. = 80.

Darstellung. Man neutralisirt 100 Th reiner Salpetersäure (von 1,158 spec Gew. = 25% NO_3H) mit 68 Th Ammoniakflüssigkeit (0,96 spec Gew.) und bringt die Lösung durch Eindampfen zur Krystallisation. Kleinere Mengen kann man direkt zur Trockne eindampfen. — Man kann die Neutralisierung der Salpetersäure auch mit Ammoniumcarbonat ausführen. In diesem Falle bedarf man für 100 Th Salpetersäure obiger Stärke (1,158 spec Gew.) etwa 21 Th Ammoniumcarbonat.

Eigenschaften. Farblose und geruchlose, rhombische Prismen von kühlend salzigem Geschmack, in 0,5 Th Wasser oder in 20 Th Weingeist zu sauer reagierenden Flüssigkeiten löslich. Vorsichtig erhitzt, schmilzt es bei 165° C, bei höherem Erhitzen (230—250° C) verflüchtigt es sich unter Zersetzung in Stickoxydul und Wasser. Auf glühende Kohlen geworfen, verursacht es Funken sprühen. Beim Auflösen in Wasser erzeugt es Temperatur Erniedrigung. Die wässrige Lösung entwickelt, mit Natronlauge erwärmt, Ammoniak. Mischt man 2 cem derselben mit 2 cem Ferrosulfatlösung und scheidet diese Lösung auf konz. Schwefelsäure, so entsteht eine braunschwarze Zonenfärbung.

Prüfung. Die wässrige Lösung 1) 20 werde 1) durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert (Metalle). 2) Sie werde nach Zusatz von Ammoniak weiter durch Ammoniumsulfat (Kalk) noch durch Natriumphosphatlösung (Magnesia) getrübt. 3) Silbernitrat und Baryumnitratlösung dürfen sie innerhalb 5 Minuten nicht verändern (Chlor, Schwefelsäure). 4) 20 cem der Lösung dürfen durch 0,5 cem Kaliumferriocyanidlösung nicht gelblich werden. 5) 1 g des Salzes verflüchtige sich beim Erhitzen, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Anwendung. Man hat es in Gaben von 0,5—1,0—1,5 g drei bis viermal täglich als Diaphoreticum und Diureticum bei Fiebern, Katarrhen, aber ohne rechten Erfolg gegeben. Man beachte, dass grosse Dosen toxisch, ja tödtlich wirken können, da Ammoniumnitrat ein Blutgift ist und wie Kalium chloricum Methämoglobin bildet. — Es dient ferner zur Darstellung des Stickoxyduls (Lachgases). In der Analyse bedient man sich des Salzes, um die Verbrennung organischer Substanzen zu befördern, z. B. verbrennt ein mit Ammoniumnitratlösung getränktes und hierauf getrocknetes Filter sehr rasch. Man beachte aber, dass Ammoniumnitrat beim Erhitzen mit leicht entzündlichen bez. leicht oxydablen Substanzen (Phosphor, Kohle, organische Stoffe) die Einhaltung der gleichen Vorsicht erfordert wie z. B. Kaliumnitrat. Man verwendet es ferner zum Auswaschen von Niederschlägen, welche sonst leicht durch das Filter gehen (Zinnsturehydrat), bei der Abscheidung der Phosphorsäure nach der Molybdänmethode. — Zu den bisher angeführten Verwendungen bedarf man des als Ammonium nitricum purissimum in den Preislisten angeführten Präparates.

Dagegen kann man für Kälte Lösungen oder Mischungen ein weniger reines Salz verwenden.

Ammonium phosphoricum.

I Ammonium phosphoricum (Erganzb) Ammonii Phosphas (Brit) Ammoniumphosphat. Phosphorsaures Ammonium. Di-Ammonium-Phosphat. $\text{PO}_4(\text{NH}_4)_2$. Mol. Gew. = 132

Darstellung. Man dampft in einer Porcellanschale 100 Th. Phosphorsäure (25 Proc.) etwa bis zur Hälfte ab, giebt alsdann soviel 20procentige Ammoniakflüssigkeit (0,925 spec. Gew.) hinzu (60–70 Th.), dass die Flüssigkeit stark alkalisch reagirt, und dampft zur Krystallisation weiter ein, indem man durch gelegentliche Zugabe kleiner Mengen starken Ammoniaks dafür sorgt, dass die Reaction bis zum Schluss alkalisch bleibt. Die in der Kälte ausgeschiedenen Krystalle werden auf Filtrpapier, bez. porösen Scheiben an der Luft rasch getrocknet.

Eigenschaften. Farblose, säulenförmige Krystalle oder ein weisses Krystallpulver, geruchlos, von kühnend salzigem Geschmack. Löslich in 4 Th. kaltem oder 0,5 Th. siedendem Wasser, unlöslich in Alkohol. Die wässrige Lösung ist neutral oder schwach-sauer. An der Luft verliert das Salz allmählich Ammoniak und nimmt dann saure Reaction an. Auf dem Platinblech erhitzt, schmilzt es, Ammoniak und Wasser entweichen, als Rückstand hinterbleibt Metaphosphorsäure. Die wässrige Lösung giebt mit Silbernitrat einen gelben, beim Erwärmen sich mehr bräunenden (phosphorige Säure) Niederschlag, der sowohl in Salpetersäure als auch in Ammoniak löslich ist. Beim Erwärmen mit Natriolange entwickelt die Lösung Ammoniak.

Prüfung. 1) Wird 1 g. des zermiebenen Salzes mit 8 ccm. Zinnchloridlösung geschüttelt, so darf im Verlaufe einer Stunde Braunfärbung nicht eintreten (Arsen). 2) Die wässrige Lösung 1 Teil zu neutral, event. werde sie durch Ammoniakzusatz neutralisirt. 3) Sie brause beim Ansäuern mit Salpetersäure nicht auf (Ammoniumcarbonat) und werde alsdann durch Baryumnitrat nicht getrübt. 4) Sie werde durch Schwefelwasserstoffwasser weder direkt noch nach vorherigem Zusatz von Ammoniak verändert (Metalle wie Blei, Kupfer, Zink).

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen an einem kühlen Orte.

Anwendung. Die Wirkung gleicht im ganzen der anderer Ammonsalze. Es ist in Gaben von 0,5–1,0–2,0 g. bei chronischen Krankheiten empfohlen worden, denen harnsaure Diathese zu Grunde liegt wie Rheumatismus, Gicht, indessen wenig eingeführt. Technisch als Zusatz (5 Proc.) zur Appetitur (Stärke), um Gewebe schwieriger entzündlich zu machen. In der Analyse zum Nachweis und zur Bestimmung der Magnesia.

HEXSEL'S Nervensalz ist Ammoniumphosphat. Uebrigens nicht zu verwechseln mit HEXSEL'S physiologischem Salz.

Pflanzen-Dünger nach Prof. WAGNER (Für Garten und Topfpflanzen). Ammoniumphosphor 30,0, Natrium nitricum 25,0, Kalium nitricum 25,0, Ammonium sulfuricum 20,0. In verdünnter Lösung, nicht über 1 1000, zu verwenden.

Mixtura asialtheritica. BUCKLEN	Mixtura Ammonii phosphorici.
Rx Ammonii phosphorici 25,0	Rx Ammonii phosphorici 25,0–30,0
Aquae destillatae 150,0	Aquae destillatae 1000,0
Sirupi Altheae 85,0	Elisossacchari Citri 4,0
	Acidi tartarici 1,0
	Sacchari 50,0
Dreimal täglich einen Esslöffel, bei Gicht, Rheumatismus aus Harnsäure-Diathese	In 1–2 Tagen zu verbrauchen; bei Gicht, Rheumatismus

II Ammonium-Natrium phosphoricum. Sal fusibile urinae. Sal microcosmicum. Phosphorsalz. Natrium-Ammoniumphosphat. Phosphate de Soude et d'Ammoniaque. Phosphas ammoniac-o-sodius. $\text{NaNH}_4\text{PO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 200.

Darstellung. 500 Th. Phosphorsäure (1,154 spec. Gew. = 25 Proc.) werden in einem Kessel aus Porcellan erhitzt, allmählich mit 69 Th. gegläutem, reinem Natriumcarbonat versetzt und auf die Hälfte eingedampft. Alsdann setzt man 225 Th. Ammoniakflüssigkeit (0,960) hinzu, filtrirt heiss und dampft die Lösung entweder bis zum Salzrückstand ein und lässt in der Kälte krystallisiren, oder man fällt das Salz aus der erkalteten kon-

contrirten Lösung durch Zurnischen des gleichen Volumens Alkohol. Man trocknet das Salz zwischen Fliesspapier bei einer 25–30° C nicht übersteigenden Wärme. Ausbeute 250 Th.

Farblose Krystalle, in 5 Th. Wasser von gewöhnlicher Temperatur löslich. Beim Erhitzen verliert es Ammoniak und Wasser und hinterlässt Natriummetaphosphat PO_3Na als einen farblosen Glasfluss. Dieser hat die Eigenschaft, Metalloxyde aufzulösen und damit Doppelsalze der Orthophosphorsäure zu geben, z. B. $\text{PO}_3\text{Na} + \text{CuO} = \text{PO}_4\text{CuNa}$. Da einige dieser Glasflüsse charakteristisch gefärbt sind, so dient das Salz unter dem Namen „Phosphorsalz“ in der „Analyse auf trockenem Wege“ zur Herstellung der sog. Phosphorsalzeperlen. Bisweilen auch als Füllungsmittel zur Bestimmung der Magnesia.

Das verwitterte Phosphorsalz ist als Schweisspulver für Kupfer empfohlen worden.

Ammonium sulfuratum.

Ammonium sulfuratum. Ammonium hydrosulfuratum. Ammonium hydrothioncum. Ammoniumsulfid. Schwefelammonium. Ammoniumsulfuret. Sulfure d'Ammonium. Ammonium-Sulphide.

Unter dem Namen „Schwefelammonium“ werden eine Anzahl verschiedener Substanzen zusammengeworfen, welche gleichwohl streng unterschieden werden müssen.

I. Ammonium sulfhydicum. Ammoniumsulfhydrat. Saures Ammoniumsulfid. NH_4SH . Nur in Lösung bekannt.

Darstellung. Man stellt einen Apparat zusammen, welcher einen ausgiebigen Strom von Schwefelwasserstoff liefert, wäscht diesen — um mechanisch mitgerassene Eisenverbindungen abzufangen — in einer Waschflasche mit etwas Wasser und leitet alsdann dieses gewaschene Gas in eine, 10procentige Ammoniakflüssigkeit enthaltende Vorlage. Das Gasleitungsröhr braucht nur etwa halb in das Ammoniak einzutauchen. Man leitet nun einen langsamen Strom Schwefelwasserstoff unter gelegentlichen Umschwenken ein, bis das Gas nicht mehr absorbiert wird, also ein Ueberschuss desselben vorhanden ist.

Magnesiumsulfidlösung darf alsdann durch diese Schwefelammoniumlösung weder in der Kälte noch in der Wärme gefüllt werden.

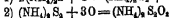
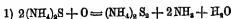
Die erhaltene Lösung ist farblos und erhält das saure Salz Ammoniumsulfhydrat NH_4SH . Durch die Einwirkung der Luft wird die Lösung gelb gefärbt.

II. Ammonium sulfuratum neutrale. Neutrales, farbloses Schwefelammonium. Einfach-Schwefelammonium $(\text{NH}_4)_2\text{S}$. Hatte man, wie sub I angegeben, z. B. 800 com Ammoniakflüssigkeit (10procentig) vorgelegt und mit Schwefelwasserstoff vollständig gesättigt, so könnte man rechnerungsmässig durch Zugabe von nochmals 800 com der nämlichen Ammoniakflüssigkeit aus dem sauren Sulfid das neutrale herstellen.

Da aber während des Einleitens Verinste von Ammoniak nicht zu vermeiden sind, so zieht man es in der Praxis vor, die Neutralisation mit etwas weniger Ammoniak auszuführen. Man legt also 3 Th. Ammoniakflüssigkeit vor, sättigt diese vollständig mit Schwefelwasserstoff und mischt alsdann nur 2 Th. der nämlichen Ammoniakflüssigkeit hinzu. Das Präparat enthält alsdann vorwiegend neutrales Ammoniumsulfid $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ und ausserdem kleine Mengen Ammoniumsulfhydrat NH_4SH , aber kein freies Ammoniak, und auf die Abwesenheit des letzteren wird besonders Werth gelegt, während die Anwesenheit des Sulfhydrates gleichgültig ist.

Frisch bereitet eine farblose Flüssigkeit, welche stark nach Ammoniak und Schwefelwasserstoff riecht, mit Säuren versetzt, reichliche Mengen von Schwefelwasserstoff entbindet, aber ursprünglich keinen Schwefel ausscheidet. Es bringt in Magnesiumsulfidlösung keinen Niederschlag hervor.

Der Luft ausgesetzt färbt es sich gelb, es enthält alsdann neben Einfach-Schwefel ammonium auch noch Zweifach-Ammonium $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2$ und nach längerer Zeit entsteht durch weitere Einwirkung des Luftsauerstoffes auch noch Ammoniumthiosulfat



Jedes gelb gewordene Schwefelammonium scheidet auf Zusatz von Säuren ausser Schwefelwasserstoff auch noch Schwefel als weisse, milchige Trübung aus

III Ammonium polysulfuratum Poly-Schwefelammonium. Gelbes Schwefelammonium $(\text{NH}_4)_2\text{S}_x$ bez. Sz.

Lässt man das Einfach-Schwefelammonium an der Luft stehen, so färbt es sich gelb, indem zunächst Ammoniumsulfid, später Trisulfid etc. entstehen Für viele Zwecke kann man solches durch mässige Lufteinwirkung gelb gewordenes Ammoniumsulfid verwenden Rascher erhält man das gelbe Schwefelammonium, wenn man das Einfach Schwefelammonium (sub II) mit etwas Schwefelpulver (10 g pro 1 Liter) digerirt und dann filtrirt

Es unterscheidet sich von den vorigen sub I und II dadurch, dass es beim Versetzen mit Säuren ausser Schwefelwasserstoff auch noch Schwefel abscheidet

Prüfung. 1) Beim Eindampfen und Erhitzen in einer Porzellanschale sollen 10 cem keinen wägbaren Rückstand hinterlassen 2) Mit Salzsäure bis zur sauren Reaktion versetzt, sollen reichliche Mengen Schwefelwasserstoff und ein rein weisser (nicht gefärbter) Niederschlag von Schwefel auftreten (Arsen, Antimon, Zinn) 3) Es bringe weder in Calciumchloridlösung (Ammonkarbonat) noch in Magnesiumsulfatlösung (tiefes Ammoniak) einen Niederschlag hervor

Anwendung. Schwefelammonium ist ein wichtiges Gruppen-Reagens in der analytischen Chemie Für diesen Zweck wird sowohl das einfache wie das gelbe Schwefelammonium je mit dem gleichen Volumen Wasser verdünnt Man kann im allgemeinen beide premiscue gebrauchen, doch ist zu beachten, dass nur von gelbem Schwefel ammonium das braune Stannosulfid SnS in Lösung gebracht, von farblosem Schwefelammonium aber nicht gelöst wird Technisch von Silberarbeitern zur Herstellung von sog oxydtem Silber (Altsilber) verwendet

Aufbewahrung. In nicht zu grossen, fast völlig gefüllten Flaschen mit Glas stopfen Man verkittet diese mit etwas Baumwachs und bewahrt sie an einem kühlen Orte, am besten unter Wasser getaucht, auf

† **Spiritus Sulfuris Beguin Liqueur fumans Boyle Liqueur Ammonii quinque sulfurati Hepar Sulfuris volatile Beguin'scher Schwefelgeist** War ursprünglich ein Destillat aus einem Gemisch von 1 Schwefel, 2 Kalkhydrat und 2 Salzmirk (Ammoniumchlorid) Jetzt bereitet man das Präparat, indem man 1 Th gereinigte Schwefelblumen mit 6–8 Th Ammoniaklösung von 20 Proc (spec Gew = 0,925) übergiesst und in die Mischung solange gewaschenen Schwefelwasserstoff einleitet, bis der Schwefel gelöst ist

Anwendung Man hat dieses Medikament früher gegen solche Krankheiten verwendet, bei denen man den Schwefel für specifisch heilkräftig ansah, also bei Syphilis, Rheumatismus, Podagra Dosis drei- bis viermal 8–4 Tropfen mit viel Wasser oder Milch verdünnt Nach und nach um einen Tropfen steigend, Maximaldosis 10 Tropfen

Der Beguin'sche Schwefelgeist kann sehr wohl durch gelbes Schwefelammonium ersetzt werden Da dieses wesentlich schwächer ist, so nimmt man das Doppelte der als Beguin'scher Schwefelgeist verordneten Menge

Mixtura hydrosulfurata LATX

Rp Liqueuris Ammonii hydrosulfurati 5,0
Aqua destillata 250,0

Zweizehntel eines Esslöffel gegen carcinomatöse Dyskrasie

Tinctura Sulfuris volatilis.

Liqueur antipodagricus HOFFMANN

Rp Spiritus Sulfuris Beguin 5,0
Spiritus Vinl 10,0

Ammonium sulfuricum.

Ammonium sulfuricum (Hely Ergänz.) **Sal ammoniacum secretum** Glanber. Ammoniumsulfat Schwefelsaures Ammon. Sulfate d'Ammoniaque. Sulfas Ammonii. $\text{SO}(\text{NH}_4)_2$. Mol. Gew. = 132 Das rohe Salz wird in Kokereien durch Sättigung roher Schwefelsäure mit Ammoniakdämpfen, in chemischen Fabriken durch Verarbeitung des Ammoniakwassers der Gasanstalten dargestellt Ausserdem ist noch ein reines Ammoniumsulfat im Handel, das wie folgt bereitet wird

Darstellung Man mischt 100 Th reiner cone Schwefelsäure mit 200 Th destillirtem Wasser und neutralisirt diese Lösung mit 20procentigem Ammoniak (0,925), wozu etwa 170 Th erforderlich sein werden Man filtrirt die Lösung, wenn es erforderlich sein sollte, und dampft sie bis zum Krystallhautechen ab Ausbeute etwa 125 Th

Eigenschaften Farblose, rhombische Prismen, oder ein farbloses Krystallmehl, an der Luft unveränderlich, geruchlos, von scharf salzigem Geschmack Löslich in 2 Th kaltem oder 1 Th siedendem Wasser, in Alkohol unlöslich Die wässrige Lösung ist neutral, sie giebt mit Baryumchlorid einen weissen Niederschlag, beim Erwärmen mit Natronlauge entwickelt sie Ammoniak Beim Glühen zerfällt das Salz in Ammoniak und Schwefelsäure. Letztere kann unter Umständen in den Glühgefässen hinterbleiben

Prüfung Die wässrige Lösung 1 10 werde 1) nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nicht getrübt (Chlor) 2) durch Schwefelwasserstoff weder direkt noch nach Zusatz von Ammoniak verändert (Metalle) 3) Nach Zusatz von 2 Tropfen Salzsäure durch eine geringe Menge Eisenchlorid nicht getrübt (Rhodanammonium) 4) Auf Eisen speziell wars im Marsh'schen Apparate zu prüfen 5) 1 g verdünnte sich beim Erhitzen auf Platinblech ohne Rückstand

Das Ammoniumsulfat galt eine Zeit lang für ein gelindes Abführmittel, man gab es zweistündlich in Mengen von 1–2 g Heute ist es verlassen Technisch dient es hauptsächlich zur Darstellung einiger Ammoniaksalze, z B des Ferrum sulfuricum ammoniacum In der Analyse zur Fällung der Albuminosen und Trennung derselben nach KÖHN und CURTENDEN, auch zur Kontrolirung des Stickstoff- bez Saure-Titers

Das rohe Ammoniumsulfat (s o) wird hauptsächlich als Düngemittel verbraucht Es ist häufig so stark arsenhaltig (As_2S_3), dass es schon ausserlich gelb gefärbt erscheint Es ist ferner immer mehr oder weniger rhodanhaltig, eine sehr schädliche Verunreinigung, die seinen Düngewerth erheblich herabsetzt — Zur annähernden Bestimmung dieser Verunreinigung mischt man eine filtrirte Lösung von 10 g Ammoniumsulfat mit einer Lösung von 2 g kryst Kupfersulfat und 8 g kryst Ferrosulfat in 15 g destillirtem Wasser, macht mit verdünnter Schwefelsäure stark sauer, sammelt nach $\frac{1}{2}$ Stunde den Niederschlag auf gewogenem Filter, wäscht erst mit verdünnter Schwefelsäure, dann mit Wasser aus und trocknet und wägt Beträgt das Gewicht des Cuprorhodanids $\text{Cu}(\text{SCN})$ mehr als 0,5 g, so wies das Ammoniumsulfat als Düngemittel zurückzuweisen — Die Werthbestimmung des Ammoniumsulfats erfolgt durch Bestimmung des Ammoniakgehaltes in der S 253 beschriebenen Weise Der Gehalt des reinen Salzes an Ammoniak (NH_4) beträgt 25,757 Proc, im rohen Salze erreicht er durchschnittlich 20 Proc — Technisch verwendet man 5proc Lösungen des rohen Salzes zum Unverbrenlichmachen der Gewebe, z B der Theator-Coulissen, Prospekte etc

Für leichtes Gewebe
Rp Ammonii sulfurici 8,0 kg
Ammonii carbonici 2,5 „
Boracie 8,0 „
Acidi borici 8,0 „
Amyli 8,0 „
(od 0,4 kg Dextrin bez Gelatine)
Aque 100 „
Die Gewebe sind mit der auf 80° C erwärmten Flüssigkeit zu imprägniren, dann zu trocknen und zu plätten

Für Coulissen, Holz, Möbel
Rp Ammonii sulfurici 15 kg
In 100 kg Wasser zu lösen Zum Konsistentmachen letetwas Leim und Schlämmkreide zuzusetzen
Für Holz, Tauwerk, Stroh
Rp Ammonii sulfurici 15 kg
Acidi borici 6 „
Boracie 5 „
Aque 100 „
In die auf 100° C erhitzte Flüssigkeit eintauchen, auspressen und trocknen

Papier bedruckt und unbedruckt.
Rp Ammonii sulfurici 5 kg
Acidi borici 8 „
Boracie 2 „
Aque 100 „
Mit der auf 50° C erhitzten Flüssigkeit bestreichen, dann trocknen.

Ammonium uricum.

Ammonium uricum seu uricum Ammoniumurat. Harnsaurer Ammon Urate d'Ammoniaque. Urato of Ammonia. $C_4H_4N_2O_6 \cdot NH_3$. Mol. Gew. = 185.

Darstellung Man übergiesst 10,0 Harnsäure mit 20,0 destillirtem Wasser, erwärmt im Wasserbade und fügt allmählich soviel 10proc. Aetzkalklauge hinzu, bis Auflösung erfolgt ist. Die filtrirte warme Lösung versetzt man mit einem Ueberschuss von Ammoniumchlorid und lässt einige Zeit in mässiger Wärme, dann einen Tag in der Kälte stehen. Der ausgeschiedene Niederschlag wird gesammelt, gewaschen und bei mässiger Wärme getrocknet. Ausbeute ca 11,0.

Eigenschaften Das so dargestellte Präparat ist das saure Ammoniumurat. Ein körnig krystallinisches, weisses Pulver, geruchlos, fast geschmacklos, in etwa 1600 Th. kaltem Wasser löslich. Beim Kochen mit Wasser verliert es seinen Ammoniakgehalt unter Hinterlassung von Harnsäure. — Dampft man eine Spur des Salzes mit Salpetersäure auf dem Wasserbade zur Trockne, so nimmt der gelbe Rückstand auf Anndherung von Ammoniak rothe Färbung an, beim Befeuhen mit Kalilauge tritt prächtige blauviolette Färbung ein (Murexid-Reaktion) 8 8 144

Anwendung. Innerlich gelegentlich einmal gegen katarrhalische Affektionen der Athmungsorgane angewendet. Dosis für Kinder 0,03 g, für Erwachsene 0,06 g mehrmals täglich. Aeusserlich in Salben (1 25–20,0) gegen Ekzema und Impetigo. Hat sich indessen nicht eingeführt.

Amygdalus.

Prunus Amygdalus Stokes (Amygdalus communis L.). Rosaceae—Prunoideae. Heimsch in Turkestan und Mittelasien, kultivirt im Orient, Nordafrika, SüdEuropa bis nach England, des Samens wegen. Die Frucht ist eine bis 4 cm lange, zunächst fleischige, später lederige Steinfrucht, die aufreist und den Samen mit der Steinschale entlässt. Kommt mit süssen und bitteren Samen vor. *Amygdalus dulcis* und *Amygdalus amara* der Pharmacie.

I. Amygdalus dulcis (Germ. Austr.) Amygdala dulcis (Helv. Brit. U.S.) Samen Amygdali dulce. Süsse Mandeln. Amandes douces (Gall.) Sweet almonds.

Beschreibung Bis 4,0 cm lang, bis 1,5 cm breit, eiförmig, an den Seiten abgeplattet, mit der braunen schieferigen Samenschale bedeckt, die am breiten Ende die grosse Chalaza erkennen lässt, von der aus sich die Gefässbündel durch die ganze Samenschale verzweigen. Innerhalb der Samenschale ein ganz dünnes Endosperm und der Embryo mit zwei dicken Kotyledonen, die die kurze Radicula am spitzen Ende des Samens und die Plumula umschliessen.

Die schieferige Beschaffenheit der Samenschale wird durch die grossen, verholzten, porösen Zellen der Epidermis bedingt, die recht charakteristisch sind und auf die man achtet, wenn es sich darum handelt, Mandeln, natürlich ungeschälte, in einem Gemenge nachzuweisen (Fig. 49a). In den Zellen des Embryo ist Plasma, fettes Oel, Aleuron, aber keine Stärke, aufzufinden.

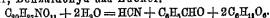
Bestandtheile. 48–56 Proc. fettes Oel, 3 Proc. gummiartiger Stoff, 6–10 Proc. Zucker, 20–25 Proc. Proteinkörper, 3–5 Proc. Asche, 6,0 Proc. Wasser.

Sorten. Als beste gelten die schlanken, bis 4 cm langen Malaga- oder Jordanmandeln, ihnen wohl gleichwerthig sind die spanischen Valencer- und Alicante-mandeln, dann folgen die italienischen Florentiner, Puglieser und Communmandeln, sowie die südfranzösischen, die alle kürzer und dicker sind. Wenig geschätzt werden die kleinen afrikanischen „berberischen“ Mandeln.

II. *Amygdalae amaræ* (Germ. Austr.). *Amygdala amara* (Helv. Brit. U-St.). Samen *Amygdali amarum*. Bittere Mandeln. — *Amandes amères* (Gall.). — Bitter almonds.

Im Allgemeinen etwas kleiner wie die vorigen.

Bestandtheile. 36–50 Proc. fettes Öl, 2–3 Proc. gummiartiger Stoff, 5 Proc. Zucker, 25–35 Proc. Proteinkörper, 1,75–3,3 Proc. Amygdalin, 3,2 Proc. Asche, 5,5 Proc. Wasser. Das Amygdalin ist ein Glukosid, es zerfällt beim Zerreiben mit Wasser unter der Einwirkung des ebenfalls in den Mandeln (auch in den süßen) enthaltenen Fermentes: Emulsin, unter Aufnahme von Wasser, am besten bei 10–25° C. in Cyanwasserstoff, Benzaldehyd und Zucker.



Verfälschungen und Substitutionen: Den bitteren Mandeln werden häufig die aus Südrussland und Ungarn stammenden Samen von *Prunus nana* Jess, sowie Pflsich- und Aprikosensamen substituirt (cf. Ol. Amygdalarum).

Künstliche Mandeln hat man in Amerika hergestellt; aus Runkelrüben geformt, mit Leim überzogen und geröstet, sollen sie echten Mandeln äußerlich sehr ähnlich sein.

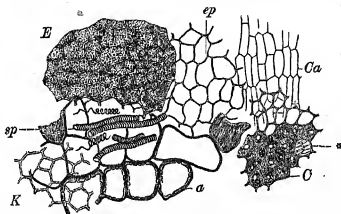


Fig. 46. Gewebe der Mandel. E Endosperm. ep Epithel der Samenhaut. Ca Epidermis der Samenschale. C Parenchym der Cotyledonen. K Keimling.

Aufbewahrung. Bruchstücke und beschädigte Samen werden durch Auslesen entfernt, dann die Samen mittelst eines feinen Drahtsiebes vom Staube befreit. Kleinere Vorräthe bringt man in Hafengläser, grössere in Holzkästen auf die Materialkammer, beachtet dieselben öfter und entfernt von Insekten zerstörte oder verdächtige Samen, die weich, biegsam und im Innern nicht rein weiss sind.

Amygdalae decorticatae. Nach kürzerem Einweichen in heissem, oder längerem in kaltem Wasser lässt sich die braune Samenschale mit dem Endosperm leicht entfernen. Geschälte Mandeln hält man nicht, oder nur in geringer Menge vorrätig.

Anwendung. Die süßen Mandeln dienen zur Herstellung der Emulsion *Amygdalarum*, deren Geschmack man zuweilen durch Zusatz einiger bitterer Mandeln verbessert, ferner, wie die bitteren, zur Gewinnung des *Oleum Amygdalarum*. Aus den danach zurückbleibenden Presskuchen von bitteren gewinnt man *Aq. Amygdal. am.*, aus denen der süßen, die man pulvert, Mandelkleie. Zur Verflüssigung der Emulsion wählt man passend *Sir. simpl.*, also keine Fruchtsäfte; Austr. lässt von vornherein Zucker zusetzen.

III. *Oleum Amygdalae* (Helv.) *O. A. expressum* (U-St.). *Oleum Amygdalarum* (Austr. Germ.). *Oleum Amygdalarum dulcium s. expressum, s. frigide paratum.* — Mandelöl. Süßmandelöl. — Huile d'Amande douce (Gall.). — Expressed oil of Almond.

Nach Austr. das aus süßen, nach Germ. Helvet. U-St. auch das aus bitteren Mandeln gepresste fette Öl, in letzterem Falle meistens gelegentlich der Bereitung von Bitter-

mandelwasser Die Samen werden, nach Entfernung der weichen und zerbrechlichen, grob gestossen oder gerieben, in einen leinen Pressbeutel, kleinere Mengen wohl auch in eine doppelte Lage Fließpapier eingeschlagen und unter ganz allmählich gesteigertem Druck ausgepresst. Man verlegt die Arbeit möglichst in die warme Jahreszeit, in der kälteren erwarmt man die Pressplatten gelinde (aber nicht über 80° C). Da das Oel nur unvollkommen ausgepresst wird, so pulvert man die Presskuchen und presst noch einmal. Das nach mehrtägigem Absetzen klar filtrirte Oel füllt man in trockene, braune Flaschen, verschloesst mit neuen Korken und bewahrt es in einem kühlen Raume auf. Ausbeute aus süßen Mandeln 40—45 Proc, aus bitteren 30—36 Proc.

Werden die Pressrückstände als Zusatz zu Verschönerungsmitteln verwendet, so sollten die Mandeln zuvor geschält werden.

Eigenschaften. Das Mandelöl ist nicht austrocknend, klar, dünnflüssig, gelblich, fast geruchlos, von mildem Geschmack. Spec. Gew. bei 15° C 0,915—0,920. Es erstarrt erst bei -20° C. Löst sich bei 15° C in über 60 Th. absolutem Alkohol.

Bestandtheile. Verwiegend Oelsäureglycerinäther ($C_{18}H_{35}O_2$), C_7H_{15} , ferner Linolsäureglycerinäther ($C_{18}H_{31}O_2$), C_9H_{19} und in geringer Menge freie Fettsäuren.

Prüfung. Da ein grosser Theil des im Handel befindlichen Mandelöles gar nicht aus solchem, sondern aus Pfirsichkern- und Aprikosenkernöl (Ol' Amygdal. gallic.) besteht, oder auch mit diesen, sowie mit Mohnöl, Nussöl und Sesamöl verfälscht wird, so ist dasselbe beim Einkauf zu untersuchen.

1) Die meisten Verfälschungen erhöhen das spec. Gew. 2) 1 ccm Acid. nitricum, 1 ccm Wasser und 2 ccm des Oeles werden kräftig geschüttelt, nach einiger Zeit (10 bis 15 Stunden) ist die obere, die Oelschicht, fest geworden, sie muss von weisser Farbe sein, die Flüssigkeit darunter farblos. Die meisten Verfälschungen geben der Oelschicht eine röthlichgelbe bis bräunliche Farbe. Findet das Erstarren nicht statt, so sind auch folgende 3 Proben anzustellen. a) In ein Probirrohr werden 10 ccm 25procentige Salpetersäure und einige Kupferblechsehtel gebracht und 2—3 ccm Oel darauf geschüttelt. Dieses muss bei etwa 10° C nach 6—10 Stunden fest werden. b) Man bringt ebenso 20 ccm Salpetersäure, 1 g Quecksilber und 2—3 ccm Oel zusammen. Auch hier soll es bei etwa 10° C nach 6—10 Stunden fest werden. Die feste Oelschicht ist weiss. 3) 10 ccm Oel, 15 ccm Natronlauge und 10 ccm Alkohol werden in einem 150 ccm Kolben unter öftigem Umschwenken auf dem Wasserbade bei 80—40° C erwärmt, bis die Mischung klar ist. Dann bringt man 100 ccm warmes destillirtes Wasser zu, wobei die Lösung klar bleiben muss. Durch Anstauen mit Salzsäure werden die Oelsäuren abgeschieden, die man in einem zweiten Kolben abgiesst, mit warmem Wasser wäscht und durch Zusatz von warmem Wasser in den Hals des Kolbens steigen lässt. Ist die Schicht der Oelsäuren klar geworden, so giesst man sie ab und lässt erkalten. Bei 15° C muss sie noch klar sein und sich erst bei 18—14° C trüben. 1 ccm davon soll mit 1 ccm Alkohol eine klare Mischung geben, aus der sich bei 15° C nichts abscheidet, die sich auch nicht trübt, wenn man von neuem 2 ccm Alkohol zugebt. 4) In zweifelhaften Fällen ist es nöthwendig, die Körnerstromer'sche Versetzungszahl (für Mandelöl 187—195) und die Hübl'sche Jodzahl (93,3—98,4), sowie die Refraktometerzahl (64,6 bei 25° C, 56,2 bei 40° C, 50,6 bei 50° C) festzustellen.

Anwendung. Innerlich meist als Emulsion oder reizmilderndes Mittel, äusserlich zu Salben und Einreibungen.

Olum Amygdalarum gallicum des Handels wird aus Pfirsichkernen gepresst, es entspricht nicht den Anforderungen der Arzneibücher, das aus Mandeln gewonnene geht im Handel als Ol. Amygdalarum anglicum.

IV Aqua Amygdalarum amararum Aqua Amygdalae. Bittermandelwasser. Mandelwasser. — Eau d'amandes amères. — Bitter almond water.

Wird fast überall durch Destillation bitterer Mandeln, die durch Pressen vom fetten Oel befreit sind, mit Wasserdämpfen bereitet. Der Gehalt an Amygdalin beträgt in den entölten Mandeln 3—6 Proc. Die im Handel vorkommenden *Placenta Amygdalarum amararum* bestehen gewöhnlich aus ausgepressten Pfirsichkernen. 8 Th. derselben entsprechen ungefähr 4 Th. Mandeln.

(Germ.) Bittere Mandeln 12 Th., vom fetten Oele durch Pressen befreit, als mittelfeines Pulver mit 20 Th. Wasser gemischt lässt man in dem Einsatz einer Destillirblase über Nacht

gut bedeckt stehen. Man rührt dann die Masse nochmals gehörig durch, lässt Wasserdämpfe hindurchstreichen und destilliert unter sorgfältiger Kühlung 9 Th in eine 3 Th Weingeist enthaltende Vorlage ab.

Aqua Amygdalorum amararum concentrata. Austr. 800 g bittere Mandeln werden zerstoßen und durch wiederholtes Pressen vom fetten Öle befreit. Den Presskuchen pulvert man, trägt $\frac{1}{12}$ davon allmählich in 6000 g siedendes, in einer Destillirblase befindliches Wasser, hält einige Minuten im Kochen und entfernt das Feuer. Nach völliger Abkühlung setzt man das zurückgehaltene $\frac{1}{12}$ zu und lässt über Nacht stehen. Dann destilliert man 1000 g oder soviel ab, dass 1000 Th des Destillates 1,0 Th Blausäure enthalten.

Aqua Amygdalae. Helvet. 100 Th bei gelinder Wärme getrocknete, gepulverte (Sieb IV) und durch Pressen vom Öle befreite bittere Mandeln werden mit Wasser übergossen und mitteleit Dampf 80 Th in eine 20 Th Weingeist enthaltende Vorlage abdestilliert.

Diese Vorschriften geben zu folgenden Bemerkungen Veranlassung. 1) Es ist nicht wendig, die Destillation nach dem Anrühren der Mandeln mit Wasser nicht sofort vorzunehmen, sondern das Gemenge etwa 12 Stunden gut bedeckt stehen zu lassen, da eine längere Zeit für die Zersetzung des Amygdalins durch das Emulsion erforderlic ist. Letzteres verliert über 80°C die Fähigkeit, als Forment zu wirken. Die Menge des gewonnenen Cyanwasserstoffs kann nach 12stündiger Maceration dreimal so gross sein, als wenn man sofort destilliert. 2) Da der Cyanwasserstoff flüchtig ist, ist es notwendig, das aus dem Kühler kommende Rohr so zu verlängern, dass es direkt in die Flüssigkeit der Vorlage taucht, um Verluste zu vermeiden. 3) Man wird finden, dass, nachdem die vorgeschriebene Menge Destilat übergezogen ist, der Nachlauf noch reichliche Mengen Cyanwasserstoff enthält, den wir man gesondert auffangen und in den meisten Fällen verwenden, um das zuerst Übergezogene auf den vorgeschriebenen Gehalt zu bringen. Wo die Herstellung des Bittermandelwassers eine häufig wiederkehrende Operation ist, kann man diese Nachläufe sammeln und aus ihnen durch Dampfdistillation direkt ein vorschriftsmässiges Wasser gewinnen. Man bestimmt in den gemischten Nachläufen den Cyanwasserstoffgehalt, und berechnet daraus den vorzuliegenden Alkohol, indem man aber nur $\frac{1}{6}$ des vorhandenen Cyanwasserstoffs in Rechnung stellt, da etwa $\frac{1}{6}$ bei der Destillation verloren geht.

Eigenschaften. 1) Das Präparat soll stark nach Cyanwasserstoff riechen und dieser Geruch auch nach dem Ausfällen desselben mit Silbernitrat bleiben, da Benzaldehyd

und Benzaldehydcyanhydrin (Verbindung beider, nämlich $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{HCN} = \text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{smallmatrix} \text{H} \\ \diagup \\ \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{CN} \end{smallmatrix}$)

dabei nicht gefällt werden. Ein durch einfaches Zusammenmischen von Blausäure, Wasser und Alkohol hergestelltes Bittermandelwasser würde hierbei den Geruch verlieren. 2) Es reagiert neutral oder höchstens ganz schwach sauer und zeigt je nach der Menge des darin enthaltenen Alkohols eine stärkere oder geringere Trübung. 3) Spec. Gew. nach Germ. bereitet 0,978—0,977. Dasselbe ist festzustellen, da es einmal über die Menge des darin enthaltenen Alkohols Aufschluss giebt, andererseits bei der Feststellung des Blausäuregehaltes berücksichtigt werden muss. 4) Beim Abdampfen darf ein wägbare Rückstand nicht hinterbleiben. Ist ein solcher vorhanden und giebt er nach dem Eindampfen mit Salzsäure würfelförmige Krystalle von Kalium- oder Natriumchlorid, so liegt der Verdacht auf Zusatz von Cyankalium resp. Cyannatrium zum Präparat vor.

Feststellung des Blausäuregehaltes und Stellung des Destillates auf denselben. Der Gehalt wird übereinstimmend auf 0,1 Proc. HCN normirt.

Zu seiner Bestimmung werden 10 ccm des Präparates mit 90 ccm Wasser verdünnt, mit 5 Tropfen Kalilauge und einer Spur Natriumchlorid versetzt und unter Umrühren solange $\frac{1}{10}$ N Silberlösung zugegeben, bis eine bleibende Trübung entsteht. Dazu sollen 1,8—2,0 ccm der Silberlösung verbraucht werden.

Der Zusatz der Kalilauge hat den Zweck, das Benzaldehydcyanhydrin zu zerlegen unter Bildung von Benzaldehyd und Cyankalium. — Lässt man nun Silberlösung zufließen, so entsteht nicht unlösliches Silbercyanid, sondern leicht lösliches Kalium Silbercyanid. — Erst wenn alles Cyan in diese lösliche Doppelverbindung übergeführt ist, und ein weiterer Tropfen Silberlösung zusetzt, entsteht unlösliches Chloralbor.

1 ccm der $\frac{1}{10}$ N Silberlösung enthält 0,017 AgNO₃ und zeigt 0,0054 HCN an, also 1,8 ccm 0,00972 HCN und 2,0 ccm 0,0108 HCN.

Das spec. Gew. des Präparates liegt wegen des Alkoholgehalts unter 1,0, nach Germ. bei 0,958—0,957, also im Mittel 0,955, es ermittelt sich daher der Gehalt des Präparates an HCN nach folgender Gleichung:

$$\begin{array}{rcl} 955 & 0,972 = 1000 & x \\ 955 & 1,08 = 1000 & x \end{array} \quad \begin{array}{l} x = 1,017 \\ x = 1,18 \end{array}$$

1000 Th enthalten also 1,017—1,18 HCN = 0,1017—0,118 Proc

Zur gewichtsanalytischen Bestimmung des Cyanwasserstoffes versetzt man 30,0 das Präparates mit soviel Ammoniakflüssigkeit, dass es deutlich danach riecht, säuert mit Salpetersäure an und fällt mit Silbernitrat aus. Den entstandenen Niederschlag von Silbercyanid sammelt man auf einem Filter, trocknet und glüht in einem Porcellantiegel.

Es resultirt metallisches Silber, das man wägt. 4 Th Ag = 1 Th HCN

Nach der Darstellung des Präparates wird man den Gehalt an HCN zu hoch finden und hat dasselbe nun entsprechend mit einer Mischung von 3 Th Wasser und 1 Th Weingeist zu verdünnen nach der Gleichung

$$0,1 a = b x$$

wobei a den proc HCN-Gehalt des unverdünnten Bittermandelwassers und b die Menge des Destillates bezeichnet. $x = \frac{a b}{0,1}$ giebt dann dasjenige Gewicht an, auf welches das Destillat zu verdünnen ist.

Da, wie oben angeführt, nach dem Ueberdestilliren der vorgeschriebenen Menge noch ein blausaurehaltiges, wenn auch schwächeres Destillat gewonnen wird, so kann man diesen „Nachlauf“, nachdem man ihn mit $\frac{1}{8}$ Weingeist versetzt hat, zum Verdünnen des ersten, zu starken Destillates verwenden. Man bestimmt in dem so verdünnten Nachlauf den Gehalt an HCN und berechnet die dem ersten Destillat zuzufügende Menge nach folgender Gleichung

$$a b = c x$$

a ist die Differenz des HCN-Gehaltes des verdünnten Nachlaufes vom vorgeschriebenen — b die Differenz des HCN-Gehaltes der ersten Destillation vom vorgeschriebenen. — c die Menge des ersten Destillates

Anwendung. Innerlich als die Sensibilität und Reflexthätigkeit herabsetzendes Mittel bei starkem Hustenreiz, Bronchitis, Pneumonie, Keuchhusten, Gastralgie, Angina pectoris, auch bei Venenstauung.

Aqua Amygdalae amarae U-St. ist eine durch Schütteln und Filtriren erhaltene Auflösung von 1 cem blausaurehaltigen Bittermandelöles in 999 cem Wasser.

Aufbewahrung in kleineren, gelben oder geschwärzten, ganz gefüllten und gut verschlossenen Gläsern an einem kühlen Orte. Vorsicht! Abgabe als Heilmittel nur gegen ärztliche Verordnung. Höchste Einzelgabe nach Austr. 1,5 g, nach Germ. und Helvet. 2,0 g, höchste Tagesgabe nach Austr. 5,0 g, nach Germ. und Helvet. 8,0 g. Bittermandelwasser darf nach Germ. statt **Aqua Laurocerasi** abgegeben werden.

Aqua Amygdalarum amararum diluta. **Aqua Cerasorum.** **Aqua Cerasorum amygdalata.** — **Kirschwasser.** Verdünntes Mandelwasser. Pfirsichblüthenwasser. Nach Austr. und Germ. 1 eine Mischung aus 1 Th Bittermandelwasser und 19 Th Wasser, enthält also 0,005 g HCN in 100 g. Die Abgabe im Handverkauf für Küchenswücke ist gesetzlich nicht beschränkt.

Sirupus Aquae Amygdalarum amararum, **Sirupus Acidi hydrocyanici** Bittermandelwasser 10 Th, weisser Sirup 90 Th.

V. †† Oleum Amygdalarum (amararum) aethereum. Oil of Bitter Almond (U-St.) **Essence d'Amande amère** (Gall.) **Hulle volatile d'amandes amères.**

Gewinnung. Die durch Anpressen von bitteren Mandeln oder Aprikosenkernen erhaltenen Presskuchen werden gepulvert, gesiebt, mit 6—8 Th lauwarmem Wasser (50—60° C) angerührt und nach zwölfstündigem Stehen von dem inzwischen gebildeten ätherischen Oele durch Destillation getrennt. Nach einer Vorschrift von **PETTERKOFF** werden 12 Th entölte und gepulverte Mandeln unter Umrühren in 100—120 Th Wasser eingetrugen. Nachdem der Brei $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Stunde bei Siedehitze gestanden hat, lässt man erkalten, mischt 1 Th frisches, mit 6—7 Th Wasser angerührtes Mandelpulver hinzu und lässt 12 Stunden stehen. Das heisse Wasser löst das Amygdalin besser als kaltes, versäuft aber das Emulsion. Um die Spaltung einzuleiten, muss also frisches — nicht erhitztes — Mandelpulver hinzugefügt werden. Das in einem Gewichtstheile Mandeln enthaltene Emulsion reicht zur Zersetzung des Amygdalins von 12 Th aus. Das fertige Bittermandelöl wird aus dem Brei durch eingeleiteten Wasserdampf abgetrieben. Die Destillation über freiem Feuer ist nicht zu empfehlen, da die Masse leicht überschäumt oder anbrennt. Wegen der giftigen Blausäuredämpfe muss bei der Destillation stark gekühlt werden. Den Kühler verbindet man luftdicht durch Schwansblase mit der Florentiner Flasche, von deren Halse aus man durch ein Glasrohr die überschüssige Blausäure in Wasser oder ins Freie leitet. Das Oel sammelt sich in der Vorlage am Boden. Das abfließende Wasser enthält

sehr viel Oel goldst, das man durch Cohobation gewinnt. Hierzu bringt man das gesammelte Wasser in eine Blase, die man durch indirekten Dampf heizt. Das im Wasser gelöste Oel geht mit den ersten Antheilen über. Sobald reines Wasser kommt, unterbricht man die Destillation. Die Ausbeute aus bitum. Mandeln beträgt 0,5–0,7 Proc., aus Aprikosenkernen 0,6–1,0 Proc. Legt man die Berechnung die Presskuchen zu Grunde, so ist die Ausbeute knapp doppelt so gross.

Blausäurefreies Bittermandelöl. Zur Darstellung schüttelt man 10 Th. des Oeles, wie es durch Destillation gewonnen wurde, mit 6 Th. gelöschtem Kalk, 3 Th. reihem Eisenvitriol und der entsprechenden Menge Wasser kräftig durch, und destillirt das nunmehr entblausaure Oel mit Wasserdampf ab. Man überzeugt sich durch die unter „Prüfung“ angegebene Reaktion, ob alle Blausäure entfernt ist.

Eigenschaften. Das blausäurehaltige Bittermandelöl ist eine farblose, im Alter gelbe, stark lichtbrechende Flüssigkeit von blausäureähnlichem, aromatischem Geruche (Vorsicht!) und stark brennendem, etwas bitterem Geschmacke. Das spec. Gew. des normalen Oels liegt zwischen 1,045 und 1,06 (1,060–1,070 U-St). Es ist jedoch höher, bis 1,1, wenn das Oel sehr viel Benzaldehydyanhydrid enthält. Optisch ist es inaktiv. Frisch bereitet ist es neutral, reagirt aber später wegen der durch Oxydation gebildeten Benzoesäure, die sich mitunter sogar in Krystallen abscheidet, sauer. Bittermandelöl löst sich ziemlich leicht in Wasser, nach Fruchiger im Verhältniss von 1:800. Die Gegenwart von Blausäure erhöht die Löslichkeit beträchtlich. Von Spiritus dilutus ist 1 Theil zur klaren Lösung von 1 Th. Oel erforderlich. Salpetersäure löst Bittermandelöl ohne Entwicklung von Stickoxyddämpfen. Der Blausäuregehalt beträgt in der Regel 1,5–5,0 Proc., ist aber manchmal bedeutend höher. Blausäurefreies Bittermandelöl hat die Eigenschaften des reinen Benzaldehyds. Spec. Gew. 1,053. Es löst sich in 1–2 Th. Spiritus dilutus klar auf.

Prüfung. Auf Alkohol prüft man, indem man einige Tropfen des Oeles in Wasser fallen lässt, die sofort untersinkenden Tropfen sind bei Gegenwart von Alkohol weiss und undurchsichtig, bei reinem Oel hingegen klar.

Fremde ätherische Oele oder Nitrobenzol werden auf folgende Weise nachgewiesen. Man schüttelt 1 cem des Oeles in einem Reagireylinder mit 10 cem einer kalt gesättigten Natriumsulfatlösung durch und erwärmt das Gemisch wenige Minuten lang auf dem Wasserbade. Bei reinem Oele verschwindet der Geruch vollständig und es entsteht eine fast klare Lösung. Fremde Oele scheiden sich als Oeltropfen an der Oberfläche der Flüssigkeit ab (U-St).

Das häufigste Verfälschungsmittel für Bittermandelöl ist der künstliche Benzaldehyd. Da er von seiner Darstellung (siehe diese) her meist Chlor enthält, so kann man ihn leicht nachweisen. Man bringt ein Stück fadenförmig zusammengefaltetes, mit einigen Tropfen des zu untersuchenden Oels getränktes Papier in einen kleinen Porcellantiegel, der in einer grösseren Porcellanschale steht, und zündet das mit Oel getränkte Papier an. Dann wird ein bereit gehaltenes etwa zwei Liter fassendes, innen mit destillirtem Wasser benetztes Becherglas schnell darüber gestürzt. Die Verbrennungsgase schlagen sich an den feuchten Wänden nieder, die inneren Wandungen des Glases werden alsdann mit etwas destillirtem Wasser auf ein kleines Filter abgespült. Das Filtrat darf mit Silbernitratlösung keine Trübung, noch viel weniger aber einen Niederschlag von Chloralber geben. Aechtes Oel giebt niemals eine Chlorreaktion. Da neuerdings aber auch chlorfreier Benzaldehyd in den Handel gebracht wird, so borgt das Ausbleiben der Chlorreaktion nicht immer für die Reinheit des Oeles.

Auf Blausäure prüft man qualitativ, indem man 10 Tropfen des Oeles in etwas Alkohol löst, mit einigen Tropfen Natronlauge versetzt und gut umschüttelt, dann fügt man eine kleine Menge einer esenoxydhaltigen Ferrosulfatlösung (oder Ferrosulfatlösung und 1 Tropfen Ferrichlorid) hinzu, und versetzt mit Salzsäure im Ueberschuss. Ein tief blauer Niederschlag von Berlinerblau zeigt die Gegenwart von Blausäure an. Sind nur Spuren von Blausäure zugegen, z. B. bei einem schlecht entblausauerten Oele, so tritt nur eine blaue oder blaugrüne Färbung ein. Da der Blausäuregehalt beim Bittermandelöl sehr stark

wechselt, so wie zum medizinischen Gebrauch die Anwendung von Bittermandelöl mit einem bestimmten Gehalt an Blausäure wünschenswerth

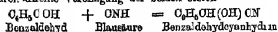
Die quantitative Bestimmung der Blausäure kann auf gewichtsanalytischen oder auf massanalytischen Wege geschehen

1) Gewichtsanalytisch Man wägt ungefähr 1 g des Oeles in einem Boehrerglase genau ab, löst es in der 10–20fachen Menge Spiritus und fügt 10 g (etw. mehr) alkalisches Ammoniaklösung hinzu Nach kurzem Stehen wird 1 g Silbernitrat (in Wasser gelöst) dazu gethan, und das Ganze mit Salpetersäure angesäuert Ist die Flüssigkeit klar geworden, so bringt man das ausgeschiedene Cyansilber auf ein getrocknetes und gewogenes Filter, wäscht sorgfältig mit Wasser aus und trocknet bis zum konstanten Gewicht bei 100° C Die Behandlung mit Ammoniak ist nothwendig, um das im Oele enthaltene Benzaldehyd-cyanhydrin aufzuschließen — Gefundenes $\text{AgCN} > 0,2015 \text{ ist} = \text{HCN}$

2) Massanalytisch Nach **VIELMEIER** Die Methode ist zwar bequemer, aber weniger genau als die vorige, da die Endreaktion nur schwer zu erkennen ist

Man wägt genau 1 g Bittermandelöl in ein Kölbchen, gibt 10 ccm in Wasser aufgeschwemmtes Magnesiumhydroxyd sowie einige Tropfen Kaliumchromatlösung hinzu und übrigt unter fortwährendem Umschütteln langsam mit $\frac{1}{2}$ Normal Silberlösung, bis die rothe Farbe von Silberchromat das Ende der Reaktion anzeigt Durch Multiplikation der verbrauchten ccm Silberlösung mit 0,0027 erhält man die in 1 g Oel enthaltene Menge Blausäure

Bestandtheile. Bittermandelöl ist ein Gemisch von Benzaldehyd, Blausäure und Benzaldehydcyanhydrin (Mandeläurenitril, Phenylcyanhydrin) Der zuletzt genannte Körper entsteht durch direkte Veräuerung der beiden ersten



Da das Nitril leicht zersetzlich ist und bei der Wasserdampfdestillation zerfällt, so kann es erst nach der Destillation im Oele entstanden sein Es bildet sich besonders reichlich bei der längeren Berührung von Benzaldehyd mit blausäurehaltigem Wasser Je mehr ein Oel von dem Nitril enthält, desto höher ist sein spec Gew (Spec Gew des reinen Mandeläurenitrils 1,124) und desto cyanwasserstoffreicher ist es Oele mit höherem spec Gew als 1,035 sollten deshalb wegen des zu hohen Blausäuregehaltes zu medizinischen Zwecken nicht verwendet werden Der Gehalt an Blausäure beträgt bei Oelen von dem normalen spec Gew 1,045–1,60 = 1,5–5 Proc — 2 Oele vom spec Gew 1,086 und 1,086 enthalten 8 und 11,4 Proc Blausäure (**SCHIMMEL**)

Aufbewahrung Das blausäurehaltige Bittermandelöl wird in kleinen, möglichst gefüllten, gut verstopften Flaschen im Dunkeln in der Reihe der direkten Gifte aufbewahrt

Anwendung. Wegen des schwankenden Gehalts an Blausäure wird das Bittermandelöl nur selten noch als Arzneimittel angewendet Dosis $\frac{1}{4}$ –1 Tropfen in schwach wässriger Lösung Gegengifte sind Chlorwasser, verdünnte Chlorkalklösungen, Opium, Morphin, sowie Begießungen mit kaltem Wasser Die größte Menge des blausäurehaltigen Bittermandelöls wird in der Lagersafrabrikation sowie bei der Herstellung feiner Toiletteparfums verbraucht

Magenmorsellen, Morsuli aromatica Weisses Zucker kocht man mit $\frac{1}{4}$ seines Gewichtes Wasser ohne Umrühren (f) bis zur Federprobe (Floekbildung einer abge schiederten Probe), fügt zerschnittene Mandeln und Gewürze hinzu, rührt um, gusst so gleich in verjagbare, mittelst eines Schwammes angefeuchtete Formen aus Buchenholz, vertheilt die Masse durch Aufstoßen auf den Tisch gleichmässig und zerschneidet sie halb-erkaltet mit einem dünnen, scharfen Messer in schmale Streifen Die Mandeln sind vorher geschält, in Längsstreifen geschnitten und verschiedenartig gefärbt worden

Farbstoffe Kurkumafärbung, ammoniakalische Karminlösung, Chlorophyll in Aether wenigstens gelöst, Indigokarmin, Citronat und Pomeranzenschalenkonfekt in Würfeln, die Gewürze als staubfrees, grobes Pulver beige mischt

Species ad morsulas, Morsellengewürz. Nach **HAGER** Zimmt 17,5, Kardamomen 7,5, Ingwer 7,5, Galgant 3,5, Muskatnuss 3,5, Gewürznelken 3,5 Nach **DIERCKMANN** Zimmt 40, Kardamomen 20, Ingwer 10, Galgant 5, Muskatnuss 5, Gewürznelken 20 Th

Morsuli aromatica **DIERCKMANN** Zucker 1000, Wasser 250, Gewürz 25, Citronat, kandirte Pomeranzenschalen, gefärbte und ungefarbte Mandeln, Pistazien 40 Th — Durch geringe Aenderungen der Verhältnisse und entsprechende Zusätze giebt diese Masse mit 10 Citronensaure und einer fein gewiegten Citronenschale die Morsuli Citri, mit 10 Vanillazucker (10 proc) und 30 gebrannten, grob gemahlenen, mit 20 Cognac condensierten Kaffeebohnen die Morsuli Coffeae, mit 50 Ingwer die Morsuli Zingiberis, Morsuli Cacao kocht man aus Zucker 1000, Wasser 250, ungefarbten Mandeln 150, Vanillazucker 10, harter

Vanillechokolade in erbsengrossen Stücken 200, Morsh mannata aus Zucker 500, Wasser 125, Kaliumnatriumtartrat 100, Süssholzpulver 100, Manna 500, Citronenöl 5 Tropfen

Aqua cosmetica orientalis, Henna's orientalisches Wasser Bittermandel-Emulsion 95,0, Quacksilberchlorid 0,015, Benzoeöl 1,0

Confectio s. Conserve Amygdalae Geschälte Mandeln 8, Gummi arabicum 1, Zucker 4 Th. stösst man zu einem Teig an

Emulsio Amygdalarum Germ Süsse Mandeln 1 Th., Wasser q s zu 10 Th. Selt flüssigkeit Form mag Berol Mandelmilch Mandelemulsion 18 180 g, weisser Sirup 20 g

Emulsio Amygdalarum composita. Ergänzt Süsse Mandeln 4, Bienenkrautamen 1 werden mit verdünntem (!) Bittermandelwasser 64 zur Emulsion angestossen, durchgeschütt und Zucker 8, gebranntes Magnesia 1 zugefügt

Emulsio Amygdalarum cum Morphine (Münchener Nosokomial-Vorschrift) Mandelmilch 180,0, Morph. hydrochlorici 0,02, Weisser Sirup 20,0

Emulsio Amygdalarum gummosa (Ph. bavar.) Süsse Mandeln 10,0, Wasser 90,0, Gummi 10,0

Emulsio Amygdalarum pro potu (Münchener Nosokomial-Vorschrift) Süsse Mandeln 25,0, Wasser 500,0, Weisser Sirup 20,0

Emulsio amygdalina Austr Geschälte süsse Mandeln 25, Zucker 15, Wasser q s zu 250 g Sehtflüssigkeit

Emulsio gummosa. Mandelemulsion 90, Gummischleim 10 Th

Emulsio laxativa Viennensis Dittmerich Manna 25,0 löst man in Mandelemulsion 75,0, seht durch, fügt 5,0 Zimmtwasser und Wasser q s zu 100,0 hinzu

Emulsio oleosa, Mixture oleosa, — Oleumulsion

	Austr	Germ, Helvet	Hung
Mandelöl	10	20	8
Arabisches Gummi (pulv.)	5	10	4
Wasser	175	170	180
Zucker Sirup	10	—	8

Emulsio oleosa cum Morphine (Münchener Nosokomial-Vorschrift) Mandelöl 10,0, Gummi 5,0, Wasser 85,0, Morph. hydrochlorici 0,02, Weisser Sirup 20,0

Emulsion d'amande (Gall.) **Lait d'amande**. **Emulsion simple**. Rp Amygdalarum dulcium, Sacchari alb., Aquae distillatae 1000,0

Emulsion Amygdalae U-St — Mixture Amygdalae, Milk of Almond — Süsse Mandeln 60 g, Gummi arabicum 10 g, Zucker 80 g, Wasser q s zu 1000 ocm Emulsion

Farina Amygdalarum. **Furfur Amygdalarum**. — Mandelkiesel. — **Son d'aman** des — Branc of almonds — Nach Dittmerich Kakaoöl 50,0 geschmolzen, verrührt man mit Talkpulver 100,0, fügt Bohnenmehl 500,0, Mandelkiesel 250,0 hinzu, alsdann Glycerin 50,0, Kölnisch Wasser 80,0, Kummel 0,1, Aetherisches Bittermandelöl 20 Tropfen, Ambratinktur 5 Tropfen

Nach Paschke Mandelmehl 700, Reiszstärke 160, Veilchenwurzel 70, Seife 60, Bittermandelöl 1 Th

Nach Süss Ap-Ztg Mandelöl (aus Pflanzkernen) 60 g, entwässerte Soda 120 g, Weizenmehl 2000 g, Aetherisches Bittermandelöl, Santöl, Ylang-Ylangöl je 60 Tropfen Weizenmehl 240, Borax 100, Lavendelöl 2, Mandelmehl 240, Portugalöl 5, Bittermandelöl 0,5, Veilchenwurzel 50, Glycerin 100, Talum 20, Infusorienerde 250 Th

Glycerin-Cold-Cream. **Crème céleste** (Diet) Mandelöl 600, Walrat, weisses Wachs je 80, schmilzt man, setzt Borax 5, in Glycerin und Wasser je 120 gelöst, zu, rührt schaumig und fügt Rosenöl 1, Bergamottöl, Neroli je 0,5, einige Tropfen Ambratinktur hinzu

Honig-Mandelpasta (Buchenstein) Bittere Mandeln, geschält und gestossen 210, Mandelöl 420, Bergamottöl 6, Honig 420, Eidotter 136, Citronenöl und Nelkenöl je 4 Th

Kampher-Cold-Cream. Kampher 50, Mandelöl 500, Wasser 270, Moschustinktur 10 Tropfen, sonst wie vorge

Kraumbambull. Bittere Mandeln gestossen 0,5 kg, Wasser 1 kg, man stellt einen Tag bei Seite, fügt hinzu Zimmt 30 g, Nelken 30 g, Pomeranzenschale 120 g, Ingwer 60 g, Spiritus (75 proo) 20 l, Cochenille 8 g, Weinstein 2 g, presst nach 8 Tagen, dazu Zucker 4 kg, Wasser 20 l (Pharm Ztg)

Looch album oleosum (Helvet) **Linctus domuleus** Weisser Looch — Looch pectoral s huileux — Mandelöl 10, Arabisches Gummi 10, Pomeranzenschalenblutwasser 15, Wasser 40, Mandelwasser 1, Gummisirup 24

Mandel-Crème, **Mandel-Cold Cream** (Diet) Weisses Wachs, Walrat je 80, Mandelöl 560, Wasser 280, Borax 5, Bergamottöl 2, Rosenöl 0,5, Bittermandelöl 10 Tropfen Bereitung wie Glycerin Cold-Cream

Mandel-Orgeade, **Orgeat** Geschälte süsse Mandeln 100, bittere Mandeln 10, Pomeranzenschalenblutwasser 50, Zucker 100 Th, zu einem zarten Brei zerstoßen

Mandelseife. Talkkernseife 750, venetian Seife 125, Kokosseife 125, schmilzt man vorsichtig, setzt 10, kieselliches, chlorfreies Bittermandelöl zu und giesst in Formen aus

Pasta cosmetica manualis. Handpasta (Diet) Süss Mandeln, geschält 300, bitter 200, stößt man mit Rosenwasser 10, Borax 30, zur gleichmässigen Masse an, setzt Walrat 50, mit Kampboröl 50 geschmolzen, hierauf Kartoffelmehl 200, Talk 100, mit Rosenwasser 200 angerührt, zu, arbeitet die Masse durch und parfümt sie

Nach FASCHUS Süss Mandeln 600, bittere 200, Honig 100, Perubalsam 100

Persiko. Bittermandelöl, blausaurefrei, 4 g, Nerholöl 2 Tropfen, Kardamomenöl Citronenöl je 5 Tropfen, Spiritus 4 l, Zucker 2,5 kg, Wasser q s zu 10 l

Pomade divine Walrat 80, Schweinefett 170, Mandelöl 250, Muskatnuss 15 Storax 20, Zibeth 2,5, Benzoe 20, Nelken 15, Veilchenwurzel 20, erwärmt man längere Zeit im Wasserbade, giesst klar ab und fügt allmählich Oangenblüthenwasser 500, hinzu

Pomaden-Grundlage (Diet) Mandelöl, Walrat je 100, Schweinefett 800 Man schmilzt und ruht bis zum Erkalten

Pulvis cosmeticus. Pulvis manualis. Hand-Waschpulver (Diet) Steinseife Hausseife je 150, Veilchenwurzel, Talk je 100, Mandelkleie, Bohnenmehl je 200, Borax 20 Kölnisch-Wasser 50, Moschustinktur, Bittermandelöl je 5 Tropfen, vorher mit Glycerin 5 gemischt

Salleyl-Crème. Wie Glycerin Cold Cream, nur werden statt Borax im Glycerin Salicylsäure 10 fein verteilt

Schönheitskugeln (BUCKHAMPTON) Mandelkleie, Seife, Kartoffelmehl je 255, Veilchenwurzel 145, man mischt, stößt mit Benzotinktur zu einem Teig an und formt Kugeln daraus

Amandine (Buchh) Weiße Kalkseife 20, Zucker 20, löst man in Wasser 50, und rührt allmählich zu Mandelöl 900, Bergamottöl 5, Citronenöl, Bittermandelöl, Nelkenöl je 2 Weisses, nicht durchscheinende Salbe (notfalls mehr Seife)

Sirupus Amygdalarum. Sir. amygdalinus s. emulsivus. — Mandelsirup. Mandelsaft — Sirup d'orgeat. — Syrup of Almond

Austr Geschälte süss Mandeln 80 Th, bittere 20 Th, gepulverter Zucker 120 Th, man stößt mit Wasser 200 Th zur Emulsion an, seigt durch, presst aus und löst unter Umrühren gepulverten Zucker 200 Th

U-St giebt ähnliche Verhältnisse, ausserdem einen Zusatz von Orangenblüthenwasser

Germ Süss Mandeln 15 Th, bittere 8 Th werden geschält, mit Wasser 40 Th zur Emulsion angestossen, die Seiflüssigkeit soll mit Zucker 60 Th durch ein maliges Aufkochen 100 Th Sirup ergeben

Ein Zusatz von 5 Th arabischem Gummi haftet (Diet) einen haltbaren, sich nicht entmischenden Sirup Aufbewahrung In kleinen, ganz gefüllten Flaschen im Keller Vor dem Gebrauch kräftig umzuschütteln

Linctus leniens. Mandelsirup, Eibischsirup je 20 Th, Brechwurzelsirup 10 Th

ALBIN DEFLORS tablettes pectorales sind Tabletten aus Mandeln, Zucker, Morpher und Ipecacuanha

Cataplasma leniens Raven ist Mandelkuchenbrei

Christofia. Ein Magenweiss aus Zimmt, Nelken, bitteren Mandeln, Zucker, Weis und Weingeist

Spiritus Amygdalae amarae U-St Spirit of Bitter Almond. Bittermandelöl 10 cem, Weingeist (91 Gew Proc) 800 cem, Wasser q s zu 1000 cem

Uhrmacheröl Süssmandelöl 100, dickflüssiges Paraffinöl 5, Klauenfett 10, gepulvertes Natriumbicarbonat 10, werden unter steterem Schütteln 2—3 Wochen bei Seite gestellt, dann filtrirt Für grössere Uhren Mandelöl 60, Provaneröl 50, Klauenfett, dickes Paraffinöl je 10, Natriumcarbon 15

Unguentum Aque Rosae (U-St), Ungt. emollens (Austr), Ungt. leniens (Germ), Ungt. refrigerans (Helvet) Erweichende Salbe — Cold-Cream. Crème céleste. — Ointment of Rose Water.

	Anstr	Helvet	nach UNWA (Kühlsalbe)
Weisses Wachs	10	5	5
Walrat	20	10	5
Mandelöl	80	60	50
Rosenwasser	20	25	50

Germ Weisses Wachs 4, Walrat 5, Mandelöl 82, Wasser 16, Rosenöl 1 Tropfen auf je 50 g

U-St Walrat 125 g, Weisses Wachs 120 g, Mandelöl 600 cem, draufsches Rosenwasser 190 cem, Borax 5 g

Antidiabetin ist eine Mischung aus Mandelöl und Saccharin (of. Manna)

GUEROUCH'S Zahntinktur ist ein weingeistiger Auszug aus Brasilienholz, Fichtensprossen, Veilchenwurzel, Cochenille mit einem Zusatz von Bittermandelwasser und Löfelfkrautspiritus

Loech solide Dr GALLIOT ist Mandel-Orgeade

Mandelbrot, Pavr's, für Diabetiker, wird aus theilweise entölt, süßen Mandeln unter Zusatz von Eiern, Pulvis aromaticus etc. gebacken.

Pulvis Amygdalae compositus **Compound Powder of Almonds** (Brit.) Besteht aus süßen Mandeln 200 Th., Zucker 100 Th., arabischem Gummi 25 Th. — 20 g dieser Mischung geben mit Wasser 160 g die *Mistura Amygdalae*, Almond Mixture.

Mandelmilchextrakt von JUL URBAN in Dresden ist ein sehr dicker Mandelsirup. **Nectarsirup** der engl. Sodawasserfabrikanten enthält Vanille-, Rosen- und Citronenextrakt, Mandelemulsion und Zucker.

Resorbin ist eine Salbengrundlage aus Mandelöl, Wachs und Wasser, gebunden durch wenig Leim und Seife.

Sculein von A. WASMUTH, gegen Ratten und Mäuse, enthält als wirksamen Bestand theil bittere Mandeln.

VI †† Amygdalinum **Amygdalin**, **Amygdalina** Das Glukosid der bitteren Mandeln $C_{20}H_{27}NO_{11} + 3H_2O$ Mol Gew. = 511.

Darstellung Gepulverte, vom fetten Öle möglichst befreite Presskuchen der bitteren Mandeln oder Pfirsichkerne werden mit der 2–3fachen Menge 95proc. Alkohol einige Stunden am Rückflusskühler ausgekocht. Man trennt den alkoholischen Auszug ab und wiederholt das Auskochen mit frischem Alkohol nochmals. Die alkoholischen Auszüge werden nach dem Absetzen filtrirt, darauf destillirt man $\frac{1}{4}$ des Alkohols ab und vermischt die rückständige Lösung mit $\frac{1}{2}$ Volumen Aether. Die in der Kälte ausgeschiedenen Krystalle werden mit Aether gewaschen und aus siedendem 90procentigem Alkohol umkrystallisirt.

Eigenschaften Krystallisirt aus Wasser oder wasserhaltigem Alkohol in durchsichtigen, prismatischen Krystallen mit 3 Mol H_2O , aus starkem Alkohol wasserfrei in weissen, glänzenden Blättchen. — Ohne Geruch, von schwach bitterem Geschmack, von neutraler Reaktion. Löslich in 12 Th. kaltem und in jedem Verhältniss in siedendem Wasser, ferner in 900 Th. kaltem oder 11 Th. siedendem Alkohol von 95 Proc., in Aether unlöslich. Die Lösungen polarisiren links. Es wird bei 110–120° C. wasserfrei, bei 160° C. bräunlich und schmilzt unter Zersetzung gegen 200° C. Bei Gegenwart von Wasser wird es durch Emulsion (z. B. durch Emulsion aus süßen Mandeln) in Glukose, Benzaldehyd und Cyanwasserstoffsäure (bez. in Benzaldehyd-Cyanhydrin s. S. 279) zerlegt. Ähnliche Spaltungen erfolgen mit verdünnter Schwefelsäure oder Salzsäure $C_{20}H_{27}NO_{11} + 2H_2O = C_6H_6O + HCN + 2C_6H_5O_4$. Von konz. Schwefelsäure wird es mit blassevioletter Farbe gelöst. Beim Eindampfen mit konz. Salzsäure entstehen Mandelsäure und braungefärbte Humuskörper, letztere aus der Glukose.

Aufbewahrung Obgleich Amygdalin an sich — d. h. im nicht gespaltenen Zustande — ungiftig sein soll, so ist es doch unter Berücksichtigung der leichten Abspaltbarkeit von Blausäure sehr vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung Amygdalin wird nur selten als Blausäure-Quelle angewendet. 1,7 g trockenes Amygdalin giebt mit einer Emulsion aus süßen Mandeln 0,1 g Cyanwasserstoff und 0,8 g Bittermandelöl. Eine Mixtur aus 1,7 g Amygdalin und 100 g Emulsion aus süßen Mandeln entspricht demnach im Blausäure-Gehalt dem Bittermandelwasser der Germ III.

Amygdalinum amorphum, **Laurocerasin**, sind die aus gewissen Pflanzentheilen z. B. aus den Kernen von *Prunus avium*, den Blättern von *Prunus Lauro Cerasus* etc. abgeschiedenen, bisher noch nicht krystallisirt erhaltenen Amygdaline. Gummimartige, amorphe Massen.

Amylaether aceticus.

Amylaether aceticus **Amylium aceticum** **Amyloxydum aceticum** **Amylacetat**. Essigsäure(Iso)-Amylather oder -ester $C_6H_{11}O_2 \cdot C_2H_5$. Mol Gew. = 130.

Darstellung Man mischt in einem Kolben 130 Th. konz. Schwefelsäure mit 105 Th. technisch reinem Amylalkohol und lässt diese Mischung, gut verkorkt, an einem warmen Orte 2–3 Tage lang stehen. Hierauf bringt man in eine Tubulart. Retorte, welche mit einer guten Kühlvorrichtung verbunden ist, 100 Th. frisch entwässertes und grob ge-

pulvertes Natriumacetat, übergiesst und durchmischt dasselbe mit der obigen Schwefelsäure-Alkohol-Lösung und destillirt nach 12stündigem Stehen aus dem Sandbade unter guter Kühlung 180 Th ab

Das Destillat wird mit 50 Th destillirtem Wasser und 10 Th Natriumbicarbonat gut durchgeschüttelt. Alsdann hebt man die Aetherschicht ab, durchschüttelt sie nochmals mit 15–20 Th Wasser, hebt sie wiederum ab, entwässert sie durch Maceration mit geschmolzenem Calciumchlorid und rektifizirt aus dem Sandbade

Eigenschaften. Farblose, leicht bewegliche, neutrale, entzündliche, durchdringend nach Birnen (Fruchtbonsens) riechende Flüssigkeit. Spec Gew bei 15° C = 0,875. Siedepunkt = 138° C. Wenig löslich in Wasser, in allen Verhältnissen mischbar mit Alkohol, Aether und Essigäther. Nach längerer Aufbewahrung nimmt der Aether saure Reaktion an, was jedoch seine Verwendung als Fruchtäther nicht beeinträchtigt. Nothigenfalls kann er mit Natriumbicarbonat entsäuert und nochmals rektifizirt werden.

Aufbewahrung. In nicht zu grossen Flaschen, unter Korkverschluss, an einem kühlen Orte. Man beachte die Feuergefahrlichkeit!

Anwendung. Nicht als Medikament, aber zur Bereitung von Fruchtessenzen.

Das völlig reine Präparat dient zur Herstellung des Flammenmaasses (HARZEN-ALTEKNOX's Amylacetat-Lampe) in der Photometrie.

Birnenessenz. Pear-oil ist ein Gemisch aus 10 Amylacetat, 1 Essigäther, 90 von demselben Weingeist (0,895).

Reintheinessenz. Ist eine Mischung aus 10 Amylacetat, 2,0 Valeriansäure Äthyläther, 1,0 Essigäther, 90 verdünntem Weingeist (0,895).

Das in der Technik angewendete Amylacetat wird häufig in der Weise bereitet, dass man die oben angegebene Mischung nicht destillirt, sondern nur einige Zeit erhitzt. Alsdann scheidet man den gebildeten Aether durch Zusatz von viel Wasser ab, entsäuert, trocknet und rektifizirt ihn.

Amylaether nitrosus.

Amylum nitrosum (Aust. Germ.) Amylum nitrosum (Helv.). Amyl Nitris (Brit. U-St.) Ether amylnitrox (Gall.) Amyle nitrosum. Amyloxydum nitrosum. Amylnitrit. Salpetersäure-Amyläther. $C_5H_{11}NO_2$. Mol Gew = 117.

Darstellung. In den Kolben A bringt man 100 g Amylalkohol (SP 180° C) in den Kolben B, welcher mindestens 1 l fassen muss, bringt man 20 g Salze. Man erhitzt nun zunächst den Amylalkohol im Kolben A bis auf 100° C, was sich leicht feststellen lässt, da ein Thermometer in die Flüssigkeit eingesetzt ist. Sobald dies der Fall ist, entfernt man die Flamme unter A und giesst in B mittels des Trichterrohres 250 g Salpetersäure von 1,20 spec Gew. Man erwärmt Kolben B vorsichtig so weit, dass ein ruhiger Strom von salpetriger Säure bez. Untersalpetersäure durch A hindurch geht. Die jetzt in A eintretende Reaktion hält den Inhalt von A in leichtem Sieden. Es destillirt Amylnitrit über, welches durch den LIEBIG'schen Kühler condensirt und in der durch Eis kühl gehaltenen Vorlage aufgefangen wird. Gegen das Ende der Operation erwärmt man den Kolben A soweit, dass das eingesetzte Thermometer auf 100° C stehen bleibt. Destillat bei dieser Temperatur nichts mehr über, so unterbricht man das Einleiten von salpetriger Säure und lässt erkalten. Vorsicht! Man hüte sich, den Dampf des Amylnitrits einzuschnappen.

Das Destillat wird zuerst nach und nach mit kleinen Mengen zerriebenen Natriumbicarbonat versetzt und durchgeschüttelt, darauf nach Abstumpfung der freien Säure mit einem gleichen Volumen kalten Wassers durchgeschüttelt und zum Absetzen gebracht. Die abgehobene Amylnitritschicht wird nochmals mit $\frac{1}{2}$ Volumen Wasser durchgeschüttelt, abgehoben, mit geschmolzenem Calciumchlorid entwässert, darauf aus dem Wasserbade rektifizirt. Das bis 90° C Uebergehende wird verworfen, die von 90–100° C übergelassenen Anteile werden als Amylnitrit gesammelt (HLEMAN).

Eigenschaften. In reinem Zustande eine blassgelbliche, klare, leichtbewegliche Flüssigkeit von gewürzhaftem Geschmacke und fruchtartigem Geruche, neutral oder schwach sauer. Spec Gew 0,877 bei 15° C. Siedepunkt 97–99° C. Entzündet mit gelber, leuch-

tender Flamme verbrennend. Seiner chemischen Zusammensetzung nach Salpetrigsäure-Iso-Amylätber (CH_3)₂=CH—CH—CH₂—ONO. In Wasser nicht löslich; leicht mischbar mit Weingeist, Aether, Chloroform, Benzin, Petroläther. Luft, Licht und Wasser wirken zersetzend, der ursprünglich neutrale Aether nimmt saure Reaktion an.

Die einzelnen Pharmakopöen stellen verschiedene Ansprüche auf das von ihnen aufgenommene Amylnitrit.

	Austr.	Brit.	Gall.	Germa.	Helv.	U-St.
Spec. Gewicht	0,902	0,880	0,877	0,87—0,88	0,87—0,90	0,87—0,88
Siedetemperatur	95—98°	90—100°	95°	97—99°	ca. 90°	98—99°

Schon aus diesen Angaben ist zu entnehmen, dass einige Pharmakopöen (Austr. Brit.) nicht absolut reines Amylnitrit vorschreiben. Brit. schützt, dass das Präparat etwa 70, U-St., dass es etwa 80 Proc. Amylnitrit neben nicht näher anzugebenden Beimengungen enthält.

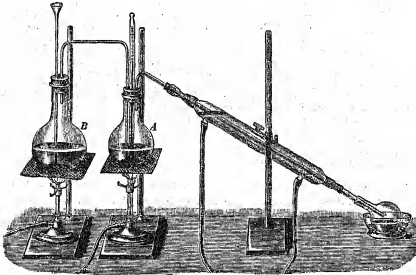


Fig. 50.

Schichtet man über eine Lösung von Ferrosulfat etwas Amylnitrit, so entsteht an der Berührungsfäche eine braune Zone, infolge Oxydation des Eisensalzes durch die salpetrige Säure. — Im Verlaufe der Aufbewahrung nimmt das Amylnitrit durch freiwillige Zersetzung bald saure Reaktion an.

Prüfung. 1) Schüttelt man 5 cem Amylnitrit mit 2 cem Wasser sowie 0,1 cem Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc.) unter Zufügung von 1—2 Tropfen Lackmustrinktur, so darf die Flüssigkeit noch nicht roth gefärbt erscheinen. Da ein völlig neutrales Präparat nicht verlangt werden kann, so soll der zulässige Säuregehalt wenigstens begrenzt werden. Die obige Vorschrift lässt in 100 cem Amylnitrit = 0,428 g salpetrige Säure N_2O_3 zu. 2) Versetzt man 1 cem Amylnitrit mit einer Mischung aus 1,5 cem Silbernitratlösung und 1,5 cem absolutem Alkohol, sowie soviel Ammoniakflüssigkeit, dass der sich bildende Niederschlag gerade wieder gelöst wird, so darf beim gelinden Erwärmen weder Bräunung noch Schwärzung eintreten (Aldehyd, besonders Valeraldehyd). 3) Auf 0°C. abgekühlt, darf Amylnitrit sich nicht trüben, sonst ist es wasserhaltig.

Zur Bestimmung des Gehaltes an salpetriger Säure kann nur die gasometrische Methode im Azotometer (Nitrometer) empfohlen werden.

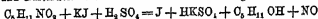
Luxens Nitrometer. Ein in $\frac{1}{4}$ cem getheiltes Rohr a endigt oben in einem Trichter c. Der Trichter besitzt einen „Dreizegehahn“, Fig. 51, welcher gestattet, das Messrohr nach Belieben mit der äusseren Luft oder mit dem Trichter c in Verbindung zu bringen. Ueber den Hahnschlüssel des Dreizegehahnes lässt sich ein Kautschukschlauch ziehen, welcher

mit einem Quetschhahn und einem kurzen Glasrohr versehen ist. Das Messrohr *a* ist mittels eines starkwandigen Schlauches mit dem nicht kalibrierten Niveau-Rohr *b* verbunden. Beide



Fig. 51

noch 10 ccm verdünnte Schwefelsäure (1+9) in den Becher und lässt diese gleichfalls einsaugen. Luft darf bei keiner dieser Operationen eingetreten sein. Dann mischt man die eingesaugenen Flüssigkeiten, welche auf der Kochsalzlösung schwimmen, durch vorsichtige Bewegungen und wartet ab, bis die Reaktion beendet ist. Sobald dies der Fall ist, bringt man das Rohr *b* in eine solche Stellung, dass die Flüssigkeitssäulen in *a* und *b* im gleichen Niveau liegen, hebt die Kubikcentimeter des gebildeten Stickstoffoxyds ab und notiert Temperatur und Luftdruck. Die Reaktion verläuft nach folgender Gleichung



1 ccm Stickstoffoxyd wiegt bei 0° C = 0,0018428 g, bei 25° = 0,0012297 g unter normalem Druck. Die Reduktion des gefundenen Volumens auf 0° und 760 B erfolgt nach der Formel $V_0 = \frac{760(1 + 0,00366t)}{V_a B}$

Herbei bedeuten V_0 = das gesuchte Volumen, V_a das abgelesene Volumen, B der abgelesene Barometerstand, t die beobachtete Temperatur. Vgl. S. 187.

Für die Praxis ist es ausreichend anzunehmen, dass unter Zugrundelegung obiger Gewichtsverhältnisse (d. h. bei Anwendung von 0,26 g Amylnitrit) jeder Kubikcentimeter Stickstoffgas bei Zimmertemperatur = 2 Proc Amylnitrit anzeigt. Bei reinem Amylnitrit müssen also 50 ccm Stickstoffgas, bei 80 proc = 40 ccm erhalten werden.

Aufbewahrung. Wie schon bemerkt wurde, setzt sich das Amylnitrit im Verlaufe der Aufbewahrung, indem es saure Reaktion annimmt. Man bewahrt es in nicht zu grossen, völlig trocknen Flaschen, vor Licht geschützt, vorsichtig auf. Der Vorschlag, es über einigen Krystallen von Kaliumtartrat aufzubewahren, hat sich nicht bewährt. Mehr zu empfehlen ist die Aufbewahrung über etwas gebrannter Magnesia. Im Bedarfsfalle giesst oder filtriert man das erforderliche Quantum ab.

Anwendung. Amylnitrit bewirkt Pulsbeschleunigung und Erniedrigung des Blutdruckes. Man lässt 1—5 Tropfen einathmen bei halbseitigem Kopfschmerz, Epilepsie, Angina pectoris und Asthma. Innerlich 1 bis 2 Tropfen mehrmals täglich gegen intermittierende Fieber der Tropen. Man hüte sich, an Amylnitrit unvorsichtig zu rechnen! Höchstgaben pro

dos: ad inhalationem 0,25 g = gtt. V, pro die = 1,0 g = gtt. XX (Halv)

Amylnitrit tertiaris ($\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{ONO}$). Ist dem vorigen isomer und wird aus Amylenhydrat (dem tertiierten Amylalkohol) durch Einwirkung von salpetriger Säure analog dem Amylram nitratum bereitet. Soll, wie das Amylnitrit, die arterielle Spannung vermindern, aber nicht so gutig sein wie dieses. Ebenso soll es auch weniger zersetzlich sein. Dosis 5 Tropfen auf Zucker oder in Gelatine-Kapseln.



Fig. 52 Luxon's Nitrometer

Amylenum.

Von den fünf theoretisch möglichen Kohlenwasserstoffen der Formel C_5H_{10} haben das sog Iso-Amylen und des Pental auserliche Verwendung als Anästhetica gefunden

! † Iso-Amylenum. Iso-Amylen Valeren Fuselol-Amylen C_5H_{10} . Mol Gew = 70 Unter dem Namen „Amylen“ schlechthin versteht man ein Gemisch von Kohlenwasserstoffen C_5H_{10} , welches durch Wasserabspaltung aus dem Gährungsamylalkohol dargestellt wird

Das stellung. Ein Gemisch gleicher Theile sorgfältig gereinigten und entwässerten Gährungsamylalkohols (S P 130° C) und geschmolzenen, hierauf wieder verkleinerten Zinkchlorids werden in einer geräumigen Retorte, welche mit Kühlvorrichtung und Vorlage versehen ist, einige Tage sich selbst überlassen, darauf aus dem Sandbade der Destillation unterworfen Das unter sorgfältiger Abkühlung gesammelte Destillat wird mit geschmolzenem Calciumchlorid entwässert, darauf im Wasserbade aus einer Retorte mit ein gesetztem Thermometer rectificirt, wobei man nur die zwischen 80 und 40° C übergehenden Theile auffängt

Eigenschaften. Farblose, leicht bewegliche, eigenthümlich ätherartig riechende, süsslich schmeckende, neutrale Flüssigkeit, mit leuchtender Flamme brennend, leicht entzündlich Spec Gew 0,680—0,670 bei 15° C, Siedetemperatur 30—40° C Enthält vorzugsweise Trimethyläthylen $(CH_3)_2C=CH-CH_3$, daneben Isopropyläthylen und Methyläthyläthylen Polymerisirt sich schon beim blossen Stehen in höher siedende Kohlenwasserstoffe wie Diisomylen (S P 156° C), Tinsomylen (S P 249° C)

Prüfung 1) Es ist Rücksicht zu nehmen auf das spec Gewicht, ferner die Siedetemperatur 2) Wird Amylen mit dem gleichen Volumen Wasser geschüttelt, so darf dieses blaues Lackmuspapier nicht rothen

Anwendung Als Inhalations Anästheticum wie das folgende Präparat „Pental“

II † Amylenum (des Ergänz Ap V) Pentalum Trimethyläthylenum
Reines Amylen Pental Trimethyläthylen. C_5H_{10} Mol Gew = 70

Das stellung. In ein mit guter Kühlvorrichtung versehenes Destillirgefäß bringt man 8 Th krystallisirte Oxalsäure, erwärmt im Wasserbade auf 60—90° C und lässt alsdann durch einen Scheidetrichter einen dünnen, regelmässigen Strahl von reinem tertiären Amylalkohol (reinem Amylenhydrat) zufließen Letzteres spaltet sich sofort in Trimethyläthylen und Wasser $C_5H_{11}OH=H_2O+C_5H_{10}$ Nachdem 80 Th Amylenhydrat gespalten sind, empfiehlt es sich, die Oxalsäure zu erneuern — Man trennt das überdestillirte Trimethyläthylen vom übergegangenen Wasser, entwässert es durch geschmolzenes Calciumchlorid und rectificirt aus dem Wasserbade

Eigenschaften Farblose, leicht bewegliche, leicht flüchtige, leicht entzündliche, mit leuchtender Flamme verbrennende Flüssigkeit, im Geruche dem Benzol ähnlich, aber etwas stechend, an Senföl erinnernd Spec Gew 0,667 bei 15° C Siedepunkt 37—38° C [Ergänz Spec Gew = 0,69, Siedep 36° C >] In Wasser unlöslich, leicht löslich in Chloroform, Aether, Weingeist von 90 Proc (nicht mit solchem unter 80 Proc) Löst Jod mit himbeerrother Farbe auf Wird durch Einwirkung von salpetriger Säure in das krystallisirende Amylnitrit verwandelt Besteht aus reinem Trimethyläthylen $(CH_3)_2C=CH-CH_3$

Prüfung. 1) Man beachte das specifische Gewicht, besonders den Siedepunkt 2) Das mit dem gleichen Volumen Pental geschüttelte Wasser darf blaues Lackmuspapier nicht rothen

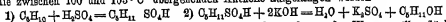
Anwendung Durch v Mering als Inhalations-Anästheticum empfohlen Für einen Erwachsenen werden 15—20 cem verabreicht Die Narkose tritt in etwa 60 Sekunden ein und soll nicht von üblen bez drohenden Erscheinungen begleitet sein Doch sind schon Todesfälle beobachtet worden, also Vorsicht Der Arzt beachte auch die Feuergefahrlichkeit des Präparates

Aufbewahrung In Glasern von 30 cem Fassungsraum, die mit guten Korken verschlossen sind, an einem möglichst kühlen Orte vorsichtig. Die verschlossenen Flaschen sind mit einem Gelatine Überzug zu versehen. Der Apotheker muss seinen Vorrath häufig, damit er nicht, wenn Pental verordnet wird, leere Gefässe vorfindet.

Amylenum hydratum.

† Amylenum hydratum (Germ) Amylenhydrat. Tertiärer Amylalkohol. Dimethyläthylkarbinol Amylene Hydrate. $C_6H_{11} OH$. Mol Gew = 88

Darstellung Man führt 300 cem Amylen durch Schütteln mit 600 cem abgekühlter Schwefelsäure (aus 1 Vol. konc. Schwefelsäure und 1 Vol. Wasser gemischt) unter Vermeidung jeder Erwärmung in Amylschwefelsäure über, trennt deren Lösung von beigemengten Kohlenwasserstoffen durch Scheidetrichter und Filtration und destillirt; das Filtrat mit überschüssiger Natronlauge oder Kalkmilch. Das überdestillirte Amylenhydrat wird vom Wasser getrennt, mit frisch gegluhter Potasche entwässert, darauf rectificirt, wobei die zwischen 100 und 103° C. übergelenden Antheile aufgefangen werden.



Eigenschaften Eine wasserklare, blaugrünlich fließende, in der Wärme völlig flüchtige Flüssigkeit von durchdringendem Geruch, der zugleich an Kampher, Pfefferminzol und Paraldehyd erinnert. Spec. Gew. bei 15° C. = 0,815 — 0,820. Siedep. 102,5° C. In Folge Anziehung von Wasser aus der Luft kann der Siedepunkt etwas sinken. Germ. normirt ihn von 99—103° C. Durch Abkühlung erstarrt es bei —12,5° C. zu langen, nadelförmigen Krystallen, welche bei —12° C. schmelzen. Löslich in etwa 8 Th. Wasser von 15° C., die gesättigte Lösung trübt sich beim Erwärmen. Mit Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol, Glycerin und fetten Oelen in jedem Verhältnisse mischbar. Ist hygroskopisch, d. h. es zieht aus der Luft Feuchtigkeit an, womit ein Sinken des Siedepunktes verknüpft ist.



Seiner chemischen Beschaffenheit nach ist es reines Dimethyläthylkarbinol.

Prüfung. 1) Bestimmung des spec. Gewichtes und des Siedepunktes. Eine Abweichung des Siedepunktes weist auf unzulässigen Gehalt an Wasser hin, von welchem nur Spuren zulässig sind. Erhöhung des Siedepunktes kann durch Gehalt an Gährungs Amylalkohol bedingt sein, der bei 131° C. siedet. 2) 1 Th. Lsg. sich in 8 Th. Wasser von gewöhnlicher Temperatur klar. Nicht gelöste Antheile können aus Kohlenwasserstoffen (Amylen) bestehen. Die Lösung darf blaues Lackmuspapier nicht rothen. 3) Wird eine Lösung von 1 g Amylenhydrat in 20 cem Wasser mit 2 Tropfen Kaliumpermanganatlösung (1:1000) versetzt, so darf innerhalb 10 Minuten Entfärbung nicht eintreten (Aethylalkohol, Gährungs Amylalkohol und deren Aldehyde). 4) Wird die wässrige Lösung (1:20) mit ammoniakalischer Silbernitratlösung 10 Minuten im Wasserbade erwärmt, so darf Reduktion nicht eintreten (Aldehyde).

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, vorsichtig. In nicht zu grossen Gefässen. Wegen der hygroskopischen Eigenschaften sind gute Korkstopfen als Verschluss zu empfehlen.

Anwendung Vorzugweise als Hypnoticum angewendet. Herzthätigkeit und Athmung sollen während der Hypnose nicht wesentlich beeinflusst werden. 2 g Amylenhydrat sollen die gleiche hypnotische Wirkung haben wie 1 g Chloralhydrat. Am zweckmässigsten innerlich in wässriger Lösung, bez. abends vor dem Schlafengehen mit Bier. — Ferner an Stelle von Bromkalium bei Epilepsie.

Grösste Einzelgabe 4,0, grösste Tagesgabe 8,0 (Germ). Man beachte die Schwerlöslichkeit des Präparates und verwende stets so viel Wasser, dass völlige Auflösung eintritt. Es sind Fälle vorgekommen, in denen der Patient mit dem letzten Arzneireste zu viel Amylenhydrat, welches ungelöst war, auf einmal erhalten hat.

Amylum.

Stärkemehl Kraftmehl Salzmehl. Amidon. Féoule. Starch.

Die Stärke entsteht unter dem Einflusse des Lichtes aus Wasser und Kohlensäure der Luft in den Chlorophyllkörnern der Pflanzen $6\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5 + 12\text{O}$

Wenn auch sicher der Vorgang viel complicirter ist, so lässt sich die Entstehung der Stärke doch durch diese Gleichung veranschaulichen. Diese so gebildete Stärke (Assimilationsstärke) wandert zu den Oiten ihres Verbrauches in der Pflanze und wird dabei zuweilen vorübergehend feinkörnig niedergeschlagen (transitorische oder Wandenstärke), oder sie wird in bestimmten Organen (Samen, Rhizomen, Stämmen, Wurzeln, Knollen etc.) für die neue Generation oder bei ausdauernden Pflanzen für das nächste Jahr aufgespeichert (Reservestärke). — Nur die letztere wird in so grosser Menge abgelagert, dass sie im Grossen gewonnen werden kann aus Samen (Weizen, Reis, Mais) oder Stämmen (Sago, Kartoffel).

Darstellung. Die Kartoffeln werden gewaschen, mittelst Maschinen zerrieben und die Stärke in Tümmeln ausgewaschen, gereinigt und getrocknet, oder man schneidet die Kartoffeln in Scheiben, schüttet sie in Haufen, lässt gahren und wascht dreht aus. Das Reinigen der Stärke geschieht durch Absetzenlassen und Auswaschen oder durch Centrifugieren.

Zur Gewinnung der Weizenstärke verwendet man das Mehl oder die ganzen Körner. Das erstere wird mit Wasser zu einem Teig geknetet, dieser in Sieben ausgewaschen, das abfließende „Starkewasser“ in einem „Absussbottich“ absetzen gelassen, ein Rest noch in der Stärke vorhandenen Klebers etc. durch Gähnenlassen entfernt, von neuem ausgewaschen, absetzen gelassen und getrocknet. Verwendet man die ganzen Körner, so werden diese in Wasser eingeweicht, zwischen Walzen zerquetscht und mit Wasser zu einem dünnen Brei gemengt, den man gahren lässt. Durch Ausdrücken, Kneten und Waschen in Haarsieben sondert man dann die Stärke ab und reinigt sie.

Da beim Reis und auch beim Mais die einzelnen Stärkekörnchen sehr fest mit einander verklittet sind, so ist es nothwendig, sie aufzulockern, was durch Behandeln mit Laugen oder mit Säuren geschieht.

Eigenschaften. Das Stärkemehl ($\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$)_x bildet mehr oder weniger rundliche, nur durch gegenseitigen Druck in der Zelle kantige Körner, die das Licht doppelt brechen und zwischen gekreuzten Nikols ein schwarzes Kreuz zeigen, dessen Arme sich im organischen Centrum des Kornes schneiden. Man nimmt an, dass das einzelne Korn nach Art der Sphärite aus schichtweise radial angeordneten, nadelförmigen, einzelnen Individuen bestehe. Die um den Kern geordneten Schichten sind nicht gleichförmig, sondern es wechseln wasserärmere und wasserreichere Schichten mit einander ab, die aber unter dem Mikroskop nicht immer zu erkennen sind. Die Grösse ist sehr wechselnd (s. unten bei den einzelnen Arten).

Die Körner sind entweder einfach, dann mehr oder weniger rundlich (Weizen) oder zusammengesetzt (Reis), d. h. eine grössere oder geringere Anzahl Körner sind in einem Leukoplasten entstanden, oder es kommen einfache und zusammengesetzte neben einander vor (Kartoffel).

Trockne „Handelsstärke“ enthält 15–18 Proc. Wasser, sogen. „grüne Stärke“ durchschnittlich 45,5 Proc., indessen ist sie im Stande, bis 80 Proc. zurückzuhalten. Sie lässt sich dann nicht sieben, sondern ballt zusammen. Solche Stärke trocknet man, vollständig geht das Wasser erst bei 125–135° C. weg. Vollig trockne Stärke ist dann sehr hygroskopisch.

Durch warmes Wasser von 50–80° C. quillt die Stärke auf und bildet einen „Kleister“ ohne zunächst eine Lösung zu bilden. Diese entsteht erst bei längerem Kochen, oder Kochen unter Druck oder unter dem Einfluss von Quellungsmitteln (Chlorzink, Chlormagnesium, Jodkalium, Natron- und Kalhydrat etc.).

Als Reagens auf Stärke benutzt man Jod, womit die einzelnen Körner sich mehr oder weniger blau oder violett, in seltenen Fällen mehr rothbraun färben. Die Färbung verschwindet beim Erwärmen, tritt beim Erkalten wieder auf. Reducirende Substanzen und Alkalien zerstören die blaue Farbe. Als Reagens benutzt man Jodwasser oder Jodjod-

kaliun (8 g KJ 1 g J 60 g H_2O) Nothwendig ist die Anwesenheit von Wasser und Jodwasserstoff, der im Reagens nie fehlt Die Reaktion ist noch bei 1 J auf 500 000 Stärke deutlich Stärke oder Starkelösung ist daher auch das beste Reagens auf Jod Der entstehende blaue Körper ist Jodstärke ($C_{24}H_{40}O_{20}$) \cdot JH Ueber das Verhalten der Stärke beim Erhitzen vergl Dextrin

Pharmaceutische Verwendung finden **Amylum Tritic** (Germ Brit Austr Gall Helv) **Amylum Oryzae** (Helv Englanz Brit) **Amylum Zeae** (Brit U-St) **Amylum Solani** (Erganzb Gall) **Amylum Marantae** (Erganzb Gall Austr)

Amylum Tritic kommt in verschiedenen Formen in den Handel, als prismatische oder cylindrische bis fingerdicke Stäbchen (Tafel, Stahlen-, Krystall und Stengelstärke etc), oder für Zwecke der Wasche mit verschiedenen Zusätzen (Ultramarin, Ocker, Beiaz, Stearin) Für den pharmaceutischen Gebrauch ist nur die in Form eines feinen Pulvers vorkommende reine Stärke zuzulassen

Gute Weizenstärke besteht aus 82–85 Proc Stärkekörnern, 14–18 Proc Wasser, 0,1–0,15 Proc Kleber, 1,0–1,5 Proc vegetabilischer Faser und 0,05–0,08 Proc Asche

Amylum Oryzae kommt ebenfalls in kantig-prismatischen Stücken oder in Brockenform („Schafchen“) und als Pulver in den Handel Hier gilt bezüglich der Verwendung dasselbe

Arrow-Root Mit diesem Namen (engl arrow root = Pfeilwurz, oder aus dem brasilianischen arrauza [Stärkemehl der *Maranta arundinacea*]) bezeichnet man eine ganze Anzahl aus verschiedenen Pflanzen gewonnener Stärkemehle, die, medicinisch verwendet, als für Kinder leicht verdaulich und besonders nahrhaft eines unverdienten Rufes genossen (vgl unten die Uebersicht der wichtigsten Sorten)

Sago ist das aus dem dünnwandigen Mark mancher Palmen (*Metoxyylon Rumphii* Mart, *M laeve* Mart und anderen Arten, ferner *Arenga saccharifera* Labill, *Caryota urens* L, *Borassus flabelliformis* L, *Chamaerops*-Arten) und einiger Cyadeen durch Auswaschen gewonnene Stärkemehl Der bei uns verwendete Sago wird „geperlt“, indem man die nicht völlig trockne Stärke durch Siebe in Form kleiner Körnchen treibt und diese dann durch Rollen abrundet Gewöhnlich werden die Körnchen dann noch durch Erhitzen auf Pfannen oberflächlich verkleistert Solcher Palmensago ist bei uns selten im Handel, man verwendet dafür (unter dem Namen Sago) meist *Tapoca* (s unten), oder macht Sago aus Kartoffel- oder Weizenstärke, auch Batatenstärke wird verwendet

Uebersicht der wichtigsten Stärkesorten.

a) Stärke aus Gramineenfrüchten Getreidestärke

1) Weizenstärke **Amylum Tritic** (aus den Früchten von *Triticum sativum* Lam) besteht aus zwei Formen von Körnern, die durch wenig Uebergänge verbunden sind a) Grosskörner, im Umriss rund, zuweilen schwach geschwefelt, dicklinsenförmig Kern central Schichten sehr selten andeutungsweise zu sehen Auf der Seitenansicht wird



Fig 58 **Amylum Tritic**

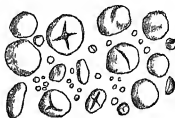


Fig 54 **Amylum Secalis**

bei den meisten Körnern ein dunkler Spalt sichtbar Grösse 30–45 μ (meist 30–40 μ)
b) Kleinkörner, rundlich oder oval, selten in ein Spitzchen verschmälert Grösse 2–10 μ (meist 5–7 μ) Fig 53

2) Roggenstärke **Amylum Secalis** (aus den Früchten von *Secale cereale* L), der vorigen sehr ähnlich, aber Gross- und Kleinkörner durch viele Uebergänge verbunden,

Anmerkung Die Figuren 53–71 sind sämtlich 850 Mal vergrössert

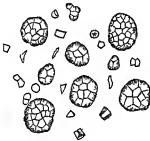
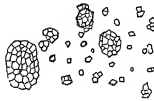
Schichtung bei den grossen Körnern bisweilen deutlich zu sehen, dieselben oft mit mehrstrahligem Spalt in der Mitte. Grosskörner $25-60\ \mu$ (auch $70\ \mu$) (meist $25-40\ \mu$). Mittlere Körner $10-25\ \mu$. Kleinkörner $3-10\ \mu$. Fig. 54

3) Gerstenstarke *Amylum Hordei* (aus den Früchten von *Hordeum sativum* Jessen). Den vorigen ähnlich, wenig Zwischenformen zwischen Gross- und Kleinkörnern. Spalt im Centrum seltener und weniger deutlich wie beim Roggen, Schichtung häufig zu erkennen. Grösse der Grosskörner $15-30\ \mu$ (selten $40\ \mu$), meist $20-28\ \mu$. Kleinkörner wie beim Weizen. Charakteristisch sind zuweilen vorkommende nierenförmige Körner. Fig. 55

Fig. 55 *Amylum Hordei*Fig. 56 *Amylum Maydis*

4) Maisstarke *Amylum Maydis* (aus den Früchten von *Zea Mays* L.) Körner ziemlich gleichmässig, $10-15\ \mu$ (selten $30\ \mu$ und mehr) gross, meist durch gegenseitigen Druck mehr oder weniger kantig im Umriss, seltener rundlich, meist mit centralem Spalt oder kleiner centraler Höhlung, Schichtung sehr selten erkennbar. Wenige rundliche Kleinkörner. Fig. 56

5) Haferstarke *Amylum Avenae* (aus den Früchten von *Avena sativa* L.) Besteht ebenfalls vorwiegend aus kantigen Körnern, die aber durch den Zerfall grosserer, zusammengesetzter Körner entstehen. Die einzelnen Körnchen sind $5-7$ (-12) μ gross. Daneben finden sich häufig noch nicht zerfallene, grosse, ovale, zusammengesetzte Körner. Ferner fallen einzelne Körner von Spindelform auf. Fig. 57

Fig. 57 *Amylum Avenae*Fig. 58 *Amylum Oryzae*

6) Reisstarke *Amylum Oryzae* (aus den Früchten von *Oryza sativa* L.) Der vorigen ähnlich, die Theilkörnerchen der zerfallenen grossen Körner messen aber nur $2-10\ \mu$, meist $3-6\ \mu$. Daneben finden sich ebenfalls meist die grossen, nicht zerfallenen Körner, solche von spindelförmiger Gestalt fehlen. Fig. 58

b) Starke aus Leguminosensamen.

7) Bohnenstarke *Amylum Phaseoli* (aus den Samen von *Phaseolus vulgaris* L.) Besteht aus bohnenförmigen, eiförmigen oder etwas nierenförmigen Körnern, die einen grossen, astigen, schwarzen Längsspalt haben. Schichtung deutlich. Länge der Körner $20-40$ (-50) μ . Breite $10-35\ \mu$. Daneben finden sich kleine, runde oder rundlich eiförmige Körner. Fig. 59

8) Erbsenstarke *Amylum Pisum* (aus den Samen von *Pisum sativum* L.) Form der Stärkekörnerchen ziemlich wechselnd, eiförmig, nierenförmig, rundlich, oft seitwärts mit Auftreibungen. Schichtung meist deutlich. Der Spalt fehlt oder ist doch weniger deutlich wie bei der vorigen. Länge der Körner $30-60\ \mu$, meist $30-50\ \mu$. Breite $20-35\ \mu$ bei den mehr oder weniger gestreckten Körnern. Fig. 60

9) Linsenstarke *Amylum Lentis* (aus den Samen von *Lens esculenta* Mnch.) Die Körner stehen der Form nach zwischen 7 und 8, es finden sich bohnenförmige mit

starkem Spalt und mehr rundliche ohne oder mit schwachem Spalt Länge 30–40 μ , Breite 12–30 μ Fig 61



Fig 59 Amylum Phaseoli



Fig 60 Amylum Pisii

c) Stärke aus anderen Früchten

10) Bananenstärke Amylum Musae, Guyana Arrowroot (aus dem Fruchtfleisch von *Musa paradisiaca* L. und *M. sapientum* L.) Form der Körner recht unregelmässig und wechselnd, rundlich, eiförmig, keulenförmig, hornförmig gebogen etc. Besonders charakteristisch sind die in der Handelsware aber meist auseinandergefallenen Doppelkörner, die aus zwei gekrümmten Theilkörnern bestehen. Schichtung meist zu erkennen. Korn excentrisch. Grösse 25–60 μ , meist 30–40 μ . Daneben kommen kleine rundliche Körner vor, die 4–10 μ gross sind. Fig 71

d) Stärke aus unterirdischen Pflanzentheilen

11) Kartoffelstärke Amylum Solani (aus den Knollen von *Solanum tuberosum* L.) Körner von wechselnder Gestalt und Grösse und doch sehr charakteristisch, sie sind rundlich, oval, eiförmig, abgerundet-eckig, fast lappig mit eingebogener Contour, Kern excentrisch und bei den nicht runden Körnern am schmalen Ende liegend. Spalt selten. Schichtung deutlich. Körner zuweilen auch zu 2 und 3 zusammengesetzt. Grösse von wenigen μ bis zu 100 μ und darüber. Fig 62



Fig 61 Amylum Lentis



Fig 62 Amylum Solani

12) Marantastärke Amylum Marantae, Arrowroot der Aizneibücher, Kraftmehl (unter diesem Namen jetzt auch oft die vorige), Westindisches, Jamaika-, Bermudas-, St Vincent-Arrowroot (aus den Rhizomen von *Maranta arundinacea* L. und einiger anderer Arten). Form der Körner ähnlich wechselnd wie bei der vorigen. Kern viel weniger excentrisch wie bei 11, Spalt klein aber deutlich. Schichtung meist deutlich. Grösse 40–60 μ , zuweilen noch grösser, daneben vereinzelt viel kleinere Körner. Fig 63

13) Manihotstärke Amylum Manihot, Manioc, Cassava, Tapioca, Brasilianisches, Bahia-, Rio-, Para Arrowroot (aus den Wurzelknollen von *Manihot utilisima* Pohl und einiger anderer Arten). Wird meist von aus 2 Theilkörnern bestehenden zusammengesetzten Körnern gebildet, die aber in der Handelsware zerfallen sind. Die Körnchen sind daher von der Seite gesehen ungefähr halbkugelig (paukenförmig), von oben und unten rund. Meist ein centraler Spalt vorhanden, von dem gegen die Bruch-

flache sich oft ein paar divergierende Lamien ziehen. Schichten schwer und nicht immer zu sehen 15–36 μ . Ausserdem Kleinkörner, die 5–15 μ messen. — Fast aller Sago des Handels wird gegenwärtig von dieser Stärke geheftet. Fig 64 und 65



Fig 63 Amylum Marantae



Fig 64 Amylum Manihot

Fig 65 Amylum Manihot,
halb gequollen

14) Curcumastärke Amylum Curcuma, Ostindisches Arrowroot, Tik mehl, Tikhu mehl, Bombay-, Malabar-, Tellichery-Arrowroot (aus den Rhizomen von *Curcuma angustifolia* Roxb und enger verwandter Arten). Körner flach, von der breiten Fläche gesehen ungefähr eiförmig, die breite Seite oft etwas rundlich abgestutzt, die Spitze oft vorgezogen, in dieser der Nabel. Schichtung zart, aber deutlich. Von der schmalen Seite gesehen sind die Körner fast stabförmig, oft zu mehreren aneinander liegend. Die Körner sind 30–60 μ lang, 20–35 μ breit. Neben dieser charakteristischen Form finden sich kleine Körner von wenig konstanter Form. Fig 66.

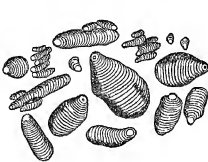


Fig 66 Amylum Curcuma



Fig 67 Amylum Cannae

15) Cannastärke Amylum Cannae, Tolomanstärke, Queensland-Arrowroot, Neu Sudwales-Arrowroot (aus den Rhizomen von *Canna edulis* Edw, *Canna indica* L etc). Hat die grössten Körner und ist dadurch charakterisiert. Sie sind dicklinsenförmig, der Umriss ist rundlich, elliptisch, eiförmig, zuweilen etwas unregelmässig und sich den Formen von 14 nähernd. Der Kern am spitzen Ende. Schichtung deutlich. Sie erreichen eine Grösse von 100–130 μ . Die kleinsten, meist ovalen Körner messen etwa 20 μ . Fig 67

16) Batatenstärke Amylum Batatae, Brasilianisches Arrowroot (aus den Knollen von *Batatas edulis* Choisy). Körner denen der Manihotstärke ziemlich ähnlich, ebenfalls meist aus Doppel- oder Drillingskörnern zerfallen. Ein rundlicher Kern oder strahliger Spalt. Schichtung zart und nicht immer zu erkennen. Grösse 15–40 μ , nur ausnahmsweise grösser, meist 20–30 μ . Fig 68

17) Erythroniumstärke (Aus den Zwiebeln von *Erythronium dens canis* L, in Japan officinell). Die Körner dick linsenförmig, im Umriss rundlich, ausgebuchet, an 11 erinnernd. Kern oft seitlich excentrisch, Spalt meist rundlich. Schichtung zart aber deutlich. Meist Einzelkörner, sehr selten aus wenigen zusammengesetzte Körner. Übergänge von den runden, nur wenige μ messenden Kleinkörnern zu den grossen, bis 70 μ messenden Körnern vorhanden. Fig 69

c) Stärke aus oberirdischen Achsen.

18) Sago. *Amylum Sago* (aus dem Grundparenchym des Stammes von *Metroxylon Rumphii* Mart. und *M. laeve* Mart.). Körner meist zusammengesetzt und zwar so, dass einem grossen Theilkorn ein oder mehrere, meist viel kleinere Theilkörner und

Fig. 68. *Amylum Batatae*.Fig. 69. *Amylum Erythronii*.

gewöhnlich an der dem Kern entgegengesetzten Seite ansitzen. Der Theil des Hauptkornes, dem das Theilkörnchen ansitzt, ist oft etwas vorgeseogen. In der Handelsware sind die kleinen Theilkörnchen gewöhnlich abgefallen und das Hauptkorn zeigt die Abbruchstellen. Das Hauptkorn von wechselnder Gestalt, aber wohl stets gestreckt. Kern am einen Ende. Schichtung meist deutlich. Daneben kommen einfache, eirunde oder ovale Körner vor. Grösse 80–60 μ , selten grösser. Fig. 70.

Fig. 70. *Amylum Metroxyl*.Fig. 71. *Amylum Musae*.

Prüfung. Die Prüfung erstreckt sich 1) auf die Bestimmung des Aschengehaltes. Man verbrennt etwa 10 g bei kleiner Flamme zu schwarzer Kohlenmasse, entfernt von der Flamme, zerdrückt die Kohle, lässt einige Stunden an der Luft stehen und führt die Versäuerung bei stärkerer Flamme zu Ende, ev. mit etwas Ammoniumnitrat. Der Aschengehalt reiner Stärke beträgt nicht über 0,3%, die Arzneibücher lassen etwas höhere Zahlen zu (1%). Höherer Aschengehalt kann durch Unreinigkeiten (Staub) bedingt sein, aber auch durch Verfälschung mit Gips, Magnesit, verwittertem Natriumsulfat etc. 2) Auf die mikroskopische Untersuchung bei etwa 800 \times Vergrösserung. 3) Auf die Fähigkeit, einen neutralen Kleister zu bilden, doch ist zu bemerken, dass Weizen- und Kartoffelstärke häufig sauer, Reis- und Maisstärke alkalisch reagiren infolge eines geringen Gehaltes an den bei der Fabrikation verwandten Säuren oder Laugen. Die Temperatur, bei der die einzelnen Sorten zu verkleistern beginnen und die Verkleisterung beendigt ist, ist verschieden:

nach LITTMANN.

	Deutliches Aufquellen	Beginnende Verkleisterung	Vollkommene Verkleisterung		Deutliches Aufquellen	Beginnende Verkleisterung	Vollkommene Verkleisterung
	°C.				°C.		
Roggen	45	50	55	Mais	50	55	62,5
Reis	53,7	58,7	61,2	Weizen	50	65	67,5
Kartoffel	46,2	58,7	62,5	Maranta	66,2	68,2	70

4) Bestimmung des Wassergehaltes, die man durch Trocknen einer gewissen Menge bei künstlicher Wärme vornimmt, wobei zu beachten ist, dass trockene Stärke rasch wieder Wasser annimmt. Bestimmung nach anderen, annähernden Methoden (vgl. HAGER-FISCHER-HARTWICH, Kommentar I p 302. 5) Mit kaltem Wasser anreiben, darf das Filtrat sich mit Jod nicht bläuen, andernfalls ist der Stärke, um sie zu formen, Kleisterwasser zugesetzt.

Roggenmehl und Weizenmehl Es wird häufig verlangt, von einem Mehl zu sagen, ob es Roggen- oder Weizenmehl oder ein Gemenge beider ist. Im ersteren Fall ist auf die oben angegebenen Unterschiede der Stärkekörner zu achten. Die Körner des Roggens werden etwas grösser, sie zeigen häufig einen strahligen Spalt, Schichtung oft deutlich, Gross- und Kleinkörner durch viele Uebergänge verbunden. Auch die Verwitterungstemperatur (vgl. oben) ist festzustellen.

Viel schwieriger ist der zweite Fall und dabei das Hauptgewicht auf die Untersuchung der in keinem Mehl fehlenden Gewebelemente der Getreidekörner zu legen. Man

entfernt zunächst die störende Stärke, indem man 4 g des Mehles mit 200–300 ccm 4 proc Salzsäure (unter Ersatz des verdunstenden Wassers) eine Stunde lang kocht, dann 12 Stunden in einem Spitzglas absetzen lässt und nun sowohl den Schaum, wie den Bodensatz mikroskopisch prüft. Im Schaum findet man besonders die Haare des Bartes der Fruchtschale, diese sind bei beiden einzellig, beim Weizen ungewöhnlich dickwandig, 500–700 μ lang, etwa 15 μ dick, die Wanddicke beträgt 3,5–9,5 μ , der Durchmesser des Lumens 1,5–8,5 μ , dasselbe ist also fast immer enger wie die Dicke der Wand. Beim Roggen sind die Haare 60–300 μ lang, 9–22 μ breit, die Wanddicke beträgt 3,5–4,5 μ , der Durchmesser des Lumens 8,7–7,5 μ , selten mehr, das Lumen ist also fast immer weiter wie die Dicke der Wand.

Ferner dient zur Unterscheidung die „Querzellenschicht“ der Fruchtschale. Ihre Zellen sind bei beiden Früchten in der Form gleich, aber beim Weizen stoßen die Zellen locker aneinander und die Wand an den kurzen Seiten ist dünner wie die an den langen, beim Roggen sind die Zellen an den Enden meist abgerundet, lassen also Interzellularräume zwischen sich, ferner sind diese abgerundeten kurzen Wände dicker wie die langen und selten getupelt. Fig 72 und 73.

Zur Erkennung von Roggenmehl kann man ferner auch die Kleberzellen benutzen, die hier meist blau, beim Weizen farblos sind. Zur Erkennung schüttelt man das Mehl mit Chloroform und untersucht den Bodensatz, der bei Roggen mehr oder weniger grün ist.

Aufbewahrung. Starke und starkehaltige Gemische (Nahrmehle) müssen wegen ihrer Neigung, aus der Luft Feuchtigkeit aufzunehmen, in wohlverschlossenen Gefässen an einem trockenen Orte aufbewahrt werden.

Anwendung In Form eines flüssigen Kleisters (1:50) als reizmilderndes Mittel, in Klystieren bei Durchfall etc, als Antidot bei Jodvergiftung. — In Substanz als Exciens für starkwirkende Arzneimittel (z. B. Jodoform), zum Kapseln von Pillen, als Staupulver auf nussende Flechten und bei Hauttücken. — Arrowroot gilt als besonders leicht verdauliches Nahrungsmittel bei Kindern und Rekonvaleszenten.

Amylum solubile, Lösliche Stärke, Amylogen Man erhält es durch Behandeln von Stärke mit der 6–8fachen Gewichtsmenge 1 proc Kalilauge in der Kälte, dann im Wasserbade bis zur Dünnsflüssigkeit, zuletzt längeres Kochen, Filtrieren, Neutralisieren mit Essigsäure und Ausfällen mit Alkohol. Durch wiederholtes Lösen in Wasser und Fällen mit Alkohol erzielt man ein wasserlösliches, weisses Pulver, welches mit Jod rein blaue Färbung giebt.

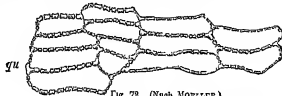


Fig 72 (Nach MÖRLLER)
Querzellenschicht des Weizens 800 Mal vergrössert

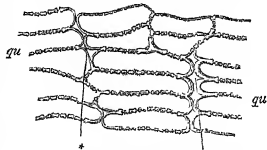


Fig 73 (Nach MÖRLLER)
Querzellenschicht des Roggens 800 Mal vergrössert

Glanzstärke. 1) flüssige Borax, Gummi, Stearin je 2 Th, Glycerin 5 Th, Wasser 49 Th, setzt man ungeschüttelt der 8fachen Menge Stärke vor dem Kochen zu

2) Pulver Weizenstärke 2 Th werden in geschmolzene Stearinsäure 1 Th eingetragen, die erkaltete Masse gepulvert

3) Stearinsäure 800 Th werden auf einem Reibstein zerrieben, mit Borax 100 Th, Kochsalz 10 Th, arabischem Gummi 50 Th, Weizenstärke 400 Th innig gemischt (Buchh.) Glyceritum Amyli U-St Glyceite of Starch Maistärke 10 g werden mit Wasser 10 cem angerieben, mit Glycerin 80 g vermischt und bei höchstens 144° C zu einer durchscheinenden Masse verarbeitet

Klebmittel für Photographien. 1) Stärke 3 Th, Zucker 1 Th verrührt man in einer Lösung von arabischem Gummi 4 Th in etwa der 10fachen Menge Wasser und erlärnt im Dampfbade bis zur völligen Verkleisterung

2) Collodine, Triticine, ist mittelst Alkalien löslich gemachter Stärkekleister (vergl Amylum solubile)

3) STAFFORD'S White Pasta ist Kleister aus Dextrin und Stärke mit Zusatz von Borsäure, Glycerin und Thymol

Klebmittel für Schilder auf Glas, Metall etc Zu einer erkalteten Lösung von 100 g Laugestein giebt man Roggenmehl 500 g, rührt mit Wasser q s zum Kleister und setzt erwärmt von Terpentin 5 g und 1 Esslöffel Essigsäure zu (Pharm Ztg)

Mucilago Amyli, Decoctum Amyli Stärkekleister Zu Stärke 1 Th mit Wasser 2 Th verrieben giest man unter beständigem Rühren allmählich siedendes Wasser 97 Th

Pulvis exsiccans, Form mag Beol Stärke, Zinkoxyd je 25 g

Pulvis inspersorius HERBA, HERBA'S Einstreupulver Talk, Veilchenwurzel je 5,0,

Zinkoxyd 6,0, Weizenstärke 84,0

Reispuder, Poudre de Riz (Buchh) Reisstärke 750 Th, Veilchenwurzelpulver 250 Th, Rosengeranumöl 2 Th Ist ein Zusatz von Zinkweiss erwünscht, so verreibt man dieses — 100 Th — mit der Veilchenwurzel und schlägt das Ganze durch ein feines Sieb

Schminkepuder (Buchh) Stärke 200 g, Veilchenwurzel 100 g, Talcum 700 g, Rosenöl 10 Tropfen

Schweißpulver (Buchh) Alaun, Tannin je 115 Th, Borax 175 Th, Stärke 585 Th, Orangenschalenöl 10 Th

Stärkeglantz, flüssiger Walrat, Arabisches Gummi, Borax je 1 Th, Glycerin 2 1/2 Th, Wasser 24 1/2 Th 3 Theelöffel auf 1/4 Pfund Stärkekleister

Stärkekleister, Stärkekitt. 1) Stärke 10 Th, Wasser 10 Th versetzt man unter Umrühren mit siedendem Wasser 100—150 Th Vorheriges Vermischen der Stärke mit 5—10 Proc Weizen- oder 15—20 Proc Roggenmehl erhöht die Klebkraft, ein geringer Zusatz von Alaun, Borax oder Karbolsäure die Haltbarkeit

2) Eine siedend heiße Lösung von Leim 4 Th in Wasser 80 Th giest man unter Umrühren in einen heissen Kleister aus Stärke 30 Th und Wasser 200 Th, kocht einige Minuten und fügt Karbolsäure 2 Th hinzu Besonders für Papier, Pappe, Leder

Stärkelösung, haltbare, zur Analyse Stärke 5 g, Quicksilberoxyd 0,01 g mit Wasser 80 cem verrieben, giest man in 1 l siedendes Wasser, kocht 3 Minuten und lässt erkalten Die Empfindlichkeit 1 : 8500000 soll sich jahrelang halten (MONTANARI)

Aleurnose Nahrungsmittel aus Kohlehydraten, Fleisch- und Genußsalzaminosen und Fleischextraktivstoffen

Ambrosia Nahrungsmittel aus Kastanien-, Kartoffel-, Linsen-, Bohnenmehl und Vanille

Apparatine, zum Appretiren, wird durch Eintragen von Pottaschelösung in erwärmten Kleister gewonnen

Apparatine, GRABD'S ist durch NaHO löslich gemachte Stärke

Glutinin ist eine wasserige Lösung des vorigen

Arrowroot-Biscuit von HUNTLEY & PALMER, enthält vordauhtes Erweiss, Fett, Kohlehydrate, Mineralstoffe (Phosphate)

Backpulver, GARDNER'S, enthält saures Calcium- und Magnesiumphosphat, Natriumbikarbonat, Kochsalz und Mehl

Backmehl, LIEBIG'S selbstthätiges, besteht aus Natriumbikarbonat 8,4 Th, Weizenstein 18,8 Th, Weizenmehl 1000 Th

Blutspelen-Hellmittel, WORTMANN'S, eine Mischung mehrerer Mehle mit Zucker, Kochsalz, Kakao

Corn starch und Patent Corn-flour, ferner Maizena, Durey's, ein Nahrungsmittel, und Maisstärke, Mexikanisches Mehl von DR BENITO DEL RIO ebenfalls

Damenpulver (Gesichtspuder), von FAGENKOPF, besteht aus Stärke, kohlensaurer Magnesia, Borax

Entfäuselungspulver von PLATTNER, enthält Stärke, Eiweiss und Milchzucker

Feuerschutzstärke, Apyrinstärke, zur Verminderung der Feuergefahrlichkeit bei Damenkleidern u dgl, besteht aus einer Mischung von Ammonium Magnesiumphosphat 2 Th, wolframsaurem Natrium 1 Th, Weizenstärke 6 Th — Das demselben Zweck di-

nende L'ATTRA'sche Salz ist eine Mischung von Borax 4 Th und halberzfallendem Bittersalz 3 Th

Gummirte Stärke ist Reissstärke

Hefenmehl, Berliner. Besteht aus gereinigtem Weinstein, Natriumbikarbonat und Mehl

Kindermehle sind im allgemeinen Gemische von eingedampfter Milch mit besonders präparierten, aufgeschlossenen Mehlen von Cerealien oder Leguminosen. Einige enthalten keine Milch, in anderen ist das Stärkemehl unverändert, sie sind daher zum Gebrauch für Säuglinge völlig ungeeignet, was die mikroskopische Untersuchung nachweist

Das Aufschliessen geschieht durch Durchfeuchten mit verdünnten Säuren, die dann mit Calciumkarbonat oder Natriumbikarbonat wieder abgestumpft werden, oder durch Behandeln mit Malz

Im allgemeinen eignen sie sich wenig als Ersatz der Muttermilch, da sie meist zu wenig Stickstoffsubstanz enthalten. Sie verlieren ihre Bedeutung, seit die Sterilisierung der Kuhmilch so wenige Schwierigkeiten macht

Zusammensetzung einiger Kindermehle (nach KÖNIG)

	Wasser	Stickstoff- substanz	Fett	Kohlhydrate in kult. Wass.		Kleister	Asche	Phosphor- säure	Kalk	In der trocknen substanz				
				löslich	un- löslich					Stick- stoff	Fett	löslich	Kohl- hydrate	
														Stickstoff
Procent														
W. Nestlé in Vevey	6,15	9,91	4,16	42,87	85,04	0,83	1,71	0,59	0,38	10,55	1,75	45,15	1,68	
Anglo Suisse & Co, Cham	6,18	11,23	5,96	47,01	20,30	0,5	1,87	0,75	—	11,50	6,87	50,26	1,92	
Giffey, Schill & Co	5,37	11,71	4,29	47,11	29,75	—	0,77	—	—	12,37	4,58	49,78	—	
Faust & Schuster, Göttingen	6,54	10,79	4,55	48,21	82,99	—	1,22	0,51	—	11,55	4,57	46,23	1,85	
Dr. F. Frerichs & Co, Leipzig	6,42	11,95	6,02	28,78	44,48	—	2,36	0,52	—	12,51	6,43	39,75	5,06	
Kneke's Kindermehl	5,78	12,51	1,51	21,92	59,23	0,65	2,11	0,65	0,11	15,71	1,97	24,02	2,12	
Bademann's Kindermehl	1,54	18,62	5,32	15,78	55,51	0,89	4,06	1,79	1,01	14,51	5,68	16,59	2,29	
Mellin's Food	0,87	8,95	0,34	61,47	18,54	0,59	2,21	0,56	0,18	9,81	0,67	86,01	1,64	
Milchzucker v. Loeflund, Stuttgart	1,58	18,44	5,81	—	69,61	0,78	5,88	2,07	0,48	14,80	6,09	—	2,90	

Kunstmehl, Kunstweiss von HERRMANN'S & Co, zum Beschweren des Backmehles, ist gemahlener Gips

Malerleim, chemischer, ist mit Aetzalkali aufgeschlossener Stärkekleister

Meen Tun, amerikaisches Verschönerungsmittel, besteht aus Talk, Kreide, Stärke

Mehl amerikanisches, wird durch Schaben, Bleichen und Mahlen weisser Holzer bei New York massenhaft dargestellt und ist ausserlich von Weizenmehl nicht zu unterscheiden

Mondamin Corn Floor von BROWN & POLSON ist entöltes Maismehl

Nutrol. Nahrungsmittel, das aus verdauter Stärke mit wenig HCl und fleischverdauenden Fermenten besteht

Palmyrena Brustmittel aus mehreren Stärkemehlarten, Kaffee, Kakao und Zucker

Patent Glanzstärke, von FRANZ COBLENER, ist Reissstärke mit einem kleinen Zusatz von Borax und Silikaten

Pyroxam, Xylodin, UCHATIUS' Weisspulver, ist mahlte Kartoffelstärke

Schlichte, von DUCANOEL & FORTIN. Stärke wird mit kalter Natronlauge behandelt, dann letztere durch Schwefelsäure neutralisirt

Schönheitscreme, Orientalische. Teig aus Mehl und Kleie

Stärke, lösliche, von Prof. DEBOVZ, ist durch Erhitzen dehydrirte Stärke

Toilettenpulver, unsichtbarer, Invisible toilet powder besteht aus Stärke 20 Th,

Talcum 50 Th, Zinkoxyd 30 Th

Toilettenpulver von RECAMIER, eine Mischung von Stärke und Zinkoxyd

Wundermittel, englisches, als Milchersatz für Kälber. Kartoffelstärke mit wenig Enzianwurzel.

Anacardium.

Pharmaceutische Bezeichnung für zwei verschiedene, der Familie der Anacardiaceen angehörige, medicinisch verwendete Früchte

1) *Anacardium orientale* (Fructus *Anacardii orientalis*, ostindische Elephantenlause. Herzfrüchte) von *Semecarpus Anacardium* L. fil. (Ostindischer Tintenbaum, the Marking nut tree, Bhilawa), einem im nordwestlichen Indien heimischen

Baum. Die Früchte, die auf einem harten, runzligen Stiel (Fig. 75 b), der sich in der Droge häufig findet, aufsitzen, sind 2–3 cm lang, 2 cm breit, herzförmig, einfächerig, einsamig, schwarz-braun. (Fig. 75 a).

2) *Anacardium occidentale* (Cassavium, Fructus cecatae, Nucces Acajon, Dintennüsse, Mahagoninüsse. Noix d'Acajon, Castew-nut, westindische Elephantennüsse) von *Anacardium occidentale* L. (Nierenbaum, Acajon, Kaschubaum), heimisch in Westindien, durch die ganzen Tropen durch die Kultur verbreitet, da der dickfleischig verdickte Fruchtsattel (Fig. 74 b) als beliebtes Obst gilt. Die demselben aufsitzenden Steinfrüchte sind nierenförmig, wenig grösser wie die vorigen, braun. (Fig. 74 a).



Fig. 74.



Fig. 75.

Bestandtheile. Beide Arten enthalten in grossen Sekretbehältern der Fruchtschale Cardol (s. d.); das der ersten Art: *Cardolum pruriens*, gilt für schärfer als das *Cardolum vesicans* der zweiten Art. Ferner enthält die zweite Art die einbasische Anacardsäure $C_{22}H_{32}O_6$, Harzsäuren und mehrere Gerbstoffe. Das Ammoniumsalz der β - und δ -Harzsäure $C_{44}H_{68}O_8(NH_4)_2$ wird als Haarfärbemittel empfohlen. Die fetthaltigen Samen (ohne Schale) sind wohlgeschmeckend, eine Abkochung der Rinde gilt als Specificum gegen Diabetes, die adstringirenden Blätter verwendet man gegen Blutungen. Das Catechin enthaltende Holz ist als „weisses Mahagoni-

holz“ oder „Acajonholz“ im Handel. Aus dem Stamme tritt Gummi, welches gesammelt wird (Acajougummi, Gomme d'acajou), cf. Gummi. Auch andere Arten liefern Gummi: *A. humile* Mart. und *A. nanum* St. Hil.

Anwendung. Die Früchte beider Arten sind infolge des Cardolgehaltes ausserordentlich scharf und blasenziehend, die Wirkung ist etwas schwächer, aber anhaltender wie die der Kautschiden. Die Auszüge der Fruchtschale nehmen an der Luft eine tief-schwarze Farbe an und man verwendet solche mit Aether-Alkohol hergestellten Auszüge als „unausschliche Tinte“. Da die damit gezeichneten Stellen von Wäsche auf der Haut Erkrankungen hervorrufen können, ist von dieser Verwendung abzugehen, theilweise (in Berlin) ist sie behördlich verboten.

Man verwendet die Früchte als Sympthiemittel gegen Zahnweh, indem man sie auf einen Faden zieht und auf der Haut trägt. Auch das ist zu verwerfen.

Die Früchte der zweiten Art werden häufig zu Spielereien (Affenküpf) verwendet. Man hüte sich, Kindern solche in die Hände zu geben. **Aufbewahrung.** Vorsichtig.

† *Cardolum*, *Cardoleum*, *Cardol*. $C_{22}H_{32}O_6$ (nach STADLER) oder $C_{22}H_{30}O_6 \cdot H_2O$ (nach SPINDEL).

Darstellung. Das Fruchtfleisch der Acajon-Nüsse wird mit Aether extrahirt und der Auszug zum Extrakt abgedunstet, welches man zur Entfernung der Gerbsäure mit Wasser wäscht. Den Rückstand kocht man in 15 bis 20 Th. Weingeist (95 Proc.) und digerirt die Lösung so lange mit frischgefälltem Bleihydroxyd, bis alle Anacardsäure an Blei gebunden ist, die Lösung also nicht mehr sauer reagirt. Man filtrirt vom anacardsäurehaltigen Blei ab und versetzt das Filtrat bis zur beginnenden Trübung mit Wasser, hierauf mit etwas Bleiacetat. Alsdann kocht man die Mischung auf, tröpfelt bis zur Entfärbung Bleisäure hinzu, filtrirt den klebrigen Niederschlag ab, entbleit das Filtrat durch Schwefelsäure, verdunstet das Filtrat und wäscht das zurückbleibende Cardol mit Wasser. (Vorsicht bei der Bereitung!)

Eigenschaften. Im reinen Zustande eine gelbliche, in dickeren Schichten schwach röthliche, ölige Flüssigkeit, spec. Gew. $\approx 0,978$ bei 25° C. Es besitzt schwachen, angenehmen, besonders beim Erwärmen hervortretenden Geruch. Unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Aether. An der Luft nimmt es allmählich dunklere Färbung an. Es erstarrt noch nicht bei $-20^\circ C$. Verbrennt entzündet mit leichtender, rasselnder Flamme, ist aber nicht ohne Zersetzung flüchtig. Auf die Haut gebracht, erzeugt es

Blasen und Eiterung Die als „Caidol“ im Handel vorkommenden Präparate (s weiter unten) sind in der Regel Gemenge von Cardol und Anacardsäure und erstarrten alsdann beim Abkühlen krystallinisch Meist enthalten sie auch von der Darstellung her Blei Nachweises des letzteren durch Versaschen Aufbewahrung Vorsicht und vor Licht geschützt — Das reine Cardol wird kaum therapeutisch verwendet, wohl aber die in der Therapie als Cardol bezeichneten stehenden Extrakte

† *Caidolum (Cardoleum) veicans* Das Alkohol-Aetherextrakt aus *Anacardium occidentale* Enthält im wesentlichen Anacardsäure und Cardol Braune, schmierige Masse, bisweilen als Vesicans an Stelle der Canthariden angewendet Nicht mit dem Folgenden zu verwechseln (!) Vorsicht beim Manipulieren (!)

† *Caidolum (Caidoleum) pruicans* Das Alkohol-Aetherextrakt aus *Anacardium orientale* Tiefschwarze, theerige Masse Erzeugt bei unserer Anwendung nicht nur lokal Blasen, sondern weit über die Applikationsstelle hinausgehend rosenartige Entzündung Vorsicht beim Manipulieren (!)

Die beiden käuflichen Extrakte werden als Waschezeichentinte verwendet Man schreibt oder druckt damit auf Wasche etc und befeuchtet die Stellen alsdann mit Kalkwasser, worauf sie tiefschwarz werden Vergl aber S 302

Ananas.

Gattung der Bromeliaceae — Bromeliaceae.

Ananas sativus Lindl Heimisch in Amerika, jetzt durch die Kultur weit verbreitet Alle beerenartigen Früchte eines Fruchtstandes verwachsen mit der fleischig werdenden Achse und den ebenfalls fleischig werdenden Deckblättern und stellen eine „Sammelfrucht“ dar, die von einem Blatterschoß gekrönt ist Kultivirt ohne Samen Die ganze Frucht ist grosswarzig (jede Warze entspricht einer Einzelfrucht), goldgelb bis braunlichgelb, in der Form und Grösse variirend, bis 4 Kilo schwer werdend Geruch und Geschmack angenehm aromatisch, säuerlich süss

Die Frucht der wilden Form besitzt nicht unerhebliche Heilkräfte, man verwendet sie als Diureticum und Anthelminticum Der vergohrene, weinartige Saft der Kulturformen wird gegen Magenkatarrh, katarrhalische Affektionen der Schleimhäute (mit Wasser als Spray bei Nasenkatarrh) verwendet Ferner enthält die Frucht Erweiss verdauende und Milch coagulirende Fermente

Bestandtheile Der Gehalt an freier Säure bei den kultivirten Formen ist 1,0—5,2 Proc, bei der wilden 8,6 Proc, der Zuckergehalt der kultivirten 58—66 Proc, der wilden 8,0 Proc

Die Verwendung der frischen oder in Zucker eingemachten Frucht zu Ananasbowle ist bekannt

Ananas-Essenz (Buchh) 1) Ananas 500 g wird zerkleinert mit Wengest 8 Tage ausgezogen, abgepresst, filtrirt, mit einigen Gramm Vanillotinktur und soviel Wengest versetzt, dass 1 kg Essenz erhalten wird (zu Punschextrakten) 2) Stärkere Essenz Butteräther 250 g, Ananaseisenz 1 600 g, Chloroform 150 g, Vanillotinktur 5 g, Citronenöl 2 Tropfen

Ananassaft (Diet) Ananaseisenz 1 30 g, Weinsäure 5 g, weisser Srup 1000 g, Zuckertinktur q s

Pina-pin ist vergohrener Ananassaft

Andropogon.

Gattung der Gramineae — **Andropogoneae**. Zahlreiche Arten liefern ätherische Oele (0,3—1,0 Proc)

Andropogon Nardus L Heimisch in Ostindien Liefert Citronelloöl Die Wurzel verwendet man gegen Magenkrankheiten und Fieber

Andropogon citratus D C In Ostindien Liefert Lemongrassöl, oder Verbena- oder Melissa indica-Oel

Andropogon Schoenanthus L. In Sudaſien und Afrika. Liefert das Palmarosa-Oel (Ingwergras-Oel, Rusa Oel). Dieses Oel dient in Bulgarien ganz allgemein als Verfälschungsmittel des Rosenöles. Die Pflanze gilt als Fiechormittel.

Andropogon squarrosus L. fil. (A. muricatus Retz.) In Indien. Namen Khurkhur, Bena. Franz Vétiver. Liefert aus der Wurzel Vetiveröl. Das aromatische Rhizom und die Wurzel (*Radix Anatheri*, *Radix Vetiveriae*, *Raiz cheirose*) ist ein stimulierendes und antiseptisches Arzneimittel. Man macht daraus die gegenwärtig häufig käuflichen orientalischen Fächer.

Andropogon laniger Desf. Von Indien bis Nordafrika. Man verwendet die ganze Pflanze (*Herba Schoenanthi* und *Herba Juncei odorati*) als Aromaticum und Diureticum (*Foenum camelorum*), das ätherische Oel enthält Phellandren.

Andropogon odoratus Lisboa. In Ostindien. Liefert ätherisches Oel. Dreht — 22° bis 23°, spec. Gew. 0,945—0,950.

Ferner liefert ätherisches Oel **Andropogon fragrans (?)** von Réunion (*Huile essentielle de Patague Malgache*).

Medizinische Verwendung finden ferner wegen des aromatischen Geruches und Geschmackes **Andropogon densiflorus Steud.**, **A. ceriferus Hack.** **A. bicornis L.**, **A. virginicus L.** **A. spathiflorus Kth.** **A. minorum Kth.** **A. arundinaceus Scop.**

Andropogon annulatus, in Asien, Afrika und Australien, soll eine Manna liefern, die 75 Proc. Mannit enthält.

Oleum Andropogonis citrati. Lemongrassöl. Citronengrasöl. Indisches Verbenaoel. *Essence de Lemongrass.* *Essence de Verveine des Indes.* *Oil of Lemongrass.* *Andropogon citratus DC.*

Eigenschaften. Eine gelbe bis rothbraune Flüssigkeit von starkem Citronen oder Verbenageruch. Spec. Gew. 0,899—0,903. Drehungswinkel (100 mm-Rohr) + 1°25' bis —8°5'. Es löst sich in 2 bis 3 Theilen Spiritus dilutus klar auf.

Prüfung. Lemongrassöl wird mit Petroleum und fettem Oel verfälscht. Da diese Zusätze die Löslichkeit in Spiritus dilutus vermindern oder aufheben, so sind alle Oele, die in dem angegebenen Verhältniss sich nicht klar lösen, zu beanstanden.

Bestandtheile. Besteht zu 70—85 Proc. aus Citral $C_{10}H_{16}O$, demselben Aldehyd, der auch dem Citronenöl seinen charakteristischen Geruch verleiht. Weitere Bestandtheile sind Methylheptenon $C_7H_{14}O$ und Geraniol $C_{10}H_{18}O$.

Anwendung. Zu Parfümieren und Toilettesoifen.

Oleum Andropogonis squarrosi. Vétiveröl. Iwarancusaöl. *Essence de Vétiver.* *Oil of Vétiver.*

Die Wurzel der in Indien und Birma sehr verbreiteten und neuerdings auf Réunion kultivirten Graminee *Andropogon squarrosus L. fil.* giebt bei der Destillation mit Wasser dämpfen ein äusserst schwer flüchtiges, dickflüssiges braunes Oel, das „Vétiveröl“ des Handels. Es hat einen penetranten, anhaltenden, myrrhenähnlichen Geruch. Das spec. Gew. des in Europa aus indischer Wurzel destillirten Oels liegt zwischen 1,015 und 1,030 bei 15° C., die auf Réunion gewonnenen Oele sind leichter, und haben das spec. Gew. 0,982—0,998 bei 80° C. Der Drehungswinkel (100 mm-Rohr) = + 23 bis + 36°. Vetiveröl löst sich in 1½ bis 2 Theilen 80proc. Alkohol klar auf, an dieser Eigenschaft können mit Fett verfälschte Oele, die sich in diesem Lösungsmittel in keinem Verhältniss klar lösen, leicht erkannt werden.

Vetiveröl wird feinen Parfümieren zugesetzt, bei denen es zum Verbinden und Fixiren der einzelnen Gerüche dient.

Oleum Andropogonis Nardi. **Oleum Citronellae.** Citronellaöl. Ostindisches Melissendöl. *Essence de Citronelle.* *Citronella oil.* Wird in Süd Ceylon, sowie auf der

Halbinsel Malacca durch Destillation der oberirdischen Theile des Citronellgrases, *Andropogon Nardus L.*, gewonnen

Eigenschaften. Eine gelbe bis gelbbraune, bisweilen auch durch Kupfer grün gefärbte Flüssigkeit von angenehmem, eigenthümlichem, etwas süßlichem Geruch Spec Gew 0,886—0,920 Drehungswinkel (100 mm-Rohr) $-0^{\circ}30'$ bis -21° Es löst sich in 1—2 Th 80proc Alkohol klar auf, nach weiterem Zusatz des Lösungsmittels wird die Mischung meist schwach getrübt

Prüfung. Bei der Untersuchung ist besonders auf die häufigen Verfälschungen mit Petroleum oder fettem Oel (Cocosfett) zu achten Oele, die derartige Zusätze enthalten, geben mit 10 Th 80proc Alkohol trübe Mischungen, aus denen sich beim Stehen in einem zugestopften Cylinder ölige Tropfen entweder an der Oberfläche (Petroleum) oder am Grunde (fettes Oel) abscheiden Bei Gegenwart von Cocosfett erstarrt das Oel ganz oder theilweise im Kältemisch oder bei Wintertemperatur

Bestandtheile. Es besteht in der Hauptsache aus Geraniol $C_{10}H_{18}O$ (50—80 Proc), Citronellal $C_{10}H_{16}O$ (10—15 Proc) und Links-Camphen $C_{10}H_{16}$ (5—20 Proc) In geringer Menge sind anwesend Links Borneol $C_{10}H_{16}O$, Methylheptenon $C_8H_{14}O$, Dipenten $C_{10}H_{16}$, Methyl Eugenol $C_8H_8-C_2H_5-(OCH_3)_2$ und endlich Essigsäure und Valeriansäure (als Ester)

Verwendung. Zum Parfümiren billiger Toiletteseifen, besonders der sogenannten Honigseifen

Oleum Andropogonis Schoenanthi Palmarosae. Türkisches oder Indisches Geraniumöl (Rusadl). Oleum Palmarosae. Oleum Gerani Indicum. Oleum Graminis Indici Essence de Geranium des Indes. Oil of Palmarosa. Oil of Geranium East Indian.

Das Palmarosöl wird fälschlich als „türkisches Geraniumöl“ bezeichnet, weil es früher über Constantinopel in den europäischen Handel kam und einen den Geraniumölen (Destillat der Blätter verschiedener Geranium- oder Pelargonumarten) ähnlichen Geruch besitzt Es wird in ziemlich beträchtlichen Quantitäten in Indien in der Präsidentschaft Bombay durch Destillation von *Andropogon Schoenanthus L.* gewonnen

Eigenschaften. Eine fast farblose oder gelbliche Flüssigkeit von angenehmem, rosenähnlichem Geruche Spec Gew 0,888—0,896 bei $15^{\circ}C$ Optisch schwach rechts oder linksdrehend, und zwar schwankt der Drehungswinkel (100 mm Rohr) zwischen $+1^{\circ}40'$ und $-1^{\circ}55'$ Mit 3 Th Spiritus dilutus giebt das Oel eine klare Lösung Verseifungszahl 20—40

Prüfung. Da das Palmarosöl häufig mit fettem Oel (Cocosfett), Mineralöl oder Terpentinol verfälscht wird, so ist auf Löslichkeit in 3 Th Spiritus dilutus, und auf das richtige spec Gew zu achten

Bestandtheile. Palmarosöl besteht der Hauptmenge nach aus Geraniol $C_{10}H_{18}O$, das zum größten Theil frei, zum kleineren Theil als Ester der Essigsäure und Capronsäure in dem Oele enthalten ist Von Terpenen ist nur Dipenten in geringer Menge, etwa 1 Proc, anwesend.

Anwendung. Palmarosöl findet in der Parfümerie bei der Herstellung von Rosenseifen ausgedehnte Verwendung In Bulgarien dient es zum Verfälschen des Rosendöls

Gingergrasöl (of oben) Eine geringe Sorte Palmarosöl, über deren Herkunft man nicht ganz im klaren ist, kommt von Indien aus unter dem Namen „Gingergrasöl“ in den Handel Das Oel enthält meistens grosse Mengen Mineralöl (bis 60 Proc) oder Terpentinol beigemischt.

Anethum.

Gattung der Umbelliferae — Apiodeae — Seselinae.

1 Anethum graveolens L. Dill Gurkenkraut. Heimisch in Indien, Persien, vielleicht auch Kaukasus und Aegypten, durch die Kultur weit verbreitet

Verwendung finden die Früchte **Fructus Anethi** (Brit Eigan/b) **Semen Anethi hortensis.** **Semen capilli cynocephali.** **Dillsamen.** **Bergkummel.** **Fruct d'Aneth.** **Dill fruit**

Beschreibung. Sie sind 4–5 mm lang, 3 mm breit, im Umriss eiförmig, vom Rücken bei stark zusammengedrückt, kahl und glatt, meist in die Theilfrüchtchen zerfallen, jedes mit 5 Rippen, von denen die Randrippen stark vorragen, in jedem Thälchen ein Oelgang, auf der Fugenfläche 2 Geschmack gewürzhaft, scharf, charakteristisch

Bestandtheile 3–4 Proc ätherisches Oel Spec Gew 0,895–0,915 Dreht +75 bis 80° Enthält Limonen, Carvon, besonders englisches Oel auch Phellandren Das aus Früchten des indischen **A Sowa D C**, das mit **A graveolens** identisch sein soll, gewonnene Oel enthält Limonen, Carvon und Dill-Apiol, es dreht +40°

Anwendung In England vielfach statt des Fenchels als blähungtreibendes Mittel, im allgemeinen dienen Frucht und Kraut mehr zu Kuchen zwecken, zum Einlegen der Gurken etc

Aqua Anethi Dillwasser Dill Water 1) Brit Dillsamen, gegnetst 10 Th, Wasser 200 Th, man destillirt 100 Th ab In den brit Kolonien darf das Dillwasser durch Verreiben des ätherischen Dillbites mit Calciumphosphat, Schuteln mit dest Wasser und Filtriren bereitet werden — 2) (a Diet) Dillöl 10 Tropfen schützt man mit heissem dest Wasser 1000 Th und filtrirt nach dem Erkalten

II Oleum Anethi Dillöl Essence d'Aneth Oil of Dill (Brit)

Die zerkleinerten Dillfrüchte geben bei der Wasserdampfdestillation 3–4 Proc ätherisches Oel

Ein farbloses, später gelb werdendes, ziemlich dünnflüssiges Oel Der Geruch ist dem des Kummels ähnlich, aber doch wieder deutlich davon verschieden Der Geschmack ist zuerst süsslich, später scharf und brennend Spec Gew 0,895–0,915 (Brit 0,905–0,920) — Drehungswinkel (100 mm Rohr) +75 bis +80° Das Oel löst sich in 5–8 Th 80proe Alkohols

Dillöl enthält 40–60 Proc Rechts Carvon $C_{10}H_{16}O$ (Carvol), 40–60 Proc Rechts-Limonen $C_{10}H_{16}$ und wechselnde Mengen Phellandren $C_{10}H_{16}$ Dieses Terpen ist reichlicher im spanischen und englischen als im deutschen Dillöl vorhanden Anwendung In der Liqueurfabrikation

Os (Indisches Dillöl. Der ostindische Dill, der von einigen Botanikern als besondere Species **Anethum Sowa D C** unterschieden wird, enthält ein von dem europäischen Dillöl verschiedenes Oel Sein spec Gew liegt zwischen 0,949 und 0,970, sein Drehungswinkel (100 mm Rohr) zwischen +41 und +48° Es enthält ausser Limonen und Carvon auch dem Apiole aus Peterahenöl isomeren Körper, das Dillapiole $C_{12}H_{14}O_4$ Dillapiole ist eine dicke ölige bei 285° C siedende Flüssigkeit

Angelica.

Gattung der Umbelliferae — Apiodeae — Angelicinae.

Angelica Archangelica L. Heimisch in Nordeuropa und Sibirien Verwendung findet die Wurzel und die Früchte

1) Die Wurzel **Radix Angelicae** (Gem, Helv, Austr) **Radix Archangelicae.** **Radix Angelicae hortensis** **Angelikawurzel** **Brustwurzel.** **Engelwurzel** **Helligengeistwurzel** **Dreieinigkeitswurzel.** **Theriakwurzel** **Gellwurzel.** **Giftwurze.** **Gölk.** **Glückswurzel.** **Luftwurzel.** **Racine d'angélique** (Gall) **Angelica root.**

Beschreibung. Die Droge besteht aus dem kurzen, bis 5 cm dicken, von Blattnarben geringelten Wurzelstock, von dem zahlreiche, bis 1 cm dicke, bis 30 cm lange Wurzeln entspringen, die oft zopfartig zusammengedreht sind. Sie sind langsförmig, hockerig. Die Droge ist von rothbrauner bis graubrauner Farbe, sie schneidet sich weich und bricht, wenn trocken, glatt. Der Querschnitt ist unter der Lupe deutlich radial gestreift, er lässt den gelb oder grau gefärbten Holzkörper erkennen, der in der Wurzel etwa so stark wie die Rinde, in dem Wurzelstock viel stärker ist. In der Rinde erkennt man schizogene Sekretbehälter mit gelbrothlichem Inhalt. Der Durchmesser derselben, der bis 200 μ beträgt, ist geeignet, die Droge auch in kleinen Bruchstücken von den Wurzeln anderer Umbelliferen (s. d.) zu unterscheiden. Geruch und Geschmack angenehm aromatisch.

Bestandtheile. 0,35—1,0 Proc. (frische Wurzel 0,2—0,4 Proc.) ätherisches Oel, ferner 6 Proc. Harz, 0,5 Proc. Angelicasäure, Hydrocarotin (Angelicin), Baldriansäure, Essigsäure etc.

Verwechslungen und Verfälschungen. Die Wurzeln der andern offie Umbelliferen sind durch den abweichenden Geruch und Geschmack, sowie die Werte der Sekretbehälter (s. a. a. O.) leicht zu unterscheiden. — Die Wurzel der wilden *Angelica silvestris* L. (in Italien als Radice di Brocula gegen Kiatze) ist kleiner, holziger und von weniger angenehmem Geruch und Geschmack. — Aehnlich verwendet man in Japan *Angelica anomala* A. DC. und *A. refracta* A. Schmidt, in Nordamerika *A. atropurpurea* L. und *A. lucida* L. (Bolly-ach Root), in Unteritalien *A. nemorosa* Ten.

Einsammlung. Im Frühjahr von der 2jährigen Pflanze 5 Th. frische Wurzel geben 1 Th. trockene.

Aufbewahrung ¹⁾ Bei gelinder Wärme, besser über Aetzkalk, nachgetrocknet in dicht geschlossenen Blechbüchsen. Da die Angelikawurzel in ganz besonders hohem Maasse den Angriffen von Käfern und ihren Larven (Pissus, Anobium, Anthrenus) ausgesetzt ist, so ist für sehr sorgfältiges Trocknen und Aufbewahrung in gut verschlossenen Gefäßen besondere Sorge zu tragen.

Anwendung. Aromatisches Stimulans und Stomachicum, selten zu Latwergen, Bädern, Kräuterküssen, häufiger als magenstärkendes Hausmittel. Wurzel, Blätter, Samen und Tinktur gehören mit zu den Heilmitteln Pfarrer Knopps.

2) Die Früchte *Fructus Angelicae* *Semen Angelicae*. *Fruit d'Angélique* (Gall.)

Beschreibung. Eiförmig, vom Rücken zusammengepresst, mit dicken, stumpfen Rückenrippen, stark hervortretenden Randrippen, bei der Reife die ausseren Theile der Fruchtschale ohne die Oelstriemen sich ablosend, so dass also diese mit der Samenschale vermischt bleiben (charakteristisch).

Bestandtheile. 1,0—1,2 Proc. ätherisches Oel. Von noch angenehmerem Geruch wie das der Wurzel.

Spiritus Angelicae compositus (Germ.), *Sp. theriacalis*. Zusammengesetzter Engelwurzspiritus, Angelikaspinitus, Jerusalem Sp., Kräuterspirit, Theriakgeist. — *Alcoolat de theriac composé*, *Espirit theriacal*. — Spirit of treacle. — Angelikawurzel 16 Th., Baldrianwurzel 4 Th., beide mittelform zerschnitten, Wacholderbeeren, gequetscht 4 Th. lässt man mit Weingeist 75 Th., Wasser 125 Th. 24 Stunden stehen, destillirt 100 Th. ab und löst darin Kampher 2 Th. klar, farblos, spec. Gew. 0,890—0,900. Trübt sich bisweilen in der Kälte. Ansetzen mit Weingeist und Uebertreiben mittels Dampf liefert ein kräftigeres Destillat.

Spiritus Angelicae compositus ex tempore paratus. Angelikawurzelöl 6 Tropfen, Wacholderbeeröl, Baldrianöl je 2 Tropfen, Kamphorgeist 17,5 g, verdünnter Weingeist 82,5 g.

Tinctura Angelicae, wird aus fein zerschnittener Angelikawurzel 1 Th. und verdünntem Weingeist 5 Th. bereitet.

¹⁾ Zur Aufbewahrung riechender Pflanzenstoffe sind Reinskanister, auf die man über einer runden, etwa 15 cm weiten Oeffnung einen Rand mit dicht schliessendem Griffdeckel auflöthen lässt, die billigsten und zweckmässigsten Vorrathsgefäße.

Tinctura bezoardica, Ludwigs Bezoartropfen Opium, Safran je 5 Th, Myrrhe, Angelikawurzel, Eberwurzel, Alantwurzel, Diptamwurzel je 20 Th, verdünnter Weingeist 1000 Th

Tinctura alexipharmaca STAHL. Angelikawurzel, Meisterwurzel, Eberwurzel, Schwaibenwurzel, Bibernelnwurzel, Alantwurzel je 7,5 g, verdünnter Weingeist 210 g oder q s zu 200 g Tinktur

Rothlaufftinktur HAUCK, ist ein weingeistiger Auszug aus Angelika- und Arnikawurzel

SCHAUER'scher Balsam ist ein Gemisch aus Spirit Angelicae comp und Spirit balsam Fioraventi

Balsamum divinum, B digestivum (Diet) Baume du chevalier Laborde, Baume Fourcroy Larchenterpentun 200 g, Olivenöl 800 g macht man unter Erwärmen, setzt hinzu Benzoe, Weihrauch, rohen Storax je 10 g, Safrantinktur 25 g, Aloëstinktur 100 g, entwässertes Natriumsulfat 50 g, erwärmt 1 Stunde im Dampfbad unter Umrühren, lässt absetzen, seigt durch oder filtrirt und fügt hinzu Angelikaöl 0,2 g, Wacholderbeeröl 0,5 g

Potsdamer Balsam, Parfum aromatique balsamique Eine Mischung aus Spirit Angelicae comp, Tinct Calami aa 5,0, Mixture oleoso-balsam 70,0, Laq Ammon caust 8,0

Eau dentifrice de Prodhomme. Ein Destillat aus Angelika, Anis, Zimmt Muskat nuss, Nelken, Pfefferminzöl, mit Chinarrinde, Ratanhia, Tolubalsam, Vanille und Cochenille zur Tinktur gemacht

Nervosin, versilberte Pillen, bestehend aus Extr Valerian, Angelic, Chenopod, Ol Angelic, Valerian, Fol Aurant

Älter-Schwede, Angelikalikör, Angelica-Ratafia sind aus Angelikakraut und Bitterstoffen bereutete Liköre

Liqueur de la Grande Chartreuse, Elixir végétal d 1 Gr Ch Ein Destillat aus Melisse, Pfefferminze, Angelika, Zimmt, Safran, Macis, Citrone und verd Weingeist, worin Zucker aufgelöst ist

Universal Kräuteressenz von Fr DIETZEN Ein bitterer Schnaps aus Angelika, Wermuth etc

Universal-Magenbitter von Dr ROBACK besteht hauptsächlich aus Angelika und Enzian

Vespetro, Rosolia d'Angelica, ein Likör aus Angelika, Koriander, Anis, Fenchel

Oleum Angelicae radiceis Angelikawurzelöl. **Essence de la racine d'Angelique**. Oil of Angelica root

Trockne Angelikawurzel giebt bei der Destillation 0,35—1 Proc, frische Wurzel nur 0,2—0,4 Proc Oel Das Oel der frischen Wurzel gilt als das feinere

Das Oel ist eine anfangs farblos, später bräunlich werdende Flüssigkeit, von sehr aromatischem, pfefferähnlichem, etwas an Moschus erinnerndem Geruch, und gewürzhaftem Geschmack Specif Gew 0,857—0,910 [Drehungswinkel (100 mm-Rohr) + 16° bis + 32°]

Das Angelikawurzelöl enthält Rechts-Phellandren und andere Terpene (vielleicht Pinen, sowie Cymol $C_{10}H_{14}$) und Sesquiterpene Die wichtigsten Bestandtheile sind Ester zweier Säuren, der als Methyläthyllessigsäure bekannten Valeriansäure, und der Oxyptenadecylsäure $C_{18}H_{36}O_2$. Die alkoholischen Komponenten dieser Ester sind unbekannt

Oleum Angelicae fructus Angelikasamenöl. **Essence de la semence d'Angelique**. Oil of Angelica fruit

Ist in den Angelikafrüchten zu 1—1,2 Proc enthalten Das durch Wasserdampfdestillation gewonnene Oel ist in allen seinen Eigenschaften, besonders im Geruch und Geschmack, dem Wurzelöl sehr ähnlich Spec Gew 0,855—0,890 Drehungswinkel (100 mm-Rohr) + 11° bis + 12° Es enthält Phellandren und andere nicht näher behaute Terpene Von sauerstoffhaltigen Körpern sind Methyläthyllessigsäure und Oxymyristinsäure nachgewiesen worden

Das aus frischem Angelikakraut destillierte Oel ist von dem aus der Wurzel oder den Früchten gewonnenen kaum zu unterscheiden Spec Gew 0,870—0,890 Drehungswinkel (100 mm Rohr) + 8° bis + 21°

Alle drei Angelikable werden in der Liqueurfabrikation besonders zur Darstellung von Chartreuse verwendet.

Angostura.

Cortex Angosturae. **Cortex Cuspariae** (Brit) **Quina de Caroni.** Angostura-rinde Caroni-Rinde Angostura vine (Gall) Angostura bark Cascarilla de Angostura Ist die Rinde der zu den Rutaceae — Cuspariacee gehörenden *Cusparia trifoliata* H B, vielleicht auch der *Cusparia officinalis* Hancock in Venezuela

Beschreibung. Flache oder rinnenförmige, bis 2 mm dicke, harte und sprode Stücke, mit einem leicht abreibbaren, weichen, grünlichen oder gelbbraunen Kork bedeckt, an der Innenseite gelblich oder rötlich, Bruch aussen körnig, innen blätterig Querschnitt orangegelb oder bräunlich, die rothbraunen, nach aussen sich verschmälern und mit den helleren Markstrahlen abwechselnden Baststrahlen, ausserdem helle Punkte erkennen lassend

Zellen des Korkes zartwandig, oder (nur an der Innenseite oder ganz) verdickt In der Mittelrinne in zahlreichen Zellen Bündel von Oxalatnadeln, ferner lysogene Harzräume Steinzellen spärlich In den äusseren Parthien des Bastes, selten in weiter nach innen gelegenen tangentialen Gruppen stark verdickter, knorriger Fasern Ferner im Bast dieselben Harzräume, Oxalatnadeln, aber ausserdem auch grosse prismatische Einzelkrystalle Markstrahlen 2, selten breilig, zuweilen lokal erweitert und dann mit Harzräumen Von gewürzhaft bitterem Geschmack

Bestandtheile. 4 Alkaloide, zum grössten Theile im freien Zustand *Cusparin* $C_{20}H_{19}NO_8$, *Cusparidin* $C_{19}H_{17}NO_8$, *Galipin* $C_{20}H_{21}NO_8$, *Galipidin*, ferner ein Bitterstoff *Angosturin* ($C_{27}H_{15}O_9$) α, ein nicht genauer studirtes *Glykosid*, und 1½ Proc ätherisches Oel

Anwendung. Als bitter-aromatisches Mittel bei dyspeptischen Zuständen, Dysenterie, auch an Stelle der Chinurinde Grosse Dosen rufen Uebelkeit und Erbrechen hervor (Dosis 0,5–1,0 mehrmals täglich)

Verwechslungen und Verfälschungen. Zu Anfang dieses Jahrhunderts kam an Stelle der Angostura die giftige Rinde von *Strychnos nux vomica* in den Handel, wodurch viele Vergiftungen hervorgerufen wurden Auch gegenwärtig befinden sich im Handel falsche Angosturarinden in reicher Menge Mindestens in einer derselben ist ein Alkaloid gefunden, das charakteristische Reaktionen ganz ähnlich dem Strychnin giebt Die ärztliche Verwendung der Droge ist unbedeutend, dagegen wird sie vielfach zur Herstellung bitterer Liqueure benutzt Es ist sehr sorgfältig darauf zu achten, dass nur Rinde verwendet wird, die den oben beschriebenen charakteristischen Bau zeigt, und da die letztgenannte Benutzung meist von Nichtsachverständigen geschieht, so sollte man von ihrer Verwendung lieber überhaupt Abstand nehmen, da an bitter-aromatischen Rinden kein Mangel ist

Tinctura Angosturae, Rinde 1 Th, verd Weingeist 5 Th
Sirupus Angosturae compositus Infusi Angosturae concentrati 50, Sacchari 90, Sirupi opiali 60
Electuarium antidyentericum WILKINSON Angosturarinde 30 Th, Zimmt 3 Th, Honig q s
Rothlaufinktur, Leberwurz, von H Musch, ist ein Auszug von Angosturarinde und Blauholz
Magenwein. (Buchh) Angosturaessenz 30 Th, Kirschanapf 120 Th, Rothwein 850 Th

Angostura-Bitter. Angosturarinde 125 g, Chinurinde, Orangeschale je 60 g, Galgant, Zimtblüthe, Sandelholz, Zimmt je 40 g, Kardamomen 15 g, Enzian 10 g, Nelken 5 g, zieht man mit Weingeist und Rain je 4½ l aus, löst im Filtrat Zucker 1000 g und fügt hinzu Waldmeisteressenz 40 g

Angostura Essenz (Buchh) Aus Angosturarinde, Enzian je 50 g, Kardamomen 30 g, Maiss, Nelken, Piment, Zimmt, rothem Sandelholz je 25 g und 50 proc Weingeist bereitet man 1 l

Oleum Angosturae. Angosturarindenöl Die Angosturarinde enthält 1,5 bis 1,9 Proc eines anfangs hellgelben, später nachdunkelnden Oels von aromatischem, wenig ausgesprochenem Geruch und Geschmack Spec Gew 0,93–0,96 Drehungswinkel (100 mm Rohr

—86 bis —50° Nach den Untersuchungen von Beckurts und Thoregn enthält das Angosturarindenöl kleine Mengen eines von 155—162° C siedenden Terpens (wahrscheinlich Pinen) Ferner sind Cadinen $C_{15}H_{24}$ und noch ein zweites nicht schief charakterisiertes Sesquiterpen, Galpen, sowie 13—14 Proc des Sesquiterpenalkohols Galpol $C_{15}H_{26}OH$ anwesend

Praktische Verwendung hat das Angosturarindenöl bisher nicht gefunden

Anhalonium.

Anhalonium Lewinii Hennings Cactaceae — Cereoidae Diese Art und noch einige andere dienen den Indianern Mexikos und der südlichen Vereinigten Staaten unter dem Namen Pellete als Berausungsmittel bei religiösen Festen, werden aber auch als Heilmittel verwendet

Bestandtheile Enthält in einer Gesamtmenge von ungefähr 5 Proc folgende Alkaloide *Anhalonium* $C_{12}H_{14}NO_2$, krystallinisch, Schmelzpunkt 85,5° C *Mesoalin* $C_7H_5(OCH_3)_2NCH_3$ krystallinisch Schmelzpunkt 151° C *Anhalonidin* $C_{10}H_9NO(OCH_3)_2$, isomer mit dem ersten Schmelzpunkt 160° C *Lophophorin* $C_{13}H_{17}NO_2$

Botanisch von der genannten Art nicht zu unterscheiden ist das **Anhalonium Williamsi Lem**, das 0,9 Proc eines anderen Alkaloids, *Pellotin* $C_{10}H_9(OCH_3)_2OH$ NCH_3 enthält, welches schlafmachend wirkt

Ferner sind von Hawfria mehr oder weniger energisch wirkende Alkaloide auf gefunden in **A fissuratum Engelm**, **A. prismaticum Lem.**, **A Jourdanianum** (wahrscheinlich nur Varietät von **A Williamsi**), **A Visnagra** (angeblich identisch mit **Mammillaria cirrhifera Mart**) und in anderen Cactaceen Ueber die medizinische Verwerthung dieser interessanten Entdeckungen herrscht noch wenig Sicherheit, jedenfalls ist aber die Thatsache ausserordentlich bemerkenswerth, dass die Cactaceen nicht, wie man bisher annahm, physiologisch indifferent sind, sondern stark giftige Pflanzen enthalten

Anilinum.

! † **Anilinum** (Ergänzb) Anilin. Phenylamin. Krystallin. $C_6H_5NH_2$. Mol. Gew. = 93. Wird in chemischen Fabriken (Farben-Fabriken) durch Reduktion von Nitrobenzol mittels nascerenden Wasserstoffs (aus Eisen oder Zink und Salzsäure) gewonnen Man erhält so zunächst das salzsaure Salz und scheidet aus diesem die freie Base durch Destillation mit Kalkmilch im Wasserdampfströme ab Je nachdem das zur Herstellung des Nitrobenzols verwendete Benzol rein oder toluolhaltig war, ist das erzeugte Anilin rein oder es enthält (o- u p) Toluidin

Handelssorten. Man unterscheidet im Handel folgende Sorten 1) Völlig reines Anilin der Preislisten, die theuerste Sorte 2) Anilin für Blau, aus fast reinem Anilin bestehend 3) Anilin für Roth, Gemisch aus nahezu gleichen Theilen Anilin, Ortho-Toluidin und Para-Toluidin 4) Anilin für Safranin ist ähnlich dem Anilin für Roth zusammengesetzt, doch enthält es mehr Ortho Toluidin als dieses 5) Flüssiges Toluidin, Gemisch von Ortho- und Para Toluidin, enthält nur wenig Anilin — Von diesen Sorten ist das völlig reine Anilin sub 1) natürlich für alle pharmaceutischen Zwecke verwendbar Indessen ist man nicht an diese Sorte allein gebunden, es genügt vielmehr für alle in der Pharmacie in Betracht kommenden Zwecke das „Anilin für Blau“

Es ist zu empfehlen, das Präparat, wie es aus den Farbenfabriken bezogen wird, zu rektifiziren

Rektifikation Den Kolben *a*, welchen mit einem als Luftkühler dienenden Glasrohr von etwa 70 cm Länge und 1 cm hohter Weite verbunden ist, füllt man zu etwa $\frac{1}{2}$ seines

Fassungsraumes mit „Anilis für Blau“ an, und trägt — um das Stossen zu vermindern — eine Messerspitze „Talcum venetum“ ein. Als Vorlage legt man einen nicht zu dickwandigen Kolben vor, welcher auf einen Strohkranz *c* gelegt wird. Man erhitzt nun (Flamme in der Hand halten! Unter den Kolben eine geräumige Porcellanschale stellen!) den Kolbeninhalt. Zunächst entweichen Wasserdämpfe, welche sich in dem Kolbenhalse condensiren und, wenn sie (unter knatterndem Geräusch) an der Glaswandung hinuntergleiten, ein Springen des Kolbens zur Folge haben können. Um das zu vermeiden, setzt man, sobald sich Wassertropfen zeigen, die Flamme zur Seite, lüftet den Stopfen und saugt mit einem Glasstabe, welcher mit Filtrirpapier umwickelt ist, diese Tropfen auf. Nachdem der Stopfen wieder aufgesetzt ist, wird weiter erhitzt und dieses Auswischen, wenn nöthig, wiederholt. Sobald das Wasser entfernt ist, kann alle Gefahr als beseitigt angesehen werden. Das Thermometer steigt nun bei weiterem Erhitzen sehr bald und bei 182° C. destillirt das Anilin über. Man destillirt in einem ruhigen Tempe (so dass nicht viele Anilin-Dämpfe unkondensirt entweichen) bis auf einen kleinen Rest ab. Das Thermometer zeigt gegen das Ende der Destillation in der Regel 184—185° C. (Einnige beseitigen das Wasser durch Maceration des Anilins mit metallischem Natrium, indessen wollen wir dieses nur dem empfehlen, der mit Natrium umzugehen versteht.) — Man füllt das Destillat sogleich in trockene, dunkle Flaschen ab.

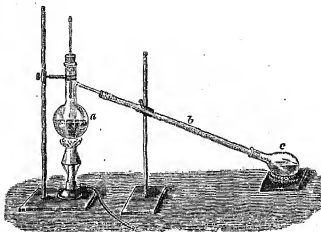


Fig. 76.

Eigenschaften. Frisch destillirt eine farblose, stark lichtbrechende, ölige, eigenthümlich riechende, brennend schmeckende Flüssigkeit, welche sich durch Einwirkung von Luft und Licht bald braun färbt. Wird in einer Kältemischung fest und schmilzt dann bei -8°C . Siedepunkt 182°C .; mit Wasserdämpfen ziemlich leicht flüchtig. Spec. Gew. = 1,0265 bei 15°C . Löslich in 80 Th. Wasser, leicht löslich in Alkohol, Aether, Kohlenwasserstoffen. Selbst ein gutes Lösungsmittel für Indigoblau, Anilinblau, Kampher, Kolophonium, Schwefel, Phosphor, nicht aber für Kautschuk und Kopal. Der Dampf ist entzündlich und verbrennt mit russender Flamme.



Anilin.

Chemisch ist es eine wohlcharakterisirte Base, bildet also mit Säuren Salze, doch blüht es an sich weder in Substanz, noch in wässriger Lösung den Lackmusfarbstoff, dagegen wandelt es den Dahliafarbstoff in Grün um. Es treibt in der Hitze das Ammoniak aus seinen Salzen aus, umgekehrt werden in der Kälte Anilinsalze durch Ammoniak zersetzt.

Reaktionen. Man erkennt das freie Anilin an seinem eigenthümlichen Geruche, am Siedepunkte und specifischen Gewichte, davon abgesehen an folgenden Reaktionen: 1) Giebt man zu 8ccm Anilin etwa 3g zerriebenes Mercurichlorid und erwärmt die Mischung unter gelegentlichem Umschütteln, so bildet sich ein rothvioletter Farbstoff (Violanilin), der in Weingeist löslich ist. 2) Die wässrige Lösung des Anilins wird durch vorsichtigen Zusatz von Chlorkalklösung violett gefärbt; die Färbung geht in schmutzig roth über. Noch erkennbar in Lösungen 1:250000. 3) Die mit einem Ueberschuss von verdünnter Schwefelsäure bereitete wässrige Lösung giebt auf Zusatz von Kaliumdichromat zuerst einen dunkelgrünen Niederschlag, der auf weiteren Zusatz von Kaliumdichromat schwarz (Anilinschwarz) wird. 4) Die schwefelsaure Lösung färbt Holzstoff kanariengelb.

Prüfung. Für die Reinheit des Anilins ist besonders der Siedepunkt von Wichtigkeit. Ferner: 1) Es löse sich im 2fachen Volumen Salzsäure zu einer klaren Flüssigkeit.

sigkeit, welche auch nach dem Verdünnen mit dem gleichen Volumen Wasser und nach dem Erkalten nicht getrubt erscheinen darf (Kohlenwasserstoffe, Nitrobenzol würden sich als Tropfen abcheiden und konnten der sauren Lösung durch Ausschütteln mit Aether entzogen werden) 2) Eine etwaige Verunreinigung durch Toluidin, welches gegen 206° C siedet, wird durch fraktionierte Destillation festgestellt

Aufbewahrung Vor Licht geschützt, vorsichtig, in möglichst angefüllten, nicht zu grossen Gefässen Wenn das Anilin durch Lichtenwirkung braun geworden ist, kann man es durch Rektifikation wieder in den farblosen Zustand zurück verwandeln

Anwendung Arzneilich findet es nicht Verwendung Die freie Base (auch als Dampf eingeathmet) wirkt giftig Leichte (chronische) Vergiftungen charakterisiren sich durch einen der Trunkenheit ähnlichen Zustand, Appetitlosigkeit, Cyanose Als Gegenmittel werden salinische Abführmittel, z B Bittersalz, Karlsbader Salz angewendet, nicht aber Alkohol Grössere Gaben von 10–20 g, innerlich genommen, führen zur akuten Vergiftung, welche häufig tödtlich verläuft In erster Linie wird das Athementium beeinflusst Die Symptome weisen auf ein Nerven- und Blutgift hin In der Mikroskopie zum Aufheilen der Präparate, als Anilinwasser bei der Färbung von Bakterien benutzt In der organischen Chemie zur Herstellung zahlreicher Präparate, z B des Acetanilids und vieler sog „Anilinfarben“ Die Ausscheidung erfolgt durch den Urin als ein Salz der Paramidophenylschwefelsäure Höchstgaben *pro dosi* 0,2 g, *pro die* 0,4 g (Ergänzb.)

Anilinwasser a) Nach ERLIION 5 cem Anilin werden mit 100 cem Wasser gesüttelt und die Flüssigkeit nach 5 Minuten langem Stehen durch ein angefeuchtetes Filter filtrirt b) Nach FRANKEL Man löst 3 cem Anilin in 7 cem Weingeist und setzt 90 cem destillirtes Wasser hinzu Zur Bakterien-Färbung

II † **Anilinum hydrochloricum** Anilinchlorhydrat Salzsaurer Anilin. $C_6H_5NH_2 \cdot HCl$. Mol. Gew. = 129,5 Schlechthin „Anilinsalz“.

Zur Darstellung mischt man 100 Th frisch destillirtes (farbloses) Anilin mit 160 Th reiner Salzsäure (von 1,128 spec Gew d : 25 Proc) Die Lösung scheidet beim Erkalten Krystalle ab Man saugt diese ab und gewinnt weitere Mengen durch Eindampfen der Mutterlauge [Bei Verwendung chlohaltiger Salzsäure entstehen schwarze Nebenprodukte durch Oxydation des Anilins]

Farblose oder schwach röthliche Nadeln oder Blättchen, in Wasser und in Alkohol leicht löslich, Schmelzp 192° C Aus der wässrigen Lösung wird durch Natronlauge freies Anilin abgeschieden Ausgangsmaterial für zahlreiche chemische Präparate, z B Anilin schwarz, Azo-Farbstoffe Vor Licht geschützt vorsichtig aufzubewahren!

Schwarze Stempelfarbe für Wäsche Man bereitet zwei Lösungen, welche getrennt in dunklen Gefässen aufbewahrt werden I Krystallhartes Kupferchlorid 8,52, Chlorsäures Natrium (NaO, Cl) 10,85, Ammoniumchlorid 5,85, Wasser 60,0 II Salzsaurer Anilin 80,0, Wasser 30,0, Gummischleim 20,0, Glycerin 10,0 Man mischt je gleiche Theile von Lösung I und II kurz vor dem Gebrauche Die mit dieser Mischung hergestellten Schriftzeichen sind ursprünglich blassgrün, werden aber beim Liegen an der Luft, rascher beim Dämpfen (Ueberfahren mit einem warmen Bügeleisen) schwarz

III † **Anilinum nitricum** Anilinnitrat Salpetersaurer Anilin. $C_6H_5NH_2 \cdot HNO_3$. Mol Gew. = 156.

Man vermischt 98 Th Anilin mit 252 Th reiner Salpetersäure von 25 Proc (spec Gew 1,153) Die nach dem Erkalten abgeschiedenen Krystalle werden abgesaugt Die Mutterlauge liefert durch Eindunsten weitere Krystalle Farblose oder schwachröthliche, in Wasser lösliche Krystalle Vor Licht geschützt, vorsichtig aufzubewahren

IV † **Anilinum sulfuricum** (Erganzb.) Anilinsulfat Schwefelsaurer Anilin. $(C_6H_5NH_2)_2 \cdot H_2SO_4$. Mol Gew. = 284

Darstellung Eine Lösung von 100 Th farblosem Anilin in 600 Th Weingeist versetzt man unter Umrühren mit einem in der Kälte frisch bereiteten und völlig erkalteten Gemisch aus 55 Th reiner conc Schwefelsäure und 150 Th Weingeist Man stellt einige Stunden an einem dunklen Orte zur Seite und rührt zu der erkalteten Flüssigkeit 400 Th Aether Den ausgefallenen Krystallbrei sammelt man in einem Trichter,

verdrängt die Mutterlauge durch Aether und trocknet die Krystalle bei Lufttemperatur an einem dunklen Orte auf porösen Tellern Ausbeute etwa 140 Th Man benutze beim Filtriren nur holzstoffreies Filtrirpapier, andernfalls filtrire man durch Asbest oder Glaswolle

Eigenschaften Farblose, an der Luft rothlich werdende, geruchlose, brennend salzig schmeckende, glänzende Blättchen oder Nadeln, in Wasser und verdünntem Weingeist leicht, weniger in starkem Weingeist löslich, in Aether fast unlöslich

Die wässrige Lösung wird durch Chloralkalilösung violett, später schmutzgrün gefärbt Durch Natronlauge wird Anilin in öligen Tropfen abgeschieden, durch Baryumnitratlösung entsteht Fällung von Baryumsulfat Die wässrige Lösung färbt Holzstoff gelb Vor Licht geschützt, vorsichtig aufzubewahren

Anwendung. Früher in Gaben von 0,05–0,12 g zwei- bis dreimal täglich gegen Epilepsie und Chorea empfohlen, aber nicht bewahrt Neuerdings von Fay als Krebsmittel ersten Ranges, als Analgeticum, welches Morphin und Opium übertrifft, sowie als Desodorans empfohlen Man beginnt mit 0,05 g zweimal täglich und steigt auf 0,4 g zweimal täglich In der Regel faulen sich nach 2–8 Stunden Fingernagel und Lippen blau, auch tritt Athemnoth und Schwindel ein Höchstgaben *pro dos* 0,2 g, *pro die* 0,4 g (Ergaub.)

Rp Anilini sulfonici 2,0, Saccharini 0,2, Spiritus 70,0, Aquae destillatae 80,0 Taglich einen Kaffeebecher voll, allmählich steigend bis zu 8 Esslöffel Fay

† Bromamidum Bromamid Bromwasserstoffsäures Tribromanilin $C_6H_4Br_2NH_2$ HBr = 411 Zur Darstellung wird Nitro Tribrombenzol mit Zinn und Schwefelsäure reduziert, das Reduktionsprodukt durch Schwefelwasserstoff vom Zinn befreit und an Bromwasserstoff gebunden

Farblose, geruchlose und geschmacklose Nadeln, Schmelzp. 117° C Unlöslich in Wasser, wenig löslich in kaltem Alkohol Löslich in 16 Th siedendem Alkohol, leicht löslich in Aether und in Chloroform Vorsichtig aufzubewahren

Als Antineuralgicum und Analgeticum Dosis 0,75–1,00 für Erwachsene, 0,05–0,2 für Kinder

Anisum.

I Fructus Anisi (Germ Helv Austr Brit U-St) **Semen Anisi. Semen Anisi vulgaris** **Semen Absinthii dulcis** **Anis** Brotsamen. Gemeiner Anis. Süßer Kummel. **Anis vert** (Gall) **Anise finit**

Beschreibung Die Spaltfrucht der zu den Umbelliferae — Apoidone — Ammineae gehörigen *Pimpinella Anisum* L., wild nicht mehr nachzuweisen, ursprünglich wahrscheinlich im östlichen Mittelmeergebiet heimisch, reichlich kultivirt

Die in der Droge fast immer noch zusammenhängenden Theilfrüchtchen sind verkehrt birnförmig, von den Seiten wenig zusammengedrückt, oben mit dem Stempelpolster und den vertrockneten Griffeln versehen Länge 3–6 mm Deutscher und russischer Anis besteht aus kurzen, dunkelgefärbteren, italienischer aus längeren, schlankeren, helleren Früchten (Fig 77) Dicke durchschnittlich 2 mm Aussen mit kurzen, meist nur einzelligen, warzigen, gekrümmten Härchen bedeckt Rippen wenig hervortretend Im Querschnitt das Endosperm an der Fugenfläche eingebuchtet Oelgänge zahlreich, nicht auf die Thälchen und die Fugenfläche beschränkt (Fig 78) Die grosse Zahl (bis 30) denselben und die Haare (Fig 79) sind besonders charakteristisch für den Anis Letztere sind auch im feinen Pulver leicht aufzufinden In den Aleuronhörnchen des Endosperms wie auch sonst bei den Umbelliferen grosse Globule und Oxalatdrüsen Geruch und Geschmack angenehm süss aromatisch

Bestandtheile. 1,5–6,0 Proc ätherisches Oel (s unten) (Deutscher 2,4 Proc, russischer 2,4–3,2 Proc, italienischer 2,7–3,5 Proc, syrischer 1,5–6,0 Proc) Ferner über 9 Proc Fett, 4,27 Proc Zucker, 5–6 Proc Asche



Fig 77
1 Italienischer
od spanischer
2 Deutscher oder
russischer Anis

Verfälschungen und Verunreinigungen. Der Anis ist meist mit Bruchstücken der Doldenstrahlen verunreinigt. Als Verfälschungen kommen häufig vor bis 30 Proc. thonhaltiger, von Regenwürmern herrührender Erdklumpchen, die man in Mähren zu diesem Zweck sammeln soll. Die Bestimmung des Aschengehaltes giebt darüber Aufschluss. Man kann den Anis auch in Chloroform eintragen, wobei die erdigen Beimengungen zu Boden sinken. Ferner mengt man dem Anis solchen bei, dem das ätherische Oel entzogen, und der daher geschmacklos ist.

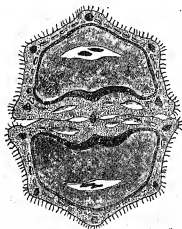


Fig. 73. Querschnitt durch Anis.

aus, macht die filtrirte wässrige Lösung alkalisch und giebt der Verdunstungsrückstand des Aethers den charakteristischen Geruch nach Mäuse-Urin.

Anwendung. Als Stimulans und Carminativum bei Kolik, Blähungen, als Expectorans, als die Milchssekretion beförderndes Mittel, endlich als Geschmackskorrigens.

Aufbewahrung. Möglichst nicht über 1 Jahr; das feine Pulver (Sieb VI Helvet.) nur in kleinen Mengen.

Oleum Anisi. (Germ. Helv. Austr. Brit.¹⁾ U-St.). Anisöl. Hulle d'Anis vert (Gall.). Essence d'Anis. Oil of Anise.



Fig. 74. Haare der Anisfrucht.

Gewinnung. Durch Destillation der zerkleinerten Anisfrüchte werden durchschnittlich 2,5–3 Proc. Anisöl erhalten; kleinere oder grössere Ansbeuten sind selten. Bei der Destillation darf nicht zu stark gekühlt werden, weil das Oel sonst im Kühler erstarrt und diesen verstopft.

Eigenschaften. Anisöl ist bei 20° C. eine farblose oder gelbliche, stark lichtbrechende Flüssigkeit von Anisgeruch und intensiv stischem Geschmack. Das specifische Gewicht des optisch schwach linksdrehenden Oeles liegt zwischen 0,980 und 0,990 bei 15° C. Anisöl löst sich in 1 $\frac{1}{2}$ –5 Vol. Spiritus. Diese Lösung wird durch Eisenchlorid nicht verändert. (Germ. Austr. Helv. U-St.) Anisöl erstarrt bei niedriger Temperatur — der Beginn des Erstarrens hängt von äusseren Umständen ab — und schmilzt alsdann zwischen 15 und 19° C. Je anetholreicher das Oel ist, desto höher liegt sein Erstarrungspunkt und desto werthvoller ist es. Geschmolzen lässt es sich bedeutend unter seinen Erstarrungspunkt abkühlen, ohne dass es fest wird. Durch Hinzufügen von etwas krystallisirtem Anethol oder durch Reiben mit einem Glasstabe erstarrt es plötzlich unter Wärmeentwicklung. Der Erstarrungspunkt, d. h. der höchste Punkt, den ein in das krystallisirende Oel

Häufig sind dem italienischen Anis die giftigen Früchte von *Conium maculatum* L. beige-mengt (—18 Proc.). Diese sind oval, —3 mm lang (also viel kürzer wie italien. Anis), hoch gewölbt mit stark hervortretenden Rippen. Die Kerbung der Rippen ist in der trockenen Frucht nicht sehr deutlich. Das Endosperm ist tief eingebuchtet, Oelgänge fehlen.

In Schierling enthaltendem Anis findet man immer die leicht kenntlichen Früchte der Borstenhirse (*Setaria glauca* Beauv.). Sie sind 3 mm lang, 2 mm breit, gelblich bis schwarzbraun, auf einer Seite hoch gewölbt, quergebuchtet. Zum Nachweis dieser gefährlichen Verfälschung ist die Untersuchung einer nicht zu kleinen Probe (7 g), die man am besten dem Boden des Gefässes entnimmt (da die glatten und schweren Conium- und Setariafrüchte allmählich zu Boden sinken) allein sicher. Verdächtige Früchte sind im Querschnitt unter dem Mikroskop zu prüfen.

Zum chemischen Nachweis des Coniins extrahirt man ein Quantum der gepulverten Droge mit Aether, schüttelt diesen Auszug mit saurem Wasser

¹⁾ Brit. lässt neben dem ätherischen Oele von *Pimpinella Anisum* L. auch noch dasjenige von *Illicium anisatum* L. zu und bezeichnet mit Oil of Anise sowohl das gewöhnliche (Pimpinella) Anisöl wie auch Sternanisöl.

gestelltes Thermometer erreicht, ist als Werthmesser für die Qualität des Oeles anzusehen.

Beim Verdunsten des Anisöls in einem Schälchen auf dem Wasserbade bleibt ein verhältnissmässig grosser, dickflüssiger, geruchloser, nicht flüchtiger Rückstand (9–10 Proc.), der vermuthlich aus einer polymeren Modifikation des Anethols besteht, zurück.

Prüfung. Die Bestimmung des Erstarrungspunktes geschieht zweckmässig in dem von Schimmel & Co. (Bericht Oktober 1898, 49) angegebenen, nebenstehend abgebildeten Apparat.

Das Batterieglas *A* dient zur Aufnahme der Kühlflüssigkeit oder des Kältegemisches. Das in dem Metaldeckel hängende Glasrohr *B* bildet einen Luftmantel um das Gefrierrohr *C* und verhindert das vorzeitige Erstarren des zu prüfenden Oeles. Das Gefrierrohr *C* ist oben weiter und wird an der Stelle enger, wo es auf dem Rande des Rohres *B* aufliegt. Zur Fixirung von *C* sind im Rohre *B*, ca. 5 cm unter seinem oberen Ende, drei nach innen gerichtete Glaseinstülpungen angebracht. Das in halbe Grade eingetheilte Thermometer wird in einer Metallscheibe durch drei Federn, in denen es sich leicht verschieben lässt, festgehalten.

Zur Ausföhrung der Bestimmung füllt man bei Anis- und Sternanisöl das Batterieglas mit kaltem Wasser und Eisstücken, bei Fenchöl aber mit einer aus Eis und Kochsalz hergestellten Kältemischung. Dann giesst man in das Gefrierrohr soviel von dem zu untersuchenden Oele, dass es etwa 5 cm hoch steht und bringt das Thermometer, das an keiner Stelle die Wand beröhren darf, in die Flüssigkeit. Während des Abkühlens ist das überkaltete Oel vor Erschütterungen, die ein vorzeitiges Erstarren hervorbringen würden, zu schützen. (Ein zu frühes Erstarren findet auch statt, wenn das Oel nicht ganz klar filtrirt ist.) Ist das Thermometer etwa 10° C. unter den Erstarrungspunkt, also bei Anis- und Sternanisöl auf 6° C. bis 8° C., gesunken, so sucht man durch Reiben und Kratzen mit dem Thermometer an der Gefässwand die Krystallisation einzuleiten. Sollte das auf diese Weise nicht gelingen, so bringt man ein Kryställchen von erstarrtem Oel oder etwas festes Anethol in die Flüssigkeit, worauf das Erstarren unter starker Wärmeentwicklung vor sich geht. Das Festwerden beschleunigt man durch fortwährendes Röhren mit dem Thermometer, dessen Quecksilberfaden schnell steigt und endlich ein Maximum erreicht, das man den Erstarrungspunkt des Oeles nennt.

Steht ein derartiger Apparat nicht zur Verfügung, so kann man auch die Bestimmung unter den angegebenen Vorsichtsmassregeln bei Quantitäten von 100–200 g in einer gewöhnlichen Flasche ausföhren. Bei der Probeentnahme ist darauf zu achten, dass die ganze Masse des Oeles geschmolzen und gleichmässig gemischt ist.

Die häufigste Verfälschung geschieht durch Zuzusatz von Fencholstearopten. Hierdurch wird das Anisöl rechtsdrehend, was bei der polarimetrischen Prüfung zu erkennen ist.

Auf Alkohol prüft man in der üblichen Weise, indem man einige Tropfen in Wasser fallen lässt. Eine Trübung würde Alkohol anzeigen, der gleichzeitig durch die Erniedrigung des spec. Gew. des Oeles zu erkennen wäre. Von Sternanisöl ist Anisöl nur durch Geruch und Geschmack zu unterscheiden. Die zu diesem Zwecke vorgeschlagenen Farbreactionen mit alkoholischer Salzsäure geben unzuverlässige Resultate.

Bestandtheile. Anisöl besteht in der Hauptsache aus Anethol, dem wenig von dem isomeren flüssigen Methylchavicol beigemengt ist.

Anethol, der Träger der charakteristischen Eigenschaften des Anisöls, ist der Methyläther des Parapropenylphenols $C_6H_4 - C_3H_5[1] - OCH_3[4]$. Es erstarrt zu weissen, krystallinischen Schuppen oder Blättchen, die bei 21,5–22° C. schmelzen. Geschmolzen bildet es eine sehr stark lichtbrechende, intensiv süss schmeckende Flüssigkeit vom spec. Gew. 0,984–0,986 bei 25° C. Anethol siedet bei 233–234° C. und ist optisch inaktiv.

Methylchavicol ist der Methyläther des Paraallylphenols. Es unterscheidet sich vom Anethol nur durch eine andere Lagerung der Atome in der C_3H_5 -Gruppe.

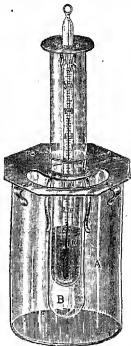


Fig. 80.
1/4 der wirklichen Grösse.

Es riecht anisartig, schmeckt jedoch nicht süß, siedet bei 216—217° C, ist optisch inaktiv und hat das spec Gew 0,972 bei 15° C

Aufbewahrung. Anisol muss in möglichst gefüllten, kleinen Flaschen an einem kühlen Orte aufbewahrt werden, da es besonders im geschmolzenen Zustande in nur theil weise gefüllten Flaschen sich schnell verändert und die Fähigkeit zu erstarren verliert

Anwendung. Siehe unter Sternanisöl S 317

Anis-Aldehyd (Aubépine) $C_6H_4(OCH_3)COH$ Neuerdings für Parfümeriezwecke empfohlen, von an blühenden Weissdorn ermanndem Geruch Spec Gew 1,126 Siedep 245—246° C Erstarrt in der Kälte, schmilzt wieder bei —4° C Krystallisirtes Aubépine, ein weisses Pulver, ist anisaldehydschwefligsaures Natrium und Soda Liefert auf Wasserzusatz 40 Proc Anisaldehyd

Aqua Anisi. Anise-Water 1) (Brit) Frucht Anis 500,0 g, Aq 10 Liter, die Hälfte überdestilliren 2) (U St) Ol Anisi 80 wird mit Calc phosph praecep 4,0 und mit 1000,0 Aq abgerieben und filtrirt 3) (Gall) Frucht Anis 1000,0 g Mit hinreichendem Wasser 4000,0 destilliren

Spiritus Anisi, Anisgeist 1) Austr Zerstoßener Anis, 250 g, Weingeist 1000 g, Wasser 1500 g Nach 12stündiger Maceration sind abzusehen 1500 g 2) Brit, U-St Anisol 100 cem, Weingeist 900 cem

Sirupus Anisi Anis, zerquetscht 100 Th, mit Weingeist 50 Th angefeuchtet, löset man mit Wasser 450 Th 24 Stunden stehen, in 850 Th Filtrat löset man unter Aufkochen Zucker 650 Th

Elaeosaccharum Anisi, Oleosaccharum cum Oleo Anisi. Ol Anisi 0,1, Sacchar 5,00

Claretum e sex seminibus. Aqua Vitae carminativa Rosolis s Claret des six grames (Vespetro) Anisol 5 Th, Sternanisöl, Kümmelöl je 2,5 Th, Fenchelöl 1 Th, Weingeist 1000 Th, Wasser Sirup 2000 Th

Pulvis carminativus, Windpulver für Erwachsene Anis, Zucker, aromatisirt Pulver je 20 Th, Kümmel, Koriander, Fenchel, Natriumbicarbonat je 10 Th

Species carminativae, Semences carminatives, Blahung treibende Kräuter Anis, Kümmel, Koriander, Fenchel, Angelikawurzel, gleiche Theile

Pulvis carminativus infantum, Windpulver für Kinder Anis 15 Th, Fenchel 10 Th, gebrannte Magnesia 5 Th, Zucker 70 Th

Tinctura Proprietatis Mysicæ. Spiritus Anisi 50 Th Elixir Proprietatis Paracelsi 25 Th

Oleum Anisi sulfuratum, eine durch längeres Erwärmen bewerkstelligte Auflösung von Schwefel in Anisol

Mannheimer Wasser ist ein Anis-Aquavit mit den flüchtigen Bestandtheilen von Koriander, Nelken, Zimmt

Dr BASTIENS Cholera-Tropfen, ein Gemisch aus Anis-, Wacholder- und Cayepulöl, verd Schwefelsäure, Aetherweingeist, Zimmttinktur

Bernhardiner Alpenkräuter Magenbitter von BERNHARD enthält reichlich aromatische Pflanzenstoffe, besonders Anis und Fenchel

Calming-Pastills, Dr. ALEX's, bestehen aus Zucker, Anisol und Lakritz

Manol, Dr. RIXON's, soll ein Succus Anisi ozonisatus sein

ISSLEIN's Katarrhmittelchen sind Pastillen aus Anisol, Salzmisk und Zucker

II Fructus Anisi stellati (Ergänz Hely Austr) Semen Anisi indic seu sinensis. Samen Badian. Sternanis. Anis étoilé. Badiane (Gall) Star-Anis (U St)

Der einachsige Fruchtstand des zu den Magnoliaceae — Illiciaceae gehörigen *Illicium anisatum* L (*Illicium verum* Hook f) Heimsch im nördlichen Anam und im südlichen China, auf den Philippinen und in Japan kultivirt

Beschreibung. Um die kurze Blütenstandare befinden sich bis 8 in einen Kreis gestellte, kahlförmige, an der nach oben gekehrten Bauchnaht aufspringende Früchte von dunkelbrauner Farbe, aussen runzelig, mit je einem heller gefärbten, glänzendbraunen Samen

Bestandtheile 5 Proc Aetherisches Oel (auf trockene Früchte bezogen), 2,8 Proc fettes Oel, 10,7 Proc rothbraunes Harz, Gerbstoff, Zucker etc

Verwechslungen. An Stelle des Sternanis oder ihm beigemengt sind die Früchte des giftigen, in Japan heimischen *Illicium religiosum* SIMSOLD (Shikimfrüchte) nicht selten vorgekommen Sie enthalten das giftige Glykosid Shikimin, Shikampikrin, Shikaminsäure (der Chinasäure nahestehend), im Oel Eugenol, Safrol und ein Terpen (Shikimin)

Sie sind im Ganzen kleiner, wie die echten Früchte, die Karpelle klaffen stärker, sind stark und spitz geschnäbelt, riechen scharf aromatisch, jedenfalls nicht nach Anis. Sind sie den echten Früchten beigemengt, so überwiegt der Geruch der letzteren, man muss dann Bruchstücke verdächtigter Früchte kauen. Dazu kommen folgende anatomische Unterschiede: die Palisadenzellen in der Fruchtschale der echten Droge sind im Durchschnitt 0,5 mm lang, bei der falschen 0,375 mm, die Aleuronkörner in dem Samen der echten Droge sind bis 22 μ gross, aussen rau, lappig, sie enthalten zuweilen ein grosses Krystallid und stets zahlreiche Globoiden, die der falschen Droge sind bis 15 μ gross, oval oder elliptisch, glatt, sie enthalten 2–3 Krystalloide und an einem Ende wenige Globoiden.

Anwendung Wie beim vorigen.

Ansette ist ein verdünntes weingestriges Destillat aus Sternanis, Koriander und Fenchel oder ein Gemisch von Zuckersirup, Spiritus, Wasser und den ätherischen Ölen des Sternanis, Koriander und Fenchel.

Oleum Vitae, Balsamum vitae Asiaticum — Lebensöl, weisser Lebensbalsam. Eine Lösung von Sternanisöl, Nelkenöl, Orangenschalenöl je 20 Th, Pfeffermünzöl 2 Th in Weingeist 1000 Th.

Oleum Anisi stellati (Brit Ergänzb.) Sternanisöl. **Oleum Badiani.** Hülle volatile de Badiane (Gall.) Oil of star Anise.

Wird ausschliesslich in den südwestlichen chinesischen Provinzen Kwang-Tung und Kwang Si, sowie in Tonkin durch Destillation der noch frischen Sternanisfrüchte gewonnen. Ausbeute ungefähr 3 Proc. Das Öl wird in Bleikanistern von 7,5 kg Inhalt, von denen je vier in eine Kiste verpackt werden, versandt.

Eigenschaften Eine farblose oder gelbliche, stark Lichtbrechende Flüssigkeit von anisartigem Geruch und süßem Geschmack. Optisch schwach linksdrehend, spec Gew = 0,98–0,99. Der Erstarrungspunkt liegt zwischen +14 und +18° C. Das Öl ist in 3 Theilen Spiritus (90 Proc.) klar löslich.

Prüfung Die Bestimmung des Erstarrungspunktes geschieht auf die bei Anisöl auf S 315 beschriebene Weise. Die mehrfach beobachtete Verfälschung mit Petroleum wird an der unvollkommenen Löslichkeit des Oels in 3 Th Spiritus erkannt. In Bezug auf den Verdampfungsrückstand gilt das bei Oleum Anisi Gesagte S S 315.

Bestandtheile. Wie beim Anisöl, so ist auch beim Sternanisöl der wichtigste Bestandtheil das Anethol $C_{10}H_{12}O$. Ob das Öl relativ reich an diesem Körper ist, wird durch die Bestimmung des Erstarrungspunktes erkannt. Von anderen Körpern sind im Sternanisöl aufgefunden Rechts-Pinen $C_{10}H_{18}$, Links-Phellandren $C_{10}H_{18}$, Methylchavicol $C_{10}H_{12}O$ (das isomere Anethol), Hydrochinonäthyläther $C_6H_4-OH-OC_2H_5$ und Saffrol $C_{10}H_{16}O_2$. Dem Saffrol wird der vom Anisöl abweichende Geschmack des Sternanisöls zugeschrieben.

Aufbewahrung. Sternanisöl wird unter den bei Anisöl besprochenen Vorsichtsmassregeln aufbewahrt.

Anwendung. Anisöl und Sternanisöl werden in grossen Quantitäten zur Liqueurfabrikation gebraucht. Arzneilich dienen sie hauptsächlich als Geschmackskorrigens, seltener als Stomachicum oder Carmmativum. Man giebt sie zu 2–6 Tropfen (0,1–0,25 g) entweder in Pulvern mit Zucker oder Magnesia verrieben, oder gelöst in Spiritus. Für den ausserlichen Gebrauch werden sie in fettem Öl gelöst (1 20–50) oder mit Fett (1 10) verrieben (Salbe gegen Filzkäuse). Anisöl ist ein Lieblingsgeruch der Tauben.

Species Hackeri (Vorschrift d. Münch. Ap. Ver.) Sternanis, Pfefferminze, Krauseminze, entharzte Sonnenblätter, gleiche Theile.

Hustennittel des Grafen v. SCHLIEFFEN besteht aus Sternanis, Senna, Kandiszucker etc.

Spanischer Thee ist ein dem Brustthee mit Früchten ähnliches Gemisch.

Topique Indien von COLMER d'ANGE ist Sternanisinktur, enthält daneben gestossenen Pfeffer.

Universal-Lebensöl, Hamburgisches, Balsam Vitae Hamburgense, ein Gemisch aus Sternanis-, Nelken-, Pomeranzenschalenöl und Weingeist.

Eau dentifrice Mallard ist eine Tinktur aus Sternanis, Guajak, China, Zimmt, Nelken, Benzoe etc.

Eau dentifrice de Pierre ist eine Tinktur aus Sternanis mit Anis- und Pfeffermünzöl.

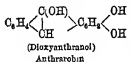
Essentia dentifricia (NAGEL) Sternamsöl 1,5 Th, Pfeffermünzöl 1 Th, China-, aromatische und Myrrhentinktur je 80 Th, Hoffmann's Lebensbalsam 20 Th, verd Wein- geist 900 Th, Cochenille 2,5 Th

Anthrarobinum.

Anthrarobinum (Ergänzb) **Dioxyanthranol** **Anthrarobina**. **Desoxy-Alizarin** **Leuko-Alizarin** $C_{14}H_{10}O_4$. Mol. Gew. = 226. Ein Reduktionsprodukt des kaulfichen Alizarins

Darstellung Man lost kaulfiches Alizarin (Alizarin-Blaustich) in Ammoniak- flüssigkeit, erwärmt die entstandene violette Lösung zum Sieden, tragt allmählich Zink- staub ein und setzt das Erwärmen so lange fort, bis die violette Färbung in Gelb über- gegangen ist Man filtrirt sogleich in ein Gefäss mit Wasser, welches genügend Salz- saure enthält, um die Reaktion der Flüssigkeit bis zum Ende der Filtration deutlich sauer zu halten Der in der sauren Flüssigkeit abgeschiedene Niederschlag wird gesammelt, gewaschen und zuerst auf porösen Unterlagen, dann bei 100° C getrocknet

Eigenschaften Gelbliches bis hellbräunliches, geruch- und fast geschmackloses Pulver, nur sehr schwer in kaltem, etwas leichter in heissem Wasser löslich, ferner löslich in 10 Th kaltem oder in 5 Th heissem Alkohol



In der wässrigen Lösung erzeugt Bleiesig einen roth- braunen, Eisenchloridlösung einen braunvioletten Niederschlag Die Lösung in Natronlauge ist rothbraun, nimmt aber durch Aufnahme von Sauerstoff aus der Luft bald violette Färbung an Da das kaulfiche Alizarin keine ganz einheitliche Substanz ist, so ist auch das Anthrarobin keine ganz einheitliche chemische Verbindung Es besteht vorzugsweise aus dem Dioxyanthranol, enthält aber noch andere Reduktions- produkte des Alizarins ähnlicher Zusammensetzung

Prüfung 1) 0,1 g Anthrarobin lösen sich in 1 cem Natronlauge mit gelber Färbung klar auf, die Färbung gehe durch Einblasen von Luft in Violett über 2) 1 g Anthra- robin hinterlasse beim Einsichern nicht mehr als 0,01—0,02 g feuerbestandigen Rückstand

Aufbewahrung. Unter den inefficenten Arzneimitteln, Lichtschutz nicht er- forderlich

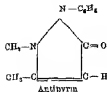
Anwendung Aeusserlich bei Hautkrankheiten (Psoriasis, Herpes tonsurans, Ery- thrasma etc), bei denen gewöhnlich Chrysarobin angewendet wird Es wirkt zwar etwas schwächer als dieses, reizt dafür aber auch nicht so heftig und kann z B im Gesichte und an den Genitalen angewendet werden Nach Th Weyl ist es auch bei innerer An- wendung ungiftig Durch den Urin wird es als Anthrarobin, nicht als Alizarin aus- geschieden

Antipyrinum.

I Antipyrinum (Austri Germ Helv) **Analgesine** (Gall) **Phenylmethylpyra- zolon** **Oxydimethylchinolin** **Pyrazolin**. (Anodynin. Metozin. Parodyn. Phenaz- on Phenylon. Sedatin) $C_{11}H_{13}N_3O$ Mol. Gew. = 188.

Darstellung Durch Erhitzen von Phenylhydrazin mit Acetessigester entsteht Phenylmethylpyrazolon Wird dieses in methylalkoholischer Lösung mit Methyljodid be- handelt, so wird letzteres addirt und jodwasserstoffsaurer Antipyrin gebildet, aus welchem stärkere Basen Antipyrin in Freiheit setzen, welches z B durch Ausschütteln mit Aether abgeschieden werden kann

Eigenschaften Farbloses neutrales Krystallpulver, von kaum wahrnehmbarem Geruche und milde bitterem Geschmacks. Schmelzpunkt 113°C . Löslich in 1 Th. Wasser, in 1 Th. Alkohol, in 1 Th. Chloroform, in 50 Th. Aether. Die wässrige Lösung 1 = 100 giebt mit Gerbsäure eine weisse Fällung. Durch salpetrige Säure (Natriumnitrit + Essigsäure) entsteht in der verdünnten Lösung Grünfärbung, in der konc. Lösung Abscheidung grüner Krystalle von Isomitoso-Antipyrin (Reaktionsgrenze 1 : 10000). Durch Eisenchlorid wird die Lösung des Antipyrins blutroth gefärbt (Reaktionsgrenze 1 : 100000).



Prüfung. 1) Das Antipyrin sei ungefärbt und fast geruchlos, der Schmelzpunkt liege bei 113°C . 2) Die wässrige Lösung 1 + 1 sei farblos, neutral (Seifen, Alkalien, wurden saure, bez. alkalische Reaktion verursachen, harzige Verunreinigungen wurden Trübung verursachen). 3) 0,5 g Antipyrin hinterlassen beim Verbrennen auf dem Platinblech keinen feuerbeständigen Rückstand (mineralische Verunreinigungen).

Aufbewahrung Unter den indifferenten Arzneimitteln, grössere Vorräthe vor Licht geschützt. Helv. Vorsichtig.

Anwendung Innerlich setzt Antipyrin die Temperatur des fiebernden Menschen herab, ferner wirkt es antineuralgisch und analgetisch. Man verwendet es daher als Antipyreticum bei verschiedenen fieberhaften Zuständen (Febnis recurrens und intermittens), indessen ist es bei Malaria wirkungslos. Dosis täglich mehrmals 1–2 g. Bei Kindern dreimal täglich soviel Desigramm, als das Kind Jahre zählt. Man beachte, dass es nach Antipyringebrauch bisweilen zu ausgedehnten Exanthenen kommt. Die nach Antipyringebrauch auftretenden Schwäche können durch Agarica unterdrückt werden. Aeusserlich zeigt es feulneshemmende (antiputride) und blutstillende (haemostatische) Eigenschaften. Subkutan als lokales Anästheticum, auch in Gemeinschaft mit Cocain oder Atropin. Maximal-Dosis nach Helv. pro dosi 2,0, pro die 6,0.

Dispensation Für die Verordnung und Dispensation des Antipyrins ist zu beachten, dass Antipyrin mit einer Reihe von vielbenutzten Arzneimitteln unerwartete Aenderungen einget.

1) Antipyrin + salpetrige Säure. Man vermeide, das A. mit Arzneimitteln, welche salpetrige Säure enthalten oder enthalten können (z. B. *Amylnitrit*, *Spiritus Aethers nitrosi*) zusammen zu verordnen. Es kommt zur Bildung von grünem Isomitoso-Antipyrin, welches nach Klingen nicht ungiftig ist. Nach Anderen soll nebenbei Blausäure auftreten.

2) Antipyrin + Mercurchlorid (Chlormer). In diesen Mischungen soll sich eine organische, sehr giftige Quecksilberverbindung bilden.

3) Antipyrin + Karbolsäure. fallen sich schon in verdünnten wässrigen Lösungen gegenseitig als obge. Masse aus.

4) Antipyrin + Natriumsalicylat geben, in Pulverform zusammengegeben, eine schmerzhafte Masse. In Lösung scheinen sich beide nicht zu beeinflussen.

5) Antipyrin + β -Naphthol geben eine feuchte Mischung.

6) Antipyrin + Chloralhydrat geben beim Zusammenreiben ein Öl, welches die Reaktionen der Komponenten nicht mehr zeigt.

7) Gerbsäure fällt das Antipyrin als Tannat (s. oben) aus.

Dagegen erhöht das Antipyrin die Auflöslichkeit des Coffeins und der Chininsalze in Wasser.

Nachweis im Harn In den Harn geht das Antipyrin als solches über. Zum Nachweise entfärbt man den Harn mit Thierkohle, schüttelt ihn mit Aether aus und prüft den Verdampfungsrückstand der ätherischen Lösung mit Eisenchlorid oder salpetriger Säure.

Obgleich ein Bedürfniss eigentlich nicht existirt, Salze des Antipyrins anzuwenden, so sind doch mehrere derselben praktisch gebraucht worden.

II Antipyrinum citricum Wird bisweilen aus Missverständnis verordnet, man gebe Antipyrin ab und setze das „citricum“ in Klammern.

III. Antipyrinum salicylicum Antipyrinsalicylat. Salipyrin (Erganzb.)
Salicylate d'Analésine (Gall.) Salazol. Salipyrzolin. $C_{11}H_9N_3O \cdot C_7H_5O_2$. Mol
Gew. = 326

Darstellung Man erwärmt eine Mischung von 57,7 Th Antipyrin und 42,3 Th. Salicylsäure auf dem Dampfbade. Sie schmilzt zu einer bligen Flüssigkeit, welche nach dem Erkalten fest wird. Durch Umkrystallisiren aus Alkohol erhält man das Salz in reinem Zustande.

Eigenschaften. Farbloses und geruchloses Krystallpulver von sarrer Reaktion und dem herbstisslichen Geschmack der Salicylsäure. Schmelzp. $92^\circ C$. Löslich in 200 Th kaltem oder 25 Th siedendem Wasser. Ziemlich leicht löslich in Alkohol und in Aether, leicht löslich in Chloroform, wenig löslich in Schwefelkohlenstoff. Beim Erwärmen mit Schwefelsäure wird die Salicylsäure, beim Erwärmen mit Natronlauge das Antipyrin in Freiheit gesetzt. Die wässrige Lösung giebt mit Ferrichlorid die violette Reaktion der Salicylsäure.

Prüfung. Eine gewogene Menge Salipyrin (1 g) wird im Scheidetrichter in 40 cem heissem Wasser gelöst, die Lösung mit einer gemessenen Menge (5 cem) Doppelt-Normal-Natronlauge im Ueberschuss versetzt und das ausgeschiedene Antipyrin durch dreimaliges Ausschütteln mit je 15 cem Chloroform entzogen. Man verdunstet die Chloroformauszüge in gewogenen Glasschälchen und bestimmt Gewicht und Schmelzpunkt ($118^\circ C$) des hinterbleibenden Antipyrins. — Die im Scheidetrichter zurückgebliebene Natriumsalicylatlösung wird mit Normal-Schwefelsäure (Phenolphthaleïn als Indikator) titriert, die Salicylsäure mit Aether ausgeschüttelt und der Schmelzpunkt ($155^\circ C$) der nach dem Verdunsten des Aethersauszuges hinterbleibenden Salicylsäure bestimmt.

Anwendung. Als Antipyreticum und Antineuralgicum, ferner bei akutem und chronischem Gelenkrheumatismus, Influenza. Die Dosis ist doppelt so gross wie die des Antipyrins. Man giebt Erwachsenen 1–2 g mehrmals täglich.

IV Antipyrinum amygdalinicum (Erganzb.) Mandelsaures Antipyrin. Tussol.
 $C_{11}H_9N_3O \cdot C_8H_7O_2$. Mol Gew. = 340.

Darstellung. Man erhitzt eine Mischung aus 183 Th Antipyrin mit 152 Th Mandelsäure im Dampfbade zum Schmelzen, lässt erkalten und krystallisirt aus Alkohol um.

Eigenschaften. Farblose, bitter schmeckende, in Wasser und in Alkohol lösliche Krystalle. Sie schmelzen bei 52 – $53^\circ C$ und zersetzen sich bei höherer Temperatur unter Verbräunung bittermandelärlartig riechender Dämpfe. — Die wässrige Lösung (1 = 20) wird durch einige Tropfen rauchender Salpetersäure blassgrün (Isotrosc-Antipyrin), durch einen Tropfen Ferrichlorid blutroth gefärbt. Gerbsäure erzeugt weissen, im Ueberschuss der Gerbsäure löslichen Niederschlag. Mit Milch gemischt, wird das Salz versetzt.

Prüfung. 1) Das Salz sei farblos und schmelze bei 52 – $53^\circ C$. 2) Die wässrige Lösung (1 = 200) werde durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Metalle, z. B. Blei). 3) Löst man 1 g des Salzes in 40 cem heissem Wasser, setzt 10 cem Normalkalklauge zu und schüttelt nach dem Erkalten 3–4 mal mit je 15 cem Chloroform aus, so muss letzteres nach dem Abdunsten mindestens 0,52 g Rückstand hinterlassen, welcher den Schmelzpunkt ($118^\circ C$) und die übrigen Eigenschaften des Antipyrins zeigt. 4) 0,5 g sollen beim Erhitzen ohne Rückstand verbrennen.

Anwendung. Es besitzt ausser den antipyretischen auch noch narkotische Eigenschaften. Wird besonders gegen den Symptomen-Komplex bei Keuchhusten empfohlen. Dosis für Kinder bis 1 Jahr = 2 bis 3 mal 0,05–0,1 g, von 1 Jahr = 3 mal 0,1 g, von 2 bis 4 Jahren = 3–4 mal 0,25–0,4 g, darüber 4 mal täglich 0,5 g. Das Mittel soll nicht mit Milch zusammen oder in zeitlicher Nähe von Milchmahlzeiten gegeben werden. S. oben.

Antipyrinum Coffeino-citricum Migränia. Man macht 35 Th Antipyrin mit 9 Th Coffein und 6 Th Citronensäure, schmilzt die Mischung im Wasserbade, bricht die erstarrte Masse in Stücke, trocknet und pulvert diese.

Farbloses, hygroskopisches Pulver. Das durch einfaches Mischen der Bestandtheile erhaltene Pulver wird feucht! Als Antineuralgicum bei Migräne in Gaben von 1 g in Oblaten-Pulvern.

Jodopyrin **Jodantipyrin** $C_{11}H_{11}JN_2O = 314$ Durch Einwirkung von Chlorigod auf Antipyrin erhalten Glänzende, farblose, prismatische Nadeln, in kaltem Wasser schwer, leichter in siedendem Wasser löslich Schmelzp $180^{\circ}C$ Soll die kombinierte Wirkung des Antipyrins und eines Jodides haben Dosis 0,5–1,5 g

Antipyrin 1) α -Antipyrin Durch Zusammenschmelzen von 188 Th Antipyrin mit 135 Th Acetanilid Farbloses, kristallinisches Pulver, Schmelzp $75^{\circ}C$ 10 g lösen sich bei $15^{\circ}C$ in 4 g Wasser Beim Eindampfen der Lösung erfolgt Dissociation

2) β -Antipyrin Durch Zusammenschmelzen von 376 Th Antipyrin mit 135 Th Acetanilid erhalten Farbloses Pulver, Schmelzp $105^{\circ}C$ 10 g lösen sich bei $15^{\circ}C$ in 2,8 g Wasser Dissociert weniger leicht als das vorige Als Antipyreticum und Analgeticum 2–3 mal täglich 0,5–1,0 g

V. Chloral-Antipyrin

Es sind drei verschiedene Verbindungen dargestellt worden

† I **Monochloral Antipyrin** **Hypnal** $C_{11}H_{12}N_2O \cdot COCl_2CH(OH)_2$ Man reibt 188 Th Antipyrin mit 165,5 Th Chloralhydrat bis zur Verflüssigung zusammen, löst die obige Masse in heissem Wasser und überlässt die Lösung an einem kalten Orte der Kristallisation Farblose Oktaeder, in 15 Th kaltem Wasser löslich, Schmelzp $67-68^{\circ}C$

Diese Verbindung ist abzugeben, wenn Hypnal verordnet wird

Als Hypnoticum an Stelle des Chloralhydrates empfohlen Höchste Gaben 8 g pro dosi, 6 g pro die

† II **Bichloral Antipyrin** $C_{11}H_{12}N_2O \cdot 2[COCl_2CH(OH)_2]$ Man reibt 94 Th Antipyrin mit 165,5 Th Chloralhydrat bis zur Verflüssigung zusammen, verfährt im übrigen wie sub I Im Wasser lösliche Krystalle, Wirkung etwa wie Hypnal

† III **Dehydrotrichloraldehydphenyldimethylpyrazolon** $C_{12}H_{12}N_2O \cdot Cl_3$ Man erhitzt ein Gemisch von 188 Th Antipyrin und 165,5 Th Chloralhydrat einige Zeit auf 100 bis $110^{\circ}C$ Aus der eiskalten flüssigen Mischung entsteht allmählich (Einsen umger Krystalle) ein Krystallbrei, der aus Alkohol umkrystallisiert wird Farblos, bei $186-187^{\circ}C$ schmelzende, geschmacklose Krystalle, in Wasser unlöslich Wird wegen der Unlöslichkeit schwer resorbiert, wirkt im Falle der Resorption aber hypnotisch

† **Butylchloral-Antipyrin** $C_{11}H_{12}N_2O \cdot C_4H_9Cl_2O + H_2O$ Wird durch Zusammenreiben von 188 Th Antipyrin mit 193,5 Th Butylchloralhydrat in gleicher Weise wie das Hypnal, s vorher sub I, hergestellt Farblos, bei $70^{\circ}C$ schmelzende Nadeln, in 30 Th Wasser löslich

Naphthopyrin $C_{11}H_{12}N_2O + C_{10}H_8O$ Wird durch Zusammenreiben von 188 Th Antipyrin mit 144 Th β -Naphthol als sahe Masse erhalten, welche bisweilen kristallinisch wird Unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether

Resopyrin $C_{11}H_{12}N_2O \cdot C_6H_5O_2$ (?) Bildet sich als kristallinischer Niederschlag, wenn kono Lösungen von 188 Th Antipyrin und 110 Th Resorcin gemischt werden Farblos, rhombische Krystalle, unlöslich in Wasser, löslich in 5 Th Alkohol oder 100 Th Aether

† **Phenopyrin** Verbindung von 188 Th Antipyrin mit 94 Th reiner Karbolsäure

† **Pikropyrin** Verbindung von 188 Th Antipyrin mit 229 Th Pikrinsäure

† **Pyrogallopyrin** Verbindung von 188 Th Antipyrin mit 126 Th Pyrogallol

Antihemicranin oder **Antimigranepulver** von Apotheker DEMELNDE in Maastricht Coffein 1,6 g, Antipyrin 3,2 g, Zucker 3,2 g In 8 Pulver zu theilen Preis 1,25 Gulden holländisch

Bromopyrin, ein geköntes Brausepulver 1 Theelöffel enthält angeblich 0,06 g Coffeinbromhydrat, 0,18 g Antipyrin, 1,0 g Natriumbromid

Cerebrine. Alkoholsche Lösung von Antipyrin, Coffein und Cocain Genaue Vorschrift unbekannt Antineuralgicum

Migraine-Pastillen von Apotheker SENKENBERG Es werden verschiedene Vorschriften angegeben I) Antipyrin 0,3 g, Antifebrin 0,05 g, Rhabarber 0,05 g, Kalmus 0,02 g, Chinurinde 0,03 g II) Antipyrin 47,0, Antifebrin 26,0, Aloe 5,0, Zucker 8 g, Stärke 12,0 g für 25 Pastillen

Pelagin, Mittel gegen die Seekrankheit Ein ätherhaltiger Lakör, Antipyrin, Cocain und Coffein enthaltend

β -Resalgin Resorcylsaures Antipyrin $(C_{11}H_{12}N_2O)_2 \cdot C_6H_4O_4$ Schmelzt sich als Oel aus beim Mischen kono Lösungen von 188 Th Antipyrin und 77 Th β -Resorcylsaure Nach dem Erstarren und Umkrystallisieren farblos, sauer reagierende Nadeln, löslich in 150 Th kaltem oder 20 Th siedendem Wasser Leicht löslich in Alkohol und in Essigäther, unlöslich in Aether Schmelzp $115^{\circ}C$

VI. Ferripyrimin

Ferripyrimin **Ferripyrimin** **Antipyrinum cum Ferro**. $(C_{11}H_{12}N_2O)_2 \cdot Fe_2Cl_6$ Mol. Gew. = 859.

Handb d pharm Praxis I

Darstellung. Man löst 5 Th krystallisiertes Ferrichlorid $\text{FeCl}_3 + 6\text{H}_2\text{O}$ in 10 Th Alkohol von 90 Proc und trägt diese Lösung ein in eine Auflösung von 5 Th Antipyrin in 10 Th Alkohol und 50 Th Aether. Der sich anscheidende orangefarbene Niederschlag wird auf dem Filter gesammelt, mit Aether gewaschen, auf porösen Unterlagen abgesaugt und bei 30–40° C getrocknet.

Sehr feines, orangefarbenes, luftbeständiges Pulver, welches 64 Proc Antipyrin, 12 Proc Eisen und 24 Proc Chlor enthält. Es löst sich in 5 Th kaltem, aber erst in 9 Th siedendem Wasser. Die kaltgesättigte Lösung scheidet beim Erhitzen die Verbindung in rubinrothen Blättchen aus, welche bei 220–225° C schmelzen. Die wässrige Lösung ist blutroth gefärbt. Wirft man geringe Mengen des Pulvers in viel Wasser, so tritt — wahrscheinlich infolge Dissociation — fast farblose Lösung ein. Löslich in Alkohol und Benzol, aus Methylalkohol krystallisirbar, in Aether fast unlöslich. Schwach salzsaure Lösungen sind haltbar, durch Alkalien, selbst schon durch Bicarbonate, wird aus der wässrigen Lösung Eisenhydroxyd gefällt.

Prüfung. 1) Die Lösung von 1 g der Verbindung in 100 cem Wasser muss klar sein (ohne Anwesenheit von ungelöstem Ferrihydroxyd). Auf Zusatz von einigen Kubikcentimetern Ammoniak fällt das Eisen als Hydroxyd aus. 2) Dampft man Filtrat + Waschwasser (sub 1) auf 5 cem ein, versetzt mit 30 cem Natronlauge von 33 Proc und extrahirt dreimal warm mit je 10 cem Benzol, so muss dieses beim Verdunsten mindestens 0,6 g Antipyrin (Schmelzp. 118° C) hinterlassen. **Aufbewahrung.** Vor Licht geschützt.

Anwendung. Innerlich als Eisenpräparat bei chlorotischen und anämischen Zuständen, welche mit Neuralgien etc. einhergehen. Dosis Drei bis viermal täglich 0,08 bis 0,05 g. Als Adstringens bei Darmkatarrhen und Magenblutungen zu 0,5 g. Aeusserlich Als (nicht ständiges) Adstringens und blutstillendes Mittel gegen Blutungen aus Körperhöhlen in 10–20proc Lösung oder 18proc Watte und Gaze. Bei Gonorrhöe die 1,0 bis 1,5proc Lösung.

Gossypium Ferropyrini bzw. **Ferropyrini.** Eine 18 Proc Ferropyrin enthaltende, an der Luft haltbare Watte, als blut- und schmerzstillender Verbandstoff benutzt.

VII † Tolpyrrinum. $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 202. Das höhere Homologe des Antipyrins. Wird genau wie Antipyrin dargestellt, nur wird zur Kondensation Acetessigsäure mit p-Tolylhydrazin (an Stelle von Phenylhydrazin) verwendet.

Eigenschaften. Farblos, bei 186–187° C schmelzende Krystalle von sehr bitterem Geschmack, löslich in 10 Th Wasser, leicht löslich in Alkohol, fast unlöslich in Aether. Die wässrige Lösung wird durch Ferrichlorid blutroth, durch salpetrige Säure grün gefärbt. Erhitzt man Tolpyrrin mit 25procentiger Salpetersäure, so färbt sich die Flüssigkeit weinroth, durch Zusatz von Ammoniak geht die Färbung in hellgelb über.

Als Ersatz des Antipyrins und zwar als Antipyreticum und Antineuralgicum mehrmals täglich 1 g. Vorsichtig aufzubewahren.

† **Tolysalum.** Tolpyrrinum salicylicum. Tolpyrrinsalicylat $\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_3$. $\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{O}_3$ = 210. Man schmilzt ein Gemisch von 202 Th Tolpyrrin und 188 Th Salicylsäure im Dampfbade, verfährt im übrigen genau wie bei Salpyrrin (S. 320) angegeben. Farblose oder schwach röthliche Krystalle, von herbbitterem Geschmack, in Wasser nur wenig, schwer in Aether, leicht in Alkohol und in Essigäther löslich. Schmelzp. 101–102° C. In Tagesgaben von 1–3 g antineuralgisch, von 4–8 g antipyretisch.

VIII † Pyramidonum. Pyramiden. Dimethylamido-phenyldimethylpyrazolon. Dimethylamidoantipyrin. $\text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}$. Mol. Gew. = 217.

Darstellung. Man reducirt eine alkoholischesäure Lösung von Nitroso-Antipyrin zu Amidantipyrin und führt dieses durch Behandeln mit Jodmethyl oder Chlormethyl in Pyramidon über. DRP 71261.

Eigenschaften. Gelblichweisses, krystallinisches, fast geschmackloses Pulver, Schmelzp. 108° C. Löslich in etwa 10 Th Wasser. Die wässrige Lösung wird durch Ferrichlorid blauviolett und durch



Natriumnitrit und verdünnte Schwefelsäure (auch durch rauch Salpetersäure) ebenso gefärbt, aber die Färbungen vorblässen und verschwinden sehr bald. Aufbewahrung: Vorsichtig.

Als Antipyreticum bes. als Nachfolger des Antipyrins. Dosis: Zweimal täglich 0,3 bis 0,5 g. Nach LERNE soll das Pyramidon nicht ganz ungiftig sein.

Zum Nachweis im Harn überschichtet man diesen mit einer auf das 10fache mit Wasser verdünnten alkoholischen 10proc. Jodlösung. Bei Gegenwart von Pyramidon tritt ein scharfer brauner Ring auf. JOLLES.

IX † Formopyrinum Methylen-diantipyrin. Methylenbisantipyrin ($C_{11}H_{11}N_2O$), $\cdot CH_2$. Mol. Gew. = 388.

Zur Darstellung erhitzt man 5 Th. Antipyrin mit 4 Th. Formaldehydlösung von 40 Proc. 4–6 Stunden auf 120° C. Nach dem Erkalten erhält man Krystalle, welche mit Wasser gewaschen, getrocknet und aus Benzol umkrystallisiert werden.

Krystallisiert mit 1 Mol. H_2O und schmilzt alsdann bei 155–156° C. im wasserfreien Zustande bei 176–177° C. Atlasglänzende Blättchen, in kaltem Wasser fast unlöslich, in heissem Wasser schwerlöslich, in Benzol leicht, in Alkohol sehr leicht löslich.

† Salubrolum Tetrabrommethylen-diantipyrin $C_{11}H_5Br_4N_2O$. Wird durch Einwirkung von Brom auf Formopyrin dargestellt. Fast geruchloses, gelbliches Pulver. Anwendung als Antisepticum an Stelle des Jodoforms.

Apomorphinum hydrochloricum.

† **Apomorphinum hydrochloricum** (Aust. Reg. Heiv.) Chlorhydrate d'Apomorphine (Gall.) Apomorphinae Hydrochloras (Brit. U-St.) Apomorphinhydrochlorat oder Chlorhydrat Salzsäures Apomorphin. $C_{17}H_{17}NO_3 \cdot HCl$. Mol. Gew. = 303,5. Apomorphin entsteht aus dem Morphin durch Abspaltung von Wasser.

Darstellung. Man schliesst 1 Th. Morphin mit 20 Th. konc. Salzsäure in ein Glasrohr oder einen Autoclaven ein, so dass die Füllung $\frac{1}{2}$ des Gefässes einnimmt, und erhitzt während 3 Stunden im Oelbade auf 140–150° C. Nach dem Erkalten verdünnt man den Gefässinhalt mit luftfreiem destilliertem Wasser, übersättigt die Lösung mit Natriumbikarbonat, sondert einen etwa entstehenden Niederschlag ab und extrahiert diesen sowie die Lösung mit Aether oder Chloroform, welche nur das Apomorphin, nicht aber gleichzeitig anwesendes Morphin lösen. — Leitet man in die Aetherlösung des Apomorphins gasförmige Salzsäure, so fällt das salzsaure Apomorphin in Krystallen aus. Bei der Darstellung ist schnell zu arbeiten, da die freie Apomorphinbase sich an der Luft leicht verändert.

Eigenschaften. Weiss, weissliche oder grauweisse Kryställchen, löslich in 80 Th. Wasser, 20 Th. Weingeist, unlöslich in Aether, Chloroform, Benzol, fast unlöslich in Amylalkohol. Im trockenen Zustande ziemlich unveränderlich, unterliegt es im feuchten Zustande der Zersetzung unter Annahme grüner Färbung.

Löst man eine geringe Menge (0,05 g) in 1 Tropfen Wasser auf, so nimmt diese Lösung, der Luft und dem Lichte ausgesetzt, Grünfärbung an. Wird dieselbe Menge mit 2 Tropfen Salpetersäure verrührt, so entsteht blutrothe Färbung. — Löst man (0,05 g) Apomorphin in 2,5 ccm Natronlauge auf, so entsteht eine klare Lösung, welche an der Luft purpurfarben, zuletzt schwarz wird. Uebergiesst man 3–4 ccm Ammoniakflüssigkeit, so muss alsbald (namentlich beim Erwärmen sehr rasch) Purpurfärbung auftreten. Tropft man in diese Lösung 2–3 Tropfen Silbernitratlösung, so erfolgt schwarze Anscheidung von metallischem Silber. — Löst man 0,05 g in 2–3 ccm Wasser, übersättigt mit Natriumbikarbonat und schüttelt mit Luft durch, so erfolgt smaragdgrüne Färbung. — Eisenchloridlösung färbt die wässrige Lösung amethystblau.

Prüfung. 1) Apomorphinchlorhydrat sei fast farblos, bez. nur grauweiss, nicht stark grün gefärbt, auch nicht feucht. 2) Bei der mikroskopischen Betrachtung (50 bis 100fache Vergrösserung) erweise es sich durchweg aus säulenförmigen Krystallen be-

stehend Ein im Handel vorkommendes amorphes Apomorphinhydrochlorid zeigt unter dem Mikroskope amorphe, gelbfarbige Massen. Ein solches Präparat darf theapeutisch nicht verwendet werden. 3) Das Salz verkohle beim Erhitzen und verbrenne bei Luft Zutritt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt nach Germ Vorsichtig, nach Helv Sehr vorsichtig. Wichtig ist, dass das Apomorphinchlorhydrat völlig trocken in trockene Gefässe gefüllt wird. Da es in der Regel in 1 g-Glasern von den Fabriken abgegeben wird, so stellt man diese auf einen Wattebausch, welcher mit etwas Aether befeuchtet ist, in die Standgefässe. Natürlich müssen die 1 g-Glaschen lediglich mit guten Korken, nicht aber mit Paraffin oder Siegelack verschlossen sein. Unter solchen Massregeln hält sich das Präparat Jahr und Tag.

Dispensation. Die wässrige Lösung des Apomorphinhydrates nimmt nach Kuhlmann Aufbewahrung grüne Färbung an, weil die Aufbewahrungsgläser soviel Alkali an die Lösung abgeben, dass etwas freie Apomorphinbase in Freiheit gesetzt wird, welche dann in Berührung mit der Luft zu den grünen Umwandlungsprodukten oxydirt wird. Man kann diese Färbung vermeiden, wenn man der frisch bereiteten Lösung sogleich eine kleine Menge (1–2 Tropfen) Salzsäure zusetzt, doch ist dieses Verfahren nur für die *per os* zu gebrauchenden Arzneien, nicht aber für subkutane Injektionen zulässig. Die Abgabe der Lösungen erfolgt in braunen Glasern.

Anwendung. Apomorphin wirkt nervenerregend, schliesslich lähmend auf das Gehirn und die Medulla oblongata. Die Erregung kann durch geeignete Dosen bis zu sicheren Brechwirkung (auch bei subkutaner Einführung) gesteigert werden. Man giebt es in Dosen von 0,005–0,1 g drei bis viermal täglich als Expektorans und den Hustenreiz milderndes Mittel. Subkutan bewirkt es in Gaben von 0,005–0,05 g binnen 5–15 Minuten sicher eintretendes Erbrechen. Höchstgaben (Germ u. Helv.) innerlich pro dos 0,02 g, pro die 0,1 g. Zur Injektion nach Helv pro dos 0,005 g, pro die 0,015 g.

Mistura Apomorphini		Injunctio Apomorphini	
(München Nosokom. Vorsch.)		Bp	Apomorphini hydrochlorid 0,1
Rp	Apomorphini hydrochlorid		Aque destillatæ 10,0
	Morphini hydrochlorici 55,003	Brechmittel für Erwachsene	Dosis $\frac{1}{4}$ –1
	Aqui hydrochlorici diluti 1,0	Spritus	
	Aque destillatæ 100,0	Rp	Apomorphini hydrochlorid 0,02
	Sirupi Sacchari 30,0		Aque destillatæ 10,0
Detur ad vitrum nigrum		Brechmittel für Kinder	Dosis $\frac{1}{4}$ –1 Spritus

† **Apomorphinum** Apomorphine (Gall.) $C_{17}H_{17}NO_2 = 267$. Die freie Apomorphinbase kann aus den Salzen durch ätzende und kohlensäure Basen, auch schon durch lösliche Bikarbonate ausgeschieden werden. Man kann also z. B. die Lösung des Apomorphinchlorhydrats mit Natriumbikarbonat übersättigen, das Apomorphin mit Aether ausschütteln, nach dessen Verdunsten es zurückbleibt.

Frisch dargestellt eine weissliche, amorphe oder krystallinische Masse, die sich namentlich im feuchten Zustande an der Luft und am Lichte rasch grün färbt. Sie ist etwas löslich in Wasser, ferner löslich in Weingeist, Aether, Chloroform, Benzol. Die Lösungen des durch Oxydation veränderten Apomorphins in Wasser und Weingeist sind smaragdgrün, die in Aether und Benzol purpurviolett, die in Chloroform blauviolett gefärbt. Freies Apomorphin muss in Wasser völlig löslich und ohne Rückstand verbrennbar sein.

Aqua.

Aqua. Wasser. Eau. Water. H_2O . Mol. Gew. = 18. Für den pharmaceutischen Bedarf kommen namentlich in Betracht 1) Gemeines Wasser und 2) Destillirtes Wasser.

! **Aqua fontana seu communis.** Quellwasser. Brunnenwasser. Gemeines Wasser. Eau de fontaines. Fountain-water. Unter diesen Namen versteht man in der Pharmacie zunächst dasjenige Wasser, welches zum Trinkgebrauch für Menschen dient, und zwar macht man die stillschweigende Voraussetzung, dass dieses Wasser möglichst

rein ist und nicht zu grosse Mengen gelöster Substanzen enthält. Die Pharmacie stellt in dieser Hinsicht etwa die gleichen Anforderungen wie die Mehrzahl der übrigen Gewerbe. Ist ein solches Wasser nicht zur Hand oder nur schwer zu beschaffen, so kann es durch Flusswasser (*Aqua fluvialis*) oder durch Regenwasser (*Aqua pluvialis*) ersetzt werden.

Das für den pharmaceutischen Gebrauch verwendete Wasser muss farblos, gänzlich oder fast geschmacklos, völlig klar sein und darf innerhalb 24 Stunden sich nicht merklich trüben oder einen Bodensatz abscheiden. Wenn das Wasser durch suspendirte Stoffe getrübt ist, so muss es filtrirt werden.

Filtration des Wassers. Für Wasser, welches keine riechenden oder schmeckenden Bestandtheile enthält, bei welchem also lediglich eine Abscheidung suspendirter Stoffe erforderlich ist, genügt eine einfache Filtration durch Filtrirpapier.

Hat man jedoch einen regelmässigen und grösseren Bedarf an solchem Wasser, so kommt diese Art der Filtration zu theuer, und es empfiehlt sich, an einem kühlen Orte einen Filtrir-Apparat dauernd in Thätigkeit zu halten. In den Gewerben benutzt man für diese und ähnliche Zwecke „Sandfilter“, und ein solches wird sich auch der Apotheker zweckmässig herstellen. — Als „Filtrirgefäss“ kann man ein konisches oder cylindrisches Gefäss aus Thon (glasirt) benutzen oder auch ein wasserdichtes Holzfass, bei grösserem Bedarf lässt man das Filtergefäss aus Mauerwerk herstellen und dies mit Cement wasserdicht abputzen. In Figur 81 ist zur Herstellung eines solchen Sandfilters ein konisches Thongefäss gewählt. Auf den Boden dieses Gefässes bringt man eine etwa 80 cm hohe Schicht gut abgewaschener, ca. faustgrosser Feldsteine oder Granitbruch. Auf diese schüttet man eine etwa 25 cm hohe Schicht von gewaschenen Steinen, die nur etwa $\frac{1}{2}$, so gross sind, dann folgt eine Schicht von etwa 20 cm Höhe von gewaschenem groben Kiese und hierauf folgt endlich eine Schicht von 40 cm gewaschenem Kiessand. Die unteren Schichten bilden lediglich die Träger für die auf sie folgenden oberen Schichten. Die eigentliche Filtrirschicht ist der so oberst befindliche Kiessand und in diesem bildet wiederum die wirksame Filtrirmembran die oberste Schicht, in welcher die Zwischenräume zwischen den einzelnen Sandkörnern sich mit den abzufiltrierenden schwebenden Verunreinigungen ausfüllt haben. Daher arbeitet ein solches Filter auch dann am besten, wenn es eine gewisse Zeit in Thätigkeit ist. Auf das so vorbereitete Filter wird Wasser aufgegossen. Die Filtration beginnt sogleich, doch wird das filtrierte Wasser erst dann aufgefangen, wenn es völlig blank ablaufen beginnt. Nach längerer oder kürzerer Zeit ist das Filter so weit verschmutzt, dass es einer Reinigung bedarf. Man entfernt dann die oberste Sandschicht, soweit sie verschmutzt ist (5–10 cm) und ersetzt diese Theile durch frisch gewaschenen Sand. Je öfter diese theilweise Reinigung ausgeführt wird, desto länger kann ein solches Filter benutzt werden, ohne dass es vollständig erneuert zu werden braucht.

Muss man gleichzeitig aus einem Wasser Riechstoffe oder färbende Substanzen entfernen, so schaltet man in das Filter noch eine Schicht Holzkohle in bohngrossen Stücken ein. Und zwar bringt man diese alsdann zweckmässig in der aus grobem Kiese bestehenden Schicht unter. Das Filter hat alsdann folgende Anordnung:

A Steine faustgross 30 cm, B Steine eigross 25 cm, C Kies grob 10 cm, Holzkohle bohngross 20–30 cm, Kies grob 10 cm, D Kiessand 40 cm.

Ein solches mit Holzkohle beschicktes Filter eignet sich auch vorzüglich, um eisenhaltiges Wasser zu enteisen. s. S. 339.

Filter aus plastischer Kohle. Diese Filter waren eine gewisse Zeit lang recht beliebt. Es ist jedoch nachgewiesen worden, dass ein solches Filter in kurzer Zeit einen Heerd von Bakterienkeimen darstellt, so dass das durch ein solches Filter filtrirte Wasser schliesslich bakterienreicher ist als das nicht filtrirte. Aus diesem Grunde werden sie im allgemeinen in der Gegenwart nicht mehr empfohlen. Die Reinigung solcher Filter erfolgt, indem man sie in stark verdünnte Salzsäure einlegt, alsdann mit Sand vorsichtig abscheuert und auskocht.

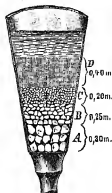


Fig. 81. Sandfilter.

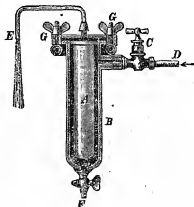


Fig. 82. Berkefeld-Filter.

BERKEFELD-Filter. Diese Filter haben sich seit 1893 infolge der Furcht vor der Cholera eingebürgert und werden besonders im Anschluss an eine Wasserleitung mit 2–3 Atmosphären Druck angebracht. In beistehender Figur 83 ist *B* ein gusseisernes Gehäuse, welches bei *D* an die Hochdruckleitung angeschlossen und von dieser durch den Hahn *C* abgesperrt werden kann. *A* ist ein aus gebrannter Infusorienerde hergestellter hohler Zylinder. Soll das Filter funktionieren, so wird der Hahn *F* geschlossen, der Hahn *C* aber geöffnet. Das Wasser dringt alsdann in den Zwischenraum zwischen *B* und *A*, wird durch den Hohlzylinder aus Infusorienerde gepresst und fließt bei *E* ab. Ein solches Filter liefert ein recht gut filtrirtes Wasser (die Anzahl der Bakterienkeime wird verringert), aber die Leistungsfähigkeit ist sehr gering. Diese beträgt im Anfang bei einem Druck von 3 Atmosphären etwa 2 Liter pro Minute, aber die Leistungsfähigkeit nimmt sehr rasch bedeutend ab. Dann muss das Filter auseinander genommen und der Filterkörper ausgekocht werden, kurz, auch die Wartung dieser Filter ist eine sehr umständliche.

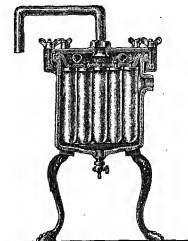


Fig. 83. BERKEFELD-Filter-Batterie.

Filtermaterial. Das Filter besteht aus einem Behälter *d*, in welchem mit Asbestfilz überzogene, flache, poröswandige Hohlkörper *e* aufrecht stehend und in gewisser Anzahl derartig eingeschlossen sind, dass ihre Oberenden mit einem gemeinschaftlichen Entlüftungsröhr *f* und ihre Unterenden mit einem gemeinschaftlichen Abflusrohr *g* in Verbindung stehen. Der Behälter *d* kann sowohl mit einer Leitung für die zu filtrierende Flüssigkeit als auch mit einem Schlemmkanal und einem Behälter in Verbindung gesetzt werden, der eine Asbest-Emulsion enthält. Durch geeignete Vorrichtungen wird diese Emulsion auf die Hohlkörper *e* unter einem Drucke von 1,5 Atmosphären gepresst, sodass sich auf ihnen eine Asbestschicht ablagert. Nachdem die überschüssige Asbest-Emulsion abgelassen worden ist, wird die abgesetzte Schicht $\frac{1}{2}$ Stunde lang durch Luft von 150° C. sterilisirt und ist dann zum Gebrauche fertig. Fig. 84.

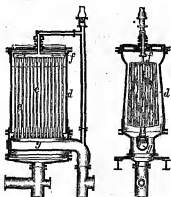


Fig. 84. BREYER's Mikromembran-Filter.

Die höchst feinen Asbestnadeln, welche für dieses Filter gebraucht werden, nennt BREYER „Mikrolithen“. Das grösste Filter, welches B. fertigt, ist 2 m hoch, 1 m breit und liefert in der Stunde 250–500 l Wasser.

CHAMBERLAND's Filter (System PLAZON) besteht aus einer 20 cm langen, 25 mm im Durchmesser haltenden, einseitig geschlossenen und am anderen Ende verjüngten Röhre aus gebranntem unglasirten Porzellan von 4–5 mm Wandstärke. Diese sog. „Filterkerzen“ werden einzeln oder zu Batterien vereinigt in einem Gehäuse *a f* untergebracht und bei *d* an die Wasserleitung angeschlossen. Das zu filtrierende Wasser wird von aussen in des Innere *e* der Filterkerze gedrückt und tritt von *d* durch *e* zu Tage. Eine Kerze kann täglich 40–50 l Wasser liefern, welches keimfrei ist. Das Reinigen der Filterkerzen geschieht durch Abbürsten der äusseren Flächen und durch Auskochen der ganzen Kerze. — Die quantitative Leistung des Filters ist gering, nach einigen Tagen erfolgt auch Durchwachsen der Bakterien. Fig. 85.

Die oben angeführten Filter nach BERKEFELD, BREYER und CHAMBERLAND verfolgen besonders das Ziel, Filtrate zu liefern, welche frei oder doch wenigstens arm an Mikroorganismen sind. Für die Filtration von Wasser in der Praxis kommen wohl die Filter von BERKEFELD und von BREYER in Betracht. Das von CHAMBERLAND dient vorzugsweise zur Gewinnung steriler Flüssigkeiten bei wissenschaftlichen, bakteriologischen Arbeiten.

Sand-Kohle-Filter. Ein für die meisten Zwecke sehr empfehlenswerther Apparat wird in folgender Abbildung Fig. 86 wiedergegeben:*)

Er besteht aus 3 Töpfen (*ABC*) aus Steingut oder feuerfestem Thon, von welchen der erste *A* um $\frac{1}{2}$ — $\frac{1}{3}$ mal grösser ist als die Töpfe *B* und *C*. Der Topf *A* hat über seinem Boden einen Tubus. Die nach innen gehende Oeffnung des Tubus wird mit einem Bausch Asbest lose bedeckt, darüber eine Schicht reiner gewaschener Granitsteine geschützt, die Steinschicht dann mit einer Schicht grober Kohlenstücke bedeckt, die bis fast zur Mitte des Topfes reicht. Auf die Kohlschicht wird ein reines ausgewaschenes leinenes Tuch (oder eine Filzscheibe) gelegt und darüber noch eine 20 cm hohe Schicht Sand gegeben. Mittelst Tubus und eines Glasrohres steht der Topf *A* mit dem Topfe *B* in Kommunikation. Dieser Topf *B* ist in ganz derselben Art und Weise mit Stein, Kohle und Kies, im ganzen jedoch nur bis zur Hälfte seiner Höhe beschickt und die oberste Sandschicht noch mit einer Schicht Filzpapier und einer eng anliegenden Filzscheibe bedeckt, welche mit einigen reinen Granitsteinen beschwert ist. Der Topf *B* kommuniziert mit einem leeren Topfe *C*, in welchem sich das filtrirte Wasser ansammelt. Wird der Topf *A* mit dem zu filtrirenden Wasser gefüllt, bis das Filtrat in den Topf *C* niederzurinnen beginnt, so füllt sich letzterer allmählich ungefähr zu $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{3}$. Um ihn voll zu haben, müsste man also den Topf *A* noch 1 oder 2 mal nachfüllen. Der Topf *C* hat über seinem Boden einen zinnernen Hahn zum Abzapfen des filtrirten Wassers. Es kommt nun ganz auf die Beschaffenheit des Wassers an, wie lange ein solcher Apparat bis zu einer neuen Beschickung mit Kohle und Sand brauchbar ist. Ein Zeitraum von mehr als 4 Wochen dürfte in der wärmeren Jahreszeit wohl nicht zu überschreiten sein.

Diese ohne besondere Unkosten von Jedermann leicht selbst zusammenzustellenden und zu reinigenden Apparate sind in jeder Beziehung zu empfehlen. Wenn irgendwo, so gilt gerade bei der Filtration von Wasser der Grundsatz: Das Einfachste ist das Beste.

II. Aqua destillata. Destillirtes Wasser. Eau distillée. Distilled water. Ist ein von den gewöhnlichen Verunreinigungen praktisch vollständig befreites Wasser. Es soll frei sein von gelösten festen Substanzen, von Chlor, von Salpetersäure und salpetriger Säure, ausserdem Ammoniak und Kohlensäure nur in Spuren enthalten. — Auch das reinste destillirte Wasser ist nicht etwa lediglich die chemische Verbindung H_2O , vielmehr enthält es stets noch kleine Mengen von Verunreinigungen, doch sollen diese auf ein praktisch noch zulässiges Maass reducirt sein.

Für die Darstellung des destillirten Wassers ist zu beachten, dass das als Ausgangsmaterial dienende Brunnenwasser durchweg Magnesiumchlorid enthält. Dieses spaltet in der Siedehitze unter Uebergang in Magnesiumoxychlorid Salzsäure ab, wodurch das Destillat chlorhaltig wird. Jedes Brunnenwasser enthält ferner Kohlensäure, welche gleichfalls in das Destillat geht. Diese Verunreinigungen kann man in den meisten Fällen dadurch beseitigen, dass man die ersten Antheile des Destillates verwirft und das Destillat erst dann und nur so lange sammelt, als es sich als frei von Chlor und Kohlensäure erweist. — Enthält das Brunnenwasser aber — wie dies meist der Fall ist — Ammoniak,

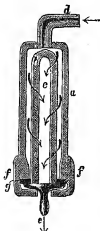


Fig. 85.
CHAMBERLAND-Filter.

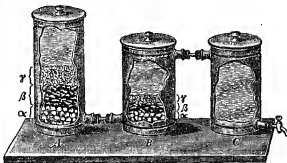


Fig. 86. Wasserfiltrirapparat.
α Granitbruch. β Grobe Kohlestücke. γ Sandschicht, zur Hälfte aus groben, zur andern Hälfte aus feinem Kies bestehend.

*) Diesen Filtrirapparat erhält man in der MARC'Schen Thonwaarenfabrik zu Charlottenburg, in der Niederlage pharm. Geräthschaften von WARMERUNN, QUILLITZ & Co. in Berlin etc.

so begleitet dieses fast das gesamte Destillat, wenn es nicht durch geeignete Chemikalien (Aluminiumsulfat) gebunden wird

Die relativ kleinen Mengen destillierten Wassers, welche in der Pharmacie verbraucht werden, kann man mit Hilfe des in jedem Apothekenlaboratorium vorhandenen Destillir-Apparates gewinnen. Um ein tadelloses, haltbares Wasser zu erhalten, muss die (kupfene) Destillirblase sauber ausgeteilt werden. Helm und Kuhlischlange sollen aus Zinn, bezw. verzinkt sein. Als Auffanggefäss benutzt man eine Flasche, nicht einen Topf oder ähnliche Gefässe mit weiter Öffnung.

Das stellung. Man füllt die saubere Destillirblase zu $\frac{1}{4}$ ihres Rauminhaltes mit gutem Wasser, fügt (um das Ammoniak zurückzuhalten) pro Liter 0,5–1,0 g kryst. Alaun hinzu und heizt an. Wenn die Dampfentwicklung beginnt, lässt man den Dampf zunächst einige (10) Minuten ohne zu kühlen durch die Kuhlischlange strömen. Dieses wird hierdurch gereinigt, sozusagen sterilisiert. Alsdann lässt man das Kühlwasser zutreten. Man verwirft das jetzt übergehende Destillat so lange, als es noch durch Bleisatz und durch Silbernitrat getrübt wird. Erst wenn beides nicht mehr der Fall ist, sammelt man die weiteren Theile des Destillates als reines destilliertes Wasser.

Im weiteren Verlaufe der Destillation hat man alsdann nur noch nöthig, von Zeit zu Zeit mit Silbernitrat auf Chlor zu prüfen. Sollte dieses im späteren Verlaufe der Destillation (infolge Einwirkung des Alauns auf das Magnesiumchlorid) im Destillate auftreten, so schüttet man durch den Tubus der Blase das halbe Gewicht des vorher angewendeten Alauns an krystall. Natriumphosphat hinzu, destillirt weiter und fängt das Destillat wieder auf, sobald es chlorfrei ist, was übrigens bald der Fall sein wird. Die Destillation wird unterbrochen, wenn in der Blase nur noch der fünfte Theil des vorher eingefüllten Wassers vorhanden ist.

Besteht das erhaltene destillierte Wasser einen Geruch nicht, so kann es ohne weiteres verwendet werden. Im anderen Falle empfiehlt es sich, dasselbe noch durch ein mit sehr gut ausgewaschener Holzkohle beschicktes Filter zu filtriren, ein Verfahren, welchem in gut geleiteten Laboratorien grundsätzlich alles destillierte Wasser unterworfen wird.

In Laboratorien, welche dauernd einen Dampfapparat geheizt erhalten, kann man ganz erhebliche Mengen destilliertes Wasser auch lediglich mit diesem allein gewinnen, nämlich ist alsdann die Aufwendung grosser Sorgfalt erforderlich, um eine Verunreinigung des Wassers in dem Dampfkessel und damit auch in den meisten Fällen des destillierten Wassers zu vermeiden.

Eigenschaften. Reines destilliertes Wasser ist eine völlig klare, geruch-, geschmack- und farblose, neutrale Flüssigkeit, welche ohne einen Rückstand zu hinterlassen sich verdampfen lässt, und welche frei ist von Chlor, salpetriger Säure, Salpetersäure und von Kohlensäure. Ammoniak darf es nur in ausserst geringen Spuren enthalten.

Prüfung. 1) Man verdampft $\frac{1}{4}$ Liter des Wassers in einer blanken Platinschale, in Ermangelung dessen einige Cubikcentimeter in einem blanken Glasechlichen. Es darf alsdann kein wahrbarer, bezw. leicht wahrnehmbarer Rückstand hinterbleiben. Einen Auf-
flug eines Rückstands (konzentrische Ringe) wird zwar fast jedes destillierte Wasser zeigen, dieser Rückstand entstammt in den meisten Fällen den Aufbewahrungsgefässen. 2) Versetzt man 50 ccm des Wassers mit 1 ccm farblosem Nessler'schem Reagens, so darf die Flüssigkeit nicht gelb oder röthlich gefärbt erscheinen. Die Beobachtung ist über einer weissen Unterlage vorzunehmen. 3) 20–30 ccm werden mit je 2–3 Tropfen Salpetersäure und Silbernitratlösung versetzt, es darf keine opalisirende Trübung auftreten. 4) 20 ccm des Wassers, mit 40 ccm klarem Kalkwasser versetzt, müssen eine klare Mischung geben (Trübung zeigt Kohlensäure an). — 5) 100 ccm des Wassers werden mit 1 ccm verdünnter Schwefelsäure versetzt und zum Sieden erhitzt. Darauf giebt man 0,3 ccm Kaliumperman-
ganatlösung 1:1000 hinzu und hält 3 Minuten lang im Sieden. Die Flüssigkeit muss nach dieser Zeit noch deutlich roth gefärbt sein. Ist sie farblos, so enthält sie organische Stoffe in unzulässiger Menge.

Aufbewahrung. Das destillierte Wasser muss in wohlverschlossenen Flaschen (am besten Glasstopfgefässen) an einem kühlen Orte, vor direktem Sonnenlichte geschützt, aufbewahrt werden.

Anwendung. Als Auflösungsmittel in der Pharmacie und Chemie vielfach ge-
braucht. Es ist stets da anzuwenden, wenn das gemeine Wasser vermuthlich Verun-
reinigungen mit den Arzneisubstanzen eingehen wird, welche nicht heabsichtigt werden sein

können. Der Receptar muss als berechtigt angesehen werden, in solchen Fällen destillirtes Wasser anzuwenden und zu berechnen, selbst wenn der Arzt „gemeines Wasser“ verordnet haben sollte.

Herstellung grösserer Mengen von destillirtem Wasser. Die Gewinnung grösserer Mengen von destillirtem Wasser, wie sie etwa für die Mineralwasser-Fabrikation gebraucht werden, würde mittelst der in den Apotheken-Laboratorien vorhandenen Destillir-Apparate auf die Dauer zu kostspielig sein. Diese Apparate sind zwar vorhanden, bedürfen also keines weiteren Anschaffungskapitals, aber der Verbrauch an Heizmaterial ist im Verhältnis zu dem gelieferten destillirten Wasser ein unverhältnissmässig hoher, sie verbrauchen ferner enorme Mengen Kühlwasser, auch sind diese Apparate im besten Falle immer nur von geringer Leistungsfähigkeit. — Man ist daher dazu übergegangen, Apparate lediglich zur Gewinnung von destillirtem Wasser zu konstruiren. Die dabei befolgten

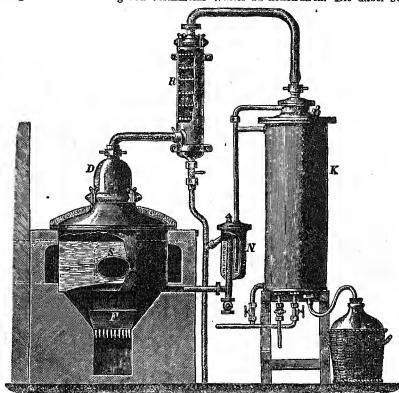


Fig. 87.

Grundsätze sind folgende: Es wird eine möglichst grosse Ausnutzung des Heizmaterials angestrebt. Die zur Kondensation des Wassers erforderliche Menge Kühlwasser wird auf das zulässige Minimum beschränkt. Infolgedessen ist ein Theil des Kühlwassers stets kochendheiss und dieses heisse Kühlwasser wird automatisch zum Speisen der Destillirblase verwendet.

Im Nachstehenden veranschaulichen wir zwei von E. A. LENTZ-Berlin konstruirte Apparate, von denen der eine für freie Feuerung, der andere im Anschluss an eine bestehende Dampfanlage hergestellt ist.

Apparat mit selbständiger Heizung. Fig. 87. Die aus Kupfer hergestellte Blase wird durch die Feuerung *F* geheizt; zur besseren Ausnutzung der Hitze ist die Blase noch mit einem Siederohr *S* versehen. Die entwickelten Dämpfe gehen durch den abnehmbaren Dom *D* nach dem Kühleylinder *K*. Die Konstruktion desselben siehe in folgender Abbildung. *N* ist das Niveauehaltungsgefäss, welches einerseits das aus dem Kühler kochend heiss abfließende Kühlwasser aufnimmt, andererseits dasselbe der Blase in dem Maasse zuführt, dass das Niveau in derselben konstant bleibt. *R* ist eine Reinigungsbatterie. Dieselbe ist für gewöhnlich nicht erforderlich; sie tritt meist nur dann in Wirkung, wenn Wasser, welches riechende Stoffe enthält (sog. Grachtwasser) destillirt werden soll.

Apparat mit angeschlossenem Dampfkessel. Der in Figur 88 abgebildete Apparat ist räumlich über einem Dampfkessel, z. B. in einer höheren Etage, aufgestellt gedacht. Der Destillirapparat ist doppelt konstruirt, d. h. es sind 2 Blasen und 2 Kondensatoren vorhanden.

Der Dampf des in einer tieferen Etage aufgestellten Dampfkessels dringt in der Richtung der Pfeile in den Heizkörper der Blase, welcher die Gestalt zweier aneinander gelegter Linsen hat. Er erwärmt das umgebende Wasser, wird dabei selbst kondensiert, das Kondensationswasser fließt durch ein am Boden des Heizkörpers befindliches Rohr wieder in den Dampfkessel zurück. Die in der Blase entwickelten Wasserdämpfe gehen durch das Abzugsrohr in den Kondensator, von da als Wasser durch den gemeinschaftlichen Trichter in den Nachkühler. Das im Kühler fast bis zur Siedehitze erhitze Wasser läuft nach dem Niveauehaltungsgefäße, welches die Aufgabe hat, das Wasser in der Destillirblase konstant durch Zufluss von kochendem Wasser auf gleichem Niveau zu halten.

Der Kondensator besteht, wie aus der Zeichnung ersichtlich ist, aus konzentrisch angeordneten Cylindern und einer zwischen beiden liegenden Kühlschlange, welche gesonderten Zu- und Abfluss haben. Die Kühlschlange füllt den Raum zwischen beiden Cylindern fast aus, sodass der Dampf genöthigt ist, so oft um die Windungen der Kühlschlange herumzulaufen, als die Schlange Windungen hat.

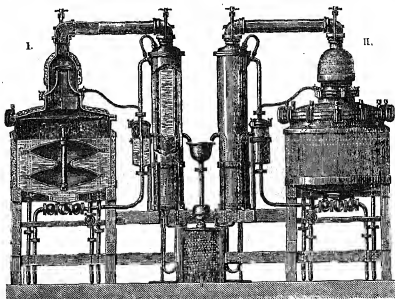


Fig. 88.

Beide Apparate setzen zwar eine erhebliche Ausgabe für die Anschaffung voraus, aber einmal vorhanden, sind sie ausserordentlich leistungsfähig, ausserdem aber sehr sparsam in Bezug auf die Betriebskosten, d. h. den Verbrauch an Heizmaterial und an Kühlwasser.

III. Aqua sterilisata. Sterilisirtes Wasser. Eau stérilisée. Sterilised water.

Weder das destillirte noch das gemeine Wasser sind für gewöhnlich keimfrei, sie enthalten vielmehr — und namentlich nach längerem Stehen bei Zimmertemperatur — sehr häufig ganz kolossale Mengen von Mikro-Organismen. Bisweilen kann der Arzt Werth darauf legen, zu irgend einem Zwecke keimfreies bezw. sterilisirtes Wasser zu verwenden. Die einfachste Art der Sterilisation ist, dass man das Wasser während 5 bis 10 Minuten im Sieden erhält. Hierdurch werden mit Sicherheit alle lebenden Mikro-Organismen getödtet. Allerdings wäre es möglich, dass Dauerformen der letzteren, das sind die „Sporen“, die Kochhitze überdauern. Will man auch diese mit Sicherheit unschädlich machen, so würde man das Abkochen an drei auf einander folgenden Tagen zu wiederholen haben (diskontinuirliche Sterilisation). Sterilisirt man unter Watte-Verschluss, so bleibt das Wasser steril, solange der Watte-Verschluss nicht entfernt wird.

Es empfiehlt sich, täglich einen Kolben mit Wasser durch Abkochen zu sterilisieren und nach jedesmaligem Gebrauch des Wassers die Sterilisation immer von neuem auszuführen. Dieses sterilisirte (destillirte) Wasser wäre grundsätzlich zu verwenden für subcutane Injektionen und für Augeneilmittel. Am zweckmäßigsten wäre es allerdings, wenn für Receptur-Zwecke überhaupt nur sterilisirtes Wasser verwendet würde.

IV Trinkwasser Es muss zwar zugegeben werden, dass die chemische Analyse allein nicht im Stande ist, in jedem Falle ein abschliessendes Urtheil über ein zu Trinkzwecken bestimmtes Wasser abzugeben, immerhin aber stellt sie doch einen wichtigen Theil der gesammten Wasser Untersuchung dar. Von den auszuführenden Bestimmungen sind die wichtigsten die folgenden:

1) Prüfung durch die Sinne. Jedes zu beurtheilende Wasser ist zunächst auf seine äusseren Eigenschaften zu prüfen und zwar, wenn es möglich ist, an Ort und Stelle. Man stellt fest, ob es klar ist, ob es geruchlos und geschmacklos und ob es gefärbt ist. Die letztere Feststellung trifft man so, dass man das Wasser in eine zu diesem Zwecke ein für alle Male bestimmte weisse Flasche giesst und in grosserer Schicht über einer weissen Unterlage beobachtet. Auf den Geschmack prüft man durch Trinken des Wassers aus einem Trinkglase, auf den Geruch prüft man, nachdem das frisch entnommene (1) Wasser kräftig umgeschüttelt worden ist.

Hierauf sind alsdann sogleich einige qualitative Reactionen anzustellen. Insbesondere ist sofort auf salpetrige Säure und auf Ammoniak zu prüfen, da die erstere häufig sich erst im Verlaufe der Aufbewahrung bildet, das letztere aber bisweilen nach einigen Tagen verschwindet. Ebenso ist die Prüfung auf Salpetersäure bald nach der Einlieferung anzustellen.

Eine Probe des Wassers bewahrt man an einem kühlen schattigen Orte unter Watteverschluss auf. Man schüttelt gelegentlich um und prüft, ob später etwa ein Geruch wahrzunehmen ist. War das Wasser nach 24stündigem Stehen klar geblieben, so können die zu besprechenden Bestimmungen nunmehr ausgeführt werden. Hatte es sich getrübt, so lässt man es unter gelegentlichem Umschütteln solange (2—3 Tage) stehen, bis eine weitere Trübung nicht erfolgt und Klärung des Wassers eingetreten ist. Alle gemachten Beobachtungen werden notirt.

Man filtrirt hierauf das Wasser, stellt mit dem Mikroskope fest, aus was ein etwa vorhandener Bodensatz besteht und benutzt zu den folgenden Bestimmungen das Filtrat.

2) Gesamtdruckstand. Man verdampft in einer gewogenen Platinschale $\frac{1}{4}$ bis $\frac{1}{2}$ l des Wassers auf dem Wasserbade zur Trockne. Der Abdampf Rückstand wird alsdann bei einer bestimmten Temperatur bis zum konstanten Gewicht getrocknet, schliesslich gewogen. Als Trocknungstemperatur wurde früher 180°C gefordert, jetzt nimmt man meist 120°C an. Jedenfalls ist in dem Bericht anzugeben, bei welcher Temperatur getrocknet wurde. — Der Trockenrückstand ist alsdann auch auf sein äusseres Aussehen zu prüfen. Krümige Beschaffenheit weist darauf hin, dass er im wesentlichen aus Calciumcarbonat besteht. Ist er faserig, glänzend, so enthält er grössere Mengen von Gips. Auch auf seine Färbung ist zu achten, da sie von Eisenverbindungen, aber auch von gelösten organischen Substanzen herrühren kann.

3) Glührückstand. Der gewogene Verdampfungsrückstand wird nunmehr über kleiner Flamme (Pikzbrenner) auf sehr dunkle Rothgluth erhitzt. Eine stärkere Erhitzung ist zu vermeiden, weil sich sonst Alkalichlorid, insbesondere Kaliumchlorid, verflüchtigen kann. Man achtet auf die Veränderungen und Erscheinungen, welche beim Erhitzen auftreten. Der Abdampfdruckstand eines guten Trinkwassers färbt sich beim Erhitzen nur einen kurzen Augenblick etwas dunkler. Tritt deutlich wahrnehmbare Verkohlung ein, so ist dies ein Beweis dafür, dass erheblichere Mengen organischer Substanz vorhanden sind. Auch auf den namentlich zu Anfang des Erhitzens auftretenden Geruch ist zu achten. Urn über Geruch tritt bei urinaltgen Wassern auf, der Geruch nach verengten Federn weist darauf hin, dass noch nicht mineralisirte Eiweissverbindungen zugegen sind. Das Erhitzen wird solange fortgesetzt, bis der Glührückstand weiss erscheint, bezw. bis alles organische verbrannt ist.

Durch das Gluhen werden die Nitrate und Nitrite vollständig, die Carbonate zum grössten Theile in Oxyde übergeführt. Konventionell wird der Glührückstand erst dann gewogen, nachdem die Oxyde wiederum in Carbonate übergeführt sind. Zu diesem Zwecke befeuchtet man den erkalten Glührückstand mit einer Lösung von Ammoniumcarbonat, dunstet auf dem Wasserbade zur Trockne, erhitzt alsdann $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Stunde im Luftbade bei der nämlichen Temperatur, bei welcher der Rückstand vorher erhitzt worden war (120°C) und wägt. Dieses Verfahren ist so oft zu wiederholen, bis Gewichtskonstanz erreicht ist.

4) Glühverlust Als solcher wird die Differenz zwischen dem Trockenrückstand sub 2 und dem Glührückstand sub 8 in Rechnung gestellt. Beweisen wird diesem Werth auch als „organische Substanz“ bezeichnet, doch ist dies eigentlich nicht zulässig.

Der gewogene Glührückstand wird zu den folgenden Bestimmungen 5–8 verwendet.

5) Kieselsäure Man befeuchtet ihn mit Wasser, fügt unter Bedecken mit einem Uhrglase vorsichtig einen Ueberschuss stark verdünnter Salzsäure hinzu, erwärmt auf dem Wasserbade bis zur Auflösung bez. bis zum Aufhören der Kohlensäureentwicklung, spritzt das Uhrglas ab und dunstet die Lösung zur Trockne ab. Dann erhitzt man den Rückstand eine Stunde lang auf 150°C , nimmt ihn mit Salzsäure auf, fügt Wasser hinzu, erwärmt, filtrirt durch ein aschefreies Filter und wäscht dieses zuerst mit warmer verdünnter Salzsäure, schliesslich mit heissem Wasser aus. Die auf dem Filter zurückbleibende Kieselsäure wird im Platintiegel, zuletzt vor dem Gebläse, gegluht und gewogen. — Bei Wasser, welche viel Gips enthalten, muss man genügende Mengen Salzsäure (l) anwenden und hinreichend lange erwärmen, damit auch alles ausser der Kieselsäure in Lösung geht.

6) Eisenoxyd + Aluminiumoxyd Das salzsaure Filtrat von Nr 5 wird in einer Schale aus Platin oder Porcellan mit etwas Ammoniumchlorid, sodann mit Ammoniak in geringem Ueberschuss versetzt. Man erwärmt auf dem Wasserbade solange, bis der Geruch nach Ammoniak verschwunden ist und die Flüssigkeit neutral ist. Man prüft unbedingt mit Lackmuspapier. Erhitzt man zu lange, so wird die neutrale Lösung wieder sauer, und Thonerdehydrat geht in beträchtlicher Menge in Lösung. Der Niederschlag wird auf einem Filter gesammelt, mit heissem Wasser gewaschen, getrocknet und nach dem Glühen im Platintiegel gewogen. — In den meisten Fällen setzt man den so erhaltenen Werth als Eisenoxyd + Thonerde in Rechnung und verzichtet auf die Trennung dieser beiden. Wird dieselbe aber verlangt, so verfährt man wie folgt.

Man scheidet nochmals aus einer neuen Menge Wasser die Kieselsäure ab, füllt Eisen und Thonerde mit Ammoniak als Hydroxyde, und wäscht den Niederschlag aus. Nun kann man nach zwei Methoden weiter arbeiten. a) Man löst den noch feuchten Niederschlag in warmer Salzsäure, wäscht das Filter nach und trägt die salzsaure Lösung in eine siedende, von Thonerde und Eisen freie Lösung von Natriumhydrat (s. Nr 14) ein, welche sich in einer Platinschale befindet. Man filtrirt das Eisenhydroxyd ab, wäscht es einige Male aus, löst es in Salzsäure, füllt mit Ammoniak und wägt als Eisenoxyd. — b) Man löst den noch feuchten Niederschlag in verdünnter Schwefelsäure, reduziert das Eisenoxyd als durch Einstellen eines Stückes eisenfreien Zinks zu Eisenoxydul und trennt die vom Zink getrennte Lösung mit Kaliumpermanganat. Siehe Ferri am.

Kennt man den Werth von Eisenoxyd + Thonerde, andererseits denjenigen des Eisenoxyds, so findet man durch Subtraktion den Werth für die Thonerde und umgekehrt.

7) Calciumoxyd Das ammoniakalische Filtrat von 6 wird, eventuell nach Zusatz von etwas Ammoniak, erwärmt, mit einem Ueberschuss von Ammoniumoxalat in der Hitze gefällt und 12 Stunden an einem warmen Orte bei Seite gestellt. Dann filtrirt man ab, wäscht den Niederschlag mit heissem Wasser aus und führt ihn durch Glühen — zuletzt vor dem Gebläse — in Calciumoxyd über. — War das Filtrat von Nr 6 zu stark verdünnt (zu lang!), so kann es durch Eindampfen vor der Fällung concentrirt werden, doch macht man es zweckmässig vor dem Eindampfen mit Salzsäure schwach sauer und stellt vor der Fällung die alkalische Reaktion durch Zusatz von Ammoniak wieder her. — Bei ganz genauen Analysen ist das gewogene Calciumoxyd in Salzsäure zu lösen und nach Zusatz von Ammoniumchlorid und Ammoniak nochmals mit Ammoniumoxalat zu fällen und wie vorher zu behandeln. Das zweite Gewicht ist das richtigere, da das Calciumoxalat stets kleine Mengen Magnesiumoxalat mit niederreist. Das Filtrat von der zweiten Fällung ist alsdann mit dem zuerst erhaltenen Hauptfiltrat natürlich zu vereinigen.

8) Magnesium Das Filtrat (bzw. die Filtrate) von 7 werden wiederum salzsauer gemacht, auf etwa 100 ccm eingeeengt, dann mit Ammoniak alkalisch gemacht und durch Zusatz von Dinatriumphosphat die Magnesia unter Umrühren gefällt. Man führt den Niederschlag durch Glühen in Magnesiumpyrophosphat über.

9) Chlor Wird in Trinkwassern gewöhnlich massanalytisch bestimmt. Man titirt nach Mohr mit $\frac{1}{100}$ Silbernitratlösung als Indikator oder nach Volhard in salpetersaurer Lösung. Uebrigens ist zu beachten, dass beide Methoden nur relativ richtige Werthe geben. Die beiden Methoden geben selten untereinander oder mit der Gewichtsanalyse völlig übereinstimmende Resultate.

10) Schwefelsäure Man sauert 200–500 ccm Wasser mit Salzsäure an, erhitzt zum Sieden und füllt mit Baryumchlorid. Vgl. Acidum sulfuricum S 126. Müssen grössere Mengen Wasser abgedampft werden, so ist zu beachten, dass das Leuchtgas nicht unbeträchtliche Mengen von Schwefel enthält, welche beim Verbrennen Schwefelsäure liefern, die in die abdampfenden Flüssigkeiten gelangen kann. Man arbeitet alsdann mit Weingest. Flammen, um diese Fehlerquelle auszuschliessen.

11) Salpetersäure Qualitativ 1) Man vermischt 5 ccm konc. reine Schwefelsäure mit 1 ccm Diphenylamin Lösung (s. Reagentien) und schüttet auf diese Lösung einige

Kühnköentimeter des Wassers. Bei Gegenwart von Salpetersäure tritt Blaufärbung auf. Man bringt in ein Kölbchen, welches auf einen Porzellantensteller gestellt wird, 20 ccm Wasser und gibt 40 ccm konc. reine Schwefelsäure hinzu, mischt vorsichtig und lässt nun tropfenweise Indigolösung (s. weiter unten) unter Umschwenken einfallen. Ist Salpetersäure zugegen, so verschwindet die Blaufärbung.

Quantitative Bestimmung. Man bedarf folgender Lösungen a) *Kaliumnitrat-Lösung* in 1 ccm = 0,001 g Salpetersäure N_2O_5 enthaltend. Man löst 1,871 g reines, scharf getrocknetes Kaliumnitrat in 1 l destilliertem Wasser auf.

b) *Indigo-Lösung.* Man reibt 2,0 g reines Indigo-Karmin (Indigotin-Merck) mit 40,0 g reiner konc. Schwefelsäure im Porzellan-Mörser an, spült die Mischung mit Wasser in eine Porzellan-Schale, füllt die Lösung alsdann in einer Flasche mit destilliertem Wasser auf 1800 ccm auf, lässt sie 1–2 Tage stehen und filtriert sie sehr sorgfältig. Die Färbung der Lösung muss so sein, dass sie in einer Schicht von 12–15 mm anfängt durchsichtig zu werden. Die Titrierstellung dieser Lösung geschieht wie folgt.

Titrierstellung. Man verdünnt 1 Volum der oben angegebenen Kaliumnitratlösung mit 9 Vol. Wasser, so dass 10 ccm dieser Lösung = 0,001 g N_2O_5 enthalten. Von dieser Lösung bringt man 10 ccm in ein Erlenmeyer-Kölbchen von 200–300 ccm Fassungsvermögen, gibt 15 ccm destilliertes Wasser, sowie ein einziges Körnchen Kochsalz, schliesslich 5 ccm Indigolösung hinzu und mischt durch Schwenken. Zu dieser Flüssigkeit lässt man alsdann am Rande des Kölbchens hinunter, aber auf einmal, soviel reine konc. Schwefelsäure zufließen, als das Volumen der Kaliumnitratlösung + destill. Wasser + Indigo-Lösung beträgt, also in unserem Beispiel 30 ccm und schüttelt tüchtig um. Tritt Entfärbung ein, so lässt man zu der Reaktionsflüssigkeit Indigolösung bis zur bleibenden Blaufärbung zufließen. Angenommen, es wurden hierzu noch 8 ccm verbraucht, so dass also im ganzen $(5 + 8) = 8$ ccm Indigolösung angewendet worden wäre.

Man mischt nun zu einem zweiten Versuche die vorher angegebenen Mengen Kaliumnitratlösung, destill. Wasser und Kochsalz zusammen, setzt aber diese Lösung gleich 5 ccm Indigolösung mehr zu, als bei dem ersten Versuche im ganzen verbraucht worden war. In unserem Beispiele also $(8 + 5 \text{ ccm}) = 13$ ccm. Nachdem die Flüssigkeit gemischt ist, lässt man am Rande des Kolbens auf einmal ein der Reaktionsflüssigkeit gleiches Volumen (in unserem Beispiel also 33 ccm) konc. Schwefelsäure zufließen und mischt durch Umschwenken. Bleibt die Blaufärbung bestehen, so ist Indigo im Überschuss vorhanden. Man sucht nun in neu anzusetzenden Versuchen unter Anwendung geringerer Mengen Indigolösung den Punkt zu treffen, bei dem die Reaktionsflüssigkeit nach dem Zumischen der Schwefelsäure meergrüne Färbung annimmt. In unserem Beispiele setzt man also bei einem dritten Versuche 10 ccm Indigolösung hinzu. Je nachdem dies zu viel oder zu wenig ist, wendet man bei einem vierten Versuche 9 ccm oder 11,5 ccm Indigolösung an u. s. w.

Die zur Erzielung der meergrünen Färbung nöthige Menge Indigo-Lösung zeigt 0,001 g Salpetersäure N_2O_5 an. Es ist zweckmässig, wenn die Lösung so eingestellt wird, dass 0,001 g $N_2O_5 = 6–8–10$ ccm Indigolösung entsprechen.

Übereinstimmende, genaue Resultate werden nur dann erhalten, wenn die Mischung gerade die zur meergrünen Färbung erforderliche Menge Indigolösung enthält, es ist also nicht statthaft, mit Indigo bis zur meergrünen Färbung auszutüpfen. Ausserdem muss der Reaktionsflüssigkeit stets ein ihr annähernd gleiches Volumen konc. reiner Schwefelsäure zugesetzt werden.

Versuch. Von dem zu prüfenden Wasser bringt man 25 ccm in einen Kolben, dazu 10 ccm Indigolösung, ein Körnchen Kochsalz, mischt und lässt 35 ccm konc. reiner Schwefelsäure zufließen und stellt durch Zuluessenlassen von Indigolösung oder durch Anwendung geringerer Mengen Wasser fest, wieviel Indigolösung ungefähr zur Hervorbringung der meergrünen Färbung erforderlich ist.

Hat man in dieser Weise den Salpetersäuregehalt des Wassers ungefähr ermittelt, so wendet man zu den entscheidenden Versuchen soviel Wasser an, dass die vorhandene Menge Salpetersäure etwa 0,001 g N_2O_5 entspricht, und titriert wie bei der Titrierstellung auf meergrüne Färbung. Wurde z. B. durch die Vorversuche ermittelt, dass in 10 ccm Wasser etwa 0,001 g N_2O_5 enthalten sind, so mischt man 10 ccm Wasser mit 15 ccm destilliertem Wasser, gibt ein Körnchen Kochsalz sowie 10 ccm Indigolösung und 35 ccm konc. Schwefelsäure hinzu und sucht den genauen Werth wie bei der Titrierstellung in mehreren Versuchen zu treffen. Enthält ein Wasser viel Salpetersäure, so ist es mit destilliertem Wasser passend zu verdünnen.

12) **Salpetrige Säure.** Qualitativ. 1) Man gibt 50–100 ccm des zu untersuchenden Wassers in ein Becherglas, fügt 2 ccm Zinkjodid-Stärke-Lösung sowie 2 ccm verdünnte Schwefelsäure hinzu und rührt um. Entsteht sofort Blaufärbung, so ist dies ein Beweis für die Anwesenheit ansehnlicher Mengen salpetriger Säure. Tritt Blaufärbung nicht sogleich ein, so stellt man das Glas ins Dunkle und daneben ein Kontrollglas, welches

50–100 ccm destillirtes Wasser mit den gleichen Mengen der Reagentien vermischt enthält. Man beobachtet, ob innerhalb 15 Minuten eine Färbung des Versuchsglases eintritt, während das Kontrollglas ungefärbt bleibt. Färbungen, welche erst nach dieser Zeit auftreten, lassen sich zu sicheren Schlussfolgerungen nicht verwerten. Der Versuchsraum muss frei sein von Dämpfen des Chlor, Brom, der Salpetersäure und der salpetrigen Säure.

2) Nach GRIMES. Man sauert 20 ccm Wasser mit verdünnter Schwefelsäure an und fügt schwefelsaures Metaphenyldiamin hinzu. Bei Anwesenheit von salpetriger Säure entsteht eine gelbbraune Färbung, welche durch Bildung des Azofarbstoffes Triamidoazo-benzol, d. i. Bismarckbraun, bedingt wird.

3) Nach LUNGE. Man bedarf hierzu folgender Lösungen. LUNGE'sches Reagens 0,1 g reinweisses α -Naphthylamin wird durch $\frac{1}{4}$ stündiges Kochen mit 100 ccm Wasser aufgelöst. Man setzt zunächst 5 ccm Eisessig und alsdann eine Lösung von 1 g Sulfamilsäure in 100 ccm Wasser hinzu. Diese Lösung wird, vor Licht geschützt, in gut verschlossenen Gefäßen aufbewahrt. Schwach rosafarbene Färbung derselben stört nicht, eine stärkere Färbung kann durch Schütteln mit Zinkstaub leicht beseitigt werden.

Man versetzt in einem Colorimeter Cylindern 40 ccm des zu untersuchenden Wassers mit 1 ccm von obigem Reagens, fügt sogleich 5 g krystall. Natriumacetat hinzu, schüttelt gut durch und lässt 10 Minuten lang stehen. Zeigt sich nach dieser Zeit eine rosafarbene Färbung, so ist salpetrige Säure zugegen.

Bestimmung. Diese erfolgt colorimetrisch nach der LUNGE'schen Reaktion. Die Vergleichslösung stellt man wie folgt her.

Nitritlösung. Man löst 0,08632 g reines Natriumnitrit ($= 20 \text{ mg N}_2\text{O}_3$) in 100 ccm reinem Wasser. Von dieser Lösung fügt man 10 ccm zu 90 ccm reiner Schwefelsäure. Diese letztere Lösung enthält in 1 ccm $= 2/100 \text{ mg N}_2\text{O}_3$ und ist die zum Vergleich bestimmte Nitritlösung.

Man versetzt also in einem Colorimeter Cylindern 40 ccm des zu untersuchenden Wassers mit 1 ccm LUNGE'schem Reagens und rührt gut durch. Zu gleicher Zeit hatte man Kontrollcylinder beschickt mit je 40 ccm destillirtem Wasser, je 1 ccm LUNGE'schem Reagens und je 5 g Natriumacetat. Diesen Cylindern setzt man je 1–2–3 etc. ccm der obigen Nitrit-Schwefelsäure von bekanntem Gehalte zu, rührt um und vergleicht nach 10 Minuten die entstehenden rosarothenen Färbungen.

Man nimmt an, dass die Lösungen, deren Färbung nach der gleichen Zeit der Einwirkung die gleiche ist, auch den gleichen Gehalt an salpetriger Säure haben. Die ganze Reaktion beruht auf Bildung eines Azofarbstoffes.

13) Ammoniak. a) Qualitativ. Man versetze 50–150 ccm Wasser mit 10 Tropfen Natronlauge und 20 Tropfen Sodälösung (welche beide durch Auskochen von Ammoniak vollständig befreit sein müssen), warte, bis sich der Niederschlag gut krystallinisch abgesetzt hat und giesst die überstehende klare Flüssigkeit ab. Zu einem Theile derselben (50 ccm) fügt man 1 ccm Nessler'sches Reagens und beobachtet die entstehende Färbung. Gelbe Färbung weist auf geringen, gelbrothe Färbung auf hohen Gehalt an Ammoniak hin.

b) Quantitativ. Man bringt 250 ccm Wasser in einen Kolben, fügt 5 ccm ammoniakfreier, gesättigter Sodälösung hinzu und destillirt im Wasserdampfstrom 100 ccm bei guter Kühlung ab.

Von dem Destillat giebt man 10 ccm in einen Cylindern, fügt Wasser bis zum Volumen 100 hinzu und versetzt mit 1 ccm Nessler'schem Reagens. In eine Anzahl anderer Cylindern, welche durch 100 ccm Wasser bis zur gleichen Höhe wie der vorige angefüllt werden, giebt man je 100 ccm ammoniakfreies destillirtes Wasser, 1 ccm Nessler'sches Reagens und verschiedene, von 1–10 ccm ansteigende Mengen einer Salznitratlösung, die in 1 ccm $= 0,05 \text{ mg NH}_3$ enthält. Man vergleicht nun über einer weissen Unterlage den 1 Cylindern in Bezug auf die Farbe mit den Kontroll Cylindern.

Angenommen, die Farbe des Destillats enthaltender Cylinders entspreche der des Cylinders mit 3,1 ccm Salznitratlösung, so sind in den 10 ccm Destillat $3,1 \times 0,05 = 0,155 \text{ mg NH}_3$ enthalten. Das Gesamtdestillat von 100 ccm wurde demnach $1,55 \text{ mg NH}_3$ enthalten. Da diese Menge durch Destillation von 250 ccm Wasser erhalten wurde, so sind im Liter des zu untersuchenden Wassers $4 \times 0,00155 \text{ d. i. } 0,00620 \text{ g Ammoniak NH}_3$ enthalten.

Ammoniumchlorid Lösung in 1 ccm $= 0,05 \text{ Milligr. NH}_3$ enthaltend. Man löst 0,1573 g scharf getrocknetes Ammoniumchlorid in Wasser zu 1 Liter auf.

14) Verbrauch an Kaliumpermanganat (nach KUBEL-TREHMANN). Man bedarf hierzu folgender Lösungen.

a) Oxalsäure $\frac{1}{100}$ normal. 0,63 g reine krystallinische Oxalsäure werden mit Wasser zu 1 l aufgefüllt. Diese Lösung ist als Urlösung anzusehen. Man hält zweckmässig eine 10fach stärkere Oxalsäurelösung vorrätig und verdünnt diese bei Bedarf auf das 10fache Volumen.

β) Kaliumpermanganat Lösung $\frac{1}{100}$ normal. Man löst 0,4 g Kaliumpermanganat (die theoretische Zahl ist 0,816 g) in Wasser zu 1 l auf. Diese Lösung wird nach dem

Absetzen durch Glaswolle oder Asbest filtrirt. Man stellt diese Lösung so ein, dass 10 ccm derselben genau 10 ccm der Oxalsäurelösung entsprechen.

Zu diesem Zwecke bringt man in einen sauberen ERLENMEYER-Kolben von 800 ccm Fassungsraum 100 ccm frisch destillirtes Wasser, fügt 10 ccm verdünnte Schwefelsäure (1+5) hinzu, lässt alsdann tropfenweise Kaliumpermanganat-Lösung hinzufliessen, bis die Flüssigkeit deutlich geröthet ist, erhöht zum Sieden und erhält die Flüssigkeit 10 Minuten lang in gehendem Sieden. Sie muss in diesem Stadium des Versuchs noch deutlich roth sein, sonst ist Kaliumpermanganat zuzugeben. Dann lässt man zu der noch heissen Flüssigkeit soviel Oxalsäurelösung zufließen, dass die Lösung grade wieder farblos wird. Ein nunmehr zugegebener Tropfen Kaliumpermanganat muss schwache Rothfärbung der Lösung hervorrufen. Man hat sich jetzt ein von organischen Stoffen freies Wasser bereitet und schreitet nunmehr erst zur eigentlichen Titerstellung. Man lässt nun 10 ccm Oxalsäurelösung und hierauf Kaliumpermanganat zu der noch heissen Flüssigkeit tropfenweise solange zufließen, bis grade ein eben wahrnehmbarer, schwacher rother Schein der Lösung auftritt. Die Beobachtung ist über einer weissen Unterlage zu machen. Um jedes Mal den gleichen Farbenton zu treffen, stellt man sich — ebenfalls auf weisser Unterlage — einen Kolben mit 100 ccm Wasser und einen anderen mit 100 ccm Wasser, welcher mit einem Tropfen Kaliumpermanganatlösung tingirt ist, zur Seite.

Angenommen, man habe nach dem Zusatz der 10 ccm Oxalsäure noch 9,85 ccm Kaliumpermanganat-Lösung bis zur Röthung verbraucht, so entsprechen eben diese 9,85 ccm Kaliumpermanganat-Lösung = 10 ccm Oxalsäure-Lösung. Es sind also 9,85 ccm der Kaliumpermanganat-Lösung mit Wasser auf 10 ccm oder 985 ccm der Lösung auf 1000 ccm aufzufüllen.

Zur Ausführung des Versuches pipettirt man 100 ccm Wasser in ein 800 ccm Kolben, giebt 10 ccm verdünnte Schwefelsäure, sowie 10 ccm Kaliumpermanganat-Lösung hinzu und kocht 10 Minuten. Nach dieser Zeit (die Flüssigkeit muss noch deutlich roth gefärbt sein) lässt man 10 ccm Oxalsäure-Lösung hinzufliessen und setzt nun, ohne zu kochen, zu der noch heissen, farblos gewordenen Flüssigkeit soviel Kaliumpermanganat-Lösung tropfenweise hinzu, dass eben wahrnehmbare Rothfärbung eintritt. Die Differenz zwischen den im ganzen zugesetzten Kubikcentimetern Kaliumpermanganat minus der Kubikcentimeter Oxalsäure ist der Verbrauch an Kaliumpermanganat.

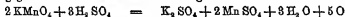
Beispiel. Angewendet 100 ccm Wasser. Zugesetzt 10 ccm Kaliumpermanganat-Lösung, dann 10 ccm Oxalsäure-Lösung. Schliesslich 5,1 ccm Kaliumpermanganat-Lösung zum Zurücktitriren verbraucht. Mithin wurden verbraucht

15,1 ccm Kaliumpermanganat-Lösung minus 10 ccm Oxalsäure-Lösung, d. h. also 5,1 ccm Kaliumpermanganat-Lösung für 100 ccm Wasser.

Da 1 ccm der Kaliumpermanganat-Lösung $\frac{1}{100} = 0,000816$ g KMnO_4 enthält, so werden im vorstehenden Versuche $5,1 \times 0,000816 \text{ g} = 0,0041616$ g Kaliumpermanganat (KMnO_4) verbraucht. Wir empfehlen, das Ergebnis dieser Bestimmung in der Weise anzugeben, dass gesagt wird, wieviel Gramm Kaliumpermanganat die in 1 l Wasser gelöste organische Substanz zur Oxydation verbraucht.

Einige Analytiker drücken das Ergebnis des Versuches als „organische Substanz“ aus, und zwar nehmen sie als organische Substanz die fünffache Menge des verbrauchten Kaliumpermanganates an.

Noch andere geben an, wieviel Sauerstoff zur Oxydation verbraucht worden ist. Da die oben angegebene Reaktion nach der Gleichung



verläuft, so ergibt sich, dass 1 ccm der obigen Kaliumpermanganat-Lösung = 0,00008 g Sauerstoff entspricht.

Bei der oben beschriebenen Bestimmung dürfen Eisenoxydulverbindungen im Wasser nicht gelöst sein, diese müssen vorher durch Luft und Filtration abgeschieden werden. Auch grössere Mengen salpetrige Säure würden zur Folge haben, dass der Verbrauch an Kaliumpermanganat zu hoch gefunden wird. In diesem letzteren Falle kann man den Fehler der Hauptsache nach dadurch corrigiren, dass man das mit Schwefelsäure angesäuerte Wasser zunächst in der Kälte mit Kaliumpermanganat auf schwachroth titirt und dann erst die eigentliche Bestimmung in der Hitze ausführt.

15) Bestimmung der Härte. Die Härte des Wassers wird bedingt durch die in dem Wasser gelösten Erdalkalien (Kalk, Magnesia). Man bestimmt deren Menge massanalytisch durch eine Seifenlösung und stellt fest, wieviel Seifenlösung das Wasser verbraucht, bevor Bildung von Schaum eintritt. Unter Gesamthärte versteht man die durch alle vorhandenen Salze der Erdalkalien hervorbrachte, unter bleibender Härte diejenige, welche bestehen bleibt, nachdem die Karbonate der Erdalkalien durch Kochen abgeschieden worden sind. Die Differenz zwischen Gesamthärte und bleibender Härte wird temporäre oder vorübergehende Härte genannt. Man unterscheidet deutsche und französische Hartgrade.

Ein deutscher Härtegrad ist gleich 1 Th Calciumoxyd in 100000 Th Wasser (bzw. die dieser Menge Calciumoxyd äquivalente Menge Magnesiumoxyd)

Ein französischer Härtegrad ist gleich 1 Th Calciumcarbonat in 100000 Th Wasser gelöst (bzw. die dieser Menge Calciumoxyd äquivalente Menge Magnesiumoxyd)

Die französischen Härtegrade lassen sich demnach durch Multiplikation mit 0,56 in deutsche umrechnen

Man bedarf für die Ausführung dieser Bestimmung folgender Lösungen

a) *Seifenlösung* Man bereitet sich die für diese nothige Seife, indem man 150 Th Bleipflaster auf dem Wasserbade schmilzt und hernach mit 40 Th reinem Kalium karbonat zu einer gleichmässigen Masse verreibt. Diese wird mit 96proc Alkohol ausgezogen und die Lösung klar filtrirt. Aus dem Filtrat entfernt man den Alkohol durch Destillation oder Abdampfen und trocknet die hinterbleibende Seife im Wasserbade aus.

Zur Bereitung der Seifenlösung lost man 20 Th dieser Seife in 1000 Th Alkohol von 56 Vol Proc auf. Diese Seifenlösung wird nun so eingestellt, dass 45 Th derselben 12 mg Calciumoxyd zu binden vermögen. Diese Einstellung erfolgt mittelst einer Baryumchloridlösung. S. weiter unten.

b) *Baryumchloridlösung* 0,523 g lufttrocknes reines (unverwittertes) Baryumchlorid $BaCl_2 + 2H_2O$ werden in destillirtem Wasser zu 1 l gelöst. 100 ccm dieser Lösung enthalten die 12 mg Calciumoxyd entsprechende Menge Baryumchlorid und entsprechen einer Lösung von 12 Härtegraden.

Titrierstellung der Seifenlösung Man giebt in ein Stöpselglas von 200 ccm Fassungsvermögen 100 ccm der vorstehenden Baryumchloridlösung und lässt aus einer Bürette zunächst eine grössere Menge, später immer nur 0,5 ccm, zuletzt Tropfen der oben angegebenen Seifenlösung zu, schüttelt nach jedem Zusatz kräftig um und beobachtet, ob ein feinblasiger Schaum entsteht, welcher 5 Minuten lang bestehen bleibt. Dieser Punkt heisst die Endreaktion.

Ist diese Endreaktion z. B. schon bei einem Verbrauch von 22 ccm Seifenlösung eingetreten, so enthalten schon 22 ccm der Lösung soviel Seife, als eigentlich 45 ccm enthalten sollen. Man füllt also 220 ccm der Seifenlösung mit 56 volumenprocentigen Alkohol auf 450 ccm auf.

Ausführung der Bestimmung In ein Stöpselglas von 200 ccm bringt man 100 ccm des zu untersuchenden Wassers. Den Stand des Wasserspiegels bezeichnet man mit einer Marke. Hierauf wird Seifenlösung ccm für ccm unter jedesmaligem Umschütteln, zuletzt tropfenweise, zuzufassen gelassen. Im Uebrigen verfährt man wie bei der Titrierstellung.

Wasser, deren Härte grösser als 12 deutsche Grade ist, können so nicht geprüft werden, sie müssen vielmehr vorher passender verdünnt werden. Man bringt also in das Stöpselglas 10 oder 20 oder 30 ccm des zu prüfenden Wassers, füllt mit destillirtem Wasser bis zur Marke auf und führt die Bestimmung wie vorher angegeben weiter. Bei der Berechnung der Härtegrade ist die vorgenommene Verdünnung natürlich zu berücksichtigen.

Bei Anwendung von 100 ccm Wasser kann man aus nachstehender Tabelle die den verbrauchten Kubikcentimetern Seifenlösung entsprechenden deutschen Härtegrade direkt entnehmen.

Tabelle von FAIST und KNAUSS

Es entsprechen ccm verbrauchter Seifenlösung	Deutsche Härtegrade	Es entsprechen ccm verbrauchter Seifenlösung	Deutsche Härtegrade
8,4	0,5	26,2	8,5
5,4	1,0	28,0	7,0
7,4	1,5	29,8	7,5
9,4	2,0	31,6	8,0
Die Differenz von 1 ccm Seifenlösung = 0,25 Härtegrad		Die Differenz von 1 ccm Seifenlösung = 0,277 Härtegrad	
11,3	2,5	33,3	8,5
13,2	3,0	35,0	9,0
15,1	3,5	36,7	9,5
17,0	4,0	38,4	10,0
18,9	4,5	40,1	10,5
20,8	5,0	41,8	11,0
Die Differenz von 1 ccm Seifenlösung = 0,26 Härtegrad		Die Differenz von 1 ccm Seifenlösung = 0,291 Härtegrad	
22,8	5,5	43,4	11,5
24,4	6,0	45,0	12,0

Bleibende Härte Man erhält ein gemessenes Volumen Wasser (300—500 ccm mindestens $\frac{1}{2}$ Stunde lang im Sieden unter gelegentlichem Ersatz des verdampften Wassers durch destillirtes, füllt nach dem Erkalten mit destillirtem Wasser bis zum ursprünglichen Volumen auf, filtrirt von etwa vorhandenen Ausscheidungen ab und führt mit 100 ccm des Filtrates die Härtebestimmung genau wie vorher angegeben aus. Wasser von einer

grösseren permanenten Härte als 12 deutschen Graden muss gleichfalls passend verdünnt werden. Noch zweckmassiger ist es, eine grössere Menge Wasser am Rückflusskühler $\frac{1}{2}$ Stunde lang zu kochen und nach völligem Abkühlen zu filtrieren.

Berechnung der Härte aus den gewichtsanalytischen Daten. Sind die in dem Wasser gelösten Mengen Calciumoxyd und Magnesiumoxyd bekannt, so kann die Härte auch durch Rechnung gefunden werden. Je 1 Th Calciumoxyd in 100 000 Th Wasser entspricht = 1 deutschen Härtegrade. Für das vorhandene Magnesiumoxyd muss die diesem äquivalente Menge Calciumoxyd durch Rechnung gesucht und dem ersten Werthe zugezählt werden.

Beispiel. Ein Wasser enthält in 100 000 Th = 6,52 Th CaO u. 1,56 Th MgO.
Die Härte berechnet sich wie folgt:

Nach dem Ansatz $\frac{\text{MgO}}{40} : \frac{\text{CaO}}{56} = 1,56 : x = 2,18$ berechnet sich, dass 1,56 Th Magnesiumoxyd = 2,18 Th Calciumoxyd äquivalent sind.
6,52 Th Calciumoxyd in 100 000 Th Wasser sind = 6,52 Härtegraden deutsch
1,56 „ Magnesiumoxyd „ 2,18

Die durch Rechnung gefundene Härte beträgt also $8,70^{\circ}$ deutsch.
Die durch Seifenlösung und die durch Rechnung gefundenen Härtezahlen stimmen häufig, aber nicht immer genügend überein.

Bestimmung der gesamten, halbgebundenen und freien Kohlensäure nach TAYLOR. Die Methode beruht darauf, dass man die freie und halbgebundene Kohlensäure durch einen Ueberschuss titrierter Barytlösung fällt und den alsdann noch vorhandenen Ueberschuss von Baryumhydroxyd in der nach dem Absetzen geklärten Flüssigkeit durch Salzsäure von bekanntem Gehalte bestimmt. Bei Anwesenheit von Alkalikarbonaten oder anderen Salzen der Alkalien, welche schwer lösliche Baryumverbindungen geben, ist der Zusatz einer Lösung von neutralem Baryumchlorid (1 Th $\text{BaCl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 10 \text{Th}$ Wasser) erforderlich. Ausserdem muss der Gehalt des Wassers an Magnesiumoxyd bekannt sein oder bestimmt werden, weil die vorhandenen Magnesiumsalze als Magnesiumhydroxyd ausgefällt werden, wodurch eine rechnungsmässige Menge Baryumhydroxyd beansprucht und demnach eine entsprechende Menge Kohlensäure vorgetauscht wird. Nach der Formel $\text{MgO} (40) : \text{CO}_2 (44)$ entsprechen 40 Th Magnesiumoxyd = 44 Th Kohlensäure. Für je 1 mg vorhandenes Magnesiumoxyd ist daher stets 1,1 mg Kohlensäure abzuziehen — Man bedarf für die Bestimmung folgender Lösungen:

a) **Salzsäure,** im Liter 1,859 g HCl enthaltend. 1 ccm dieser Salzsäure entspricht = 0,001 g Kohlensäure CO_2 . Man stellt diese Säure dar durch Auffüllen von 46,47 ccm Normal Salzsäure zu 1 l.

b) **Barytlösung.** Man löst 7 g Baryumhydroxyd ($\text{Ba}[\text{OH}]_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$) in Wasser, setzt 0,2 g kryst. Baryumchlorid hinzu und füllt zu 1 l auf.

Kurz vor Anstellung des Versuches stellt man die Barytlösung auf die Salzsäure unter Benutzung von Phenolphthalein einerseits und Cochenille andererseits als Indikator ein.

Zur Ausführung der Bestimmung bringt man in ein 150 ccm Kölbchen von dem zu untersuchenden Wasser 100 ccm, fügt 5 ccm neutrale Baryumchloridlösung 1:10 (s. o.) sowie 45 ccm obigen Barytlösung hinzu, verschliesst den Kolben luftdicht, mischt gut durch und lässt 12 Stunden (!) in der Kälte stehen. Während dieser Zeit setzt sich der Niederschlag (das Calciumcarbonat wird krystallinisch) gut ab, und die überstehende Flüssigkeit wird klar. Man hebt nun mit einer Pipette von der klaren Flüssigkeit, ohne den Niederschlag aufzurühren, zweimal je 50 ccm ab, bringt diese in ein ERLENMEYER'S Kölbchen, setzt 2–3 Tropfen Phenolphthalein Lösung hinzu und titrirt nun mit der obigen Salzsäure bis zur eben eintretenden Farblosigkeit.

Man findet den Gehalt an freier + halbgebundener Kohlensäure nach folgender Rechnung:

Enthalten 100 ccm Wasser = m mg Magnesia (MgO) und sind 45 ccm Barytlösung = a ccm Salzsäure und brauchen 50 ccm der geklärten Flüssigkeit b ccm Salzsäure zur Neutralisation, so enthält 1 l Wasser

$$a - [3 \times b] - [1,1 \times m] \times 10 \text{ mg freie und halbgebundene Kohlensäure}$$

Beispiel. Das untersuchte Wasser enthält im Liter 4 mg Magnesia. 45 ccm Barytlösung entsprechen = 89 ccm Salzsäure. 50 ccm der geklärten Flüssigkeit verbrauchten 9,75 ccm Salzsäure zur Neutralisation. Hieraus berechnet sich der Gehalt an freier + halbgebundener Kohlensäure für 1 l zu 53,5 mg.

Zur gleichzeitigen Bestimmung der Gesamt-Kohlensäure versetzt man die in dem Absetz Kölbchen zurückgebliebenen 50 ccm Flüssigkeit plus dem Niederschlage mit einigen Tropfen Cochenilletinktur und titrirt mit der oben erwähnten Salzsäure bis zur Neutralität. Braucht man hierzu d ccm Salzsäure, so enthält 1 l Wasser

$$[d - b - (1,1 \times m)] \times 10 \text{ mg Gesamt-Kohlensäure}$$

Beispiel Bei der Titration des Restes im Absetz-Kälbchen wurden 20,65 ccm Salzsäure verbraucht. Bei der vorigen Bestimmung verbrauchten 50 ccm der klaren Lösung noch 9,75 ccm Salzsäure. Der Gehalt an Magnesia betrug 4 mg in 100 ccm. Hieraus berechnet noch der Gehalt an Gesammt Kohlensäure zu 65 mg im Liter.

Völlig gebundene Kohlensäure Zieht man von der gesammten Kohlensäure die freie + halbgebundene Kohlensäure ab, so erhält man die Zahl für die an Basen völlig gebundene Kohlensäure, in unserem Beispiele 11,5 mg per Liter.

Freie Kohlensäure Zieht man von der freien + halbgebundenen Kohlensäure die völlig gebundene ab, so erhält man die Zahl für die im freien Zustande vorhandene Kohlensäure, in unserem Beispiele 42,0 mg pro Liter.

Beurtheilung. Die chemische Analyse allein ist nicht immer im Stande, ein zutreffendes Urtheil über die Zuträglichkeit eines Wassers als Trinkwasser zu geben. Immerhin liefert sie Anhaltspunkte für die Beurtheilung. Ein gutes Trinkwasser zeigt etwa folgenden chemischen Befund. Zu 1 Liter

Trocken Rückstand	0,2—0,8 g	Salpetersäure	0—0,01
Glühverlust	0,002—0,01 g	Salpetrige Säure	0
Chlor	0,01—0,02 „	Verbrauch an Kalium-	
Ammoniak	0 bis Spur	manganat	0,01—0,015

Reichhaltige Mengen Chlor können von menschlichen und thierischen Abfallstoffen herrühren, da das in den thierischen Organismus eingeführte Chlor zum größten Theil durch den Urin ausgeschieden wird. Salpetrige Säure, Salpetersäure und Ammoniak machen das Wasser verdächtig, faulende Substanzen zu enthalten. Hoher Verbrauch von Kaliumpermanganat gilt gleichfalls als verdächtiges Zeichen.

Zurückzuweisen als Trinkwasser ist jedes Wasser, welches unappetitlich aussieht und unangenehmen Geschmack oder Geruch besitzt, falls letzterer nicht durch Lüftung zu beseitigen ist. Man achte auch darauf, ob das Wasser an der Luft Eisenhydroxyd absetzt.

In diesem Falle ist der Auftraggeber davon zu verständigen, dass das Wasser einer Entseugung zu unterwerfen ist.

Vom Trinksgebrauch zurückzuweisen ist jedes Wasser, welches einer Verunreinigung durch feinste oberirdische Zuflüsse verdächtig erscheint. Um das Vorhandensein solcher festzustellen, kann die mikroskopische Untersuchung der schwebenden Bestandtheile sowie der Pflanzen und Thierwelt des betreffenden Wassers herangezogen werden. Auch die bakteriologische Untersuchung kann zur Beantwortung bestimmter Fragen herangezogen werden. Das Auffinden pathogener Mikro-Organismen lässt das Wasser ohne weiteres als gesundheitsschädlich erscheinen. Aber auch wenn nur die Möglichkeit einer Infektion besteht, ist das Wasser als infektiönsverdächtig zu erklären und zu beanstanden.

Bei Brunnen und ähnlichen Wasseranlagen sind die exakten wissenschaftlichen (chemischen, mikroskopischen und bakterioskopischen) Untersuchungen durch die örtliche Besichtigung, sobald dies nur irgend ausführbar, zu vervollständigen.

Zusätze zu Trinkwasser. Um Trinkwasser wohlgeschmeckender und besser bekömmlich zu machen, werden denselben vielfach (in Schulen, Bergwerken, Fabriken, Schiffen etc.) Zusätze gemacht, welche wohl den Nebenzweck haben sollen, verdächtigtes Wasser unverdächtig zu machen. Von den zahlreichen Vorschriften geben wir die nachstehenden wieder.

1) Pariser Schultrank. Glycerin, Zucker, Weinsäure $\hat{a}\hat{a}$ 1,5 kg. Pfefferminzöl 82 g, Quassum amorph 10,0 g. Von dieser Mischung werden 3,0 g auf 1 l Wasser gerechnet. 2) Nach ADRIAN. Ammoniumglycyrrhinat (rohes), Zucker, Weinsäure $\hat{a}\hat{a}$ 1,5 kg. Quassum amorph 8,0 g, Pfefferminzessenz 120,0 g. Auf 1 l Wasser = 3,0 g dieser Mischung. 3) Nach ARONSON. Ein Auszug von Radix Liquiritiae 500,0 g, Spiritus 2 l, Citronen 2 Stück auf 100 l Wasser. 4) Nach MALTZER & GERDNER. Enzianwurzel, Pfefferminzblätter $\hat{a}\hat{a}$ 200,0 g, kochendes Wasser 100 l. Nach 20 Minuten kochen und zusetzen Ammoniumglycyrrhinat (rohes) 30,0 g, Citronensäure 50,0 g. 5) Rum 1 l, Wasser 20 l, Essig (6 Proc.) 50 g. Dazu irgend eine adstringierende Substanz, z. B. Auszug von Eichenrinde oder Theeblättern. 6) Heidebeeren 125,0 g, Nelken 250,0 g, Ingwerwurzel 500,0 g, Zimmt 250,0 g, Essigsäure verdünnte (80 Proc.) 6,0 kg, Essig (6 Proc.) 45,0 kg. 7) MISTRA. Spiritus mit Sternanisöl und Neroliöl parfümirt. 8) Cocco und Cocco de Calabre sind technisches Glycyrrhinat.

Bestimmung der zur Wasserreinigung erforderlichen Kalk- und Sodamengen. Von O. BINDER. Zu 200 ccm Wasser, die sich in einem 800 ccm-Kolben befinden, giebt man 50—75 ccm gesättigtes Kalkwasser, dessen Gehalt an Calciumoxyd genau bekannt ist. Man bestimmt denselben mit einer Schwefelsäure, welche im Liter 1,857 g SO_2 enthält und Methylorange als Indikator. 1 ccm dieser Säure entspricht ungefähr = 1 ccm Kalkwasser. Die Säure wird dargestellt, indem man 45,43 ccm Normalschwefelsäure zu 1 l auffüllt.

Die mit Kalkwasser versetzte Probe erwärmt man, nachdem der Kolben mit einem Kork, welcher ein Thermometer enthält, lose verschlossen ist, auf die Temperatur, welche man bei der Reinigung anwenden will, also auf 50–60° C — Nachdem der Kolbenninhalt auf 15° C abgekühlt worden ist, füllt man mit kohlensäurefreiem, destillierten Wasser bis zur Marke auf, filtriert durch ein trockenes Filter, bestimmt in 250 ccm des Filtrates den noch vorhandenen Aetzkalk durch Titrieren (s. o.) und findet durch Rechnung die für 1 l Wasser erforderliche Kalkmenge.

Bestimmung des Sodazusatzes. Man dampft in einer Platinschale 250–300 ccm Wasser unter Zusatz von 5 ccm einer Normal-Sodalösung ein, zieht den Rückstand mit Wasser aus, filtriert und bestimmt im Filtrat massanalytisch mit Säure und Methylorange das noch vorhandene unzersetzte Natriumkarbonat. Die Differenz ergibt die zur Zersetzung der Chloride, Sulfate, Nitrate etc. notwendige Sodamenge.

Die Ergebnisse sind auf 1 l zu berechnen und in dem Berichte für 1 Kubikmeter (= 1000 l) anzugeben.

Enteisung von Grundwasser. Das Grundwasser der norddeutschen Ebene enthält sehr häufig Eisen. Dieses Eisen ist in dem Wasser (zu etwa 20–40 mg FeO pro Liter) als Ferrobikarbonat gelöst. Kommt solches Wasser mit Luft in Berührung, so wird es zunächst milchig, dann bilden sich allmählich braune Auscheidungen von Ferrhydroxyd. Solches Wasser ist zum Trinkgebrauch nicht zu empfehlen, weil es unappetitlich aussieht und schwach tinteartig schmeckt, auch ist es für gewisse gewerbliche Zwecke, z. B. zum Malzen, nicht zu verwenden. Seit 1890 ist man in der Lage, solches Wasser von seinem Eisengehalte zu befreien, und zwar wird vorzugsweise nach zwei Verfahren gearbeitet. Beide gehen von der Ansicht aus, das gelöste Ferrobikarbonat zu unlöslichem Ferrhydroxyd zu oxydieren und dieses durch Filtration zu beseitigen.

1) **Verfahren von G. OESTER-Berlin.** (Grundwasser-Enteisung mittelst Regenfall und Kiesfilter.) Dasselbe besteht darin, dass das zu filtrierende Wasser als feun vertheilter Regenfall aus einer Höhe von 2–8 m durch die Luft auf ein Filter von 15 cm Graupenkies auffällt. Bei einer Filtrirgeschwindigkeit von 100 mm pro Stunde wird das Wasser so vollständig enteisent, dass Eisen aus dem Filtrate sich nicht mehr ausscheidet. Alle 4 Wochen etwa ist eine Reinigung des Filters auszuführen. Fig. 89.

Für kleine Verhältnisse können Filter mit Brause, sowie Reinwasserbassin auf dem Hausboden untergebracht werden (patentirt).

2) **Verfahren von FIEBIGER.** Die Ausscheidung des Eisens erfolgt hier in einem sogenannten „Koks Rieseler“. Als Filter dient ein Sandfilter. Der „Rieseler“ ist ein cylindrischer Behälter und zwar je nach der Ausdehnung der Anlage ein hölzernes Fass oder eine eiserne Trommel oder ein gemauerter Thurm, welche mit Koks angefüllt sind. Durch einige Vertheiler fließt das zu enteisende Wasser zunächst oben auf den Rieseler. Es sickert alsdann über die Kokschnichten nach unten. Auf diesem Wege kommt es hinreichend mit der Luft in Berührung, das Eisen wird in unlöslichen Zustand übergeführt und kann nunmehr durch ein Sandfilter abgesechieden werden. Das erhaltene Filtrat ist soweit eisenfrei, dass bei weiterem Stehen das filtrirte Wasser Eisen nun nicht mehr ausscheidet. Fig. 90. (patentirt!)

Beide Verfahren haben sich bisher in kleineren und grösseren Betrieben gut bewährt. Dasjenige von FIEBIGER kommt in den Charlottenburger Wasserwerken für eine Tagespro-

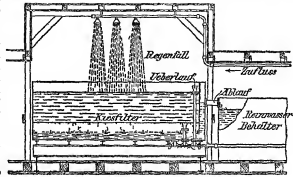


Fig. 89 Enteisungsanlage nach G. OESTER-Berlin.

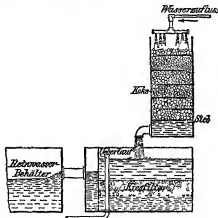


Fig. 90 Versuchsanlage zum Enteisen von Grundwasser nach FIEBIGER.

duktion von etwa 50000 ohm in Anwendung. Ausserdem haben beide Verfahren seit einer Reihe von Jahren sich in industriellen Betrieben, z. B. Malzereien und Bierbrauereien, bewährt.

Bei dem Fraenk'schen Verfahren schlägt sich die Hauptmenge des Rheins auf den Kokestücken nieder und überzieht diese mit einer Schicht von Eisenoxydhydrat. Zur Reinigung der Rieselröhre wird entweder die Eisenoxydhydrat-Schicht durch kochendes Wasser spülend von oben abgelöst oder man schnitt den Koks heraus, verwendet ihn nach dem Trocknen an der Luft als Brennmaterial und fällt die Rieselröhre mit frischem Koks.

Meinwasser, künstliches. A. Nach LACHMANN. In 50 Liter möglichst harten Brunnenwassers werden gelöst: Natriumchlorid 1325,0 g, Magnesiumsulfat (crystall.) 100,0 g, Kaliumsulfat 30,0 g, Magnesiumchlorid 150,0 g. In diese Lösung bringt man, um sie mit Sauerstoff zu sättigen, einige an Steinen haftende grüne Algen und lässt das ganze etwa 3 Wochen laicht zugedeckt im Freien stehen. B. Der Pariser Weltausstellung. In 3 Kubikmeter Wasser (= 3000 Liter) werden 100 kg eines trockenen Gemisches aus Natriumchlorid 78,0, Magnesiumchlorid 11,0, Kaliumchlorid 3,0, Magnesiumsulfat 5,0, Calciumsulfat 3,0 gelöst.

Aquaë minerales.

Natürliche Mineralwässer. Als „natürliche Mineralwässer“ bezeichnet man solche natürliche (Quell-)Wässer, welche grössere Mengen mineralischer, fester und gasiger Bestandtheile aufgelöst enthalten, als das gewöhnliche Brunnen- und Trinkwasser, und welche wegen dieser Bestandtheile auf den kranken menschlichen Organismus eine heilsame Wirkung ausüben. Daher der Name Heilquellen, Heilbäder, Aquaë soteriae. Hat das Mineralwasser zu Tage tretend eine höhere Temperatur als die umgebende Luft, so nennt man es Thermalwasser, seine Quelle nennt man eine Therme.

Die Mineralwässer werden je nach den vorwiegend in ihnen enthaltenen Bestandtheilen benannt.

Sauerlinge. Wenn die mineralischen Bestandtheile eines Wassers in sehr geringer Menge vorhanden sind, das Wasser aber so reich mit Kohlensäuregas gesättigt ist, dass es auf Lackmus vorübergehend rothend wirkt, beim Einfüllen in ein Glas stark perlt und schäumt (moussirt) und auf der Zunge einen angenehmen säuerlich prickelnden und dabei erfrischenden Geschmack bewirkt, so nennt man es Sauerling. Man unterscheidet ihn aber als alkalisch-muriatischen, wenn Natriumkarbonat und Natriumchlorid, als erdig-muriatischen, wenn Carbonate der Erden und Natriumchlorid, als alkalisch-salinischen, wenn Carbonate der Erden und Natriumsulfat, als alkalisch-erdigen, wenn Carbonate der Erden und Alkalien als Bestandtheile auftreten.

Stahl- oder Eisensäuerling ist ein Sauerling, welcher zugleich Ferrokarbonat enthält.

Salinisches Wasser, Kochsalzwasser ist solches Wasser, unter dessen festen Bestandtheilen Natriumchlorid vorwaltet. Enthält es gleichzeitig Jod- oder Brommetalle, so nennt man es jodhaltiges oder bromhaltiges Kochsalzwasser.

Soolen nennt man die Kochsalzwässer, deren specifisches Gewicht über 1,04 hinausgeht.

Glaubersalzwasser enthalten vorwiegend Natriumsulfat.

Bittersalzwasser enthalten vorwiegend Magnesiumsulfat und

Bitterwasser vorwiegend Magnesiumchlorid oder Magnesiumsulfat.

Schwefelwässer enthalten Schwefelwasserstoff oder Schwefelverbindungen, aus denen Schwefelwasserstoff durch Kohlensäure entwickelt wird.

Indifferentes Wasser enthalten nur geringe Mengen der verschiedenen festen Substanzen und nur wenig Kohlensäure; unterscheidet sich überhaupt eigentlich wenig von gewöhnlichen Quell- oder Brunnenwassern, so dass sich ihre Heilkraft schwer erklären lässt.

Heilwirkung der Mineralwässer. Hierüber mögen folgende beschränkte Angaben einen Platz erhalten.

Säuerlinge wirken durch ihren Reichthum an Kohlensäure anreizend auf die Schleimhäute, erfrischend und kühlend, dann aber erregend auf das Gefässsystem, die Secund- und Exkretionen befördernd. Stahlsäuerlinge gebraucht man bei Muskel- und Nervenschwäche und Schläffheit der Schleimhäute, muriatische oder alkalisch salinische besonders bei chronischen Brustleiden, erdige und alkalisch erdige als resorptionsbefördernde Mittel bei Drüsenanschoppungen und Unterleibstockungen und vorzugsweise fast bei allen chronischen Leiden der Harnwerkzeuge. Um die erregende Wirkung der Säuerlinge zu mässigen, vermischt man sie mit warmer Milch oder Molken.

Eisensäuerlinge wirken tonisirend und aussern durch einen Salzgehalt eine gründlich eröffnende, durch die Kohlensäure vorübergehend belebende Wirkung, alcaunhaltige Eisenwasser wirken adstringirend. Eisenwasser finden ihre Anwendung bei Blutarmuth, bei geschwächtem Nervensystem, schlaffen Muskeln, schlaffen Schleimhäuten.

Alkalische Mineralwässer wirken wohlthatig auf die Schleimhäute, das Drüsen- und Lymphsystem, die Nieren und die Haut und regeln die Schleimsekretion. Sie wirken der Saure- und Steinbildung entgegen und vermehren die Harnabsonderung, man gebraucht sie daher bei Gicht, chronischen Hautausschlägen, Drüsenverhartungen, Nervenleiden, chronischen Katarrhen.

Die Kochsalzwässer empfiehlt man bei Skrophulose, rheumatischen und gichtischen Leiden, Verschleimung des Darmkanals, Blennorrhöen der Harn- und Geschlechtsorgane, als Bäder (in Sol- und Seebädern) gegen chronische Hautausschläge, veraltete Geschwüre, rheumatische Leiden.

Glaubersalzwässer wirken eröffnend, schleimlösend und diuretisch. Man empfiehlt sie bei Unterleibstockungen, Leberanschwellungen, Darmverschleimung, Blasenleiden, Gicht, Steinkrankheit.

Kalkhaltige Mineralwässer gelten in Form von Bädern als die Secund- und Exkretionen befördernd.

Bittersalzwässer wirken abführend, antiplogistisch, man wendet sie an bei Congestionen nach Kopf und Brust, chronischen Hautausschlägen mit unregelmässigem Stuhl, unterdrückter Menstruation und stockendem Hämorrhoidalfluss.

Schwefelwässer befördern die Blutcirkulation im Unterleibenssystem, wirken schweis- und urintreibend und abführend. Man empfiehlt sie bei Blutstockungen im Unterleib (Hämorrhoiden), Blennorrhöen der Athmungs-, Harn- und Geschlechtsorgane, chronischem Rheumatismus, Metallvergiftungen und Hautausschlägen, veralteten Geschwüren etc.

Die indifferenten Thermen (Wildbäder) werden meist in Form von Bädern angewendet. Diese befördern den Stoffwechsel, werden daher bei Rheumatismus, Ischias, Lähmungen verordnet.

Auch den indifferenten Mineralwässern werden in zahlreichen Krankheiten Heilerfolge nachgerühmt. Mit Erfolg werden sie in Verbindung mit einem mehrwöchentlichen Erholungsaufenthalt namentlich bei Neurasthenie und deren Folgeerscheinungen angewendet.

Künstliche Mineralwässer. Mit diesem Namen bezeichnet man Nachbildungen der natürlichen Mineralwässer, wie sie nach den Ergebnissen der chemischen Analyse der letzteren mit Hilfe besonderer Apparate hergestellt werden, im weiteren Sinne auch mit Kohlensäure gesättigte Salzösungen, welche (wie das Sodawasser) mit gewissen natürlichen Mineralquellen einige Aehnlichkeit haben.

Hierzu sind die künstlichen Mineralwässer im grossen und ganzen also Auflosungen von Salzen in Wasser, welche mit Kohlensäure gesättigt sind. Wir werden demnach zu betrachten haben das Wasser, die Salze und Salzösungen, die Kohlensäure, die Apparate zur Herstellung der Mineralwässer und die fertigen Mineralwässer selbst.

I. Das Wasser. Die grösseren und renommirteren Fabriken zur Herstellung von künstlichen Mineralwässern benutzen ausschliesslich destillirtes Wasser. Dieses wird von ihnen in besonderen, sehr leistungsfähigen Destillirapparaten (s. S. 329) in grossen Mengen gewonnen und ausserdem noch einer sorgfältigen Filtration über Kohle Sandfilter

unterworfen (s. S. 327), um dem Wasser auch den geringsten Geschmack zu benehmen und es in völlig blanken Zustand zu versetzen. Es muss zugegeben werden, dass sich eine rationelle Nachbildung natürlicher Mineralwasser, namentlich der eigentlichen Heilwasser, wohl kaum anders als unter Verwendung von destilliertem Wasser bewerkstelligen lässt.

Bei den lediglich Erfrischungswecken dienenden Wassern wie Selterser oder Sodawasser liegen die Verhältnisse etwas anders. Diese Wasser sind in den letzten Jahrzehnten ein starker Konsumartikel auch für die minder Beguterten geworden. Diese verlangen ein kohlensaures Wasser zu Preisen, zu welchen es schlechterdings mit desillirtem Wasser nicht hergestellt werden kann. Man wird also bei diesen „Erfrischungswässern“ von der principiellen Forderung absehen dürfen, dass sie lediglich mit destilliertem Wasser bereitet sein müssen.

Wir resumieren also dahin, dass wir zur Bereitung der als „Heilwässer“ anzusehenden künstlichen Mineralwässer unbedingt destilliertes Wasser fordern, dass wir dagegen die Verwendung nicht destillierten Wassers für die sogen. Erfrischungswässer (Selterser, Sodawasser) als zulässig halten. Natürlich dürfen alsdann diese Wässer nicht unter Bezeichnungen feilgeboten werden (z. B. „mit desillirtem Wasser“ oder „mit chemisch-reinem Wasser“ bereitet), welche geeignet sind, den Anschein zu erwecken, als seien sie mit desillirtem Wasser bereitet. Und es mag auch gleich hinzugefügt werden, dass es nach unseren Erfahrungen in der Regel nicht möglich ist, an dem fertigen Fabrikate festzustellen, ob es unter Verwendung von desillirtem Wasser hergestellt worden ist oder nicht.

Wird nichtdesillirtes (gemeines) Wasser verwendet, so hat man an dieses die nämlichen Anforderungen zu stellen, welche an ein gutes Trinkwasser gestellt werden. Nur sei man bei der Beurtheilung der Brauchbarkeit heber etwas zu scharf als zu milde. Die Konsumenten kritisieren ein Fabrikat, welches sie Glas für Glas bezahlen müssen, sehr viel schärfer als das rohe Wasser, von dem sie sich überhaupt nicht die Vorstellung machen, dass es auch Geld kostet. Man wähle also ein Wasser, welches absolut klar, farblos, ohne Geruch und störenden Geschmack ist und diese guten Eigenschaften auch nach 1–2 tägigem Stehen noch behält. Namentlich bezüglich des Geruches und Geschmackes prüfe man sorgfältig, denn auch ein minimaler Geruch kommt im fertigen Mineralwasser sehr deutlich zur Geltung, weil die entsprechende Kohlensäure sozusagen Träger des Geruches wird. — In allen Fällen, in denen das zu verwendende Wasser diese Eigenschaften nicht hat, wird man versuchen müssen, ihm diese zu ertheilen. Ist also z. B. das Wasser nicht ganz klar, blank und farblos, so muss es über ein Kohle-Sandfilter filtrirt werden, wozu sich die S. 327 angegebene Kombination besonders gut eignet. Sie liefert ein absolut blankes, klares und geruch- und geschmackloses Filtrat. Enthalt das Wasser Eisen gelöst oder besitzt es einen Geruch nach Schwefelwasserstoff, so muss es vor der Filtration zerstäubt und während einer Fallhöhe von 1–2 Metern der Einwirkung der Luft ausgesetzt werden.

In Städten mit centraler Wasserversorgung wird man das von dieser gelieferte Wasser unbedenklich entweder ohne weiteres, jedenfalls aber nach nochmaliger Filtration über Sand-Kohle verwenden können. Wo man auf Brunnenwasser angewiesen ist, mache man es sich zur Pflicht, dieses in nicht zu langen Zwischenräumen immer wieder auf seine Brauchbarkeit zu prüfen.

II Die Chemikalien. Die für die Herstellung der künstlichen Mineralwässer erforderlichen Chemikalien bestehen meist in Salzen. Man hält diese im festen Zustande, aber — der Bequemlichkeit wegen — auch als Lösungen von bestimmtem Gehalte vorrätig. Haben letztere infolge Abkühlung Krystalle abgeschieden, so sind diese wieder dadurch in Lösung zu bringen, dass man das Gefäß mit locker aufsitzendem Stopfen an einen etwa 30° C warmen Ort bringt. Die Chemikalien wählt man in möglichster Reinheit, die in dem Arzneibuche aufgenommenen sollen auch von der dort vorgeschriebenen Reinheit sein.

Der Bequemlichkeit halber bereitet man die Lösungen so, dass ein bestimmter Gewichtstheil des Salzes in einem bestimmten Volumen der Lösung enthalten ist, dass also z. B. 100 g oder 10 g oder 1 g reinen Salzes in 1 Liter Flüssigkeit enthalten sind. Man ist dann wie bei der Massanalyse in der Lage, bestimmte Gewichtsmengen einer Substanz durch Messen zu erhalten, was natürlich bequemer ist wie das Wiegen.

Um Irrungen zu vermeiden, die durch Uebersehen von Nullen leicht möglich sind, signirt man die im Volumenverhältnis 1 : 10 bereiteten Lösungen mit 1/X. Diejenigen im Verhältnis 1 : 100 bereiteten mit 1/C und diejenigen im Verhältnis 1 : 1000 dargestellten mit 1/M. Alle Lösungen sind mit desillirtem Wasser zu bereiten.

†† **Acidum arsenicolum.** Arsensäure-Anhydrid $As_2O_3 = 230$ Bei schwacher Rothgluth zur Trockne gebrachte sirupöse Arsensäure 1 g wird in Wasser gelöst und zu 1 l aufgelöst 1 ccm dieser Lösung enthält = 1 mg Arsensäure Signatur Arsensäure 1/X †††

Acidum hydrochloricum. Chlorwasserstoff 400 g der 25procent Salzsäure werden mit Wasser zu 1 l aufgelöst Der ganze Liter enthält 100 g Chlorwasserstoff HCl Signatur Chlorwasserstoff 1/X.

Acidum silicicum. Kieselsäure $SiO_2 = 60$ Wird bei der Herstellung der Mineralwasser in der Form des Natriumsilicates angewendet, von einigen aber, weil als therapeutisch unwirksam angesehen, nicht beachtet und deshalb weggelassen

Acidum sulfuricum Schwefelsäure-Anhydrid $SO_3 = 80$ Von einer Schwefelsäure vom spec Gew 1,836 werden 180 g, von einer Schwefelsäure vom spec Gew 1,840 werden 125 g zunächst vorsichtig in $\frac{1}{2}$ l Wasser unter Umrühren eingetragen und die Mischung alsdann mit Wasser zu 1 l aufgefüllt 1 l enthält = 100 g Schwefelsäureanhydrid SO_3 Signatur Schwefelsäure Anhydrid SO_3 1/X.

Alumen natrium Aluminium Natrium sulfuricum Natron-Alaun $Al_2Na_2(SO_4)_4 = 484$ Es werden 13,76 g krystall Aluminiumsulfat $(Al_2(SO_4)_3 + 18 H_2O)$ in Wasser gelöst und nach Zusatz von 80 ccm der 1/X Natriumsulfatlösung mit Wasser zu 1 l aufgefüllt 100 ccm enthalten = 1 g wasserfreien Natronalaun $Al_2Na_2(SO_4)_4$ Signatur Aluminium Natriumsulfat 1/C.

Aluminium sulfuricum. Aluminiumsulfat Thonerdesulfat $Al_2(SO_4)_3 = 342$ Es werden 19,5 g des krystall Aluminiumsulfates $(Al_2(SO_4)_3 + 18 H_2O)$ in Wasser zu 1 l gelöst 100 ccm enthalten 1 g wasserfreies Thonerdesulfat Signatur Thonerdesulfat $Al_2(SO_4)_3$ 1/C.

Aluminium chloratum. Aluminiumchlorid $Al_2Cl_3 = 267$ Man fällt eine warme Lösung von 35,5 Th Kal-Alaun mit einer warmen Lösung von 40 Th krystall Natriumcarbonat, so dass am Ende der Fällung die Flüssigkeit dorthin alkalisch reagirt Der entstandene Niederschlag wird auf einem Filter oder Kolatorium gesammelt, einige Male mit Wasser gewaschen, schliesslich mässig abgepresst Man löst ihn dann in erwärmter Salzsäure, filtrirt die Lösung und fällt sie nun in mässiger Wärme durch Ammoniak Der jetzt entstandene Niederschlag wird bis zum Verschwinden der Chlor Reaktion gewaschen, dann in gelinder Wärme getrocknet Man erhält so ein weisses, lockeres, in verdünnten Säuren leicht lösliches Pulver von Aluminiumhydroxyd $Al_2(OH)_3$ Von diesem Pulver werden 5,86 g mit 32,8 g Salzsäure (von 25 Proc, spec Gew 1,123) übergossen und schwach erwärmt Nach erfolgter Auflösung verdünnt man mit Wasser zu 1 l Je 1 ccm dieser Lösung enthält 0,01 g Aluminiumchlorid Al_2Cl_3 Signatur Aluminiumchlorid Al_2Cl_3 1/C.

† **Baryum chloratum.** Baryumchlorid Chlorbaryum $BaCl_2 = 208$ 11,78 g krystallisiertes Baryumchlorid $(BaCl_2 + 2 H_2O)$ werden in Wasser zu 1 l gelöst Je 1 ccm enthält = 0,01 g $BaCl_2$ Signatur Baryumchlorid $BaCl_2$ 1/C †

Calcium bromatum. Calciumbromid Bromcalcium $CaBr_2 = 200$ 5 g reines Calciumcarbonat werden in 32,4 g Bromwasserstoffsäure von 25 Proc (spec Gew = 1,208) gelöst, die Lösung wird mit Wasser zu 1 l aufgefüllt 100 ccm dieser Lösung enthalten 1 g Calciumbromid $CaBr_2$ Signatur Calciumbromid $CaBr_2$ 1/C.

Calcium chloratum. Calciumchlorid Chlorcalcium $CaCl_2 = 111$ a) 200 g krystallisiertes Calciumchlorid $CaCl_2 + 6 H_2O$ werden in Wasser zu 1 l gelöst Die Lösung wird auf das spec Gew 1,033 bei 15° C eingestellt 100 ccm dieser Lösung enthalten 10 g Calciumchlorid $CaCl_2$ Signatur Calciumchlorid $CaCl_2$ 1/X.

b) 100 ccm der 1/X Calciumchlorid-Lösung werden mit Wasser zu 1 l aufgefüllt 100 ccm dieser neuen Lösung enthalten 1 g Calciumchlorid $CaCl_2$ Signatur Calciumchlorid $CaCl_2$ 1/C

Lithium chloratum Lithiumchlorid Chlorlithium $LiCl = 42,5$ Man löst 3,7 Th getrocknetes Lithiumcarbonat in 34,35 Th Salzsäure von 25 Proc (spec Gew 1,123) und füllt diese Lösung zu 1 l auf 1 ccm der Lösung enthält 0,01 g Lithiumchlorid $LiCl$ Signatur Lithiumchlorid $LiCl$ 1/C.

Magnesium chloratum. Magnesiumchlorid Chlormagnesium $MgCl_2 = 95$ In 307,5 g Salzsäure von 25 Proc (spec Gew 1,123), welche mit dem gleichen Volumen Wasser verdünnt ist, löst man 43,0 g frisch gegluhtes Magnesiumoxyd oder soviel davon auf, dass eine kleine Menge ungelöst bleibt und füllt die Lösung zu 1 l auf Der ganze Liter enthält 100 g Magnesiumchlorid $MgCl_2$ Signatur Magnesiumchlorid $MgCl_2$ 1/X

Magnesium natrium Magnesiumnatriat Salpetersaure Magnesia $Mg(NO_3)_2 = 148$ Man löst 2,75 g frisch gegluhtes Magnesiumoxyd in 34,0 g Salpetersäure von 25 Proc (spec Gew = 1,163) und füllt mit Wasser bis zu 1 l auf 1 ccm dieser Lösung enthält 0,01 g Magnesiumnatriat $Mg(NO_3)_2$ Signatur Magnesiumnatriat $Mg(NO_3)_2$ 1/C.

Magnesium sulfuricum. Magnesiumsulfat Schwefelsaure Magnesia $\text{MgSO}_4 = 120$ 205,0 g krystallhartes Magnesiumsulfat ($\text{MgSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$) werden in Wasser zu 1 l gelöst. Der ganze Liter enthält 100 g wasserfreies Magnesiumsulfat MgSO_4 . Signatur Magnesiumsulfat MgSO_4 1/X.

†† **Natrium arsenicum.** Natriumarseniat Arsensaures Natrium $\text{AsO}_4\text{Na}_2 = 208$ Man löse 0,553 g trockene, wasserfreie Arsensäure und 0,76 g wasserfreies Natriumkarbonat in Wasser und fülle die Lösung zu 1 l auf. Jeder Kubikcentimeter der Lösung enthält = 1 Milligr. Natriumarseniat AsO_4Na_2 . Signatur Natriumarseniat Na_2AsO_4 1/M ††

Natrium carbonicum. Natriumkarbonat Kohlensaures Natrium $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 106$ Man löst 540,0 g krystall Natriumkarbonat in Wasser und füllt die Lösung bis zu 2 l auf. 100 g der Lösung enthalten 10 g wasserfreies Natriumkarbonat. Signatur Natriumkarbonat Na_2CO_3 1/X

Natrium chloratum. Natriumchlorid Chlornatrium Kochsalz $\text{NaCl} = 58,5$ Man löst 100 g gut getrocknetes Kochsalz, welches erhebliche Mengen von Magnesiumchlorid nicht enthält, in Wasser und füllt die Lösung zu 1 l auf. Signatur Natriumchlorid NaCl 1/X.

Natrium phosphoricum basicum. Trinatriumphosphat Basisch-phosphorsaures Natrium $\text{Na}_3\text{PO}_4 = 164$ Es werden 22 g krystallhartes Dinatriumphosphat (Natrium phosphoricum der Officinen) und 8,25 g wasserfreies Natriumkarbonat in Wasser gelöst, die Lösung wird zu 1 l aufgefüllt. 100,0 ccm enthalten 1 g Trinatriumphosphat Na_3PO_4 . Signatur Trinatriumphosphat Na_3PO_4 1/C.

Natrium sillicum. Natriumsilicat Kieselsaures Natrium $\text{SiO}_2\text{Na}_2 = 122$ Es werden 100 Th reines Natriumsilicat durch längere Digestion im Wasserbade gelöst und auf 1 l aufgefüllt. 100 ccm enthalten 10 g wasserfreies Natriumsilicat SiO_2Na_2 . Signatur Natriumsilicat SiO_2Na_2 1/X.

Natrium sulfuricum. Natriumsulfat Schwefelsaures Natrium $\text{Na}_2\text{SO}_4 = 142$ Es werden 454,0 g krystall Natriumsulfat in Wasser gelöst und zu 2 l aufgefüllt. 10 ccm der Lösung enthalten 1 g wasserfreies Natriumsulfat Na_2SO_4 . Signatur Natriumsulfat Na_2SO_4 1/X

Strontium chloratum. Strontiumchlorid Chlorstrontium $\text{SrCl}_2 = 158,5$ Man löst 9,4 g getrocknetes Strontiumkarbonat in 18,60 g Salzsäure von 25 Proc (spec Gew 1,128) und füllt die Lösung zu 1 l auf. 100 ccm enthalten = 1 g wasserfreies Strontiumchlorid SrCl_2 . Signatur Strontiumchlorid SrCl_2 1/C

Substanzen, welche ausserdem noch bei der Bereitung kunsthoher Mineralwässer Verwendung finden

Baryumkarbonat $\text{BaCO}_3 = 197$ Aus der wässrigen Lösung des Baryumchlorids durch Natriumkarbonat auszufällen, darauf zu waschen und zu trocknen

Calciumkarbonat. $\text{CaCO}_3 = 100$ Das durch Fällung hergestellte Präparat des Arzneibuches *Calcium carbonicum praecipitatum*

Calciumphosphat, basisches $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 = 310$ Dreibasisches Calciumphosphat. Wird durch Füllen von Calciumchlorid mit Trinatriumphosphat erhalten

Calciumsulfat, kryst $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = 172$ Zur Darstellung werden 20 Th krystall Calciumchlorid in 200 Th Wasser gelöst, die erwärmte Lösung mit einer lauwarmen Lösung von 30 Th kryst Natriumsulfat oder 12 Th Ammoniumsulfat in 800 Th Wasser vermischt. Der nach zwei Tagen abgeschiedene Niederschlag wird ausgewaschen und bei 30° C getrocknet

Ferrochlorid. $\text{FeCl}_3 + 2\text{H}_2\text{O} = 168$ Das durch Auflösen von Eisenpulver in Salzsäure und durch Verdampfen der Lösung bis zur Salzhaut erhaltene krystallirte Präparat, welches durch Trocknen in der Sonne zum Theil entwässert und oxydfrei erhalten worden ist

Grünlich-weisses Pulver, welches sich bei sorgfälliger Aufbewahrung hinlänglich gut hält

Ferrosulfat, krystall $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O} = 278$ Krystall schwefelsaures Eisen. Das Präparat des Arzneibuches, durch Alkohol aus seiner wässrigen Lösung als Krystallpulver gefällt

Schwefelwasserstoff. H_2S Wird gewöhnlich als Schwefelwasserstoff-Wasser angewendet. Man nimmt an, dass das bei mittlerem Druck und bei mittlerer Temperatur gesättigte Schwefelwasserstoff-Wasser in 10 ccm = 0,033 g oder 20 ccm Schwefelwasserstoffgas enthält

Magnesiumkarbonat, krystall $\text{MgCO}_3 + 8\text{H}_2\text{O} = 188$ Man löst 3 Th kryst Magnesiumsulfat in 10 Th Wasser, filtrirt in einen geräumigen Kolben, setzt 2 Th Natriumbikarbonat hinzu und erwärmt unter häufigem Umschwenken allmählich bis 40° C (nicht darüber!) Man lässt nun 2–3 Tage bei gewöhnlicher Temperatur stehen, sammelt den

Niederschlag, presst ihn ab und trocknet an der Luft. Wird, zu feinem Pulver zerrieben, in gut verschlossenen Gefässen aufbewahrt.

Natriumsulfid. $\text{Na}_2\text{S} + 9\text{H}_2\text{O} = 240$ Krystall Natriumsulfid. Man bereitet z. B. 500 cem einer 88proc Natriumhydroxyd-Lösung (spec. Gew. 1,38) und theilt diese in zwei gleiche Volume. Ein Volum, also 250 cem, sättigt man völlig mit gewaschenem Schwefelwasserstoffgas. Alsdann fugt man dieser Lösung das andere Volum der Natriumhydroxydlösung hinzu, mischt und lässt an einem kühlen Orte wohlverschlossen stehen. Die sich abscheidenden Krystalle sind das obige Präparat. Sie werden, mit 60proc Alkohol abgespült, auf Fliesspapier getrocknet und in gut verschlossenen Gläsern unter Paraffinverschluss aufbewahrt.

III Die Kohlensäure. Die zur Fabrikation von Mineralwassern erforderliche Kohlensäure wird entweder als flüssige Kohlensäure durch den Handel bezogen, oder als gasförmige Kohlensäure selbst bereitet. In letzterem Falle erfolgt die Darstellung dadurch, dass man gewisse natürlich vorkommende kohlensäure Mineralien durch stärkere Säuren zersetzt, und die hierbei freier werdende Kohlensäure reinigt und aufammelt.

Als solche kohlensäure Mineralien kommen in Betracht Kreide, Marmor, Dolomit, Magnesit — Als zersetzende stärkere Säuren werden angewendet Salzsäure und Schwefelsäure.

Ob man Salzsäure oder Schwefelsäure als Zersetzungssäure benutzt, hängt im wesentlichen davon ab, welches kohlensäure Mineral man als Kohlensäurequelle verwendet, denn es ist darauf hinzuwirken, dass man bei dieser Reaktion möglichst lösliche Nebenprodukte erhält. Und die Wahl des kohlensäuren Minerals ist im allgemeinen wieder von örtlichen Bedingungen abhängig. Wo also z. B. Kreide oder Marmor wesentlich billiger als andere Mineralien zu erlangen sind, wird man diese wählen, obgleich sie im praktischen Betriebe etwas schwieriger zu handhaben sind als z. B. Magnesit. Die Auswahl des Carbonates und der Säure ist also Sache der Kalkulation.

Kreide. Da diese im trockenen Zustande fast reines Calciumcarbonat darstellt, so verbrauchen

	Salzsäure		Schwefelsäure
	von 80 Proc	von 88 Proc	von 95 Proc
100 Th trockene Kreide	243 Th	219 Th	100 Th

Die Salzsäure ist hierbei, um die Kohlensäure-Entwicklung handlich zu gestalten, auf einen Gehalt von rund 20 Proc Chlorwasserstoff, also mit etwa $\frac{1}{5}$ Volumen Wasser zu verdünnen. Unter diesen Umständen bietet die Zersetzung der Kreide durch Salzsäure wesentliche Schwierigkeiten nicht. Es ist jedoch zu beachten, dass die Kreide nicht trocken, sondern etwas mit dem gleichen Gewichte Wasser angerührt in das Entwicklungsgefäß zu bringen ist, worauf man die wie vorher angegeben verdünnte Salzsäure in kleinen Antheilen zufließen lässt. Es ist ferner auf den Wassergehalt der Kreide Rücksicht zu nehmen.

Benutzt man Schwefelsäure zur Zersetzung der Kreide, so ist diese vorher mit der doppelten Menge lauwarmen Wassers anzurühren, bevor man die Säure in kleinen Antheilen zufließen lässt.

Die Anwendung von Schwefelsäure zur Zersetzung der Kreide bietet den Nachtheil, dass die Zersetzung nicht vollständig wird. Das entstehende unlösliche Calciumsulfat hüllt die Kreideklumpchen ein, sodass die Einwirkung der Säure auf diese verhindert wird. — Bei Anwendung von Salzsäure fällt diese Schwierigkeit weg. Dafür aber verbreitet die Salzsäure, wenn sie nicht auf 20 Proc HCl verdünnt ist, Dämpfe in dem Fabrikationsraume, welche alle dort befindlichen Metalltheile angreifen. Ausserdem werden Salzsäuredämpfe von der entwickelten Kohlensäure hartnäckig mitgenommen, so dass die letztere zur Reinigung durch 4—5 Waschflaschen zu leiten ist. Man wählt alsdann zweckmässig folgende Anordnung der Reinigung. Waschflasche I Lösung von 10 Proc kryst. Soda. Waschflasche II Lösung von 10 Th kryst. Eisenvitriol, 2 Th kryst. Soda und 200 Th Wasser. Waschflasche III Lösung von 3 Th Kaliumpermanganat, 100 Th Wasser und 5 Th englischer Schwefelsäure. Waschflasche IV kalt gesättigte Lösung von Natriumbicarbonat. Waschflasche V Reines Wasser.

Die Verwendung von Kreide bietet an sich den Uebelstand, dass die entwickelte Kohlensäure durch schwefelhaltige und bituminöse (also riechende und schmeckende) Gase verunreinigt ist. Sie kann zwar durch das schon angegebene Reinigungssystem von diesen befreit werden, indessen setzt diese Reinigung eine grosse Sorgfalt in der Wartung voraus.

Für Marmor gilt bezüglich der Wahl von Schwefelsäure oder Salzsäure genau das Gleiche wie für Kreide. Hinsichtlich der Reinheit des zu erwartenden Kohlensäure-Gases ist zu bemerken, dass weisser Marmor eine sehr reine Kohlensäure liefert. Schwarzer

Marmor oder Kalkstein dagegen liefern durch riechende Bestandtheile stark verunreinigte Kohlensäure

2) Dolomit Bekanntlich ein natürliches Mineral, aus Calciumkarbonat und Magnesiumkarbonat bestehend, wird im gemahlenen Zustande verwendet Die Zersetzung kann bei Anwendung von Salzsäure bei gewöhnlicher Temperatur erfolgen,¹⁾ bei Benutzung von Schwefelsäure muss man den Dolomit mit heissem Wasser anrühren

	Salzsäure			Schwefelsäure	
	Wasser	von 33 Proc	von 30 Proc	Wasser	von 95 Proc
100 Th Dolomit bedürfen	100 Th	220 Th	240 Th	200 Th	120 Th

Die Kombination Dolomit + Salzsäure bietet alle Unannehmlichkeiten, welche aus der Anwendung von Salzsäure überhaupt resultiren, siehe bei Kreide Die Kombination Dolomit + Schwefelsäure liefert ein reines Kohlensäure-Gas, vorausgesetzt, dass der Dolomit frei von bituminösen Bestandtheilen ist, wovon man sich durch den Versuch zu überzeugen hat Die Reinigung der entwickelten Kohlensäure erfolgt bei Anwendung von Salzsäure wie unter Kreide beschrieben ist, bei Anwendung von Schwefelsäure wie bei Magnesit

3) Magnesit, ein natürliches Magnesiumkarbonat darstellend, wird gleichfalls im gemahlenen Zustande in den Handel gebracht Man kann zur Zersetzung zwar Salzsäure benutzen, verwendet in der Regel aber Schwefelsäure In diesem Falle rührt man den Magnesit mit der doppelten Raummenge heissem Wasser zu einem Brei an und lässt alddann in kleinen Antheilen die concentrirte Schwefelsäure zufließen

	Salzsäure			Schwefelsäure	
	Wasser	von 33 Proc	von 30 Proc	Wasser	von 95 Proc
100 Th Magnesit bedürfen	100	245—250	270—275	200	118—120

Die Kombination Magnesit + Schwefelsäure liefert eine verhältnissmässig reine, bei leicht zu reinigende Kohlensäure Die Reinigung erfolgt, indem man das Gas durch folgendes Reinigungssystem leitet Waschflasche I Lösung von 10 Th kryst Ferrosulfat, 2 Th kryst Soda und 200 Th Wasser Waschflasche II Lösung von 10 Proc kryst Soda Waschflasche III Reines Wasser Zwischen II und III kann, falls bituminöses Geruch auftritt, noch eine Flasche mit Kaliumpermanganat eingeschaltet werden

4) Natriumbikarbonat Wir kennen zwar keinen Betrieb, in welchem Natriumbikarbonat verwendet wird, da dieser Fall aber nicht ausserhalb der Möglichkeit liegt, so muss er besprochen werden Zur Verwendung wurde das gewöhnliche Natriumbikarbonat der Ammoniak-Soda Fabriken gelangen Bei Zersetzung mittelst Salzsäure werden sich die unter Kreide geschilderten Unrathigkeiten herausstellen, bei Verwendung von Schwefelsäure ist ein sehr reines Kohlensäure Gas zu erwarten Die Zersetzung erfolgt sowohl mit Salzsäure als mit Schwefelsäure in der Kälte

	Salzsäure			Schwefelsäure	
	Wasser	von 33 Proc	von 30 Proc	Wasser	von 95 Proc
100 Th Natriumbikarbonat bedürfen	100	125,0	133,0	200	60

Die Reinigung des Gases erfolgt wie bei der Kombination Magnesit + Schwefelsäure angegeben

Bei der Kalkulation des Processes ist es natürlich wesentlich, zu wissen, wie hoch sich ein Kilogramm Kohlensäure stellt Dies wird sich leicht berechnen lassen, wenn man die Mengen der Rohmaterialien kennt, welche zur Gewinnung von 1 kg Kohlensäure erforderlich sind

Für 1 kg Kohlensäure gebraucht man in der Praxis

	Kilo	Schwefelsäure (35 Proc.)	Salzsäure (33 Proc.)
Magnesit	2,2	2,6	5,53
Dolomit	2,52	2,65	5,62
Calciumkarbonat	2,65	2,62	5,57
Natriumbikarbonat	2,2	1,32	2,80

Flüssige Kohlensäure. Diese ist zur Zeit Gegenstand lebhaften Handels und wird zu ausserordentlich billigen Preisen geliefert Ueber Darstellung und Eigenschaften siehe Acidum carbonicum S 82

In den Handel gelangt die flüssige Kohlensäure in nathlosen Stahlflaschen, welche auf einen Druck von 250 Atmosphären amthich geprüft worden sind Eine solche Flasche

¹⁾ Doch empfiehlt sich auch bei der Kombination Dolomit + Salzsäure, den Dolomit mit warmem Wasser anzurühren

stellt in dem Zustande, in welchem sie sich während des Versandes befindet, einen schlanken Eisenzylinder *A* dar, welcher einen verbreiterten Fussansatz *B* trägt. *C* ist eine Schutzkappe, welche während des Transportes zum Schutz für die Ventileinrichtung aufgeschraubt ist. Entfernt man diese Kappe, so sieht man die Ventilschraube *D*, ferner ist bei *E* ein Schraubenhahn oder wie in Fig. 92 ein Reducirventil angeschlossen werden kann.

Wird die Ventilschraube *D* im Sinne der Uhrzeiger-Bewegung gedreht, so wird das Ventil geschlossen, wird sie in entgegengesetzter Richtung gedreht, so wird das Ventil geöffnet, und die Kohlensäure strömt bei *E* aus. Da das Gas unter erheblichem Drucke steht, so ist das Öffnen des Ventils mit Vorsicht zu bewerkstelligen, damit nicht unnötig Gas verloren geht oder gar Zertrümmerung etwa angeschlossener Apparate erfolgt. Solche Vorkommnisse werden vermieden durch Einschaltung eines Reducirventils. (Fig. 92.)

Ein solches Reducirventil wird unmittelbar an die Kohlensäure-Flasche mittelst einer Schraubenmutter angeschlossen. Öffnet man den Niederschraubhahn *D*, so kann durch Stellung der Schraube *S* der Druck so regulirt werden, dass bei *G* die Kohlensäure mit einem bestimmten, gleichbleibenden Drucke auströmt, welcher an dem Manometer abgellesen werden kann. Ein stärkerer Druck kann hinter dem Reducirventil nicht auftreten. Entströmt der Kohlensäureflasche zuviel Kohlensäure, so bläst das Ventil von einem bestimmten Drucke aus gerechnet ab, d. h. der Ueberschuss der Kohlensäure entweicht durch das Sicherheitsventil *V*. (Fig. 92.)

Da bei 760 mm Barometerstand und 15° C. 1 kg Kohlensäuregas den Raum von 585 l einnimmt, so stellen 10 kg Kohlensäure bei mittlerer Temperatur rund 5000 l, d. h. 5 cbm Kohlensäure dar.

Die in den Handel gelangende flüssige Kohlensäure ist in der Regel von grosser Reinheit. Man hat von ihr zu verlangen, dass sie praktisch luftfrei sei. Fängt man sie über Kalilauge auf, so muss sie nach kurzer Zeit von der Kalilauge absorbiert werden, ohne dass bei Mengen von 50–100 ccm wahrnehmbare Mengen nicht absorbiert Gas zurückbleiben. Sie muss ferner frei sein von fremdartigen, den Geruch und Geschmack beeinflussenden Beimengungen. Man hat vorgeschlagen, sie hierauf in der Weise zu prüfen, dass man die gasförmig entweichende Kohlensäure durch eine mit Schwefelsäure angesäuerte Kaliumpermanganatlösung leitet und feststellt, welche Mengen Kaliumpermanganat durch ein bestimmtes Gewicht Kohlensäure reducirt werden. Indessen ist die beste Kontrolle die Herstellung des Mineralwassers selbst. Fällt dieses unter Bedingungen, welche sonst ein gutes Produkt liefern, schlecht aus, d. h. besitzt es üblen Geruch oder Geschmack, so ist die Kohlensäure dafür verantwortlich zu machen.

Für den Transport, die Aufbewahrung und die Handhabung der Kohlensäureflaschen sind Polizei-Verordnungen erlassen, welche genau einzuhalten sind. Von Wichtigkeit ist, dass die Flaschen an einem kühlen Orte untergebracht sind, und dass sie vor plötzlichen Erschütterungen möglichst bewahrt werden. Dass von ihnen Substanzen fern zu halten sind, welche Eisen anzugreifen vermögen, versteht sich eigentlich von selbst.

Für die regelmässigen Konsumenten flüssiger Kohlensäure empfiehlt es sich, die erforderlichen Flaschen nicht zu leihen, sondern als Eigenthum zu erwerben, da sich hierdurch der Preis der Kohlensäure wesentlich ermässigt.

IV. Die Apparate. Die Anzahl der für Erzeugung künstlicher Mineralwässer konstruirten Apparate ist eine sehr grosse, da jede Apparaten-Fabrik mehrere besondere Modelle fertigt. Alle diese Apparate lassen sich indessen auf drei Grund-Typen zurückführen.

A. Selbst-Entwickler. Dieser nicht sehr glücklich gewählte Name soll andeuten, dass die Sättigung des Wassers mit Kohlensäure nicht unter Anwendung von Pumpenapparaten, sondern unter dem von der entwickelten Kohlensäure erzeugten eigenen Gasdruck erfolgt. Hieraus ergibt sich, dass der ganze Apparat in allen seinen Theilen ein einziges drucksicheres Gefäss darstellt, und dass deshalb alle einzelnen Theile so konstruirt sein müssen, dass sie einen hohen Gasdruck aushalten. Sie müssen also gasdicht und druckfest sein.



Fig. 91.



Fig. 92.

In beistehender Figur ist *A* das Säuregefäß, in der Regel aus Blei hergestellt. *B* ist der kupferne, stark mit Blei plattirte Entwickler mit dem Rührer *C*. Als *D* ist ein Manometer bezeichnet, welcher den Gasdruck sowohl in dem Entwickler als auch in dem ganzen übrigen Apparate anzeigt. *E E E* sind aus Kupfer hergestellte, innen stark verzinnete, gasdichte und drucksichere Waschflaschen. Das gewaschene Gas gelangt durch die Leitung *F* in den Mischcylinder *G*. Das mit Kohlensäure imprägnirte Wasser gelangt durch die Leitung *J* nach dem Abfüllapparat *H*.

Diese Apparate können heute eigentlich nur noch auf historisches Interesse Anspruch machen. Wie schon bemerkt, stellt der ganze Apparat in allen seinen Theilen ein einziges Gefäß dar, welches während des Betriebes in allen seinen Theilen unter einem Gasdruck von 5–6 Atmosphären steht. Deshalb müssen alle Theile so konstruirt sein, dass sie diesen und einen höhoren Druck aushalten. Gewöhnlich werden diese Apparate unter einem Druck von 12 Atmosphären geprüft. Es ergibt sich hieraus die Nothwendigkeit, alle Theile ziemlich schwer im Metall herzustellen. Das Säuregefäß ist z. B. aus Blei, die Waschflaschen sind aus Kupfer hergestelt. Und trotz aller Vorsichtsmassregeln sind diese Apparate im Gebrauche doch nicht ganz ungefährlich.

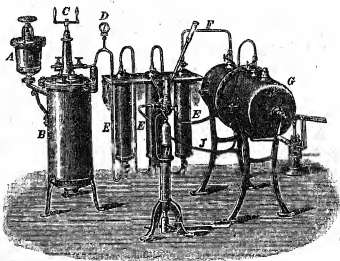


Fig. 93.

Wenn ein Rohr sich verstopft oder das Manometer versagt, können recht gefährliche Gasspannungen in dem Apparate auftreten. Sie sind deshalb von der Praxis ziemlich aufgegeben worden.

B. Pumpenapparate. Bei diesen wird die zu verwendende Kohlensäure aus Karbonaten und Salzsäure oder Schwefelsäure bei gewöhnlichem Drucke entwickelt. Sie wird alsdann gereinigt, in Gasometern aufgefangen und mittelst geeigneter Saug-Druckpumpen in die Mischcylinder gepresst, welche das zu imprägnirende Wasser, bez. die zu imprägnirende Salzlösung enthalten.

In beistehender Figur 94 ist *A* das Säuregefäß, *B* der Entwickler für die Kohlensäure, *C* vier Waschflaschen aus Glas (Woulff'sche Flaschen) mit Sicherheitstrichtern. Die erzeugte und gereinigte Kohlensäure wird unter der Gasometerglocke *D* angesammelt. Von hier wird sie mittelst der Luftpumpe *L* und zwar durch die Leitung *E* in den kupfernen Waschcylinder *F* geleitet und hierauf durch die Leitung *G* in den Mischcylinder *M* gepresst. Das fertige Mineralwasser gelangt durch die Leitung *J* nach dem Abfüllapparat *K*. Die Leitung *H* hat den Zweck, die nach dem Abfüllen des Mineralwassers in dem Mischcylinder *M* verbleibende Kohlensäure wieder in den Gasometer zurückzuleiten.

Die Haupttheile eines solchen Apparates sind demnach: 1) Das Entwicklungsgefäß für Kohlensäure nebst Waschvorrichtung. 2) Der Gasometer. 3) Die Luftpumpe. 4) Der Mischcylinder.

Das Entwicklungsgefäß für Kohlensäure ist in der Regel aus Kupfer hergestelt, welches mit Blei plattirt ist. Das darüberstehende Säuregefäß ist in allen Theilen, welche mit der Säure bestimmungsgemäss in Berührung kommen, gleichfalls mit Blei plattirt, bez. verbleit oder aus Blei hergestelt, soweit nicht Glas zur Verwendung gelangt. Die Gasometerglocke wird am zweckmässigsten aus Kupfer hergestelt und mit einem Oelnetzt...

überzogen. Zur Aufnahme der Gasometerglocke und des Absperrwassers dient gewöhnlich ein hölzerner Bottich. Als Sperrflüssigkeit wählt man Wasser, welches im Sommer alle 6 Wochen, im Winter alle 3 Monate einmal erneuert wird. Calciumchlorid- oder Magnesiumchlorid-Lösungen wählt man nur dann — im Winter — als Sperrflüssigkeit, wenn andernfalls das Einfrieren des Gasometers sicher zu erwarten ist. — Ein sehr wichtiges Organ dieser Apparate ist die Luftpumpe. Diese funktioniert nur dann zufriedenstellend, wenn die Ventile dicht schliessen. Wo dies nicht der Fall ist, müssen sie von einem Sachverständigen (Präcisionsmechaniker) nachgeschliffen worden. Der Hauptfehler, welcher bei allen Pumpen in der Regel gemacht wird, besteht darin, dass man dieselben zur Erzielung leichteren Ganges zu reichlich ölt. Dies ist zu vermeiden. Man mache es sich zum Grundsatz, nicht mehr Oel (gutes Olivenöl oder flüssiges Paraffin) zu geben, als wirklich erforderlich ist und vor jedem neuen Oelen das alte Oel wegzuwischen, auch in regelmässigen Zeiträumen die Pumpen abzuschrauben und alle alten Oelreste zu beseitigen. Nur bei Befolgung dieser Massregeln erzielt man mit Pumpenapparaten dauernd ein gleichmässig wohl-schmeckendes Wasser.

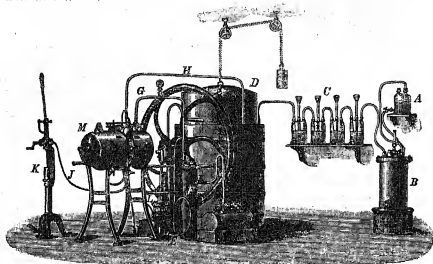


Fig. 94.

Damit die Kohlensäure nicht bloss frei von riechenden und schmeckenden Verunreinigungen, sondern auch frei von Luft erhalten wird, lässt man bei einer neuen Füllung des Entwicklungsgefässes bei geöffneter Füllöffnung die Entwicklung der Kohlensäure erst einige Zeit andauern, damit die Luft aus dem Gefässe verdrängt und durch Kohlensäure ersetzt wird. Dann schliesst man das Entwicklungsgefäss und lässt nun auch durch die Waschflaschen erst einige Zeit den Gasstrom ins Freie treten, bevor man die Kohlensäure unter der Gasometerglocke auffängt. (Prüfung durch ein brennendes Streichholz!)

Ist die Gasometerwanne mit frischem Wasser gefüllt worden, so lässt man sie, indem man den an ihrem höchsten Punkte befindlichen Hahn öffnet, vollständig unter Wasser untertauchen, so dass dieses durch den Hahn durchtritt. Alsdann schliesst man den Hahn und lässt nun die Kohlensäure unter der mit Wasser gefüllten Glocke sich ansammeln.

In manchen Betrieben hält man einen besonderen Gasometer für solche Kohlensäure, welche voraussichtlich mit etwas Luft verunreinigt ist und benutzt diese zum Füllen der Flaschen mit Kohlensäure, s. S. 352.

C) Apparate mit flüssiger Kohlensäure. Durch die Anwendung flüssiger Kohlensäure wird die Einrichtung der Mineralwasserapparate ganz wesentlich vereinfacht. Bei Apparaten mit Mischcylindern von nicht mehr als 50 l Inhalt besteht der ganze Apparat lediglich aus der Kohlensäureflasche mit Reducirventil, dem Mischcylinder und der Abfüllvorrichtung. Gegendüber den Pumpenapparaten fallen weg: die Vorrichtungen für die Entwicklung der Kohlensäure, für das Auffangen der letzteren und die Luftpumpe.

Für Apparate mit Mischcylindern über 50 l Inhalt ist in einigen Bezirken vorgeschrieben zwischen Kohlensäureflasche und Mischcylinder die Einschaltung eines Expansionskessels mit Sicherheitsventil und Manometer. Diese Expansionskessel sind Gefässe aus Kupfer von 100 l Inhalt, welche zur Aufpeleherung der Kohlensäure unter einem bestimmten Drucke dienen (12 Atmosphären).

Ihre Einrichtung entstammt noch einer Zeit, als es noch nicht gelungen war, die Reducirventile in der nöthigen Zuverlässigkeit herzustellen.

Bei Benutzung flüssiger Kohlensäure gestaltet sich die Herstellung kohlensaurer Wasser ungemein einfach: Man bringt das zu imprägnierende Wasser oder die zu imprägnierende

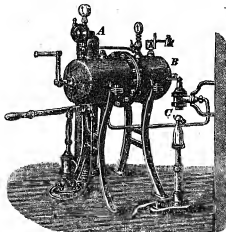


Fig. 95. Kleiner Mineralwasser-Apparat für flüssige Kohlensäure. A Kohlendioxid-Flasche mit Reducirventil und Manometer. B Mischcylinder mit Sicherheitsventil und Manometer. C Abfüll-Vorrichtung.

Salzlösung in das Mischgefäß, verbindet dieses mit der Kohlensäureflasche, öffnet diese so weit, dass die Kohlensäure in das Mischgefäß mit dem gewünschten Druck von 4 bis 8 Atmosphären eintritt und sättigt das Wasser alsdann dadurch, dass man die Rührvorrichtung in Thätigkeit setzt u. s. w.

D) Kleinapparate. Verfügt man über flüssige Kohlensäure, so kann man mit Hilfe gewisser Kleinapparate auch relativ kleine Mengen kohlensaures Mineralwasser, z. B. eine oder mehrere Flaschen, herstellen. Das ist namentlich für medikamentöse Wasser wichtig. Die beistehende Figur 97 zeigt den Apparat „Blitz“.

In beistehender Figur ist rechts die Kohlensäureflasche K, links der eigentliche Apparat. Man füllt zunächst die Flasche B mit Wasser oder der vorgeschriebenen Salzlösung und schließt sie mittels der Stellschraube D fest an den Apparat an. Dann lässt man durch Öffnen des Hahnes E Kohlensäure bis zum Druck von 1—2 Atmosphären Zutreten, schließt den Hahn der Kohlensäureflasche G, fasst alsdann den Hebel F und richtet diesen nach oben, so-

dass die Kugel A nach unten und die Flasche B in eine schiefe Lage kommt. Der Inhalt der Flasche B ergießt sich nun nach der Kugel A. Man mischt hier das Wasser mit der Kohlensäure durch Hin- und Herschwenken des Apparates und bringt diesen wieder in die ursprüngliche Lage. Nachdem man durch ein kurzes Lüften der Schraube bei D die Hauptmenge der Gase (um die Luft abzuhaseln) entfernt hat, schraubt man die Flasche wieder fest ein, lässt 4—5 Atmosphären Druck Zutreten, bringt den Inhalt der Flasche durch Neigen wieder in die Mischkugel A, sättigt hier durch Schwanken mit Kohlensäure. Sobald die Sättigung erfolgt ist, stellt man den Apparat so ein, dass die Kugel A nach unten gerichtet ist und die Flasche B senkrecht nach unten steht. Man schließt den Hahn G und E und nimmt die umgekehrt stehende Flasche durch Rückwärtsdrehen der Stellschraube D heraus. Da hier Kugelschluss angenommen ist, tritt sofort Verschluss der Flasche ein.

Das Imprägniren des Wassers mit Kohlensäure. Will man ein tadellooses kohlensaures Wasser herstellen, so hat man zu beachten, dass der größte Feind desselben die atmos-

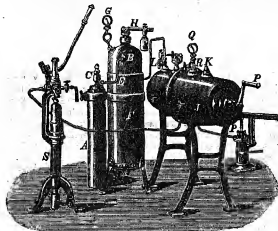


Fig. 96. Größerer Mineralwasser-Apparat für flüssige Kohlensäure. A Kohlendioxid-Flasche. B Expansionskessel mit Manometer G und Sicherheitventil H. J Mischgefäß. P Wasserpumpe. S Abfüll-Vorrichtung.

phärische Luft ist. Jedes Wasser, welches mit der Luft in Berührung ist, löst atmosphärische Luft auf und enthält pro Liter nach LIEBIG 3—5 ccm Luft gelöst. Die gelöste Luft verdrängt etwa ihr 20faches Volumen gelöster Kohlensäure aus dem Wasser, ausserdem ist sie die Ursache für eine besondere Erscheinung: Wird nämlich ein luftreies Wasser mit Kohlensäure imprägnirt und unter Druck auf Flaschen gefüllt, so entweicht zwar beim Öffnen der Flaschen etwas Kohlensäure. Die Hauptmenge der Kohlensäure aber ist in

dem Wasser gelöst und steigt sehr allmählich in Form kleiner Bläschen aus dem Wasser auf. — Ist dagegen lufthaltiges Wasser mit Kohlensäure (oder Wasser mit lufthaltiger Kohlensäure) gesättigt worden, so entweicht beim Öffnen der Flasche das zwischen Wasser und Stopfen komprimierte Kohlensäuregas mit heftigem Aufsprudeln auf einmal. Giesst man jetzt den Flascheninhalt in ein Trinkglas, so nimmt man nahezu gar kein Aufperlen wahr, denn die Kohlensäure war eben nicht in dem Wasser gelöst, sondern zwischen Wasser und Stopfen komprimiert.

Die Menge Kohlensäure, welche das Wasser unter sonst gleichen Umständen auflöst, ist abhängig von dem Druck und der Temperatur. Luftfreies Wasser nimmt etwa auf:

Unter dem Drucke von:	bei 5—8° C.	10—15° C.	17—20° C.
0 (gewöhnl. Druck)	1,3 Vol.	1,0	0,9
1 Atmosphär. Ueberdruck	2,5 "	2,0	1,8
2 " "	3,5 "	3,0	2,6
3 " "	4,3 "	3,8	3,3
4 " "	4,8 "	4,3	3,8
5 " "	5,3 "	4,7	4,2
6 " "	5,7 "	5,0	4,4
7 " "	6,0 "	5,8	4,6

Ein Wasser, welches drei Volumen Kohlensäure gelöst enthalten soll, wäre demnach bei einer Temperatur von 12° C. unter dem Druck von 2 Atmosphären, bei einer Temperatur von 18° C. dagegen unter dem Druck von 3 Atmosphären zu sättigen.

Die Imprägnirung mit Kohlensäure erfolgt in der Weise, dass man das Mischgefäß zunächst zu nicht mehr als $\frac{1}{10}$ mit dem zu imprägnirenden Wasser anfüllt. Dies kann durch die Wasserpumpe geschehen, wo eine solche vorhanden ist. Im anderen Falle durch direktes Einfüllen in die Füllöffnung. In diesem letzteren Falle empfiehlt es sich, den Mischcylinder völlig bis zum Ueberlaufen mit Wasser anzufüllen, die Verschlusschraube aufzusetzen und nun $\frac{1}{10}$ des Wassers durch Ueberdrücken von Kohlensäure wieder auslaufen zu lassen. Wie man auch operirt haben möge, zunächst wird unter Inbetriebsetzung des Rührwerkes entweder durch die Kohlensäurepumpe oder direkt aus der Kohlensäureflasche soviel Kohlensäure in den Mischcylinder gepresst, dass das Manometer etwa 2 Atmosphären Druck anzeigt. Alsdann lässt man mittels des „Zumischers“ die erforderlichen Lösungen zulaufen, setzt das Rührwerk in Betrieb und presst weiter so viel Kohlensäure (unter kräftigem Rühren) in den Cylinder, bis das Manometer 4 Atmosphären anzeigt. Hierauf lässt man den Apparat einige Augenblicke ruhig stehen, lüftet alsdann den Abblasehahn und lässt das Gas so lange entweichen, als ein Ueberdruck vorhanden ist, wodurch die Luft zum grössten Theile beseitigt und durch Kohlensäure verdrängt wird. Man schliesst nun den Abblasehahn und presst aufs neue unter Bewegung des Rührwerkes Kohlensäure bis zu 4 Atmosphären Spannung in das Mischgefäß. Man lässt wiederum kurze Zeit stehen und den Ueberschuss des Gases alsdann durch Lüftung des Abblasehahnes entweichen. Man schliesst alsdann den Abblasehahn und presst unter Inbetriebsetzung des Rührwerkes aufs neue Kohlensäure ein, bis nach energischem Bewegen des Rührwerkes die Flüssigkeit unter dem vorhandenen Drucke nunmehr mit Kohlensäure vollständig gesättigt ist. Man erkennt dies wie folgt: Angenommen, das Manometer zeigt $4\frac{1}{2}$ Atmosphären an. Man unterrichtet das Zupumpen von Kohlensäure oder den weiteren Zutritt von Kohlensäure aus der Stahlflasche und setzt das Rührwerk in energische Bewegung. Geht das Manometer zurück, z. B. auf $3\frac{1}{2}$ Atmosphären, so ist das ein Beweis, dass die Sättigung noch nicht vollendet ist. Bleibt es dagegen auf $4\frac{1}{2}$ Atmosphären stehen, so folgt daraus, dass die Sättigung beendet ist. Im ersteren Falle hat man unter weiterer Inthätigkeitsetzung des Rührwerkes das Zupressen von Kohlensäure fortzusetzen, bis die Sättigung erreicht ist.

Entnimmt man in diesem Zustande eine Probe des Wassers, so darf dieses nicht milchig trübe (durch Luftbläschen) aussehen, sondern es muss klar sein und die Erscheinung des lange Zeit anhaltenden Perlens darbieten. Ist dies nicht der Fall, so muss zum dritten Male abgelassen und die Imprägnation aufs neue vorgenommen werden. Bei Wässern, welche leicht oxydirbare Verbindungen (z. B. solche des Eisenoxyduls und Mangans) enthalten, ist ein dreimaliges Ablassen unter allen Umständen zu empfehlen bez. man bläst so lange ab, bis das entweichende Gas aus völlig luftfreier Kohlensäure besteht.

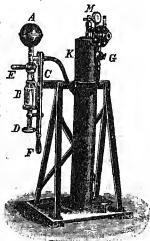


Fig. 97.

Ist nach dreimaligem Ablassen das Wasser noch nicht von der gewünschten Beschaffenheit, so ist höchstwahrscheinlich die Kohlensäure selbst lufthaltig.

Infolge des Abfüllens des Mineralwassers sinkt der Druck allmählich in dem Mischcylinder. Es ist durch zeitweises Nachpumpen oder Zulassen von Kohlensäure Sorge dafür zu tragen, dass dieses Sinken keinen allzu erheblichen Betrag annimmt.

Die Prüfung der Kohlensäure auf Luftgehalt geschieht mittelst des Ätro-



Fig. 38. p Ätrodektter-Rohr. a Ablasserohr mit Hahn auf dem Mischgefäß. s Gummischlauch mit gekrümmtem Glasrohransatz.

15 Proc. über. Unter gelinder Hin- und Herbewegung fällt sich das Rohr bei luftfreier Kohlensäure bis zu seinem geschlossenen äußersten Ende. Bei Gegenwart atmosphärischer Luft wird diese sich dagegen hier ansammeln. Kennt man den Rauminhalt des Ätrodekters, so lässt sich auch der Luftgehalt der Kohlensäure dem Volumen nach leicht bestimmen.

Bei Bereitung der Eisensäuerlinge muss die zu absorbierende Kohlensäure völlig frei von Luft sein, während bei Bereitung der sog. Luxewässer ein sehr geringer Luftgehalt von 0,5–1,0 Proc. allenfalls zulässig ist. Um diese Luftfreiheit sicher zu erzielen, lässt man der Bereitung der Eisenwässer diejenige von gewöhnlichem Selterer oder Sodawasser vorausgehen.

Das Abfüllen des Mineralwassers. Wasser, welches auf Glasflaschen gefüllt wird, sättigt man bei 3–4 Atmosphären mit Kohlensäure, Wasser für Syphons bei 4–5 Atmosphären, Wasser für Ausschank-Chivetten (Ballons) bei 6–7 Atmosphären.

Das Abfüllen des kohlensäurehaltigen Wassers in Flaschen erfolgt mit Hilfe besonderer Abfüllvorrichtungen. In gut geleiteten Fabriken werden die Flaschen vorher mit Kohlensäure gefüllt. Zu diesem Zwecke füllt man sie mit reinem Wasser vollständig an, stellt die gefüllten Flaschen umgekehrt in ein mit Wasser gefülltes Gefäß (pneumatische Wanne) und lässt nun aus einem Rohr oder Gummischlauch die Kohlensäure in die Flasche eintreten, welche sodann herausgehoben und mit einem Kork rasch provisorisch verschlossen wird. Die Kohlensäure, welche hierzu verwendet wird, ist meist diejenige, welche nach Fertigstellung des Mineralwassers aus dem Misch-Cylinder in einen besonderen Gasometer übergeführt wird. Kleinere Fabriken sammeln auch die bei dem zweiten „Ablassen“ sich ergebende Kohlensäure zu dem gleichen Zwecke auf.

Der Verschluss der Flaschen erfolgt entweder durch Korken — und in diesem Falle entweder aus freier Hand oder mit einer Korkmaschine — oder durch Kugelschluss oder durch Patentverschluss.

Wo Gummitheile an den Verschlüssen vorhanden sind, ist zu beachten, dass das Wasser von neuen Gummischeiben unter Umständen Geruch und Geschmack annehmen kann. Solche neue Gummitheile sind daher vor Ingebrauchnahme in dünner, lauwärmer Sodälösung zu waschen.

Limonaden werden mit Benutzung von kohlensaurem Wasser (ohne Zusatz von Salzen) hergestellt. Man beschickt vorher die zu füllenden Flaschen mit der abgemessenen Menge Sirup, lässt das kohlensäure Wasser dazulaufen, schliesst die Flasche und nimmt nunmehr erst die Mischung durch sanftes Umschütteln vor.

Zusatz von Chemikalien Sowie es irgend möglich ist, werden alle Salze nur in klar filtrirter Lösung dem zu imprägnirenden Wasser zugesetzt Und zwar bringt man zuerst die Salze der alkalischen Erden hinzu, mischt gut durch und fügt alsdann erst die Salze der Alkalien dazu, vorausgesetzt, dass die letzteren mit den ersteren in gewöhnlichem Wasser unlösliche Verbindungen bilden Die Carbonate und Sulfate der Erdalkalien lässt man, wenn es irgend ansgänglich ist, sich durch Wechsellagerung im Wasser selbst bilden Sie lösen sich alsdann im frisch gefällten Zustande bei Zutritt von Kohlensäure leicht auf Trockenes Calciumcarbonat und krystallisiertes Magnesiumcarbonat müssen, selbst wenn sie zu sehr feinem Pulver zerrieben sind mit Wasser angerührt werden, 4—6 Stunden mit dem kohlensauren Wasser in Berührung bleiben, um vollständig in Lösung zu gehen

Bei der Herstellung medicinischer Mineralwässer kann man des Zumischers gar nicht entbehren Dieser Apparat dient dazu, dem Wasser, wenn es schon mit Kohlensäure gesättigt ist, die verschiedenen Salzlösungen zuzusetzen, deren schwerlösliche Umsetzungsprodukte in kohlensaurehaltigem Wasser löslich sind Um den Zutritt von Luft durch den Zumischer zu vermeiden, lässt man das zweite Abblasen der Kohlensäure nicht durch den Abblase-Hahn, sondern durch den Zumischer erfolgen

Bei der Bereitung der Eisensauerlinge ist die Verwendung luftfreien Wassers und luftfreier Kohlensäure unumgänglich nothwendig Im anderen Falle wird der Eisensauerling trübe und macht ockerartige Niederschläge Eisensauerlinge, welche reichlich Ferrokarbonat enthalten, lassen während der Aufbewahrung an einem zu kühlen Orte leicht einen weissen Bodensatz fallen, welcher aber bei mittlerer Temperatur wieder in Lösung geht

Die Eisenoxydsalze, welche für Bereitung der Eisensauerlinge verwendet werden, sind hier das durch Weingeist gefällte Ferrosulfat $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ und das an der Sonne theilweise entwässerte Ferrochlorid $\text{FeCl}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ vertreten Damit die Lösungen dieser Salze sich nicht oxydiren, werden sie erst kurz vor der Verwendung bereitet und zwar mit einem Zusatz freier Säure Aus diesem Grunde ist in den später folgenden Vorschriften freie Säure aufgeführt

Enthalten die nachzubildenden Wasser nicht genügend Chloride oder Sulfate, um die Verwendung der oben genannten Salze zu ermöglichen, so verwendet man reducirtes Eisen, welches vor der Entlüftung des Wassers direkt in das Mischgefäß eingeschüttet wird Die Auflösung des reducirten Eisens bedarf indessen geraumer Zeit, es ist häufig 12- und mehrstündige Einwirkung des kohlensauren Wassers erforderlich Während dieser Zeit ist natürlich das Wasser unter mäßigem Kohlensäure Druck (2 Atmosphären) zu halten Erst nach erfolgter Auflösung des Eisens verstärkt man den Druck und macht das Wasser fertig

Schwefelwasser lassen sich nicht so darstellen, dass man dem Inhalte des Mischgefäßes etwa Schwefelwasserstoffwasser oder eine Lösung von Natrium- oder Kaliumsulfid zusetzt Vielmehr giebt man abgemessene Mengen Schwefelwasserstoffwasser oder der Sulfidlösungen in jede einzelne Flasche und füllt sie darauf mit dem fertigen Wasser voll Oder man giebt jeder Flasche des ausser der Schwefelverbindung alle übrigen Bestandtheile enthaltenden Wassers ein Glaschen mit, welches die erforderliche Menge der Lösung des Schwefelpräparates enthält und dem Wasser vor dem Guss zuzusetzen ist.

Wir gehen im Nachstehenden Vorschriften zur Nachbildung der wichtigeren natürlichen Mineralwässer Die angegebenen Mengen beziehen sich durchweg auf die Mengen von 100 k des fertigen Mineralwassers Sammtliche Wässer werden unter einem Druck von 3—4 Atmosphären imprägnirt Sie enthalten alsdann zwar in der Regel mehr Kohlensäure als die ihnen entsprechenden natürlichen Mineralwässer, doch entweicht dieser Ueberschuss beim kurzen Stehen des Wassers im Trinkglase

Die wagerechten Striche bei den Zahlen bedeuten, dass die von einem Striche bis zum anderen stehenden Chemikalien zu einer Lösung vereinigt werden können, da sie keine unlöslichen Verbindungen mit einander eingehen

Zusammensetzung der gangbarsten künstlichen Mineralwässer.

Apenta Analyt LEBERMANN		Calciumkarbonat	CaCO_3	80,385 g
Berechnet B FISCHER		Calciumchlorid	CaCl_2	11,450 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Magnesiumsulfat	MgSO_4	22,406 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	5,446 "
Natriumchlorid	NaCl	Mangansulfat	$\text{MnSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,861 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	Natriumarsenat	Na_2AsO_4	0,15 "
Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	Driburg Hauptquelle Analyt FRESKNIUS		
Natriumsulfat	Na_2SO_4	1866 Berechnet B FISCHER		
Magnesiumsulfat	MgSO_4	Natriumsulfat	Na_2SO_4	5,9074 g
Apollinaris Nach RASPE, Analyt unbekannt		Natriumphosphat	Na_2PO_4	0,0594 "
Berechnet von B HIRSCH		Natriumnitrat	NaNO_3	0,0158 "
Natriumbikarbonat	NaHCO_3	Lithiumchlorid	LiCl	0,0354 "
Natriumchlorid	NaCl	Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,1988 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Kaliumsulfat	K_2SO_4	2,2245 "
Calciumchlorid	CaCl_2	Natriumsulfat	Na_2SO_4	28,0955 "
Magnesiumkarbonat	$\text{MgCO}_3 + 8\text{H}_2\text{O}$	Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,0280 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,5049 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	12,0800 "
Chlorwasserstoff	HCl	Schwefelsäure-Anhydrid	SO_2	5,000 "
Billi Analyt GIESSLER 1889		Baryumchlorid	BaCl_2	0,0183 "
Berechnet B FISCHER		Strontiumchlorid	SrCl_2	0,4034 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Calciumchlorid	CaCl_2	6,354 "
Natriumphosphat	Na_2PO_4	Magnesiumsulfat	MgSO_4	59,88 "
Natriumchlorid	Na_2SO_4	Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	101,791 "
Natriumchlorid	NaCl	Calciumkarbonat	CaCO_3	112,1927 "
Lithiumchlorid	LiCl	Eger Franzensbrunnen Analyt		
Kaliumkarbonat	K_2CO_3	BERNHARDT LAURER Berechnet B HIRSCH		
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	Natriumjodid	NaJ	0,0015 g
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	Natriumbromid	NaBr	0,105 "
Chlorwasserstoff	HCl	Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,971 "
Mangansulfat	$\text{MnSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	Natriumphosphat	Na_2PO_4	0,424 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	Natriumsulfat	Na_2SO_4	12,232 "
Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	Kaliumsulfat	K_2SO_4	12,617 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	Natriumchlorid	NaCl	91,898 "
Becklet in Bayern Stabiqueffe Analyt		Natriumkarbonat	Na_2CO_3	107,415 "
KASTNER 1887 Berechnet B FISCHER		Natriumsulfat	Na_2SO_4	285,250 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Strontiumchlorid	SrCl_2	0,548 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,208 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	Calciumchlorid	CaCl_2	25,328 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	Magnesiumsulfat	MgSO_4	12,350 "
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	Lithiumkarbonat	Li_2CO_3	0,428 "
Schwefelsäure-Anhydrid	SO_2	Schwefelsäure-Anhydrid	SO_2	3,212 "
Calciumchlorid	CaCl_2	Mangansulfat	$\text{MnSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	1,086 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	7,334 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	Eger Salzbrunnen Analyt BERNHARDT 1882		
Magnesiumkarbonat	$\text{MgCO}_3 + 8\text{H}_2\text{O}$	Berechnet B HIRSCH		
Kaliumkarbonat	K_2CO_3	Natriumphosphat	Na_2PO_4	0,288 g
Cudowa Eugenquelle Analyt P JESSEICH,		Natriumsulfat	Na_2SO_4	12,973 "
Berechnet B FISCHER		Natriumchlorid	NaCl	90,917 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Natriumkarbonat	Na_2CO_3	101,327 "
Natriumarsenat	Na_2AsO_4	Natriumsulfat	Na_2SO_4	250,217 "
Natriumphosphat	Na_2PO_4	Strontiumchlorid	SrCl_2	0,097 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,185 "
Kaliumkarbonat	K_2CO_3	Calciumchlorid	CaCl_2	21,873 "
Lithiumchlorid	LiCl	Magnesiumsulfat	MgSO_4	14,867 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	Lithiumkarbonat	Li_2CO_3	0,456 "
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	Mangansulfat	$\text{MnSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,002 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	2,183 "
Schwefelsäure-Anhydrid	SO_2	Schwefelsäure-Anhydrid	SO_2	8,503 "
Calciumchlorid	CaCl_2	Ems Kesselbrunnen Analyt FRESKNIUS		
Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	1871 Berechnet B FISCHER		
Calciumkarbonat	CaCO_3	Natriumsulfat	Na_2SO_4	9,8098 g
Magnesiumkarbonat	$\text{MgCO}_3 + 8\text{H}_2\text{O}$	Natriumphosphat	Na_2PO_4	0,0892 "
Cudowa Trinkquelle Analyt DUPLOS		Natriumjodid	NaJ	0,00085 "
Berechnet B HIRSCH		Natriumbromid	NaBr	0,01545 "
Kaliumsulfat	K_2SO_4	Natriumkarbonat	Na_2CO_3	164,78 "
Natriumbikarbonat	NaHCO_3	Natriumchlorid	NaCl	87,808 "
Natriumphosphat	Na_2PO_4	Kaliumkarbonat	K_2CO_3	5,405 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,02198 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,011 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,508 "

Die gemachten Angaben beziehen sich ohne Ausnahme auf die Herstellung von 100 l Mineralwässer

Schwefelsäureanhydrid	SO_2	3,000 g	Glesschubel Sauerbrunnen Analyt KAUER	
Lithiumchlorid	LiCl	0,4394 "	1860 Berechnet B HINCH	
Strontiumchlorid	SrCl_2	0,149 "	Natriumchlorid	NaCl 1,138 g
Baryumchlorid	BaCl_2	0,1077 "	Natriumsulfat	Na_2SO_4 1,448 "
Calciumchlorid	CaCl_2	16,928 "	Natriumsilicat	Na_2SiO_3 11,590 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	13,5134 "	Natriumkarbonat	Na_2CO_3 78,233 "
Ammoniumsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	0,6699 "	Calciumkarbonat	CaCO_3 16,000 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	0,6456 "	Magnesiumkarbonat	$\text{MgCO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 14,967 "
			Aluminiumchlorid	AlCl_3 0,86 "
			Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ 2,157 "
Ems Krähen Analyt FRESKENS 1871				
Berechnet B FISCHER				
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	10,1149 g	Heilbrunn Adelheidsquelle Analyt ECKEN	
Natriumphosphat	Na_2PO_4	0,1841 "	1881 Berechnet B FISCHER	
Natriumjodid	NaJ	0,00894 "	Natriumsilicat	Na_2SiO_3 2,5416 g
Natriumbromid	NaBr	0,03398 "	Natriumbromid	NaBr 5,884 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	184,9 "	Natriumjodid	NaJ 5,012 "
Natriumchlorid	NaCl	63,685 "	Kaliumchlorid	KCl 0,533 "
Kalkumchlorid	K_2CO_3	2,916 "	Natriumsulfat	Na_2SO_4 1,8857 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,01883 "	Natriumchlorid	NaCl 437,30 "
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,0815 "	Natriumkarbonat	Na_2CO_3 28,99 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,3456 "	Aluminiumchlorid	AlCl_3 0,362 "
Schwefelsäureanhydrid	SO_2	1,691 "	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ 0,0772 "
Lithiumchlorid	LiCl	0,3316 "	Calciumchlorid	CaCl_2 5,085 "
Strontiumchlorid	SrCl_2	0,1885 "	Magnesiumchlorid	MgCl_2 2,708 "
Baryumchlorid	BaCl_2	0,0885 "	Strontiumchlorid	SrCl_2 6,462 "
Calciumchlorid	CaCl_2	16,668 "		
Magnesiumchlorid	MgCl_2	13,396 "	Homburg Elisabethbrunnen Analyt	
Ammoniumsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	0,2219 "	FRESKENS 1864 Berechnet B FISCHER	
Magnesiumsulfat	MgSO_4	2,484 "	Natriumsilicat	Na_2SiO_3 5,8578 g
			Natriumphosphat	Na_2PO_4 0,0998 "
Friedrichshall Analyt B FISCHER 1894				
Berechnet B FISCHER				
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	2,2803 "	Kaliumbromid	KBr 0,8704 "
Natriumbromid	NaBr	0,809 "	Kaliumjodid	KJ 0,0069 "
Calciumchlorid	CaCl_2	34,777 "	Lithiumchlorid	LiCl 2,132 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	23,68 "	Ammoniumchlorid	NH_4Cl 2,189 "
Natriumchlorid		1090,97 "	Kaliumchlorid	KCl 44,021 "
Kaliumsulfat	K_2SO_4	17,100 "	Natriumchlorid	NaCl 794,438 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	1164,128 "	Natriumkarbonat	Na_2CO_3 163,868 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	85,89 "	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ 5,558 "
			Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ 6,228 "
			Kaliumwasserstoff	HCl 5,12 "
			Baryumchlorid	BaCl_2 0,0897 "
			Strontiumchlorid	SrCl_2 1,682 "
			Calciumchlorid	CaCl_2 256,010 "
			Magnesiumchlorid	MgCl_2 76,84 "
			Kaliumsulfat	K_2SO_4 0,455 "
Fackingen Analyt FRESKENS 1866				
Berechnet B FISCHER				
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	5,1849 g	Hunyadi János Analyt FRESKENS 1878	
Natriumborax	$\text{B}_2\text{O}_3 \cdot \text{Na}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$	0,0707 "	Berechnet B FISCHER	
Natriumjodid	NaJ	0,00095 "	Natriumsilicat	Na_2SiO_3 2,2810 g
Natriumbromid	NaBr	0,03943 "	Natriumkarbonat	Na_2CO_3 90,496 "
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	0,0663 "	Natriumchlorid	NaCl 28,683 "
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,1512 "	Natriumsulfat	Na_2SO_4 1080,854 "
Lithiumchlorid	LiCl	0,5219 "	Magnesiumsulfat	MgSO_4 1949,483 "
Kaliumchlorid	KCl	0,8074 "	Kaliumsulfat	K_2SO_4 18,294 "
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	1,093 "	Calciumchlorid	CaCl_2 107,868 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,807 "	Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ 6,4984 "
Schwefelsäureanhydrid	SO_2	1,859 "		
Baryumchlorid	BaCl_2	0,063 "	Jastrzemb (Königsdorf Jastrzemb) Analyt	
Strontiumchlorid	SrCl_2	0,553 "	SCHWARZ 1864 Berechnet B HINCH	
Calciumchlorid	CaCl_2	5,0988 "	Natriumsilicat	Na_2SiO_3 0,447 g
Magnesiumchlorid	MgCl_2	42,836 "	Kaliumchlorid	KCl 0,868 "
Calciumkarbonat	CaCO_3	88,88 "	Kaliumjodid	KJ 2,011 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	805,66 "	Kaliumbromid	KBr 8,068 "
			Natriumkarbonat	Na_2CO_3 5,189 "
			Natriumchlorid	NaCl 1138,558 "
			Magnesiumchlorid	MgCl_2 88,160 "
			Calciumchlorid	CaCl_2 59,681 "
			Ferrochlorid	FeCl_3 0,471 "
			Chlorwasserstoff	HCl 0,803 "
Gellman Analyt FRESKENS 1857				
Berechnet B HINCH				
Natriumphosphat	Na_2PO_4	0,087 g	Karlsbad Sprudel Analyt LUDWIG	
Natriumchlorid	NaCl	0,158 "	MAUTHNER 1879 Berechnet B FISCHER	
Natriumsulfat	Na_2SO_4	0,615 "	Natriumsilicat	Na_2SiO_3 14,538 g
Kaliumsulfat	K_2SO_4	1,792 "	Natriumphosphat	Na_2PO_4 0,060 "
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	6,080 "	Natriumborax	$\text{B}_2\text{O}_3 \cdot \text{Na}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$ 0,764 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	78,061 "	Natriumfluorid	NaF 0,508 "
Baryumchlorid	BaCl_2	0,060 "	Lithiumchlorid	LiCl 1,417 "
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,098 "		
Calciumkarbonat	CaCO_3	84,056 "		
Magnesiumkarbonat	$\text{MgCO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	38,144 "		
Manganochlorid	MnCl_2	0,866 "		
Ferrochlorid	FeCl_3	3,041 "		

Die gemachten Angaben beziehen sich ohne Ausnahme auf die Herstellung von 100 k Mineralwasser

Natriumcarbonat	Na_2CO_3	177,312 g
Natriumchlorid	NaCl	61,358 „
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,1047 „
Natriumsulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,7833 „
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,028 „
Schwefel-Anhydrid	SO_2	2,000 „
Natriumsulfat	Na_2SO_4	808,43 „
Kaliumsulfat	K_2SO_4	18,64 „
Magnesiumsulfat	MgSO_4	23,78 „
Strontiumchlorid	SrCl_2	0,046 „
Calciumchlorid	CaCl_2	80,76 „

Die Karlsbader Quellen sind in Bezug auf die in ihnen gelösten festen Bestandtheile sämmtlich von gleicher Zusammensetzung, sie unterscheiden sich von einander nur durch den verschiedenen Gehalt an gelöster Kohlensäure und durch die verschiedene Temperatur. Diese ist für die wichtigsten Quellen die folgende: Sprudel 72,5°C — Berthardsbrunn 60,7°C — Felsenquelle 56,7°C — Schlossbrunn 49,0°C — Mühlbrunn 49,0°C — Marktbrunn 41,0°C — Elisabethethalquelle 40,7°C

Kissingen Pandur Analyt. LIEBIG 1856

Berechnet B. FISCHER.

Natriumallat	Na_2SiO_3	0,8836 g
Natriumphosphat	Na_3PO_4	0,552 „
Natriumnitrat	NaNO_3	0,3526 „
Natriumbromid	NaBr	0,7094 „
Lithiumchlorid	LiCl	1,6802 „
Natriumchlorid	NaCl	414,150 „
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	123,700 „
Ferrosulfat kryst.	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	6,641 „
Chlorwasserstoff	HCl	5,07 „
Kaliumsulfat	K_2SO_4	28,190 „
Magnesiumsulfat	MgSO_4	63,979 „
Magnesiumchlorid	MgCl_2	22,905 „
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	1,208 „
Calciumchlorid	CaCl_2	187,900 „

Kissingen Rakoczy Analyt. LIEBIG 1856

Berechnet B. FISCHER.

Natriumallat	Na_2SiO_3	2,823 g
Natriumphosphat	Na_3PO_4	0,5936 „
Natriumnitrat	NaNO_3	0,3808 „
Natriumbromid	NaBr	0,8382 „
Lithiumchlorid	LiCl	2,0082 „
Natriumchlorid	NaCl	443,323 „
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	122,972 „
Ferrosulfat kryst.	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	7,568 „
Chlorwasserstoff	HCl	5,070 „
Kaliumsulfat	K_2SO_4	33,504 „
Magnesiumsulfat	MgSO_4	66,820 „
Magnesiumchlorid	MgCl_2	25,087 „
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,386 „
Calciumchlorid	CaCl_2	150,150 „

Krankenhell Bernhards- od. Jodschwefel-Quelle Analyt. FENKENS 1852

Berechnet B. HIRSCH.

Natriumjodid	NaJ	0,160 g
Natriumsulfat	Na_2SO_4	0,475 „
Kaliumsulfat	K_2SO_4	0,968 „
Natriumallat	Na_2SiO_3	2,280 „
Natriumchlorid	NaCl	15,410 „
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	88,706 „
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,193 „
Magnesiumchlorid	MgCl_2	2,282 „
Calciumchlorid	CaCl_2	7,848 „
Magnesiumsulfat kryst.	$\text{MgSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,025 „
Ferrosulfat kryst.	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,043 „
Chlorwasserstoff	HCl	1,195 „

Jeder Flasche von rund 600,0 ccm Inhalt werden, wenn es verlangt wird, in einem concenterm Fläschchen 12 Tropfen Schwefelwasserstoffwasser, verdünnt mit 10 ccm Wasser, beigegeben.

Die gemachten Angaben beziehen sich ohne Ausnahme auf die Herstellung von 100 l Mineralwasser

Krankenhell Georgen- oder Jod soda-Quelle Analyt. FENKENS 1852

Berechnet B. HIRSCH.

Natriumjodid	NaJ	0,155 g
Natriumsulfat	Na_2SO_4	1,309 „
Kaliumsulfat	K_2SO_4	1,229 „
Natriumallat	Na_2SiO_3	2,265 „
Natriumchlorid	NaCl	10,872 „
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	82,270 „
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,195 „
Magnesiumchlorid	MgCl_2	2,212 „
Calciumchlorid	CaCl_2	7,654 „
Magnesiumsulfat kryst.	$\text{MgSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,0178 „
Ferrosulfat kryst.	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,0321 „
Chlorwasserstoff	HCl	1,340 „

Kreuznach Elisabethquelle, Analyt.

FISCHER 1854.

Berechnet B. FISCHER.

Natriumsulfat	Na_2SO_4	2,7145 g
Natriumborborat	$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{Na}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$	0,7588 „
Natriumarsenat	$\text{As}_2\text{O}_5 + \text{Na}_2$	0,0423 „
Natriumphosphat	$\text{P}_2\text{O}_5 + \text{Na}_2$	0,0582 „
Natriumjodid	NaJ	0,0481 „
Natriumbromid	BrNa	4,6882 „
Lithiumchlorid	LiCl	6,6610 „
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	2,1155 „
Kaliumchlorid	KCl	15,2812 „
Natriumchlorid	NaCl	990,018 „
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	54,496 „
Manganochlorid kryst.	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,1683 „
Ferrochlorid	$\text{FeCl}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$	4,2554 „
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,0598 „
Zinnchlorid	ZnCl_2	0,7674 „
Magnesiumchlorid	MgCl_2	26,8544 „
Bariumchlorid	BaCl_2	6,465 „
Strontiumchlorid	SrCl_2	7,951 „
Calciumchlorid	CaCl_2	211,018 „
Chlorwasserstoff	HCl	5,141 „

Levieo Versandwasser Analyt. BARTH u.

WIDDEL 1880

Berechnet B. FISCHER.

Natriumarsenit	$\text{As}_2\text{O}_3 + \text{Na}_2$	0,1792 g
Natriumsulfat	Na_2SO_4	4,662 „
Das Natriumsulfat ist mit 3,745 g Schwefelsäure H_2SO_4 zu versetzen und das ausgewaschene Kieselsäurehydrat dem Wasser zuzusetzen.		
Natriumchlorid	NaCl	0,0016 g
Natriumsulfat	Na_2SO_4	1,3878 „
Kaliumsulfat	K_2SO_4	0,100 „
Ammoniumsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	0,061 „
Kupfersulfat	$\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$	0,018 „
Magnesiumsulfat	MgSO_4	22,201 „
Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	41,074 „
Ferrosulfat kryst.	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	124,953 „
Ferriisulfat	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	27,272 „
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,0028 „
Aluminiumsulfat	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	15,919 „
Magnesiumkarbonat	$\text{MgCO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	1,606 „

Mitteppringe Arminiusquelle, Analyt.

BRONKHARDT 1863

Berechnet B. HIRSCH.

Natriumallat	Na_2SiO_3	1,177 g
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	8,501 „
Natriumsulfat	Na_2SO_4	79,828 „
Calciumchlorid	CaCl_2	50,181 „
Calciumkarbonat	CaCO_3	41,680 „
Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	37,175 „
Magnesiumsulfat	MgSO_4	31,001 „
Ferrosulfat kryst.	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	8,564 „
Schwefelsäure-Anhydrid	SO_2	0,778 „

Marionbad Ferdinandsbrunnen
Analyt GINZL 1879
Berechnet B FISCHER

Natriumsilicat	SiO_2Na_2	15,7888 g
Natriumphosphat	PO_4Na_3	0,2197 "
Natriumnitrat	NO_3Na	1,3856 "
Lithiumchlorid	LiCl	2,1840 "
Kaliumchlorid	KCl	4,2180 "
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,5680 "
Natriumchlorid	NaCl	105,5870 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	250,0569 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	222,1950 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,8455 "
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	2,2868 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	12,8110 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	66,2310 "
Chlorwasserstoff	HCl	5,141 "
Calciumchlorid	CaCl_2	64,562 "

Marionbad Kreuzbrunnen
REDTENBACHER 1892
Berechnet B FISCHER

Natriumsilicat	SiO_2Na_2	8,2247 g
Natriumphosphat	PO_4Na_3	0,2234 "
Natriumnitrat	NO_3Na	0,4092 "
Lithiumchlorid	LiCl	1,1838 "
Kaliumchlorid	KCl	60,6937 "
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,3670 "
Natriumchlorid	NaCl	88,0920 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	220,0750 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	442,9980 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,6235 "
Manganochlorid	$\text{MnCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,5856 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	8,2438 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	57,6200 "
Chlorwasserstoff	HCl	6,1410 "
Calciumchlorid	CaCl_2	64,8160 "
Strontiumchlorid	SrCl_2	0,0705 "
Baryumchlorid	BaCl_2	0,0408 "

Föllna Bitterwasser SKOVV'sche Tabelle

Natriumphosphat	Na_3PO_4	0,042 g
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	4,660 "
Kaliumsulfat	K_2SO_4	62,500 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	111,908 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	1456,604 "
Calciumchlorid	CaCl_2	58,746 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	225,857 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	1775,235 "

Pyrmont Haupt- oder Stahliqueille

Analyt FRESSENIUS 1864
Berechnet B HIRSCH

Natriumjodid	NaJ	0,0018 g
Natriumbromid	NaBr	0,0090 "
Natriumnitrat	NaNO_3	0,0156 "
Natriumphosphat	Na_3PO_4	0,0171 "
Lithiumchlorid	LiCl	0,0094 "
Kaliumkarbonat	K_2CO_3	0,350 "
Kaliumsulfat	K_2SO_4	1,2075 "
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	6,462 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	11,8834 "
Calciumchlorid	CaCl_2	0,0059 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,0092 "
Baryumchlorid	BaCl_2	0,0811 "
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	0,2108 "
Strontiumchlorid	SrCl_2	0,3149 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	5,077 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	48,9618 "
Calciumkarbonat	CaCO_3	72,6882 "
Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	100,282 "
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	8,8698 "
Ferrosulfat	$\text{FeSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	7,852 "
Chlorwasserstoff	HCl	8,867 "

Rippoldsaam Josephsquelle Analyt BUNSEN
Berechnet B HIRSCH

Kaliumsulfat	K_2SO_4	5,308 g
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	10,489 "
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	11,653 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	95,305 "
Calciumchlorid	CaCl_2	4,519 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	4,570 "
Calciumkarbonat	CaCO_3	117,026 "
Kali Alaun	$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 + 12\text{H}_2\text{O}$	4,079 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	85,365 "
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,601 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	8,985 "
Schwefelsäure-Anhydrid	SO_2	7,621 "

Saidschütz Bitterwasser Analyt BREZELIUS
1839 Berechnet B HIRSCH

Natriumjodid	NaJ	0,587 g
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	0,954 "
Kaliumsulfat	K_2SO_4	53,840 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	92,629 "
Natriumsulfat	Na_2SO_4	488,991 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	26,250 "
Calciumnitrat	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	158,235 "
Magnesiumsulfat	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	185,087 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	151,990 "
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	1,615 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	8,984 "
Schwefelsäure Anhydrid	SO_2	0,955 "

Salzbrunn Oberbrunnen Analyt VALKEN-
TINKER 1868 Berechnet B HIRSCH

Natriumphosphat	Na_3PO_4	0,09 g
Kaliumsulfat	K_2SO_4	2,88 "
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	8,18 "
Natriumchlorid	NaCl	10,75 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	189,38 "
Aluminiumchlorid	AlCl_3	0,08 "
Strontiumchlorid	SrCl_2	0,36 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	4,94 "
Magnesiumsulfat	MgSO_4	35,28 "
Calciumkarbonat	CaCO_3	29,51 "
Ferrosulfat kryst	$\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,048 "
Lithiumkarbonat	Li_2CO_3	0,78 "
Schwefelsäure Anhydrid	SO_2	8,40 "

Schlangenbad Sochachtbrunnen

Analyt FRESSENIUS
Berechnet B HIRSCH

Natriumphosphat	Na_3PO_4	0,059 g
Kaliumchlorid	KCl	0,584 "
Kaliumsulfat	K_2SO_4	1,187 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	5,277 "
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	6,688 "
Natriumchlorid	NaCl	12,787 "
Magnesiumchlorid	MgCl_2	6,708 "
Calciumchlorid	CaCl_2	8,628 "
Chlorwasserstoff	HCl	8,969 "

Salters Analyt FRESSENIUS 1860

Berechnet B HIRSCH		
Natriumjodid	NaJ	0,0038 g
Natriumbromid	NaBr	0,0009 "
Natriumphosphat	Na_3PO_4	0,0805 "
Kaliumkarbonat	K_2CO_3	0,4817 "
Natriumnitrat	NaNO_3	0,6110 "
Kaliumchlorid	KCl	1,7680 "
Kaliumsulfat	K_2SO_4	4,0988 "
Natriumsilicat	Na_2SiO_3	4,3208 "
Natriumkarbonat	Na_2CO_3	145,7412 "
Natriumchlorid	NaCl	164,8454 "
Baryumchlorid	BaCl_2	0,0176 "

Die gemachten Angaben beziehen sich ohne Ausnahme auf die Herstellung von 100 g Mineralwasser

Aluminiumchlorid	AlCl ₃	0,0470 g
Strontiumchlorid	SrCl ₂	0,2343 "
Ammoniumchlorid	NH ₄ Cl	0,5227 "
Magnesiumchlorid	MgCl ₂	22,8677 "
Calciumchlorid	CaCl ₂	34,2131 "
Lithiumkarbonat	Li ₂ CO ₃	0,5180 "
Chlorwasserstoff	HCl	2,2298 "
Mangansulfat	MnSO ₄ + 4H ₂ O	0,0899 "
Ferrosulfat kryst	FeSO ₄ + 7H ₂ O	0,7269 "

Soden Milchbrunnen. No I Analyt
CASSELMANN 1859

Berechnet B HIRSCH

Kaliumsulfat	K ₂ SO ₄	2,031 g
Kaliumchlorid	KCl	18,66 "
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	86,295 "
Natriumchlorid	NaCl	142,139 "
Natriumbromid	NaBr	0,04 "
Lithiumchlorid	LiCl	0,06 "
Kalkumkarbonat	K ₂ CO ₃	1,224 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	5,813 "
Ferrosulfat kryst	FeSO ₄ + 7H ₂ O	1,893 "
Mangansulfat	MnSO ₄ + 4H ₂ O	0,620 "
Chlorwasserstoff	HCl	4,068 "
Aluminiumchlorid	AlCl ₃	0,117 "
Ammoniumchlorid	NH ₄ Cl	0,435 "
Magnesiumchlorid	MgCl ₂	21,747 "
Calciumchlorid	CaCl ₂	50,989 "

Spaa Analyt, FROBOW

STRAUVE'sche Tabelle

Natriumchlorid	NaCl	0,056 g
Natriumphosphat	Na ₃ PO ₄	0,324 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	0,488 "
Kaliumsulfat	K ₂ SO ₄	1,020 "
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	5,181 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	13,198 "
Aluminiumchlorid	AlCl ₃	0,141 "
Calciumkarbonat	CaCO ₃	12,996 "
Magnesiumkarbonat	MgCO ₃ + 3H ₂ O	24,002 "
Manganochlorid	MnCl ₂ + 4H ₂ O	1,164 "
Ferrochlorid	FeCl ₃ + 2H ₂ O	6,862 "

Teplitz Steinbad. Analyt BRZELIUS

STRAUVE'sche Tabelle

Kaliumsulfat	K ₂ SO ₄	0,059 g
Natriumphosphat	Na ₃ PO ₄	0,246 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	0,304 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	8,526 "
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	27,441 "
Calciumkarbonat	CaCO ₃	1,796 "
Calciumchlorid	CaCl ₂	5,218 "
Kali-Alaun	KAl(SO ₄) ₂ + 12H ₂ O	0,222 "
Magnesiumsulfat	MgSO ₄	5,888 "
Ferrosulfat kryst	FeSO ₄ + 7H ₂ O	0,274 "

Viehy Source de la grande grille

Analyt BAUER

Natriumjodid	NaJ	0,0226 g
Natriumbromid	NaBr	0,013 "
Natriumphosphat	Na ₃ PO ₄	0,422 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	18,022 "
Kaliumsulfat	K ₂ SO ₄	20,404 "
Natriumchlorid	NaCl	22,686 "
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	400,105 "
Aluminiumchlorid	AlCl ₃	0,203 "
Strontiumchlorid	SrCl ₂	0,249 "
Ammoniumchlorid	NH ₄ Cl	0,528 "
Magnesiumchlorid	MgCl ₂	8,891 "
Calciumchlorid	CaCl ₂	27,258 "
Mangansulfat	MnSO ₄ + 4H ₂ O	0,076 "
Ferrosulfat kryst	FeSO ₄ + 7H ₂ O	0,281 "
Schwefelsäure-Anhydrid	SO ₃	6,524 "

Wellbach Schwefelquelle

Analyt FREYRIUS 1856

STRAUVE'sche Tabelle

Lithiumkarbonat	Li ₂ CO ₃	0,058 g
Natriumphosphat	Na ₃ PO ₄	0,057 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	2,298 "
Kaliumkarbonat	K ₂ CO ₃	2,570 "
Kaliumsulfat	K ₂ SO ₄	5,885 "
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	50,787 "
Strontiumchlorid	SrCl ₂	0,011 "
Aluminiumchlorid	AlCl ₃	0,018 "
Baryumchlorid	BaCl ₂	0,107 "
Ammoniumchlorid	NH ₄ Cl	0,595 "
Calciumkarbonat	CaCO ₃	1,875 "
Calciumchlorid	CaCl ₂	27,103 "
Magnesiumkarbonat	MgCO ₃ + 3H ₂ O	58,728 "
Schwefelwasserstoffwasser 0,4 Proc		189,0 "

Wiesbaden Kochbrunnen

Analyt FREYRIUS 1856

Berechnet B HIRSCH

Kaliumchlorid	KCl	18,992 g
Natriumchlorid	NaCl	619,852 "
Natriumbromid	NaBr	0,4581 "
Natriumjodid	NaJ	0,0017 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	5,4072 "
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	40,2767 "
Natriumphosphat	Na ₃ PO ₄	0,0080 "
Bornx	Na ₂ B ₄ O ₇ + 10H ₂ O	0,1574 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	19,7518 "
Lithiumchlorid	LiCl	2,5104 "
Ammoniumchlorid	NH ₄ Cl	1,7078 "
Calciumchlorid	CaCl ₂	26,8897 "
Baryumchlorid	BaCl ₂	0,1832 "
Strontiumchlorid	SrCl ₂	1,4943 "
Magnesiumchlorid	MgCl ₂	20,0878 "
Ferrosulfat kryst	FeSO ₄ + 7H ₂ O	1,6128 "
Mangansulfat	MnSO ₄ + 4H ₂ O	0,1781 "
Natriumarsenit	Na ₂ AsO ₃	0,0265 "

Wildungen Georg-Victorquelle

Analyt FREYRIUS 1852

Berechnet B HIRSCH

Kaliumsulfat	K ₂ SO ₄	0,0280 g
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	5,0405 "
Natriumchlorid	NaCl	0,7122 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	4,4076 "
Natriumphosphat	Na ₃ PO ₄	0,0087 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	4,0141 "
Ammoniumkarbonat	(NH ₄) ₂ CO ₃	0,0108 "
Lithiumkarbonat	Li ₂ CO ₃	0,0189 "
Aluminiumchlorid	AlCl ₃	0,0082 "
Baryumchlorid	BaCl ₂	0,0014 "
Calciumkarbonat	CaCO ₃	50,8991 "
Magnesiumkarbon kryst	MgCO ₃ + 3H ₂ O	59,7180 "
Ferrosulfat kryst	FeSO ₄ + 7H ₂ O	5,3606 "
Mangansulfat	MnSO ₄ + 4H ₂ O	0,3058 "

Wildungen Stadtbrunnen.

Analyt BAUER

STRAUVE'sche Tabelle

Natriumphosphat	Na ₃ PO ₄	0,024 g
Natriumchlorid	NaCl	0,094 "
Kaliumsulfat	K ₂ SO ₄	1,102 "
Natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃	3,915 "
Natriumsulfat	Na ₂ SO ₄	5,261 "
Strontiumchlorid	SrCl ₂	0,025 "
Aluminiumchlorid	AlCl ₃	0,406 "
Calciumkarbonat	CaCO ₃	49,707 "
Magnesiumkarbon kryst	MgCO ₃ + 3H ₂ O	57,550 "
Schwefelwasserstoff-Anhydrid	SO ₃	0,80 "
Mangansulfat	MnSO ₄ + 4H ₂ O	0,256 "
Ferrosulfat kryst	FeSO ₄ + 7H ₂ O	4,840 "

Die gemachten Angaben beziehen sich ohne Ausnahme auf die Herstellung von 100 l Mineralwasser

Die französische Pharmakopie giebt folgende Vorschriften zur Herstellung künstlicher Mineralwässer, welche namentlich für die Grenzgebiete von Wichtigkeit sein werden

Eau gazeuse simple (Gall)

Aqua Acidulo carbonico imprægnata. Aqua acidula simplicior Loco Eau de Seltz
Destilliertes Wasser wird unter 6 Atmosphären Ueberdruck mit Kohlensäure gesättigt

Eau acidulo saline (Gall)

Aqua acidulo-salsa Loco Eau de Seltz, Condillac, Renaison, Saint-Galmier, Schwalheim, Soultzmatz etc

Rp Calcii chlorati cryst	0,23
Magnesi chlorati cryst	0,07
Natrii chlorati	1,10
Natrii carbonici cryst	0,90
Natrii sulfurici cryst	0,10
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	650,0

Eau saline purgative (Gall)

Aqua Sedlitzensis Eau dit de Sedlitz

Rp Magnesi sulfurici cryst	80,0
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	650,0

II

Rp Magnesi sulfurici cryst	80,0
Natrii bicarbonici	4,0
Acidi tartarici in crystal	4,0
Aquae destillatae	650,0

Eau alcaline gazeuse (Gall)

Aqua alcalina effervesces Loco Eau de Vichy, de Vals etc

Rp Natrii bicarbonici	3,12
Kalii bicarbonici	0,23
Magnesi sulfurici cryst	0,85
Natrii chlorati	0,08
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	650,0

Eau ferrée gazeuse (Gall)

Aqua martia effervesces Loco Eau de Spaas, Bussang, Saint Alban, Forges, Orezza

Rp Kalii bitartarici	0,56
Natrii carbonici cryst	0,56
Natrii chlorati	0,16
Ferri sulfurici cryst	0,18
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	650,0

Eau sulfurée (Gall)

Aqua sulfurata Loco Eau de Bonnes, Barèges, Cauterets, Bagnères de Luchon, Saint-Sauveur

Rp Natrii sulfurati ($\text{Na}_2\text{S} + 9\text{H}_2\text{O}$)	0,13
Natrii chlorati	0,13
Aquae destillatae ebulliendo ab aëre liberatae, postea refrigeratae	650,0

Für die, die wichtigsten Fabrikate einer Mineralwasseranstalt darstellenden Erfrischungswässer, Selterser und Sodawasser, geben wir nachstehende, sehr wohlschmeckende Wasser verbürgende Vorschriften

Selterser

Lösung I

Rp Natrii carbonici cryst	4930,0
Natrii chlorati	1800,0
Natrii sulfurici cryst	235,0
Aquae destillatae fervidae	15 Liter

Soda Wasser

Rp Natrii carbonici cryst	200,0
Natrii chlorati	50,0
Calcii chloridi	50,0

Für 100 Liter kohlensaures Wasser

Eau acidule bicarbonatée (Gall)

Aqua natio-effervesces Soda-Water
Rp Natrii bicarbonici 1,0
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae 650,0

Limonade gazeuse (Gall)

Rp Aquae Acidulo carbonico imprægnatae 650,0
Sirupi Citri 80,0

Nachstehende Vorschriften für künstliche Mineralwässer sind von SOUBIRAN angegeben worden

Eau de Bussang SOUBIRAN

Rp Natrii carbonici Na_2CO_3	0,16
Calcii sulfurici $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,13
Magnesi sulfurici MgSO_4	0,018
Calcii chlorati CaCl_2	0,16
Ferri sulfurici cryst $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,11
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	1000,0

Eau de Contrexville SOUBIRAN

Rp Calcii sulfurici $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,21
Magnesi sulfurici MgSO_4	0,009
Calcii carbonici	0,5
Natrii carbonici Na_2CO_3	0,018
Magnesia carbonici $\text{MgCO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	0,13
Calcii chlorati CaCl_2	0,085
Magnesi chlorati MgCl_2	0,018
Ferri sulfurici cryst $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,023
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	1000,0

Eau de Forges SOUBIRAN

Rp Calcii chlorati CaCl_2	0,004
Magnesi chlorati MgCl_2	0,007
Calcii sulfurici $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,037
Magnesi sulfurici MgSO_4	0,06
Ferri sulfurici $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,065
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	1000,0

Eau de Mont Dore SOUBIRAN

Rp Natrii sulfurici Na_2SO_4	0,58
Natrii chlorati NaCl	0,60
Magnesi chlorati MgCl_2	0,59
Natrii bicarbonici NaHCO_3	5,5
Calcii chlorati CaCl_2	1,72
Ferri sulfurici $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,031
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	1000,0

Eau de Passy GUMBOUT

Rp Calcii sulfurici $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	1,21
Magnesi sulfurici MgSO_4	0,11
Natrii sulfurici Na_2SO_4	0,18
Alumina sulfurici $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	0,05
Ferri sulfurici $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	0,15
Natrii chlorati NaCl	0,13
Magnesi chlorati MgCl_2	0,1
Aquae Acidulo carbonico imprægnatae	1000,0

Lösung II.

Rp Magnesi chlorati cryst	1000,0
Calcii chlorati cryst	1000,0
Aquae destillatae	20 Liter

Für 100 Liter Wasser sind zuzusetzen von Lösung I = 1,33 l, von Lösung II = 0,33 l

Arachis.

Gattung der Papilionaceae—Hedysareae.

Arachis hypogaea L. Erdnuss. Erdmandel. Erdpistachie. Erdbohne. Erdeichel. Chocoladenwurzel. Mandulibohne. Pistache de terre. Noix de terre. Arachide. Earth-nut. Ground-nut. Pea-nut. In Amerika heimisch, aber wild nicht bekannt, überall in wärmeren Gegenden kultivirt, auch in Südeuropa. Die unter der Erde reifenden Hülsen sind bis 4 cm lang, durch die stark hervortretenden Gefässbündel grubig, gelblich. Sie enthalten bis 3 braune Samen, die in Form und Grösse den Haselnusskernen ähneln, und einen dicken weissen Embryo enthalten.

Bestandtheile. 45,8 Proc. Fett, 27,65 Proc. Stickstoffsubstanz, 16,75 Proc. stickstofffreie Extraktstoffe, 2,21 Proc. Holzfaser, 6,95 Proc. Wasser, 2,64 Proc. Asche.

Verwendung. Im Süden als Nahrungsmittel, in Spanien mit Kakao etc. zur Herstellung einer billigen Chocolate (auch die Pressrückstände), zur Gewinnung des fetten Oeles (s. unten), die Pressrückstände mit Getreidemehl zu Brot (v. RADEMANN'S Nahrungsmittel-

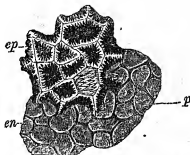


Fig. 99. Samenschale von *Arachis hypogaea*. ep Epidermis der Oberseite. en Epidermis der Unterseite. p Parenchym. 160 Mal vergrössert (nach MOLLER).

zu den Ausnahmen gehört. Beweisend sind die polygonalen Zellen der Epidermis der Samenschale, deren Wände verdickt und so reichlich gestüpfelt sind, dass sie kammartig erscheinen. (Fig. 99 ep).

Oleum Arachidis. Arachide-, Erdnuss-, Erdmandel-etc. Oel. Mandulib. Oel. Hulle d'arachide. Hulle de pistache de terre. Ground-nut-Oil. Earth-nut-Oil. Pea-nut-Oil.

Das durch die erste, kalte Pressung gewonnene Oel ist fast farblos und ein vorzügliches Speiseöl, das zweite, oft unter Erwärmen gewonnene Oel von etwas dunklerer Farbe und bohnenartigem Geruche wird als Brennöl verwendet, das letzte durch Auskochen oder Exaktion mit Schwefelkohlenstoff gewonnene dient zur Seifenfabrikation.

Bestandtheile. Der flüssige Theil besteht aus den Triglyceriden der Oel- und der Linolsäure, vielleicht auch Hypogacensäure, der feste Theil aus den Triglyceriden der Lignocerinsäure, Arachinsäure, vielleicht auch Palmitinsäure. — Ferner 0,95—8,85 Proc. freie Fettsäuren.

Eigenschaften. Das beste Oel ist klar, von höchstens gelblicher Farbe, nicht trocknend. Constanten: A. Für das Oel: Spec. Gew. 0,916—0,920, Erstarrungspunkt — 8° C, HUNTER'sche Zahl 95,86, KÖRSDORFF'sche (Verseifungs-) Zahl 190—197, HUNTER'sche Jodzahl 91,0—105,0. REICHERT-MEISSL'sche Zahl 0,4. B. Für die Fettsäuren: Schmelzpunkt + 27,0—85,0° C, Erstarrungspunkt + 23,8° C, HUNTER'sche Jodzahl 95,5—96,9.

Verfälschungen. Das Erdnussöl wird zuweilen mit Mohn-, Sesam-, Baumwollsamensöl verfälscht, wodurch das spec. Gewicht, die Jodzahl und der Schmelzpunkt der Fettsäuren beeinflusst wird (vgl. die entsprechenden Artikel).

fabrik, Frankfurt), wozu sie sich ihres hohen Fett- und Proteingehaltes wegen eignen, die gespaltenen und gerösteten Samen als Kaffeesurrogat (afrik. Nussbohnenkaffee von Gebr. SCHMIDT Nachf. in Bockenheim), die Rückstände zum Verfälschen von Kaffee und Gewürzen, sowie als Futtermittel (Erdnussknuchen).

Die Rückstände enthalten 47,48 Proc. Rohprotein, 7,78 Proc. Rohfett und 24,80 Proc. stickstofffreie Extraktstoffe, wovon 91, resp. 86—93, resp. 98 Proc. verdaulich sind.

Nachweis der Samen. Sollen dieselben in Futtermitteln, in Gewürzen oder im Kaffee nachgewiesen werden, so ist zu beachten, dass die Koryledonon reichlich rundliche, bis 15 μ grosse Stärkekörnerchen enthalten, was bei Oel enthaltenden Samen

Nachweis des Erdnussoles. Es dient zur Verfälschung des höher bezahlten Olivenöls, welches dann eine höhere Jodzahl zeigt als reines Olivenöl (cf Olea). Die übrigen Methoden stützen sich auf den Nachweis der Arachinsäure.

1) 20 g Öl werden durch Kochen mit 10 cem Natronlauge (40 Proc) und 50 cem Alkohol (50 Proc) versetzt, der Alkohol abdestilliert, die Fettsäuren mit Salzsäure ausgeschieden, mit heissem Wasser gewaschen und in kochendem Alkohol gelöst. Beim Abkühlen scheidet sich die Arachinsäure in Krystallen von Perlmutterglanz aus (Schmelzpt 70–71° C weil die Säure nicht ganz rein ist).

2) Man verseift etwas Öl mit alkoholischer Kalilauge (200 KOH + 500 Alkohol [90 Proc]) durch Erwärmen im Wasserbade $\frac{1}{2}$ – $\frac{3}{4}$ Stunden und lässt dann bei 0° bis 6° C stehen. Schon bei 5 Proc Arachinsöl scheidet sich an den Wänden krystallinisch arachinsäures Kalium ab.

Chinesischer Balsam, Baume Chinois von Dr MOUNTAIN besteht aus Erdnussöl, Glycerin und Weingeist.

Hamorroidalsalbe (nach VOMEROA). In Erdnussöl 100, löst man Salicylsäure 5, mischt Alapurin 50, Bleiessig 2 hinzu und füllt in Tuben.

Kälbermehl ist eine Mischung von Erdnuss, Fleischfuttermehl, Weizenmehl, Stärke, Zucker.

Viehmastpulver, aromatisches englisches, enthält Erdnusskuchen, Reis, Mais, wenig Salz, Kummel, Pfefferminze, Kamillen, Lavendel.

Arbutinum.

Arbutinum. Arbutin (Ergänz.) Arbutine (franz.) Arbutin (engl.) $C_{12}H_{10}O$, + $\frac{1}{2}H_2O$. Mol. Gew = 281.

Darstellung. Die zerkleinerten Blätter der Barentraube (*Arbutus Uva Ursi* L.) worden mit Wasser zunächst maceriert, dann wird gekocht und kolirt. Die durch Absetzenlassen geklarte Kolatur wird mit Bleiessig in der Kälte gefällt. Das Filtrat wird vom überschüssigen Blei durch Einleiten von Schwefelwasserstoff befreit. Man filtrirt vom Schwefelblei ab und dampft das Filtrat auf dem Wasserbade auf ein kleines Volumen ein. Beim Erkalten schenken Krystalle von unreinem Arbutin an. Durch Umkrystallisiren derselben aus siedendem Wasser unter Zusatz von Thierkohle erhält man das reine Präparat.

Eigenschaften. Farblose, seidenglanzende Krystallnadeln, welche ursprünglich 2 Mol Krystallwasser enthalten. Das lufttrockene Präparat enthält nur noch $\frac{1}{2}$ Mol Wasser, durch Trocknen bei 100° C wird das Präparat wasserfrei und schmilzt alsdann bei 144 bis 146° C. Es ist geruchlos und von allmählich hervortretendem bitterem Geschmack. Das lufttrockene Präparat löst sich in 8 Th kaltem oder 1 Th siedendem Wasser, auch in 16 Th Weingeist, kaum in Aether. Die Lösungen sind neutral. Der Schmelzpunkt des lufttrockenen Präparats liegt bei 170° C.

Wird 1 Th Arbutin mit 8 Th Brauntsteinpulver, 1 Th Wasser und 2 Th konc Schwefelsäure erhitzt, so tritt der chlorähnliche Geruch des Chinons auf. Die wässrige Lösung des Arbutins giebt mit Ferrichlorid blaue Färbung, die durch grössere Mengen des letzteren in Grün übergeht. Die wässrige Lösung des Arbutins reducirt direkt weder die Fehlings'sche Lösung, noch schwärzt sie ammoniakalische Silberlösung. Beide Reactionen treten indessen ein, wenn die Lösung zunächst mit etwas verdünnter Schwefelsäure gekocht worden war. Bezieht darauf, dass das Glukosid Arbutin dabei unter Aufnahme von Wasser in Zucker und Hydrochinon gespalten wird.



In konc Schwefelsäure löst es sich zunächst farblos auf, nach einiger Zeit tritt eine röthliche, auf Zusatz einer Spur Salpetersäure gelbbraune Färbung auf.

Prüfung. 1) Es schmelze im lufttrockenen Zustande bei 166–168° C. 2) Es verbrenne auf dem Platinblech ohne einen Rückstand zu hinterlassen. 3) Die wässrige Lösung (1 = 20) werde durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Metalle, namentlich Blei).

Anwendung. Wird in Gaben bis zu 5 g gegen Blasenkatarrhe und Nierenaffektionen gegeben und wirkt wohl durch das Auftreten von Hydrochinon antiseptisch. Im Organismus wird es z. Th. in Hydrochinon und Zucker gespalten, theilweise auch durch den Harn unverändert ausgeschieden. Der Harn giebt mit Ferrichlorid Blaufärbung und ist linksdrehend.

Arctostaphylos.

Gattung der Ericaceae-Arbutoidae.

I. Arctostaphylos Uva Ursi Spr. (Arbutus uva ursi L.). Bärentraube.

Wilder Buchsbaum. Heimisch im grössten Theil der nördlichen Hemisphären.

Liefert Folia Uvae Ursi (Germ. Helv. Austr. Brit. U-St.), Folia Arctostaphyli, Herba Gayubae, Bärentraubenblätter. Feuilles de busserole, Raisin d'ours (Gall.). Bearberry-leaves.

Beschreibung. Die bis 2 cm langen, eiförmigen Blätter sind vorn etwa 8 mm breit und verlaufen nach hinten in den 8 mm langen Blattstiel. Sie sind lederig, dabei ziemlich spröde, oberseits rinnig, deutlich netzig, ganzrandig, am Rande (wenigstens im frischen Zustande) mit spärlichen Haaren gewimpert. (Das Blatt ist also nicht kahl.) Die



Fig. 100. I. Fol. Uvae Ursi, II. Blatt von *Vaccinium vitis idaea*. III. Blatt von *Vaccinium uliginosum*. IV. Blatt von *Buxus sempervirens*.

abgestumpfte Spitze ist häufig zurückgebogen. (Fig. 100 I.) — Epidermiszellen sehr dickwandig mit geraden Seitenwänden. — Stomatien in Gruppen zusammenstehend fast nur auf der Unterseite.

Palissaden wenig ausgebildet, um die Blin-

del der sekundären Nerven Fasern und Krystallzellen.

Bestandtheile. 8,5 Proc. Arbutin $C_{12}H_{20}O_7$, Methylarbutin $C_{12}H_{20}O_8$, Ursen $C_{12}H_{20}O_8$, Spuren ätherischen Oeles (0,01 Proc.), 34,0 Proc. Gerbstoff, 6,0 Proc. Gallussäure etc.

Verwechslungen. Als solche werden die Blätter anderer Ericaceen angegeben, die gelegentlich mit der Pflanze zusammenwachsen: *Vaccinium uliginosum* L. Blätter am Rande eingerollt, unten graugrün, nicht lederig (Fig. 100 III). *V. vitis idaea* L. Blätter lederig, am Rande ungerollt und kleingesägt, unterseits rostfarbig punktirt (Fig. 100 II). *Arctostaphylos alpina* Spr. Der Blattrand sägezählig, in den Fasern keine Krystallzellen. Ferner *Buxus sempervirens* L. Sekundärnerven parallel, Blatt an der Spitze meist ausgerandet (Fig. 100 IV).

Einsammlung. Im Sommer. 5 Th. frische Blätter geben 1 Th. trockene.

Anwendung. Wirken adstringirend und tonisirend, sollen speciell bei Blasenleiden und Steinleiden wirken. Werden im Infusum verwendet bei Blasenkatarrh, Nephritis, Hämaturie, Harnsteinen, Harngries, Leukorrhoe, auch bei Diabetes und Phthisis empfohlen. Meist als Dekokt 10,0–15,0:150,0.

Da die dickledrigen Blätter dem Eindringen des Wassers ziemlich Widerstand entgegenzusetzen, sind sie fein zu kontundiren oder vor der Verarbeitung einige Zeit mit Alkohol angefeuchtet stehen zu lassen. Der wirksame Bestandtheil der Droge ist das Arbutin, das in Zucker und Hydrochinon zerfällt (S. 361). Infolge des Gehaltes an letzterem färbt sich der Urin nach dem Gebrauch olivengrün bis bläulichgrün. Daneben unzersetztes Arbutin im Urin.

Extractum Uvae Ursi. (U-St.) Dickes Extrakt, aus mittelfein gepulverten Blättern durch Verdrängung (Weingeist 2, Wasser 5 Raumth.) und Eindampfen.

Extractum Uvae Ursi fluidum. (U St) Aus 1000 g Blättern werden mittelst Glycerin 800 cem und einer Mischung von Weingeist 2 Vol und Wasser 5 Vol durch Verdrängung 1000 cem Extrakt bereitet.

Extractum Uvae Ursi solidum. Nach DIETENICH stellt man aus 1000 g grobem Pulver durch Ausziehen mit Wasser 4000 g zunächst in der Kälte, dann mit 3000 g im Dampfbade, Auspressen, Filtriren, Eindampfen mit Milchsucker 700 g bis fast zur Trockne völliges Austrocknen bei 30° C und Zusatz von Milchsucker q s zu 1000 g ein den Fluid extrakten entsprechendes Dauerextrakt — **Infusum s Decoctum siccum** — von grosser Haltbarkeit dar.

Infusum Uvae Ursi. Infusion of Bearberry (Brit) — Aus Bärentraubenblättern 50 g und siedendem Wasser 1000 cem zu bereiten.

Mixtura Uvae Ursi (Munoh Nosekomial-Vorschr) Decoct Uvae Ursi (s 15,0) 180,0, Syr simpl 20,0.

Sirupus Uvae Ursi. Blätter 10 Th, siedendes Wasser 60 Th, dazu nach dem Erkalten Weingeist 10 Th. Die Sirupflüssigkeit giebt mit Zucker 40 Th Sirup 100 Th.

Antipetrin von STIEGMEYER, ein Antikesselsteinmittel, besteht grösstentheils aus Bärentraubenblättern.

S FRANKELS Naturheilmittel, sind geschnittene Bärentraubenblätter.

Mixtura antigonorrhoeica COOPER. Bärentraubenblätterabkochung 200 g, Katchu-tinktur, Ingwersirup je 15 g.

Pulvis antidiabeticus von Dr WEISSBACH HARTUNG. Salol 86,0, Fol Uvae Ursi 10,0, Radix Valerianae 20,0, Lycopod 30,0 (n ADRECHT).

Pulvis antisudarius MELCHIOR-ROBERT. Entspricht dem Extr Uvae Ursi solidum DIETENICH.

Pulvis nephriticus QUARIN. Fol Uvae Ursi 20,0, Gummi arab 10,0, Tuber Jalap, Eläosacch Naphae aa 5,0, Sacch alb 10,0.

II Arctostaphylos glauca Lindl (Manzanita, Great-berried Manzanita) In den Weststaaten Nordamerikas. Blätter doppelt so gross, wie die vorigen, oval. Enthalten ebenfalls Arbutin und werden wie die vorigen verwendet.

Areca.

Gattung der Palmne — Ceroxyllinae.

Areca Catechu L. Die Heimat ist nicht sicher festzustellen, in Kultur von Socotra, Mauritius, Indien bis zu den Philippinen, nördlich bis Formosa und den Lau-Kiu-Inseln.

Man verwendet die Samen. Semen Arecae (Germ.), Arecanuss, Betelnuss, Noix d'Arece (Gall.), Areca-nut, Ping-lan.

Beschreibung. Die Früchte sind bis hühnereigross, am Scheitel genabelt mit anfangs fleischigem, später faserigem Pericarp. Der Same ist kegelförmig bis halbkugelig bis niedergedrückt, an der Basis abgeflacht oder etwas eingedrückt und lässt hier eine kleine Vertiefung erkennen, die Stelle, an der der Embryo liegt. Auf der Aussenseite ist er mattbraun, netzadrig. Auf dem Längsschnitt sieht man die braune Samenschale, die zahlreiche Falten und Einstülpungen in das Endosperm schiebt (semen ruminatum); letzteres ist von weisslicher Farbe und lässt im Centrum eine unregelmässig zerklüftete Höhlung erkennen. Am Grunde findet sich eine weitere kleinere Höhlung, in der der Embryo befindlich gewesen ist.

Das Endosperm besteht aus Zellen mit stark verdickten Wänden, in denselben Tüpfel mit nach aussen verbreiterten Enden. Die braunen Einstülpungen bestehen aus dünnwandigen, schief gestüpfelten Zellen mit rothbraunem Inhalt. Die Alkaloide haben ihren Sitz nur in den Zellen des Endosperms.

Bestandtheile. Folgende Alkaloide: Arecolin $C_8H_{13}NO_2$ (Methyläther der Methyl-tetrahydronikotinsäure), Arekain $C_8H_{11}NO_2$, H_2O , Arekaidin $C_8H_{11}NO_2$, H_2O , Guvacin $C_8H_9NO_2$, ferner Cholin, 14—18 Proc Fett (dann Oelsäure, Myristinsäure, Laurinsäure und wahrscheinlich Palmitinsäure), Spuren ätherischen Oeles, 14,7 Proc einer gelbsäureartigen Materie.

Anwendung. In Asien etc als Zusatz zum Betelkauen im grössten Umfange, medicinhch gegen Diarrhoe und Dysenterie und besonders als Anthelminticum. Zunächst bei Thieren (Hunden) verwendet, werden die Samen auch bei Menschen empfohlen. Für Hunde rechnet man pro Kilo Körpergewicht 0,5 g, für Pferde gilt als Maximaldosis 100 g = 0,1 Arecolin, für Rinder 250 g = 0,25 Arecolin. — Dosis für Menschen 4,0—6,0.

Ausser einer Vorkur ist es nothwendig, zugleich ein Abführmittel, am besten Ricinusöl, zu geben.

Electuarium anthelminticum pro canibus	
Wurmpulverge für Hunde	
Rp	Semina Arecae pulverata
	Butyri recentis aa 10,0 g
Grösseren Hunden auf einmal, kleineren die Hälfte	
Pasta dentifricia cum Areca	
(Brit. and Colon Druggist)	
Rp	Sem. Arecae pulv. 8,0
	Boracis 8,0
	Sapon hispan. aa 2,0
	Calc. carbon. praedp. 10,0
	Rhiz. Ind. pulv.
	Glycerin. aa 4,0
	Ol. Rosae, Cassiae, Caryophylli,
	Euphorbiae oleae aa q. s.
	Curma coarsa
	Aquosa q. s.
Pilulae Arecae Wurmpillen	
Rp	Semina Arecae subtilis pulv. 6,0
	Ol. Cacao
	Sch. ovilis aa 1,5
Man formt mittels der halberkalteten Fettmischung	
10 Pillen, wälst nach völligen Erhärten in	
Graphitpulver und überzieht sie mit Keratin. Für	
Erwachsene 6—10 Pillen auf einmal zu nehmen	

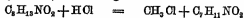
Falvis anthelminticus pro equis	
(Americ. Druggist)	
Rp	Sem. Arecae pulv.
	Radix Gentianae pulv. aa 60,0
	Ferri pulv. 80,0
Divide in partes XII	
Nach dem letzten Pulver giebt man auf einmal	
	Ol. Terebinth. 50,0
	Ol. Lin. 500,0
	Liq. Sapon. q. s. ut f. emulsiō
Pulvis anthelminticus pro canibus	
Rp	Semina Arecae pulverata
	Radices Liquiritiae pulveratae aa 10,0 g
Misce D. tal. dos. 2 Grösseren Hunden morgens	
nächsten 1, kleineren 1/2, Pulver, 2 Stunden	
später ein Abführmittel	
Pulvis dentifricus cum Areca	
Rp	Semina Arecae 10,0
	Carbonis Tillae 70,0
	Myrrhinae 2,0
	Ossis Sepinae 15,0
	Olei Calami gutt. V
M f. pulvis subtilis	

Tenalin ist ein aus Arekanüssen bereitetes Wurmmittel.

Areka-Alkaloide. Aus den Areka Nüssen wurden von E. JAHNS die nachstehend beschriebenen Alkaloide wie folgt abgeschieden.

Darstellung. Die grobgepulverten Areka-Nüsse werden mit schwefelsäurehaltigem Wasser kalt ausgezogen, die Auszüge eingeeignet und mit Kaliumwismuthjodid gefällt. Der entstehende Niederschlag wird mit Baryumkarbonat + Wasser gekocht, die Filtrate werden eingedampft, mit Barythydrat im Ueberschuss versetzt und sogleich (!) mit Aether ausgeschüttelt. Dieser nimmt nur Arekolin auf. — Die rückständige Flüssigkeit wird mit Schwefelsäure neutralisirt und mit Silbersulfat vom Jodwasserstoff befreit. Aus dem Filtrat fällt man das Silber durch Schwefelwasserstoff, dann neutralisirt man mit Barythydrat, dampft zur Trockne und zieht den Rückstand mit kaltem Alkohol aus, welcher nur das Cholin löst. Ueber die Trennung der im Rückstand verbleibenden Arekain, Arekaidin und Guvacin s. Archiv Pharm. 1891. 674.

† Arekolin, $C_8H_{13}NO_2$. Farblose, geruchlose, ölige, stark alkalische Flüssigkeit, in Wasser, Alkohol, Aether, Chloroform in jedem Verhältnisse löslich, mit Wasserdämpfen flüchtig, siedet unter Verharzung gegen $200^\circ C$. Durch Erhitzen des Arekolins mit Salzsäure wird unter Abspaltung von Methylchlorid (durch Erhitzen mit Kalilauge unter Abspaltung von Methylalkohol) Arekadin gebildet.



† Arekolin-Bromhydrat, $C_8H_{13}NO_2 \cdot HBr$. Krystallin aus der heissen alkoholischen Lösung wasserfrei in langen, dünnen, nicht hygroscopischen Prismen. Schmelzp. $187-168^\circ C$. In Wasser leicht löslich, neutral. Vorsichtig aufzubewahren.

Arekaidin, $C_7H_{11}NO_2 + H_2O$. In geringer Menge in den Arekanüssen fertig gebildet, entsteht aus dem Arekolin durch die oben angegebene Behandlung. Farblos, luftbeständig, 4- und 6-seitige Tafeln, welche bei $100^\circ C$ wasserfrei werden und dann bei $228-224^\circ C$ schmelzen. Der Methyläther dieser Base ist das Arekain.

Guvacin, $C_8H_{13}NO_2$. Farblose, luftbeständige Krystalle, in Wasser leicht löslich, unlöslich in absolutem Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol. Die wässrige Lösung ist neutral und wird durch Feinchlorid tiefroth gefärbt. Schmilzt unter Zersetzung bei 271 bis $272^\circ C$.

Arekain, $C_7H_{11}NO_2 + H_2O$. Methylguvacin. Farblose, glänzende, luftbeständige Krystalle, in Wasser leicht löslich, schwer löslich in absolutem Alkohol, fast unlöslich

in Aether, Chloroform, Benzol. Die wässrige Lösung ist neutral und wird durch eine Spur Ferrichlorid schwach rötlich gefärbt. Wird bei 100° C wasserfrei und schmilzt dann bei 213—214° C.

Homo-Arekolin, $C_7H_{10}(C_6H_5)NO_2$, der Äthyläther des Arekains. Farblose, alkalisch reagierende Flüssigkeit, mit Wasser in jedem Verhältnisse mischbar, mit Wasser dampfen flüchtig.

Wirkung. Arekadin, Arekain und Guvacin sind nach Marmt unwirksam. Arekolin wirkt ähnlich wie Muscarin auf das Herz. Es befördert die Austossung der Darm Parasiten (Bandwurm). Man giebt 0,004—0,006 g des bromwasserstoffsauren Salzes. Die 1proc. Lösung des gleichen Salzes dient als Myoticum. Das Homo-Aiekolin ist weniger giftig als das Aiekolin, wirkt ähnlich wie dieses, aber schwächer.

Argento-Natrium thiosulfuricum.

† **Argento-Natrium thiosulfuricum seu hyposulfurosum seu subsulfurosum.**
Hyposulfis Sodae et Argenti ($S_2O_3Na_2$)₂ + $S_2O_3Ag_2$ + $2H_2O$ Mol Gew = 680

Darstellung. 10 Th kryst Natriumthiosulfat werden in 20 Th kaltem destillirtem Wasser gelöst. Der (filtrirten) Lösung setzt man allmählich von einer kalten Lösung aus 5 Th Silbernitrat in 15 Th destillirtem Wasser, zuletzt tropfenweise unter Umrühren so lange zu, bis der beim Eintragen der Silbernitratlösung entstehende Niederschlag auch beim sorgfältigen Umrühren nicht mehr in Lösung geht. Die vorhandene Trübung beseitigt man durch Zufügung einiger Tropfen Natriumthiosulfatlösung, dann vermischt man das Ganze mit dem doppelten Volumen Weingeist und stellt es an einen kühlen, dunklen Ort.

Die nach etwa 12 Stunden abgeschiedenen Krystalle sammelt man in einem Trichter über Glaswolle, wäscht sie mit Weingeist ab und trocknet sie schliesslich ohne Anwendung von Wärme auf Thontellern oder durch Walzen auf Filtrirpapier. Ausbeute 8—9 Th.

Eigenschaften. Farblose, kleine, lamellenförmige, ziemlich lichtbeständige Krystalle, in Wasser leicht, in Alkohol schwer löslich. Der Geschmack ist süsslich, schwach metallisch, die Lösung färbt Haut und Wäsche nicht. Man verwechselt dieses Salz nicht mit dem schwerlöslichen $S_2O_3Ag_2$ + $S_2O_3Na_2$ + H_2O .

Anwendung. An Stelle des Silbernitrates, dessen atzende Eigenschaften es nicht besitzt. Innerlich bei Epilepsie zu 0,05—0,5 g mehrmals täglich. Aeusserlich in 0,5—1,0procentiger wässriger Lösung zu Injektionen in Körperhöhlen (Nase, Ohr, Harnröhre), als Klystier bei Diarrhoe, zu Augenwässern bei akuter und chronischer Konjunktivitis.

Argentum.

Argentum Silber. Argent Silver. Ag. Atomgew = 108.

Reines Silbermetall wird zur Herstellung verschiedener Silberpräparate verwendet. Werden solche präparative Arbeiten nur in kleinerem Maassstabe, zu Übungszwecken, vorgenommen, so empfiehlt es sich, das reine Silber „Feinsilber“ beim Goldarbeiter direkt zu kaufen. Andererseits ist es eine nützliche Sitte, alle Silberreste aufzubewahren und gelegentlich zu Silber und Silberpräparaten zu verarbeiten. — In der Grösstechnik geht man in der Regel nicht von reinem Silber aus, sondern verarbeitet Silberlegirungen (Werksilber, Silbermünzen, Silbertressen, photographische Abfälle). Die jedesmalige Art der Verarbeitung richtet sich natürlich nach der Natur des Ausgangsmaterials, indessen lassen sich doch allgemeine Gesichtspunkte anstellen. In der Regel scheidet man das Silber als Silberchlorid ab und führt dieses in metallisches Silber über.

1) Werksilber (Manzen, Geräthe, Bruchsilber), welches im wesentlichen aus Silber und Kupfer besteht, als zufällige Bestandtheile bez. Verunreinigungen aber noch Gold, Blei, Zinn, Zinn (vom Lothe) enthalten kann, wird zunächst vom anhaftenden Schmutz durch Scheuern mit warmer Sodaaflösung und nachfolgendem Abspülen mit Wasser befreit. 10 Th dieses (zerkleinerten) Silbers bringt man behutsam (!) in einen geräumigen Kolben oder in einen hohen Porcellanopf, übergiesst es mit 10 Th Wasser und giesst dazu allmählich reine chlorfreie Salpetersäure von 1,178 spec Gew (27—28 Th) in mehreren Antheilen. Man bedeckt das Gefäss, welches nur zu $\frac{1}{4}$ gefüllt sein soll, und stellt es an einen warmen, aber zugigen Ort. Man beachte, dass allzu concentrirte Salpetersäure das Silber schwer angreift, andererseits soll die Salpetersäure auch nicht zu sehr verdünnt sein. Wenn die Entwicklung von Stickstoffdioxid aufgehört hat und trotzdem noch Silber ungelöst ist, so sind weitere Mengen Salpetersäure zuzusetzen.

Wenn der Auflösungs Vorgang beendet ist, so sind in Lösung Silber, Kupfer, Blei, Zinn, Wismut. In dem etwa vorhandenen, nicht in Lösung gegangenen Schlamm können zugegen sein metallisches Gold, Antimonoxid, Zinnoxid. Man spritzt den Deckel des Gefässes mit destillirtem Wasser ab, filtrirt die Lösung durch ein Filter von Glaswolle oder Asbest, laugt den Rückstand noch 2—3 mal mit destillirtem Wasser aus und vereinigt die Filtrate. Zu dem Gesamt-Filtrate, welches auf 40—50° C erwärmt worden ist, setzt man nun unter Umrühren solange Salzsäure von etwa 15 Proc hinzu, bis alles Silber als Chlorsilber ausgefällt, und ein kleiner Ueberschuss von Salzsäure vorhanden ist. (Man kann zur Fällung auch eine filtrirte Kochsalzlösung benutzen, indessen bleibt alsdann etwas Chlorsilber gelöst.) Man lässt das gefällte Chlorsilber sich absetzen, giesst alsdann die überstehende Flüssigkeit klar ab und wäscht das Chlorsilber noch zweimal durch Dekantiren mit Wasser. Hierauf bringt man den Niederschlag auf ein glattes doppeltes Filter und wäscht ihn mit schwach salzsäurehaltigem Wasser solange aus, bis das Filtrat mit Schwefelwasserstoff nicht mehr verändert wird.

2) Photographische Papiere, Silbertressen, Troddeln und andere Abfälle trinkt man mit einer dünnen Lösung von Kalisalpeter, trocknet und isochert sie auf einem sauberen Herde ein. Zu diesem Zwecke zündet man einige Tropfen Petroleum an und trägt die getrockneten Abfälle allmählich in die Flamme ein. Die erhaltene Asche löst man in Salpetersäure, filtrirt die Lösung und schlägt aus ihr das Silber durch Salzsäure als Chlorsilber nieder, wie vorher angegeben ist. Vorsicht! Bei Papieren prüfe man, ob sie explosive Bestandtheile enthalten s. sub 4.

3) Photographische und galvanische Silberbäder. Diese enthalten das Silber in der Regel als Cyandoppelsalz und überdies gewöhnlich grosse Mengen freien Cyankaliums. Zur Abscheidung des Silbers versetzt man diese an einem zugigen Orte, am besten im Freien, mit einer zur vollständigen Zersetzung hinreichenden Menge von Salzsäure. Wie viel von letzterer nothwendig ist, ermittelt man zweckmässig vorher an einer kleinen Probe und berechnet darnach die Menge der für die gesammte Flüssigkeit zuzusetzenden Salzsäure. Man beachte, dass bei dieser Zersetzung grosse Mengen Blausäure gasförmig entweichen, und hüte sich, diese einzuathmen.

4) Analytische Silberreste. In den Laboratorien pflegt man alle Silberreste in einem Gefässe aufzubewahren, in welchem stets Salzsäure in ansehnlichem Ueberschuss vorhanden ist. Bei der Verarbeitung solcher Rückstände hat man darauf Rücksicht zu nehmen, dass in ihnen explosive Silberverbindungen enthalten sein können. — Man prüft die über den Resten stehende Flüssigkeit zunächst darauf, ob durch Zusatz von Salzsäure noch Chlorsilber ausgefällt wird. Ist dies nicht der Fall, so giesst man die überstehende Flüssigkeit klar ab, im anderen Falle setzt man Salzsäure im Ueberschuss hinzu, lässt klar absetzen und giesst die klare Flüssigkeit dann erst ab. Den Silberniederschlag rubrt man alsdann mit concentrirter Salzsäure an, lässt absetzen, giesst die klare Flüssigkeit ab und digerirt den Niederschlag nochmals mit einer Mischung von verdünnter Salzsäure mit $\frac{1}{8}$ Volumen roher Salpetersäure 12 Stunden hindurch. Als dann verdünnt man mit Wasser, lässt absetzen, giesst die klare Flüssigkeit ab, wäscht zwei bis dreimal durch Dekantiren, später auf dem Filter auf. Man löst hierauf das Chlorsilber in 5 proo Ammoniak auf und scheidet es aus der filtrirten Lösung wieder durch Zusatz von Salzsäure aus.

Das so gewonnene Chlorsilber kann nun entweder auf nassem oder auf trockenem Wege in metallisches Silber übergeführt werden nachdem eine kleine Probe beim Erhitzen keine explosiven Eigenschaften gezeigt hat.

I. Auf trockenem Wege. Man trocknet das Chlorsilber, mischt es mit der fünffachen Menge calcinirter Soda, füllt diese Mischung in einen Schmelztiegel und erhitzt diesen in einem Windofen solange, bis der Inhalt ruhig fließt. Ist dieses der Fall, so rührt man mittelst eines eisernen Spatels um, schüttet etwas Salpeter in die Schmelze (um vorhandenes Kohlenstoffsilber zu entkarbonisiren) rubrt nochmals um und lässt erkalten. Nach dem Zerschlagen des Tiegels und Aufwaschen der Schmelze in Wasser erhält man das Silber als Regulus. Diese Schmelzoperation lässt sich sehr gut in dem Feuer einer Schmiede

oder einer Gasanstalt ausführen. Ist das „Silber“ noch nicht kompakt genug ausgefallen, so kann man es nochmals mit wasserfreiem Borax einschmelzen.

II. Auf nassem Wege. A. Man rührt das noch feuchte (salpetersäurefreie) Chlorsilber mit 10 Proc. Salzsäure an, so dass diese noch etwas über dem Chlorsilber steht und stellt in den drei Stangen oder Bleche von Zink (etwa das gleiche Gewicht des Chlorsilbers) ein. Die Reduktion beginnt sofort in der Nähe der Bleche und ist beendigt, sobald die ganze Masse grauschwarze Farbe angenommen hat und eine abfiltrirte und gut ausgewaschene Probe in Salpetersäure klar löslich ist. Ist dieses der Fall, so nimmt man das Zink heraus, spült es mit Wasser ab und wäscht das Silberpulver zunächst einige Male durch Dekanthiren mit heissem Wasser, alsdann unter Erwärmen mit verdünnter Salzsäure, hierauf wiederum mit Wasser und trocknet es, bezw. glüht es schwach (sogen. Molekulares Silber).

B. 1 Th. Chlorsilber in noch feuchtem Zustande wird in einer Porcellanschale mit 2–3 Th. Kalklauge von 1,25–1,30 sp. Gew. übergossen und unter Umrühren erhitzt, worauf man von Zeit zu Zeit einige Stuckchen Traubenzucker (oder Honig) in die Flüssigkeit einträgt. Das Silber wird zu einer gelben, körnigen Masse reducirt. Man wäscht eine Probe durch Dekanthiren mit heissem Wasser vollständig aus und prüft, ob sie sich alsdann in Salpetersäure klar löst. Ist dies der Fall, so ist die Reduktion beendet, wenn nicht, so muss das Erhitzen unter Zusatz weiterer Mengen Traubenzucker fortgesetzt werden. Das reducirte Silber wird schliesslich mit heissem Wasser vollständig ausgewaschen, endlich getrocknet. (Sehr zu empfehlen.)

Eigenschaften. Im kompakten Zustande ein weisses, glänzendes, schweisbares Metall von gutem Klange und hoher Polirfähigkeit, ziemlich weich, sehr dehnbar. Spec. Gewicht je nach der Bearbeitung 10,424–10,575. Schmilzt gegen 1000°C und lässt sich bei hoher Temperatur destilliren. An normaler Luft unveränderlich, durch Schwefelwasserstoff wird es geschwärzt.

Unlöslich in Salzsäure und kalter verdünnter Schwefelsäure, löslich in Salpetersäure und heisser conc. Schwefelsäure. Von schmelzendem Kali- oder Natronhydrat wird es kaum angegriffen, daher die Verwendung von Silbertiegeln zu Schmelzen mit atzenden Alkalien.

In der Pharmacie findet metallisches Silber in folgenden Formen Verwendung:

Argent purifié (Gall.), Argentum purificatum (Brit.) Das Feinsilber des Handels mit einem Gehalte von 99,–100 Proc. Ag, nur Spuren von Kupfer und anderen verunreinigenden Metallen (Bi, Pb, Te) enthaltend.

Argentum foliatum (Germ.), Blattsilber. *Argentum feuilles* Leaf-silver. Das durch Walzen und Hämmern in die Form dünner Blättchen gebrachte Feinsilber. Zum Versilbern von Trochiscenplatten verwendet man das Blattsilber in ganzen Blättern, zum Versilbern der Pillen den bei der Blattsilberbereitung sich ergebenden Abfall. — Dieses Blattsilber soll sich in Salpetersäure klar (Trübung durch SbO_3 , H_2SnO_3) und ohne bläuliche Färbung (Cu) auflösen. Beim Uebersättigen mit Ammoniak soll die salpetersaure Lösung nicht getrübt (Wismuthhydroxyd) und nur schwach bläulich gefärbt erscheinen (mehr als Spuren von Kupfer). Man bewahrt das Blattsilber in Kästen, vor Schwefelwasserstoff geschützt, auf.

Argentum praecipitatum *Argentum divinum* seu *moleculare*. Molekulares Silber ist das mittelst Eisen oder Zink s. S. 367 aus dem Chlorsilber auf nassem Wege abgeschiedene metallische Silber. Ein grauschwarzes Pulver, welches wegen seiner feinen Vertheilung zur Herstellung von Verbandstoffen Verwendung findet.

Argentum colloidal. *Argentum solubile.* *Collargol*. Colloidales Silber. *Серебряное* Silber.

Darstellung. 500 ccm einer 80 Proc. Lösung von krystallisirtem Ferrosulfat werden mit einer Lösung von 280 g krystallisirtem Natriumcitrat in 500 ccm Wasser gemischt. Diese Mischung wird unter Umrühren in 500 ccm Silbernitratlösung von 10 Proc. eingegossen. Man lässt absetzen, giesst die überstehende Flüssigkeit ab und wäscht den Niederchlag durch Dekanthiren mit verdünnter Natriumcitratlösung, dann löst man ihn in Wasser und fällt diese Lösung durch Zusatz von absolutem Alkohol. In feuchtem Zustande eine mattblaue, blau oder grün gefärbte Masse, welche sich in Wasser (1:50) mit tieferer Farbe löst. Aus dieser Lösung wird das Silber durch Salzlösungen wieder abgeschieden, durch Zusatz von Salzsäure fällt eine schwammige Masse aus, welche aus Silber und Chlorsilber besteht. Auch löslich zu 0,2 Proc. in Alkohol. Die wässrige Lösung wird auch „Silberhydrosol“, die alkoholische „Siberorganosol“ genannt.

Wird zur Herstellung der *Серебряных* Verbandstoffe und Verbandsalben angewendet. Es wird zur Zeit als eine allotrope Modifikation des Silbers aufgefasst, enthält aber rund nur 97 Proc. Ag.

Unguentum Ciedé Цедэ'sche Salbe Argenti collodialis 15,0, Aquae 5,0,
Cerae albae 10,0, Adipis benzoatui 700

Erkennung und Bestimmung A Man erkennt das Silber an folgenden Reaktionen

1) Alle Silberverbindungen geben, mit Soda gemischt, vor dem Löthrohr auf Kohle erhitzt ein weisses, dehnbares Metallkorn, welches sich beim Betupfen mit wässriger Chromsaurelösung roth färbt — Die organischen Silberverbindungen hinterlassen schon beim blossen Glühen metallisches Silber 2) Kupfer, Zink, Eisen, Magnesium, Ferrosulfat, schweflige und phosphorige Säure scheiden aus Silbersalzlösungen metallisches Silber ab 3) Salzsäure und geloste Chloride erzeugen in Silbersalzlösungen einen weissen kaspigen Niederschlag von Silberchlorid AgCl , welcher in Salpetersäure unlöslich, in Ammoniak leichtlöslich ist Befeuchtet man das erhaltene Silberchlorid mit verdünnter Salzsäure und bringt es mit etwas metallischem Zink in Berührung, so wird das Silberchlorid zu metallischem Silber reducirt

B Man bestimmt das Silber entweder gewichts- oder maassanalytisch

Gewichtsanalytisch Die das Silber enthaltende Lösung wird mit reiner Salpetersäure bis zur deutlich sauren Reaktion versetzt und bis auf 50° – 60° C erwärmt Als dann fügt man unter Umrühren soviel verdünnte Salzsäure hinzu, bis diese in geringem Ueberschuss vorhanden ist Man rührt bis zum Zusammenfallen des Niederschlags und lässt den Niederschlag an einem dunklen (!) Orte sich völlig absetzen Das so erhaltene Chlorsilber wird zunächst mit salpetersäurehaltigem Wasser, schliesslich mit reinem Wasser gewaschen und auf gewogenem Filter gesammelt, bei 100° C getrocknet und gewogen, oder man sammelt im Gooch'schen Tiegel und trocknet bei 140° C Oder man bringt die Hauptmenge des Chlorsilbers auf ein Uhrglas, verbrennt das Filter vollständig (!) in einem gewogenen Porcellantiegel, löst nach dem Erkalten das metallische Silber durch Zufügung von wenig Salpetersäure, giebt alsdann einige Tropfen Salzsäure hinzu und dampft im Wasserbade zur Trockne Hierauf bringt man die Hauptmenge des Chlorsilbers in den Tiegel, erhitzt bis zum beginnenden Schmelzen des Chlorsilbers und wägt nach dem Erkalten $\text{AgCl} < 0,75261 = \text{Ag}$

Oder man verbrennt das vom Chlorsilber möglichst befreite Filter im Rosch'schen Tiegel vollständig, bringt die Hauptmenge des Chlorsilbers dazu und reducirt dieses durch Glühen im Wasserstoffstrom zu metallischem Silber (Sehr genau!)

Liegen organische Silberverbindungen vor, so müssen diese durch Glühen in metallisches Silber übergeführt werden Dieses löst man alsdann in Salpetersäure und verfährt mit der salpetersauren Lösung wie vorher angegeben — Unlösliche Silberverbindungen, z. B. AgCl , AgBr , AgI schmilzt man mit Natriumkarbonat zusammen, scheidet hierdurch metallisches Silber ab, löst dieses in Salpetersäure etc

Maassanalytisch Die maassanalytische Bestimmung des Silbers ist die Umkehrung der maassanalytischen Bestimmung des Chlors nach VOLHARD Die das Silber am besten als Nitrat enthaltende Lösung, welche frei von salpitriger Säure ist, wird mit Salpetersäure sowie etwa 1 ccm conc chlorfreier Eisen-Alaunlösung versetzt Hierauf lässt man unter Umschwenken solange $\frac{1}{10}$ -Normal Ammoniumrhodanidlösung zufließen, bis eben dauernde Rothfärbung eintritt 1 ccm $\frac{1}{10}$ -Ammoniumrhodanidlösung zeigt 0,0108 g Ag an Vergl S 58

Versilberung. Das Ueberziehen von (metallischen) Gegenständen mit einer mehr oder weniger starken Schicht von Silber heisst versilbern Je nach der Art der Objekte kann es auf verschiedenem Wege ausgeführt werden Man beachte die Giftigkeit der Kaliumcyanid enthaltenden Präparate

Fenerversilberung Anwendbar für Kupfer, Messing, Bronze Die mit Pottasche gut gereinigten Gegenstände werden in einer Mischung von conc Schwefelsäure mit conc Salpetersäure gelbgebräunt, alsdann abgewaschen und mit einer Lösung von Mercurinitrat (1 100) abgerieben und so oberflächlich verquert Hierauf trägt man mittelst einer messingenen Kratzbürste Silberamalgal (2 Silber, 1 Quecksilber) auf, spült mit Wasser ab, trocknet und erhitzt unter gut ziehender Esse über einem Holzkohlfener, bis alles Quecksilber verdunstet ist Durch die galvanische Versilberung fast vollkommen verdrängt

Kalte Versilberung. Um kleinere Gegenstände aus Kupfer, Messing, Zink einseitig mit einer dünnen Silberschicht zu überziehen Eisen muss vorher galvanisch verkupfert werden 1) Man zerreibt 1 Th Silbernitrat und 3 Th 100 proc Kaliumcyanid jedes in einem besonderen Porcellanmörser, mischt beide Pulver zusammen und vermischt sie noch mit 3 Th gefülltem Calciumcarbonat Dieses „Versilberungspulver“ bewahrt man in einer gut verschlossenen Flasche auf Zum Gebrauche wird auf den entfetteten,

sehr gut gereinigten Gegenstand etwas von dem Pulver geschüttet, man giebt einige Tropfen destillirtes Wasser dazu und verreibt mit einem weichen, leinenen Lappchen, es entsteht sogleich eine schöne weisse Versilberung, welche durch weiteres Auftragen des Versilberungspulvers etwas verstärkt werden kann 2) 10 Th trockenes Silberchlorid, 65 Th Kalumbitartat und 30 Th Kochsalz Man rührt die Mischung mit Wasser zu einem Brei an und reibt mit diesem die zu versilbernden Gegenstände ab oder lässt sie, mit dem Brei bedeckt, vorher einige Zeit stehen

Nasse Versilberung Zum alleseitigen Ueberziehen kleiner Gegenstände aus Kupfer, Messing, Zink, z B Knöpfe, Stecknadeln etc mit einer dünnen Silberschicht 1) Man taucht die gereinigten Gegenstände in eine heisse Auflösung von 1 Th Silbernitrat, 4 Th Kalumcyanid und 100 Th Wasser und lässt sie unter Umrühren einige Zeit darin liegen 2) Der zu versilbernde Gegenstand wird einige Minuten in eine kochende Mischung aus 100 Th Weinsteinpulver, 100 Th Kochsalz, 25 Th Silberchlorid und 1000 Th Wasser eingetaucht gehalten, sodann mit Schlammkreide blank gepulzt

Galvanische Versilberung. Kupfer, Messing und alle Kupferlegirungen können direkt versilbert werden, nachdem sie, wie unter Feuerversilberung angegeben entfettet, gebeizt und mit einer Mercurinitratlösung schwach amalgamirt sind Eisen, Stahl, Nickel, Zink, Zinn, Blei müssen nach dem Entfetten und Beizen im alkalischen Kupferbade verkupfert und dann erst amalgamirt werden Die zu versilbernden Gegenstände kommen als „Kathode“ in das Bad, als Anode dient ein Silberblech Man elektrolysiert mit einer Stromstärke von 0,15—0,20 Ampère pro □Decimeter Die Versilberung ist zunächst matt und wird durch Behandeln mit der Kratzbürste bezw durch Poliren glänzend Fügt man dem Bade auf 100 l = 10 Tropfen Schwefelkohlenstoff zu, so fällt die Versilberung sogleich glänzend aus **Vorschrift zum Galvanischen Versilberungsbad** a Silbernitrat 150 g, Wasser 5 l, b Kalumcyanid (95—98 Proc) 250 g, Wasser 5 l Beide Lösungen werden gemischt

Versilberung von Glas Man stellt zwei Lösungen her A Silberlösung Silbernitrat 8,5 g, destillirtes Wasser 91,5 g, B Weinsäure Kali-Natronlösung Natriumkalumtartat 15,0, destillirtes Wasser 85,0 g Zum Gebrauche werden jedes Mal je gleiche Gewichtsmengen von A und B in einen Kochkolben eingewogen und bei kleinen Spiegeln das Doppelte, bei grösseren das dreifache Volumen der Gesamtmischung an destillirtem Wasser zugegemischt Der entstehende weissliche Brei von Silbertartat wird stark geschüttelt, bis er (nach einigen Sekunden) fein krystallinische Beschaffenheit angenommen hat Man fügt nun vorsichtig tropfenweise Ammoniaklösung unter Umschütteln hinzu, begrenzt den Ammoniakzusatz aber so, dass ein Theil des weissen Niederschlags noch ungelöst bleibt (Sollte versehenlich zuviel Ammoniak zugegeben worden sein, so mischt man wieder gleiche Gewichttheile von A und B und setzt von dieser Mischung soviel zu, dass ein bleibender Niederschlag ungelöst bleibt) Man schüttelt nun, um allen Ammoniakdampf im Gefässe zu absorbiren, die Flüssigkeit befügt, und sobald der weisse Niederschlag sich zu schwärzen beginnt, filtrirt man die Flüssigkeit durch ein bereit gehaltenes Faltenfilter auf die in horizontaler Lage aufgestellte Glasscheibe und sorgt dafür, dass diese an allen Stellen (Vertheilen mittelst Glasstabes!) mit einer 2—3 mm hohen Schicht der Lösung bedeckt ist Man lässt 1—2 Stunden bei einer Temperatur von 25—26° C (l) stehen, lässt alsdann die Flüssigkeit ablaufen, trocknet durch Schrägstellen und übergiesst die präparirte Seite mit einem Spirituslack — Kleine Hohlgefässe füllt man einfach mit der Versilberungsflüssigkeit voll, sie versilbern sich alsdann sehr schön Grössere Gefässe, z B Gartenkugeln, werden dadurch versilbert, dass man das nicht verdünnte Gemisch von A und B (ohne Zusatz von Wasser) nach dem erforderlichen Zusatz von Ammoniak in dieselben hineinfließt und während der Bildung des Silberniederschlags die Kugel nach allen Seiten so dreht, dass alle Theile des Gefässes von der Lösung benetzt werden

Die Versilberungsflüssigkeit soll nicht kälter als 20° C sein, am besten geht die Versilberung in einem auf 25° C temperirten Raume vor sich

Die zu versilbernden Glasflächen müssen absolut sauber sein Man reinigt sie zuerst mit Petroleumäther, dann mit Salpetersäure, schliesslich durch Putzen mit einer Mischung aus Calciumkarbonat und Wasser mittelst eines weichen, leinenen Lappens

Versilberung nicht metallischer Gegenstände, wie Holz, Horn, Knochen, Leder etc kann man erzeugen durch abwechselndes Bepinseln mit Lösungen von Silbernitrat und Gallussäure bez Pyrogallussäure

Silberbeize zum Reinigen von Silbersachen ist eine Flüssigkeit aus Weinstein, Alaun, Kochsalz je 40,0 g und 2 l Wasser Die zu reinigenden Gegenstände werden einige Minuten in der zum Sieden erhitzten Flüssigkeit geschwenkt

Silberschwamm für Zahnplomben wird durch Gluhen von Silbertartat dargestellt Silber Seife, zum Putzen silberner Geräthe etc, ist eine mit 40—50 Proc fein geschlämmtem Kaolin oder Thon gefüllte Hausseife

Silber-Legirung zum Plombiren der Zähne Eine solche besteht aus 61 Th Zinn und 39 Th Silber Diese Legirung wird vor dem Gebrauche in einem Porcellan

schließen mit etwas Quecksilber unter Erwärmen amalgamirt, worauf das noch warme Amalgam zwischen sämlich garem Leder gepresst wird, um den Ueberschuss des Quecksilbers zu entfernen

Silberloth A Hartloth Feinsilber 4—9 Th, Messing 3 Th oder 19 Feinsilber, 1 Kupfer, 10 Messing B Weichloth 2 Feinsilber, 1 Messing oder Silber 12, Kupfer 4, Zink 3

Silberlegirungen. Den Feingehalt der Legirungen des Silbers drückte man früher durch die Angabe aus, wieviel Loth reines Silber in einer Mark (16 Loth) enthalten waren — 12 lothiges Silber war also ein solches, welches in 16 Loth der Legirung = 12 Loth Feinsilber (also 75 Proc) enthielt Heute wird der Feingehalt einer Legirung dadurch angegeben, wieviel Theile reines Silber in 1000 Th einer Legirung enthalten sind (Gesetz vom 16 Juli 1834) Es dürfen in Deutschland Silberwaaren von jedem Gehalt angefertigt und gestempelt werden, Uhrgehäuse und silberne Geräthe aber (Löffel etc) dürfen nicht geringwerthiger als von 800 Feingehalt sein Der Silberstempel hat das Sichelzeichen des abnehmenden Mondes und in diesem die Reichskrone (≈ 800 Daneben ist der Feingehalt in Tausendsteln anzugeben — Halbsilber Kupfer 100,0, Nickel 70,0, Wolfram 5,0, Aluminium 1,0 Silberähnliche, hämmerbare, luftbeständige Legirung

Fisch-Silber. Der porglänzende Ueberzug der Schuppen des Weissfisches (*Cyprinus alburnus*, *Alburnus lucidus*) wird durch Reiben mit Wasser abgesondert, geschlämmt, mit ammoniakhaltigem Wasser ausgezogen und dann zum Fabriciren der imitirten Perlen benutzt

Argentum aceticum.

† Argentum aceticum. Silberacetat. Essigsäures Silber. Acétate d'argent Acetate of silver. $C_2H_3O_2Ag$. Mol. Gew. = 167.

Darstellung. Eine Lösung von 20 Th Silbernitrat in 50 Th destillirtem Wasser wird mit einer Lösung von 17 Th kryst Natriumacetat in 100 Th Wasser vermischt Man lässt die Mischung an einem kalten und dunklen Orte 24 Stunden lang stehen, filtrirt den Niederschlag ab, wäscht ihn mit wenig kaltem Wasser aus und trocknet ihn in dünner Lage vor Licht und Staub geschützt Ausbeute 18 Th — Aus der Mutterlauge scheidet man das Silber durch Salzsäure als Chlorsilber aus

Eigenschaften Weisses, aus mikroskopischen Prismen bestehendes, neutrales Pulver von widerlich metallischem Geschmack, in 100 Th kaltem oder 15 Th siedendem Wasser löslich, am Lichte grauviolett werdend, beim Erhitzen reicht es nach Essigsäure, beim Glühen hinterbleibt metallisches Silber In Weingeist ist es wenig löslich, aus der heissen wässrigen Lösung krystallisirt es in glänzenden, nadelförmigen Krystallen Vor Licht geschützt, vorsichtig aufzubewahren

Anwendung In der Therapie kaum verwendet, es wird gelegentlich als chemisches Reagens benutzt Wichtig ist es, die Verbindung zu kennen, da sie gelegentlich einmal bei der Prüfung von Acetaten mit Silbernitrat als Niederschlag auftreten und aladann zu Täuschungen Veranlassung geben kann

Argentum chloratum.

I. † Argentum chloratum (Erganzb. Helv.) Silberchlorid. Chlorsilber. Chlorure d'argent Chloride of silver. $AgCl$ Mol. Gew. = 143,5.

Darstellung Man löst 10 Th Silbernitrat in 500 Th destillirtem Wasser, bringt diese Lösung in eine Flasche, fügt an einem dunklen Orte 15 Th Salzsäure (1,123 spec. Gew) hinzu, schüttelt stark um und lässt im Dunklen absetzen Man filtrirt alsdann den Niederschlag durch einen Trichter, dessen Abfluss durch einen Wattebausch geschlossen ist, wäscht mit destillirtem Wasser bis zum Verschwinden der sauren Reaktion und trocknet im Dunklen, vor Staub geschützt auf porösen Unterlagen — Nur bei völligem Abschluss von Licht und Staub kann man ein weisses Chlorsilber erwarten

Eigenschaften. In reinem Zustande ein weisses, gewöhnlich aber ein grünes oder grauviolettes Pulver, unlöslich in Wasser, verdünnter Salpetersäure, verdünnter Salzsäure und anderen verdünnten Säuren, merklich löslich in Alkalichloriden (NaCl), leicht löslich (1 Th AgCl in 2 Th Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc) in Ammoniakflüssigkeit, in den Lösungen des Ammoniumkarbonats, Kaliumcyanids, Natriumsulfats, auch in heisser Mercurnitratlösung löslich und aus dieser in Würfeln krystallisirend. Durch Digestion mit Kalumbromidlösung wird es in Silberbiimid, durch Digestion mit Kalumjodidlösung in Silberjodid verwandelt — Es schmilzt bei etwa 260° C ohne Zersetzung zu einer gelblichen Flüssigkeit, welche beim Erstarren eine farblose, durchscheinende, hornartige Masse (Hornsilber) darstellt. Das geschmolzene Chloisilber ist verhältnissmässig wenig hohtempfindlich.

† **Argentum chloratum RADWACHER.** Wurde von R. in der Weise dargestellt, dass das aus 1 Th Silbernitrat abgeschiedene, noch feuchte Silberchlorid solange mit 8 Th verdünntem Weingeist unter Lichtabschluss digerirt wurde, bis es grau geworden war. Dieses Präparat kann (auch nach dem Ergänz. Ap V) durch Silberchlorid ersetzt werden, welches infolge der Einwirkung des Lichtes grau geworden ist.

Aufbewahrung. Vorsicht und vor Licht geschützt.

Anwendung. Besitzt nicht die ätzenden, wohl aber die entfernten Wirkungen der Silbersalze, weil es in Kochsalzlösung merklich löslich ist. Innerlich zu 0,02—0,1 g in Pillen 3—4 mal täglich bei Chorea, Epilepsie, Keuchhusten, Gastralgien, chronischen Diarrhöen, früher auch bei Syphilis, jetzt ganz verlassen. Aeusserlich früher bei syphilitischen Geschwüren, sowohl unverdünnt als in Salbenform. Jetzt als Zusatz zu Hollensteinstiften, um diese hart zu machen. Technisch ein Bestandtheil verschiedener Versilberungspulver und Flüssigkeiten. Die Lösung in Ammoniakflüssigkeit dient zum Färben von Knochen, Elfenbein, Perlmutter. Als Zusatz zu Glasflüssen, um diese gelb zu färben.

Zur subkutanen Injektion Rp Argenti chlorati recenter praecipitati 0,05 g, Natrii thiosulfurici 0,3 g, Aquae 10,0 g (JACOB).

II † **Argentum chloro-ammoniatum** Argentum muriatico-ammoniatum. Ammoniumsilberchlorid. Silbersalmiak. $\text{AgCl} (\text{NH}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 195,5.

Darstellung. Das aus 10 Th Silbernitrat gefällte und ausgewaschene Silberchlorid wird noch feucht mit 12 Th Ammoniakflüssigkeit von 20 Proc übergossen und auf 30° C erwärmt. Sollte alsdann nicht vollständige Auflösung eintreten, so setzt man noch kleine Mengen Ammoniakflüssigkeit hinzu. Die Lösung vertheilt man auf flache Gefässe und stellt diese in Exsiccatoren, die mit Calciumchlorid gefüllt sind. Die nach einigen Tagen abgeschiedenen Kry-talle werden rasch auf Fliesspapier abgetrocknet, darauf vor Licht geschützt, in Glasstopfengefässen vorsichtig aufbewahrt.

Eigenschaften. Farblose, oktaëdrische Krystalle oder bläulichweisses, krystallines Pulver, von ammoniakalischem Geruche und ätzendem, metallischem Geschmacke. Sie schwarzen sich am Licht und geben an der Luft Ammoniak ab, unter Zerfall in Silberchlorid. Nur wenig haltbar.

Anwendung. Früher in Gaben von 0,003—0,01 g zwei- bis viermal täglich gegen Chorea, Epilepsie und Syphilis in Pillenform. Höchstgaben pro dos 0,015, pro die 0,05 g, An seiner Stelle wird gegenwärtig gewöhnlich die folgende, Kopp'sche Lösung angewendet.

‡ **Liquor Argenti chlorati ammoniatus** Kopp. Liquor Argenti chlorato-ammoniaci Kopp.

Darstellung. Man fällt aus einer Auflösung von 1 g Silbernitrat in 100,0 g Wasser das Silber als Silberchlorid durch Zusatz von 2,0 g Salzsäure (25 Proc). Den ausgewaschenen Niederschlag löst man in 50,0 g Ammoniakflüssigkeit (10 Proc). Alsdann tropft man vorsichtig unter Umschütteln solange conc. Salzsäure hinzu, bis die Flüssigkeit gerade eine bleibende opalisirende Trübung annimmt. Nachdem diese durch Zusatz einer möglichst geringen Menge (Tropfen!) Ammoniak wieder gehoben ist, verdünnt man die Gesamtflüssigkeit mit destillirtem Wasser auf 125,0 g. Aufbewahrung und Dispensation in dunklen Gefässen.

Anwendung. Je 1 g dieser Lösung enthält etwa 0,005 g Silberchlorid. Man giebt sie dreimal täglich zu 3—4 Tropfen mit Wasser verdünnt gegen Veitstanz und Epilepsie.

Argentum citricum.

† Argentum citricum. Itrol. Silbercitrat. Citronensaures Silber. $C_6H_5O_7Ag_3$.
Mol Gew. = 513

Darstellung. Man löst 10 Th Citronensäure in 150 Th Wasser, neutralisirt diese Lösung mit Natriumbikarbonat (12 Th), filtrirt wenn nöthig und fügt unter Umrühren eine Anflösung von 24,3 Th Silbernitrat in 100 Th Wasser zu. Der entstehende Niederschlag wird zum Absetzen gebracht, mit Wasser gewaschen und auf porösen Unterlagen getrocknet. Sammtliche Operationen sind vor Licht geschützt auszuführen.

Eigenschaften. Ein weisses, geruchloses, spec. schweres Pulver von mässiger Lichtempfindlichkeit, in 3800 Th Wasser löslich. Beim Glühen hinterlässt es 63,16 Proc. metallisches Silber. Die Herstellung der Lösungen erfolgt wie bei Argonin s. d. S. 381.

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt.

Anwendung. Als nicht atzendes Antisepticum. In Substanz auf Wunden gestäubt, macht es diese steril. Lösungen von 1:4000 bis 1:10000 zum Ausspülen von Körperhöhlen. Gegen Gonorrhoe wässrige Lösungen 0,025–0,05 g 200,0 g.

Itrol-Stäbchen bestehen aus Kakaobutter mit Zusatz von 2 Proc. Itrol. Itrol-Tabletten bestehen aus 0,1 g Itrol und dienen zur Herstellung antiseptischer Lösungen.

Itrol-Flecke aus Wäsche etc. beseitigt man, indem man sie 2–3 Minuten in eine Lösung von 10 g Mercurchlorid, 25 g Natriumchlorid und 2 l Wasser einlegt, alsdann gut ausspült.

Injectio Itroli nach Wenker. I) 1:1000 II) 1:8000 III) 1:6000 IV) 1:4000.
Die fetten römischen Zahlen bedeuten die Originalnummern der Präparate.

Argentum cyanatum.

† Argentum cyanatum. Argenti Cyanidum (U-St.) Silbercyanid. Cyansilber. Cyanure d'argent. Cyanide of silver. $AgCN$ oder $AgCy$. Mol. Gew. = 134

Darstellung. Man löst 10 Th Kaliumcyanid in 100 Th destillirtem Wasser und setzt zu der filtrirten Lösung eine Silberlösung, bereitet aus 26 Th Silbernitrat und 260 Th Wasser. Man mischt gut durch, fügt 10 Th reine Salpetersäure (25 %) hinzu, rührt um, lässt absetzen, wäscht den Niederschlag aus, sammelt ihn und trocknet ihn vor Staub geschützt auf einer Filtrirpapierunterlage bei gelinder Wärme. Alle Operationen sind zweckmässig an einem vor Licht geschützten Orte auszuführen.

Eigenschaften. Silbercyanid ist ein amorphes, rein weisses, am Lichte auch nicht leicht farbendes Pulver, unlöslich in Wasser und in verdünnter Salpetersäure, löslich in siedender 25proc. Salzsäure und aus dieser beim Erkalten in mikroskopischen Prismen sich ausscheidend. Löslich auch in Kaliumcyanid und Natriumthiosulfat. Vgl. auch unter Acidum hydrocyanicum S. 61.

Anwendung. Als Antisymphiliticum zwei- bis dreimal täglich zu 0,002–0,006 g. Höchstgaben pro dos 0,015 g, pro die 0,06 g. Im pharm. Laboratorium dient es zur Darstellung der wässrigen Blausäure *ex tempore* s. S. 60.

Argentum jodatum.

† Argentum jodatum. Argenti Jodidum (U-St.) Silberjodid. Jodsilber. Jodure d'argent. Jodide of silver. AgJ . Mol. Gew. = 235.

Darstellung. In einer Auflösung von 10 Th Silbernitrat in 100 Th destillirtem Wasser wird in kleinen Portionen unter Umrühren einer Lösung von 10 Th Kaliumjodid in 100 Th destillirtem Wasser eingetragen. Man sammelt den Niederschlag auf einem Filter, wäscht ihn aus und trocknet ihn. Diese Operationen werden zweckmässig an einem vor Licht und Staub geschützten Orte vorgenommen.

Eigenschaften. Weisslichgelbes, spec schweres, amorphes Pulver, in Wasser, Weingeist, verdünnten Säuren, Ammoniumkarbonat unlöslich. Ist geruchlos und geschmacklos und wird am Lichte wenig verändert. Bei 400°C schmilzt es zu einer dunkelrothen Flüssigkeit, welche beim Erkalten zu einer schmutziggelben, etwas durchscheinenden, auf dem Bruche aber körnigen Masse erstarrt. Es löst sich erst in etwa 2500 Th Ammoniakflüssigkeit von 23 Proc, wird übrigens in der Ammoniakflüssigkeit weiss, beim Auswaschen mit Wasser aber wieder gelblich. In concentrirter heisser Salzsäure nur in Spuren löslich, concentrirte siedendheisse Salpetersäure und Schwefelsäure scheiden daraus Jod ab. In kalter concentrirter Silbernitratlösung ist es erheblich löslicher als Silberchlorid und Silberbromid, dagegen ist das Auflösungsvermögen des Silberjodids in Mercurinitrat, Natriumbiosulfat und Kaliumcyanid etwas geringer als dasjenige des Silberchlorids. — Durch Erhitzen im Chlorstrom wird Silberjodid in Silberchlorid übergeführt.

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt, obgleich es verhältnissmässig wenig lichtempfindlich ist.

Prüfung. Wird Silberjodid mit einer Mischung aus gleichen Theilen Ammoniumkarbonatlösung und Wasser erwärmt, so darf das Filtrat nach dem Ansäuern mit Salpetersäure nur opalisirend — nicht bis zur Undurchsichtigkeit — getrübt werden (Chlor).

Anwendung. Als Antineuralgicum und Antisymphiliticum bei Magenkrampf, Veitstanz, Keuchhusten in Gaben von 0,004–0,01 g drei- bis viermal täglich. Höchstgaben pro dosi 0,015 g, pro die 0,05 g.

Will man das Silberjodid in einer Arzneimischung *ex tempore* darstellen, so ist zu beachten, dass zur Bereitung von 1 g Silberjodid = 0,7 g Silbernitrat und 0,7 g Kaliumjodid mit etwas Wasser zusammenzureiben sind.

Pilulae Argenti iodati. Zu bereiten aus Argenti nitrici 0,87, Aquae destillatae gtt 20, Kalii iodati 0,4 g, Boli albae 7,5 g, Glycerini q s. Pilulae 100. Jede Pille enthält 0,005 g Silberjodid.

† **Argento Kalium iodatum.** Kalium-Silberjodid. Jodure d'argent et de potassium. Dieses Silbersalz, der Formel $\text{AgJ} + 2\text{KJ}$ entsprechend, wird gewöhnlich *ex tempore* dargestellt. Zur Bereitung von 1 g des Salzes reibt man 0,9 g Kaliumjodid und 0,5 g Silbernitrat mit etwas Wasser zusammen. Dosis 0,005–0,02 g.

Argentum lacticum.

† **Argentum lacticum.** Actol. Silberlactat. Milchsäures Silber. $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{Ag} + \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 215.

Darstellung. Man löst 10 Th Silbernitrat in 150 Th Wasser und fällt aus dieser Lösung durch Zusatz eines Ueberschusses von Natriumkarbonat das Silberkarbonat vollständig aus. Nachdem dieses mit Wasser ausgewaschen ist, löst man es noch feucht in einer Mischung von 8 Th Milchsäure (75 Proc, spec Gew = 1,22) und 80 Th Wasser unter Erhitzen auf und dampft die erhaltene Lösung bis zur Krystallisation ein. Die Operationen sind im Dunkelmessraum auszuführen.

Eigenschaften. Farblose Krystallnadeln, am Lichte leicht bräunlich werdend, in 15 Th Wasser löslich. Beim Erhitzen hinterlässt es 50,2 Proc metallisches Silber. In der Regel ist das Präparat braunlich gefärbt und giebt mit Wasser eine braunliche, bei röthlicher Färbung Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren.

Anwendung. Die wässrige Lösung 1:800 bis 1:500 ist in ihrem Desinfektionswerth etwa gleich der 0,1proc Mercurchloridlösung. In Substanz wirkt es auf Wunden reizend, daher nur in Lösungen 1:100 bis 1:2000, ausserdem zur Darstellung von Verbandmaterial.

Actol-Tabletten als Ersatz der Sublimat-Tabletten bestehen aus 0,2 g Actol und dienen zur Herstellung von $\frac{1}{2}$ –1 l Aktollösung.

Silberseide, Silbercatgut, Silberdrains. Das Rohmaterial wird in eine braune Flasche gethan, in welcher eine Aktollösung (1:100) enthalten ist. Seide verbleibt 14 Tage,

Catgut und Drains verbleiben 8 Tage darin, dann wird das Material herausgenommen, mit gewöhnlichem Wasser gespült, bis dieses klar bleibt, und dann dem Tageslicht ausgesetzt, bis es schwarzbraun gefärbt ist

Argentum nitricum.

† Argentum nitricum. Silbernitrat Salpetersaures Silber. Azotate d'argent. Argenti Nitrates. Silbersalpeter. Causticum lunare. In allen Pharmacopöen AgNO_3 . Mol. Gew. = 170.

Silbernitrat wird in den Apotheken gebraucht 1) in Form von Krystallen, 2) in Form von Stäbchen, 3) mit Salpeter zusammengeschmolzen als salpeterhaltiger Höllenstein

! † Krystallisiertes Silbernitrat Argentum nitricum crystallisatum.

Darstellung Eine Lösung von reinem Silber in reiner Salpetersäure wird zur Trockne verdampft, worauf der Rückstand in einem Porcellan-Kasseroi bis zum Schmelzen erhitzt wird. Den halb erkalteten Salzrückstand löst man in $\frac{1}{2}$ seines Gewichtes warmen Wassers und stellt die Lösung vor Staub und Schwefelwasserstoff wohl geschützt in flachen Gefäßen an einen warmen Ort, damit das Wasser behufs Krystallbildung langsam verdunstet. Von den Krystallen lässt man später durch Schragstellen der Schale die Mutterlauge völlig ablaufen, bringt diese nochmals an einen warmen Ort zum Verdunsten, die Krystalle aber trocknet man möglichst rasch in der Schale aus, indem man diese, mit Papier bedeckt an einen warmen Ort stellt.



Fig 101. Silbernitrat-Krystall.

Das Schmelzen des Silbernitrates vor der Krystallisation ist notwendig, um ein von freier Salpetersäure freies Präparat zu erhalten. Bei der ganzen Darstellung ist der Zutritt von Staub und Schwefelwasserstoff sorgfältig zu vermeiden.

Eigenschaften. Farb- und geruchlose, bitter, zugleich ätzend metallisch schmeckende, durchsichtige, tafelförmige, zuweilen auch blättrige rhombische Krystalle, meist mit Kombination eines Rhombenoktaeders (o) und eines rhombischen Prismas (p) mit der Endfläche (e), welche letztere die tafelförmige Gestalt bedingt. Sie lösen sich in 0,8 Th kaltem oder 0,2 Th siedendem Wasser, in 26 Th kaltem oder 5 Th siedendem Weingeist. Die wässrige Lösung ist neutral. In Aether und sie schwer löslich. Bei 200°C schmelzen sie zu einer gelblichen Flüssigkeit, welche beim Erkalten krystallinisch erstarrt.

Aufbewahrung. Krystallisiertes Silbernitrat verändert sich am Lichte nicht, wenn man es vor Staub geschützt aufbewahrt. Trotzdem empfiehlt es sich, dasselbe unter Lichtschutz vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung. Das krystallisierte Silbernitrat ist die nämliche chemische Verbindung wie das Silbernitrat in Stangenform. Beide können *promiscue* benutzt werden, wenn die Stangenform nicht durch die therapeutische Verwendung bedingt ist. Indessen bevorzugt man gelegentlich doch die eine oder die andere Form aus folgenden Gründen. Das geschmolzene Silbernitrat (in Stangen) ist mit grösserer Sicherheit frei von freier Salpetersäure, das krystallisierte dagegen ist mit grösserer Sicherheit frei von Silbernitrit.

II. † Argentum nitricum fusum Lapis infernalis. Geschmolzenes Silbernitrat. Geschmolzenes salpetersaures Silber. Höllenstein. Vergl. auch S. 377 Crayons d'azotate d'argent (Gall)

Darstellung Diese zerfällt in die Herstellung einer reinen Lösung von Silbernitrat, in das Eintrocknen derselben, in das Schmelzen des erhaltenen Salzrückstandes und in das Ausgiessen der Schmelze in Stäbchenform. — Im pharmaceutischen Laboratorium kann man in die Lage kommen, reines Silber zu verarbeiten, wenn man z. B. Silberrückstände in molekulares Silber umgearbeitet hatte. In der Technik geht man in der Regel vom Werksilber aus und stellt aus diesem die reine Silbernitratlösung dar.

I Aus reinem (pulverförmigem) Silber. Man bringt in einen Kolben 1 Th pulverförmiges Silber und übergiesst es mit 8,5 Th reiner Salpetersäure (von 25 Proc). Der Kolben darf nur zu $\frac{1}{2}$ seines Fassungsraumes mit der Mischung angefüllt sein. Den Kolben, in welchen ein Trichter eingesetzt ist, stellt man an einen warmen, aber luftigen Ort, damit die entwickelten Oxyde des Stickstoffs entweichen können ohne lästig zu fallen. Schon bei mittlerer Temperatur erfolgt die von Entwicklung brauner Stickoxyde begleitete Auflösung des Silbers. Wenn die Einwirkung träge ist, so unterstützt man sie durch Erwärmen auf dem Wasser- oder Sandbade (auf 60–70° C) — Wenn alles Silber gelöst ist, so erwärmt man noch solange, bis braune Dämpfe nicht mehr aufsteigen, alsdann lässt man erkalten und filtrirt die Lösung durch einen Bausch Glaswolle oder Asbest, welcher man vorher mit Salpetersäure ausgekocht hat.

Verarbeitet man reines Silber in Form von Blech, so empfiehlt sich die Benutzung einer concentrirteren Salpetersäure. Man hat alsdann auf 1 Th Silber = 2,5 Th Salpetersäure von 1,20 spec Gew anzuwenden.

II Aus Silberlegirungen. Da es sich hierbei durchweg um Verarbeitung alter Silbergeräthe (Löffel etc) handelt, so werden diese durch mechanische Bearbeitung mit einer heissen Pottrösche Lösung zunächst von Fett und Schmutz befreit. Ferner hat man zweckmässig zwei Fälle zu unterscheiden.

a) Die Legirung enthält weniger als 10 Proc Kupfer. Man verfährt in diesem Falle wie unter Nr I angegeben ist und erhält dadurch eine Lösung, welche Cupritrat und Silbernitrat, vielleicht auch kleine Mengen von Wismuthnitrat und Bleinitrat enthält, ein unlöslicher Rückstand wurde auf Gold zu prüfen sein. Man verdampft die Lösung — um die überschüssige Salpetersäure zu verjagen — zur Trockne. Den Salzdrukstand nimmt man mit Wasser auf und erhitzt die Lösung mit einer hinreichenden Menge Silberoxyd. Durch das letztere werden Kupfernitrat und Wismuthnitrat als Hydroxyde vollständig, Blei nur unvollständig niedergeschlagen. Sobald die filtrirte Lösung auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit keine Blaufärbung mehr zeigt, ist sie kupferfrei. Man säuert sie alsdann schwach mit Salpetersäure an und dampft sie zur Trockne.

Zur Bereitung des hierbei erforderlichen Silberoxyds fällt man entweder eine Lösung von reinem Silbernitrat mit Natronlauge aus und wäscht den Niederschlag aus, bis im Filtrat Salpetersäure (durch Diphenylamin + Schwefelsäure) nicht mehr nachzuweisen ist, oder man nimmt etwa den $\frac{1}{2}$ Theil der kupferhaltigen Silbernitratlösung ab, fällt in der Siedehitze mit Natronlauge, wäscht den Niederschlag aus und benutzt dieses Gemenge von Silberoxyd + Kupferoxyd zur Ausfällung des Kupfers in der Hauptflüssigkeit.

b) Die Legirung enthält mehr als 10 Proc Kupfer. Man löst die Legirung wie bei I in Salpetersäure und dampft die filtrirte Lösung der Nitrats zur Trockne. Alsdann erhitzt man den trocknen Salzdrukstand in einer Porcellanpfanne bis zu dunkler Rothgluth (etwa auf 240° C) so lange, bis die filtrirte Lösung einer gezogenen Probe durch Zusatz von Ammoniak nur schwach blau gefärbt wird. Unter diesen Umständen wird das Kupfernitrat in Kupferoxyd zerlegt, das Silbernitrat bleibt unverändert. Man löst alsdann die erhaltene Schmelze in Wasser, filtrirt und dampft die Lösung unter Zusatz von etwas Salpetersäure wieder zur Trockne. Sollte die Lösung noch etwas Kupfer enthalten, was sich nach dieser Methode nicht ganz entfernen lässt, so beseitigt man diese letzten Reste durch Behandeln mit Silberoxyd nach a).

Ein zu hohes Erhitzen der Schmelze ist zu vermeiden, weil sich sonst Silbernitrit bilden kann. Doch würde dieses durch Eindampfen der mit Salpetersäure versetzten Lösung wieder in Silbernitrat umgewandelt werden.

c) Blei- und zinkhaltiges Silber lässt sich auf diesem Wege nicht zu reinem Silbernitrat verarbeiten. Es bleibt nichts übrig, als die Legirung in Salpetersäure zu lösen, das Silber aus der Lösung als Silberchlorid zu fällen, dieses zu metallischem Silber zu reduciren (s. Argentum) und letzteres nach I auf Silbernitrat zu verarbeiten.

Das Schmelzen des Silbernitrats. Dieses führt man zweckmässig in einem Porcellankasserol mit Ausguss und angesetztem Stiele aus, kleinere Mengen (z. B. für den Rezeptur-Gebrauch) kann man in Porcellantiegeln, zur Noth in Silberkassens aus Porcellan schmelzen (Fig 102).

Man füllt also ein sauberes Porcellankasserol etwa zur Hälfte mit dem eingetrockneten Silbernitrat und erhitzt das Gefäss gelinde über einer Weingeist- oder Gasflamme (Platzbrenner). Das Salz beginnt bei etwa 200° C zu schmelzen, gleichzeitig entweichen kleine Mengen Wasser und Salpetersäure unter Schäumen. weichen durch Umrühren mit einem zuvor erhitzten Glasstabe oder Porcellanspatel. Man setzt alsdann das Erhitzen fort, bis der gesammte Inhalt einem Oele gleich ruhig fließt, hütet sich aber, zu hoch zu erhitzen, da sonst Bildung von Silbernitrit, ja Aus



Fig 102 Porcellanpfanne zum Schmelzen des Silbernitrats

scheidung von metallischem Silber auftreten könnte. Sollte letzteres der Fall sein, so giebt man einige Tropfen conc. Salpetersäure dazu, welche das Silber rasch wieder in Lösung überführen. Man erwärmt nun noch den Ausguss des Porzellankasseroles und hat die Masse zum Ausgessen fertig.

Das Ausgessen des Silbernitrates. In der Praxis schmilzt man in einer Charge etwa nur soviel Silbernitrat auf einmal, als erforderlich ist, um die Form auszufüllen. Diese Formen bestehen aus Eisen, Stahl, Serpentin oder Glas. Diejenigen aus Eisen oder Stahl sind innen vergoldet oder versilbert. Formen aus Kupfer oder Messing sind nicht zu empfehlen. — Vor dem Gebrauche werden die Formen sehr sorgfältig gereinigt. Hierauf erwärmt man sie und reibt die Kanäle mit trockenem Talksteinpulver und Glaswolle bezw. Asbest gut aus. Dann stellt man die zusammengeschraubte Form bis zum Gebrauche an einen warmen Ort, am besten mit etwas Papier lose bedeckt. Inzwischen schmilzt man

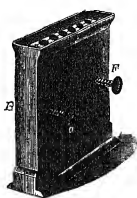


Fig. 108 Höllensteinform



Fig. 104 Eine Hälfte der Höllensteinform

in der oben angegebenen Weise eine angemessene Menge Silbernitrat. Sobald die Masse ruhig fließt, ruht man mit einem erwärmten Glasstabe um, wärmt auch den Ausguss des Porzellankasseroles an und gießt nun ohne Verzug in die etwa 50° C warme Form aus und zwar füllt man jeden Kanal für sich vollständig an, sodass am Schluss des Gießens an jeder Stange ein Gusszapfen ansetzt, auch wohl mehrere Stangen miteinander zusammenhängen. Sobald die Form völlig erkaltet ist ($\frac{1}{2}$ —1 Stunde), schraubt man die beiden Hälften auseinander und stößt mit Hilfe eines Stückchens Glasrohr die Stäbchen aus den Kanälen saftig auf einen Porzellanteller. Die Gusszapfen (dicken Köpfe) der Stangen schlägt man mit einem Mörserspitzill aus Porcellan von den Stangen ab und bringt letztere sogleich in die Aufbewahrungsgefäße. Die sich ergebenden Reste (Gusszapfen etc.) verwendet man sofort zu einer neuen Schmelzung. Am zweckmäßigsten arbeitet man mit zwei Formen, dann ist die eine in der Regel gebrauchsfertig, wenn die andere gefüllt ist. — Um einen Höllenstein zu gewinnen, welcher im Verlaufe der Aufbewahrung nicht grau werden soll, ist es nöthig, bei den vorstehend beschriebenen Operationen das Hinzutreten von Staub und Schwefelwasserstoff durchaus zu vermeiden. Man arbeite also an einem staubfreien Orte, fasse das Silbernitrat nicht mit den Fingern oder mit Handschuhen an und lasse auch die Salzlösungen nicht unnöthig herumstehen, sondern beschleunige alle Operationen nach Möglichkeit.

Eigenschaften. Farblose, trockene und nicht hygroskopische, auch nicht matte etwa Federkiel dicke Stäbchen, welche auf dem Bruche nicht körnig sind, sondern ein radiales, krystallinisches Gefüge zeigen. Der Geschmack ist scharf metallisch bitter. In Berührung mit organischen Stoffen schwarzen sich die Stäbchen unter dem Einflusse des Lichtes, natürlich erfolgt Bräunung oder Schwarzung auch durch Schwefelwasserstoff. Die Stäbchen haben keine besondere Festigkeit, sondern brechen leicht ab. 8 weiter unten im übrigen besitzt der Höllenstein die namlichen physikalischen und chemischen Eigenschaften wie das krystallisirte Silbernitrat.

Aufbewahrung und Dispensation. Der weisse Höllenstein wird ebenso wenig wie das krystallisirte Silbernitrat am Lichte grau, wenn er vor Staub und Schwefelwasserstoff geschützt wird. Hieraus ergibt sich ohne weiteres, dass er vor Staub und Schwefelwasserstoff geschützt aufzubewahren ist. Ausserdem geschieht die Aufbewahrung vorsichtig, zweckmässig auch unter Lichtschutz.

Prüfung. Höllenstein soll reines Silbernitrat sein. Von Verunreinigungen kommen vor Silberchlorid, Kupferniträt, Wismuthniträt, Bleiniträt, Zinkniträt, Kaliumniträt. Alle diese werden durch folgende drei Proben erkannt. Man bereitet sich eine Auflösung von 1 g Silbernitrat in 5 ccm destillirtem Wasser. Diese muss vollständig klar und neutral sein.

1) 1 cem dieser Lösung versetzt man mit 15 cem absolutem Weingeist. Eine kristallinische Abscheidung, welche nicht nach wenigen Minuten von selbst verschwindet, deutet auf Kalisalpeter, eine weisse Trübung auf Chlorsilber. 2) 1 cem dieser Lösung werde mit 5 cem Ammoniakflüssigkeit versetzt. Man muss eine klare und ungefarbte Flüssigkeit erhalten. Blaufärbung zeigt Kupfer an, eine weisse Trübung deutet auf Wismuth oder Blei. 3) 1 cem dieser Lösung verdünnt man mit 20 cem Wasser, fällt alsdann das Silber durch Zugabe einiger Tropfen Salzsäure an, schüttelt bis zum Zusammenballen, filtrirt und verdampft das Filtrat in einem Glasschälchen. Es darf alsdann kein nichtflüchtiger Rückstand hinterbleiben. Hinterbleibt ein solcher, so ist er nach dem gewöhnlichen Gange der Analyse zu untersuchen. 4) Zu einer Auflösung von 0,1 g Kaliumjodid in 10 cem Wasser, welcher etwas Starkelösung und einige Tropfen verdünnter Schwefelsäure zugesetzt sind, bringt man einige Tropfen der vorerwähnten Lösung. Als bald auftretende Blaufärbung zeigt Silbernitrit an.

Glaubt man Ursache zu haben, eine Verunreinigung oder Verfälschung des Silbernitrats vermuthen zu sollen, so führt man die Probe 3 quantitativ aus, d. h. man bestimmt das Silber als Chlorsilber und im Filtrat die vorhandenen Fremdsubstanzen. — Die Prüfung auf Blei wird gewöhnlich in der wässrigen Lösung durch Schwefelsäure ausgeführt. Man hute sich, hierbei etwa ausfallendes Silbersulfat, welches schwer löslich ist, für Bleisulfat zu halten, ein Irrthum, welcher schon recht häufig vorgekommen ist und zu haslichen Weiterungen geführt hat.

Anwendung. Silbernitrat verbindet sich mit Eiweiss zu unlöslichem Silberalbuminat, wirkt daher in concentrirter Lösung und in Substanz ätzend. Die Aetzung erstreckt sich aber nur auf die mit dem Silbernitrat direkt in Berührung kommenden Parthien. In verdünnter Lösung wirkt es adstringirend, sekretionsbeschränkend, entzündungswidrig. Man giebt es innerlich in Lösung oder in Pillen bei Krankheiten des Magens und des Darmes, auch bei nervösen Erkrankungen (Epilepsie). Der dauernde Gebrauch von Silber salzen hat zur Folge, dass durch Ablagerung von metallischem Silber sich eine nicht mehr schwindende Grau-Bläufärbung der Haut, des Zahnfleisches und des Gaumens einstellt, welche „Argyria“ genannt wird. Pillen, welche Silbernitrat enthalten, werden zweckmässig mit Bolus bereitet. Gegenmittel bei Vergiftungen ist Kochsalz. Höchstgaben *pro dosi* 0,08 g, *pro die* 0,2 g (Germ. Helv.).

III † Argentum nitricum cum Kalio nitrico (Aust. Germ. Helv.) **Argenti et Potassii Nitratis** **Argenti Nitratis dilutus** (U-St.) **Argenti Nitratis mitigatus** (Brit.) **Lapis infernalis mitigatus seu nitratus** **Lapis causticus Desmarres**. **Bacilla Barral**. **Barral'sche Stifte**. Die nachfolgenden Pharmakopen (Brit. Austr. Germ. Helv. U-St.) lassen eine Mischung von 1 Th. Silbernitrat mit 2 Th. Kaliumnitrat schmelzen und in Stäbchenform bringen. Das Präparat enthält somit 33,3 Proc. Silbernitrat. Die Stäbchen sind porcellanartig, hart, auf dem Bruche körnig ohne radial-kristallinische Struktur und neigen sehr zum Grau- bezw. Schwarzwerden, sind daher vor Licht und Staub besonders gut zu schützen. Sie brechen weniger leicht als Stäbchen von reinem Silbernitrat.

Prüfung. Wird 1 g des Präparates in 10 cem Wasser gelöst und mit 20 cem $\frac{1}{10}$ Normal-Natriumchloridlösung und 10 Tropfen Kaliumchromatatlösung versetzt, so darf nur 0,5 bis 1,0 cem $\frac{1}{10}$ Normal-Silbernitratlösung bis zur dauernden Röthung der Flüssigkeit verbraucht werden.

† **Argentum nitricum fusum** (Helv.) **Argenti Nitratis induratus** (Brit.) wird durch Schmelzen einer Mischung von 95 Th. Silbernitrat und 5 Th. Kaliumnitrat bereitet.

† **Crayons d'Azotate d'argent mitigé** werden aus einer Mischung von 90 Th. Silbernitrat und 10 Th. Kaliumnitrat hergestellt (Gall.).

IV † Argentum nitricum cum Argento chlorato (Ergänz.) **Argenti Nitratis fusi** (U-St.) Silberchloridhaltiges Silbernitrat. **Moulded Silver Nitrates**.

1) Nach Ergänzb. werden 100 Th. zerriebenes Silbernitrat mit 10 Th. Salzsäure (1,123 spec. Gew.) gemischt, die Mischung in einer Porcellanschale eingedampft, vorsichtig geschmolzen und in Stäbchenform gegossen. Enthält etwa 10 Proc. Silberchlorid.

2) Nach U-St. werden 100 Th Silbernatrat mit 4 Th Salzsäure (1,168 spec Gew) in gleicher Weise behandelt Das Präparat enthält rund 5 Proe Silberchlorid

Weisse oder grauweisse, harte feste Stäbchen von körnigem Bruche Sie brechen nicht leicht ab und sind so hart, dass sie sich mit dem Messer spitzen lassen, daher besonders zum Ätzen in Körperhöhlen

Sel Clément ist ein mit etwa 20 Proe Natrium- und Magnesiumnitrat zusammengeschmolzenes Silbernitrat Es wird lediglich in der Photographie gebraucht

Unauslöschliche Tinte für Wäsche. Lösung A Silbernitrat 5,0, Ammoniakflüssigkeit 10,0 Lösung B Natriumkarbonat krystall 7,0, Arabisches Gummi 5,0, destill Wasser 12,0 Man giesst A in B ein und erhitzt die Mischung, bis sie braunschwarz ist Man schreibt mit einer Stahlfeder auf das gestärkte und gebügelte Gewebe und überführt die Schrift nach dem Trocknen mit einem heissen Bügeleisen

Silberflecken-Vertilgung Aus ungefärbten Zeugstoffen entfernt man diese am zweckmässigsten, indem man die Flecken mit einer wässrigen Lösung von Kaliumcyanid befeuchtet solange liegen lässt, bis Auflösung erfolgt ist, alsdann mit Wasser gut durchspült Oder man betupft die Flecken zunächst mit einer Lösung von Kaliumjodid und reibt sie dann mit einer Lösung von Natriumthiosulfat

Flecken auf der Haut betupft man mit Jodtinktur und reibt sie alsdann mit Natriumthiosulfatlösung ab

Aqua Aethiopica
Eau éthiopique ou égyptienne. Eau de la Chine Eau grecque
Rp Argenti nitridi 2,0
Aqua Rosae 80,0
Liquoris Hydnargyri nitridi oxydati 10,0
Spiritus odorati 5,0
Zum Schwärzen der Haare, letztere wöchentlich 3 Mal mit einer Bürste zu benetzen Giftig!

Bacilla ophthalmica GRAEFE.
GRAEFE'sche Augentropfen
Rp Argenti nitridi pulv 5,0
Capri salutaris pulv 10,0
Aqua destillatae q s

Zu Subjeken anzuwenden

Cereoli Argenti nitridi
(Münch Nosokom.-Vorschr)
Rp Argenti nitridi 0,07
Olei Cacao rasp 4,0
Gummi arabici 2,0
Glycerini 0,5

Piant cum aqua cereoli 4 cm lang und 3 cm dick

Pilulae Argenti nitridi
(Münch Nosokom.-Vorschr)
Rp Argenti nitridi 0,1
Boli albae 1,0

Piant cum aqua pilulae 10, conspersiondas bolo

Insectio Argenti nitridi
(Münch Nosokom.-Vorschr)
Rp Argenti nitridi 0,1
Aqua destillatae 80,0

Unguentum Argenti nitridi compositum
(Hamb. Vorschr)

Rp Argenti nitridi subti pulv 5,0
Zinci oxydati 10,0
Balsami peruviani 10,0
Adipis 80,0

Collyrium Argenti nitridi
Rp Argenti nitridi 0,05
Aqua destillatae 25,0

Augenwasser

Collyrium neonatorum.
Rp Argenti nitridi 0,1
Aqua destillatae 25,0
Glycerini 5,0

Augenwasser Bei Augenblennorrhoe der Neugeborenen täglich 3 mal in die Augenlidspalte einzustreichen Auch prophylaktisch unmittelbar nach der Geburt

Insectio antigonorrhoea.
Rp Argenti nitridi 0,25–0,5
Aqua destillata 100,0

Linamentum nigrum
Schwarze Charpie
Rp Argenti nitridi 5,0
Aqua destillatae 100,0
Linamenti 50,0

Die Charpie wird mit der Lösung getränkt dann auf Porcellantellern an einem warmen Orte getrocknet. Verbandmittel für aetzliche Wunden und Geschwüre (s S 373)

Pilulae antiepilepticae HENK
Rp Argenti nitridi 0,66
Opil puri 0,4
Extracti Conii 8,0
Succi Liquiritiae 2,0
Radici Liquiritiae q s

Piant pilulae 100 Täglich zweimal 2–3 Pillen.

Pilulae Argenti nitridi
(CHAMBER, VULPIAN, WONDERLICH)
Rp Argenti nitridi 1,0
Argillae albae 10,0
Aqua q s

Piant pilulae 100, argilla conspersiondas Täglich 1–3 Stück bei Tabes dorsalis

Pilulae contra gastrodyniam ulcerosam
FARRINGTON

Rp Argenti nitridi 0,85
Aqua destillatae gtt 6
Extracti Belladonnae 0,5
Olei Caryophyllorum 0,3
Extracti Gentianae 5,0
Radici Gentianae q s

Piant pilulae 120 Desinat täglich 2–3 Pillen bei Magengeschwür

Pulya inspersionis contra otorrhoeam

BONNAPONT
Rp Argenti nitridi subti pulv
Talcus veneti praeparati
Lycopodii aa 5,0

Zum Einblasen in den Gehörgang bei Otorrhoeis

Pulya inspiratoris WALDENHURD

Rp Argenti nitridi 0,1 (–0,5)
Aluminis usti 5,0

Zum Einblasen in Pharynx oder Larynx bei Ulcerationen beider

Unguentum antigonorrhoeum CASPER.		Unguentum Argenti nitrici MACDONALD	
Rp	Argenti nitrici 1,0—1,5	Rp	Argenti nitrici 1,0
	Aquae destillatae 1,0—1,5		Aquae destillatae gutt. XV
	Adipis suilli 80,0		Adipis suilli 10,0
	Olei Olivarum 20,0	Bei Gonorrhoe mittels Bougies in die Harnröhre einzuführen	
Bei chronischer Gonorrhoe Die Salbe wird auf canüllirte Bougies gestrichen, welche 10—20 Minuten in der Urethra liegen bleiben.		Unguentum capitis denigrans	
Unguentum Argenti nitrici compositum FRICKE		Rp	Argenti nitrici 1,0
Rp	Argenti nitrici 1,0		Ammonii carbonis 1,5
	Balsami Peruviani 5,0		Aquae Rosae gutt. XX
	Unguenti Zinci 90,0		Unguenti pomadini 80,0
Zum Verbands syphilitischer Geschwüre und anderer schlecht eiternder Wunden		Zwei Schwärzen des Haupt- und Bathhaars zweimal wöchentlich aufzutragen	
Unguentum Argenti nitrici GRAEFE		Vot Linimentum ad contusiones recentes	
Unguentum ophthalmicum GOUTHREI.		Rp	Argenti nitrici 5,0
GRAEFE GOUTHREI'sche Salbe			Aquae destillatae 100,0
Rp	Argenti nitrici pulv. 0,5		Olei Lini 200,0
	Adipis suilli 10,0		Liquoris Ammonii caustici 5,0
	Liquoris Plumbi subacetici gutt. X.	Fist. Linimentum Zum Bestreichen frischer Verbrennungen und Brandwunden.	

Haarfärbemittel. Diese bestehen meist aus zwei Präparaten einer ammoniakalischen Silberlösung, welche auf das Haar aufgetragen wird, und einem Reduktions- oder Schwefelungsmittel, welches die Bildung von reducirtem Silber oder von Schwefelsilber veranlasst

I. Lösung A Silbernitrat 1,0, destill. Wasser 10,0 **Lösung B** Schwefelleber 8,0, Wasser 80,0 Das Haar wird zunächst gewaschen und getrocknet, dann mit **Lösung A** und nach einigen Minuten mit **Lösung B** befeuchtet. Man wartet noch 2 Minuten und wäscht nun mit Wasser nach. Es empfiehlt sich, Versuche an einem Kammerfellen zu machen. Wird eine schwächere Silberlösung verwendet, so erhält man braune, mit stärkerer Silberlösung schwarze Töne.

II. Lösung A Pyrogallussäure 7,5, Spiritus 60,0, Wasser 800,0 Wird zuerst angewendet. **Lösung B** Silbernitrat 7,5, Ammoniakflüssigkeit 15,0, Wasser 45,0 Gebrauch wie bei I.

III. Schwarz **Lösung A** Pyrogallussäure 2,0, Rektifizierter Holzessig 25,0, Spiritus 65,0, Eau de Cologne 10,0 **Lösung B** Ammoniakalische Silberlösung wie bei II.

IV. Braun Silbernitrat 80, kryst. Kupfersulfat 20, Citronensäure 20,0, destill. Wasser 950,0, Ammoniakflüssigkeit q. s., bis der entstehende Niederschlag grade wieder verschwunden ist. Direkt aufzutragen.

V. Blond Silbernitrat 10,0, Kupfersulfat 15,0, Citronensäure 20,0, dest. Wasser 950,0, Ammoniakflüssigkeit wie bei IV. Direkt aufzutragen.

Silbernitrat-Lösung, ammoniakalische. Man löst 1 g Silbernitrat in 20 ccm Wasser und setzt tropfenweise so lange Ammoniakflüssigkeit hinzu, bis der zunächst entstandene Niederschlag fast völlig wieder gelöst ist. Dann lässt man absetzen, filtrirt und bewahrt vor Licht geschützt auf (U-St.) Reagens auf arsenige Säure u. s. w.

Argentum oxydatum.

† **Argentum oxydatum** Argenti Oxidum (Brit. U-St.) Silberoxyd. Oxide d'argent Silver oxide. Ag₂O. Mol. Gew. = 232.

Darstellung Man löst 10 Th Silbernitrat in 100 Th destillirtem Wasser und tröpfelt diese Lösung in 1500 Th frisch bereitetes Kalkwasser unter Umrühren ein. Der entstehende braunschwarze Niederschlag wird zuerst durch Dekanthiren, schliesslich auf einem Filter mehrmals ausgewaschen, dann auf porösen Unterlagen bei mittlerer Wärme getrocknet (Brit.)

Vorsicht. Man beachte, dass weder die Silbernitratlösung noch das Kalkwasser Ammoniak enthalten darf, weil sich sonst das ausserordentlich gefährliche Knallsilber bilden kann.

Eigenschaften. Frisch gefällt ein bräunlich grauer Niederschlag, nach dem Trocknen ein fast schwarzes, spec. schweres Pulver von metallischem Geschmack, in etwa 8000 Th Wasser löslich und ihm alkalische Reaktion ertheilend. Im feuchten Zustande zieht es aus der Luft Kohlensäure an. Durch Einwirkung von Licht wird es reducirt,

ebenso zerfällt es bei 250—300° C in Silber und Sauerstoff Wird es mit leicht oxydierbaren bzw brennbaren Substanzen (Schwefelantimon, Schwefelarsen, Schwefelmilch, amorphem Phosphor, Gerbsäure) zusammengerieben, so kann Entzündung erfolgen

Aufbewahrung Vorsichtig, vor Licht, Staub und Ammoniak geschützt in trockenen Gefäßen Für die Darstellung von Pillen reibe man es im Morser zunächst mit einigen Tropfen Wasser an

Prüfung 1) Werden 0,5 g Silberoxyd im Porcellantiegel geglüht, so sollen 0,465 g metallisches Silber (93,1 Proc) hinterbleiben 2) In Salpetersäure löse es sich ohne Entwicklung von Kohlensäure auf, die Lösung sei farblos und von der Reinheit des Silbernitrates

Anwendung Wegen des Fehlens einer Aetzwirkung wird Silberoxyd in Amerika und England dem Silbernitrat vorgezogen Innerlich in Gaben von 0,005—0,05 g drei bis viermal täglich in Pillen und Pulvern bei Syphilis, Epilepsie, Chorea, Diarrhöen, Uterusblutungen, Uteruskolikern Höchstgaben *pro dosi* 0,015 g, *pro die* 0,05 g

Pillulae Argenti oxydati		Pillulae Argenti oxydati cum Nuce vomicae Cox	
Rp	Argenti oxydati 1,0	Rp	Argenti oxydati 1,0 (I)
	Opil pulverati 0,1		Semina Strychni 2,0
	Boli albae 7,5		Extracti Gentianae 6,0
Piant cum aqua pillulae 100 Dreimal täglich je eine Pille		Piant pillulae 40	
Pillulae Argenti oxydati Thewartz		Unguentum antisiphiliticum Sennae	
Rp	Argenti oxydati 1,0 (I)	Rp	Argenti oxydati 1,0
	Opil pulverati 0,1		Adipis sulfil 25,0
Conservae Rosarum			
Piant pillulae 20			

Argentum sulfuricum.

† Argentum sulfuricum Silbersulfat Schwefelsaures Silber. Sulfate d'argent Sulphate of silver Ag_2SO_4 . Mol Gew = 312.

Darstellung Eine Lösung von 10 Th Silbernitrat in 50 Th destillirtem Wasser wird unter Umrühren mit einer Lösung von 11 Th kryst reinem Natriumsulfat in 50 Th destillirtem Wasser vermischt Man läßt einige Stunden an einem kühlen, schattigen Orte stehen, sammelt das ausgeschiedene Salz auf einem Filter, wäscht es mit 50 Th eiskaltem Wasser, welche man in kleinen Antheilen zugebt, dann mit verdünntem Weingeist und läßt es auf porösen Unterlagen trocknen Ausbeute 6—6,5 Th

Eigenschaften Farblose, rhombische Krystalle, von neutraler Reaktion, in 200 Th kaltem oder 70 Th siedendem Wasser löslich Es ist, solange nicht Staub dazu tritt, nicht besonders lichtempfindlich, wird aber doch zweckmäßig vor Licht geschützt aufbewahrt

Prüfung 1) Es löse sich in 100 Th Wasser klar auf 2) 1 g gebe bei der Bestimmung 0,9198 g Silberchlorid Vergl S 368

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt

Anwendung. Als chemisches Reagens, namentlich in der präparativen Chemie

Argenti salia varia.

† Argentaminum. Argentamin. Aethylendiaminsilberphosphat. Man mischt 10 Th Aethylendiamin mit 100 Th Wasser und löst in dieser Lösung 10 Th Silberphosphat auf — Farblose, alkalisch reagirende Flüssigkeit, welche weder mit Kochsalz — noch mit Erweiss enthaltenden Flüssigkeiten Niederschläge giebt Wird am Lichte zersetzt Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren Gegen Gonorrhoe zu Einspritzungen in die urethra anterior in Verdünnung 1 5000, in die urethra posterior 1 1000 Nicht ohne Reizerscheinungen

† **Argoninum** Argentum-Casein Argentum Natrio-caseinum Zur Darstellung versetzt man eine Lösung von Casein Natrium (s. Casein) mit Silbernitratlösung und fällt die so entstandene Mischung mit Alkohol. Der erhaltene Niederschlag wird mit verdünntem Weingeist gewaschen und getrocknet. Enthält etwa 4 Proc Ag

Eigenschaften. Feines weisses Pulver, in heissem Wasser leicht, in kaltem Wasser schwer löslich. Zur Auflösung schüttelt man das Präparat zuerst mit einem Theile des vorgeschriebenen Wassers in der Kälte an, giesst den Rest des Wassers in heissem Zustande zu und schüttelt bis zur Auflösung. Die erzielte Lösung giesst man durch Glaswolle. Es lassen sich 10procentige Lösungen darstellen. Durch Säuren wird das Argonin in seine Bestandtheile gespalten. Eiweiss wird durch Argonin nicht gefällt, mit Kochsalzlösung entsteht kein Niederschlag. Uebergiesst man es mit Schwefelwasserstoffwasser, so bleibt es faßlos, auf weiteren Zusatz von Ammoniak erfolgt Auflösung unter Braunfärbung.

Prüfung 1) Es braune feuchtes Carcuma-Papier nicht, enthalte also kein freies Alkali. 2) Schichtet man die wässrige Lösung über eine Auflösung von Diphenylamin in konc. Schwefelsäure, so soll Blaufärbung nicht eintreten (Salpetersäure).

Aufbewahrung. Vorsicht und vor Licht geschützt.

Anwendung. Als nicht ätzendes Antisepticum empfohlen. Die 1,5 bis 3procentige wässrige Lösung zu Injektionen gegen Gonorrhoe.

† **Argentum chinaseptolicum** Oxychinolinsulfosaures Silber. Argentol.
 $C_6H_5N(OH)SO_3Ag$ Mol. Gew. = 332

Wird fabrikmässig durch Umsetzung der Lösungen von oxychinolinsulfosaurem Natrium mit Silbernitrat dargestellt.

Ein gelbliches, fast geruchloses, in kaltem Wasser, in Alkohol und Aether schwer, in heissem Wasser etwas leichter lösliches Pulver. Erhitzt man das Pulver längere Zeit mit Wasser, so wird Silber in höchst feiner Vertheilung abgespalten und kann mit Hilfe eines Glasstabes zu glänzenden Blättchen gerieben werden. Die wässrige Lösung wird durch Ferrochlorid blaugrün gefärbt. Der Silbergehalt beträgt 32,5 Proc.

Angewendet als Streupulver und Salben für Wunden, Granulationen, Hautkrankheiten. Bei Gonorrhoe Anreibungen von 1 300–1000, mit Hilfe von etwas Gummischleim bereitet. Vor Licht geschützt, vorsichtig aufzubewahren.

† **Protargolum** Protargol. Eine Verbindung des Silbers mit einem Eiweisskörper, vermuthlich einer Albumose (Somatose ?). Ueber die Darstellung löslicher Silber-Proteinverbindungen liegen bisher folgende Angaben vor. Die Niederschläge, welche entstehen durch Behandlung von Proteinsubstanzen (Eieralbumin, Serumalbumin, Pflanzenalbumin, Albumosen, Peptonen), mit Silbersalzen, werden mit Lösungen von Albumosen behandelt. Die neuen, löslichen Silberverbindungen werden entweder durch Eindampfen oder durch Zusatz von Alkohol abgeschieden. An Stelle der Proteinsubstanzen können Derivate derselben, z. B. das künstliche Methylenderivat angewendet werden. Engl. Patent 18478.

Staubfreies, hellgelbes Pulver, von schwach metallischem Geschmack, in Wasser leicht löslich, sogar 1+1. Die Lösungen sind braun gefärbt und angeblich neutral, thatsächlich aber schwach sauer oder schwach alkalisch. Die letztere Reaktion ist vorzuziehen. Die wässrige Lösung wird weder durch Alkalien noch durch Schwefelalkaliden, Kochsalz oder Eiweiss gefällt. Salzsäure fällt zwar einen Niederschlag, doch besteht dieser angeblich (?) aus Protargol und löst sich beim Erwärmen wieder auf. In der Lösung erzeugt dagegen Pikrinsäure einen gelben Niederschlag. Versetzt man die Lösung mit einem Ueberschuss von Natronlauge und setzt alsdann tropfenweise Kupfersulfatlösung hinzu, so tritt Violettfärbung auf (Buret Reaktion, auf Pepton hinweisend). Der Gehalt an metallischem Silber beträgt 8 Proc und ist durch Versuchen des Präparates zu bestimmen.

Das Protargol ist vorsichtig und vor Licht und Feuchtigkeit geschützt aufzubewahren, die Lösungen, welche wie diejenigen des Argonins zu bereiten sind, bedürfen gleichfalls des Lichtschutzes, indessen ist die Angabe, dass sie sich am Lichte schnell

verändern, nach unseren Versuchen unzutreffend Sauer reagierende Lösungen können reizend wirken

Dem Protargol werden bactericide Eigenschaften in hohem Grade nachgerühmt Da es mit Eiweiss keine unlösliche Verbindung eingeht, kann es auch in tiefere Schichten wirken Man wendet die 0,25 bis 2,0 procentige Lösung bei der acuten Gonorrhoe der Männer an Bei Urethritis der Frauen werden noch 5 bis 10 proc Lösungen ohne Reizerscheinungen getragen

† **Argentum phenylosulfuricum** Phenolsulfosaures (Carbolsulfosaures) Silber.
 $C_6H_4(OH)SO_3Ag$ Mol. Gew. = 281.

Darstellung. Es werden 537 Th paraphenolsulfosaures Baryum in 2000 Th Wasser gelöst und mit einer Menge verdünnter Schwefelsäure versetzt, welche genau 98 Th Schwefelsäurehydrat entspricht Nach völligem Absetzen wird je eine Probe der klaren Flüssigkeit einerseits durch Zusatz von Schwefelsäure auf Baryumverbindungen, andererseits auf Schwefelsäure geprüft Fällt eine der Proben positiv aus, so entfernt man den Ueberschuss durch tropfenweises Zusetzen von verdünnter Schwefelsäure bez von Baryumsulfophenylat, von dem man etwas zurückbehalten hatte Nach dem Filtriren dampft man zur Sirupdicke ein Den Sirup versetzt man mit der gleichen Menge Wasser, erwärmt im Wasserbade und setzt unter Lichtabschluss soviel Silbercarbonat hinzu, bis kein Aufbrausen mehr erfolgt Dann wird filtrirt, die Lösung bei mässiger Wärme verdunstet und zum Krystallisiren gebracht (Lichtabschluss!) Vergl S 87

Eigenschaften. Farblose, feine prismatische Nadeln, geruchlos, von metallischem Geschmack Löslich in 3 Th Wasser oder in 80 Th Weingeist, in Aether, Schwefelkohlenstoff und Chloroform unlöslich Zersetzen sich bei Lichtzutritt, auch beim Erhitzen auf 120° C unter Auftreten von Phenol, Annahme bräunlicher Färbung und Bildung von Silbersulfid Beim stärkeren Erhitzen hinterbleibt metallisches Silber

Die wässrige Lösung ist neutral, in derselben entsteht durch Kalilauge schwarzer Niederschlag, durch Ammoniak keine Fällung Chloride und Salzsäure geben weisses Silberchlorid, Ferrisalze erzeugen Violettfärbung, die durch Mineralsäuren verschwindet

Prüfung. Die wässrige Lösung sei neutral und werde weder durch Baryumchloridlösung (Schwefelsäure) noch durch verdünnte Schwefelsäure (Baryumsalze) getrübt Durch Aether lasse sich aus dem trocknen Salze kein Phenol extrahiren

Anwendung. Als Antisepticum in der Wundbehandlung (Zanardi)

Aristolum.

Unter dieser Gesamtüberschrift sollen die Glieder der Gruppe der jodirten Phenole zusammengefasst werden, welche als Ersatzmittel des Jodoforms eingeführt worden sind

I † **Aristolum** (Ergänz.) **Dijododithymol** (Gall) **Dithymoldjodid**. Anisdallu. Thymolol $C_{10}H_{14}J_2O_2$. Mol Gew. = 550. DRP 49739

Darstellung. Man reibt 60 g Jod und 80 g Kaliumjodid im Porcellanmörser unter Zusatz kleiner Mengen Wasser an und bereitet so eine Jodlösung von 300 cem Andererseits löst man 16 g Natronhydrat in etwas Wasser, löst darin 15 g Thymol auf und füllt diese Lösung gleichfalls zu 300 cem auf Dann trägt man unter Umrühren die Jodlösung in die alkalische Thymolösung ein Der entstandene bräunliche Niederschlag wird mit CH_3 , CH_3 , 1—1,5 Liter Wasser gewaschen, alsdann bei 40—50° C getrocknet (Gall)



Eigenschaften Ein hellchokoladenfarbiges Pulver, fast ohne Geruch und Geschmack, unlöslich in Wasser und in Glycerin, schwer löslich in Alkohol, leichtlöslich in Aether und in Chloroform, auch in fetten Oelen und in Vaseline löslich Beim Erhitzen für sich oder mit conc Schwefelsäure wird es unter Entwickelung violetter Joddämpfe zerstört

Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist es ein Dithymol, in welchem die Wasserstoff Atome der Hydroxyl-Gruppen durch Jod ersetzt sind Der Jodgehalt beträgt 46,1 Proc.

Prüfung. 1) Es färbt beim Aufstreuen auf feuchtes rothes Lackmuspapier dieses nicht blau (freies Alkali) 2) 0,5 g verbrennen im Porcellantiegel ohne einen Rückstand zu hinterlassen 3) Werden 0,5 g mit 10 ccm Wasser kurze Zeit durchgeschüttelt, so darf das Filtrat nach Zusatz von Salpetersäure durch Silbernitrat nur opalisirend getrübt werden (Lösliche Jodide, z B KJ, auch Jodwasserstoff)

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt, an einem kühlen Orte

Anwendung. Es besitzt zwar in Pulver- oder Salbenform keine antibakteriellen Eigenschaften, indessen befördert es Granulation und Vernaubung Bei gewissen Hautkrankheiten Psoriasis, Lupus, syphilitischen Processen, gilt es als Specificum Man benutzt es als Ersatz des Jodoforms in Pulverform, ferner in Form von Salben, auch in Aether und Collodium gelöst Diese Lösungen sind ohne Erwärmung zu bereiten

Sozoborol (Sozoboral). Mischung von Aristol, Sozodol- und Borsäure Salzen, Schnupfenmittel

II. † Euophenium Euophen. Isobutylorthokresoljodid. $C_{12}H_{18}O_2J$. Mol. Gew. = 452 Wird in gleicher Weise wie das Aristol durch Einwirkung einer Lösung von Jod-Jodkalium auf eine alkalische Lösung von Isobutylorthokresol dargestellt Konstitutionsformel $C_6H_5(OCH_2)C_2H_5 - C_6H_5 - C_6H_5(CH_2)OJ$

Ein feines gelbes, in Wasser unlösliches Pulver, löslich in Alkohol, Aether, Chloroform und fetten Oelen Im trockenen Zustande beständig, mit Wasser befeuchtet spaltet es Jod ab unter Bildung einer löslichen organischen Jodverbindung Auch durch Aetzalkalien und Alkalikarbonate wird Jod abgespalten Der Jodgehalt beträgt 23,1 Proc

Euophen-Mull 1 m Verband-Mull wird mit einer Lösung von 8–8 g Euophen in 80 g Spiritus und 100 g Glycerin imprägnirt

Prüfung. Wie unter Aristol, nur fällt die Prüfung sub 3 weg, wegen der leichten Abspaltbarkeit des Jods

Aufbewahrung Vorsichtig und vor Licht geschützt

Anwendung. Es besitzt wegen der leichten Abspaltbarkeit von Jod antibakterielle Eigenschaften und wird als Jodoform Ersatz empfohlen Zusatz von Stärke-Pulver (Amylum) zu Streupulvern ist wegen der Jodabspaltung zu vermeiden

† Carvacrolum iodatum Carvacroljodid. Jodocrol. $C_{12}H_{18}OJ$. Mol. Gew. = 312. Wird wie das Aristol durch Einwirkung einer Lösung von Jodjodkalium auf eine alkalische Lösung von Carvacrol erhalten

Gelbbraunes Pulver, unlöslich in Wasser, schwerlöslich in Alkohol, leichtlöslich in Aether, Ligroin, Chloroform und Olivenöl. Erweicht bei 50° C und schmilzt gegen 90° C zu einer braunlichen Flüssigkeit Bei höherem Erhitzen erfolgt Zersetzung unter Abspaltung von Jod Es ist ziemlich lichtbeständig und wird von schwefliger Säure nicht verändert

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt. **Anwendung** Als Ersatz des Jodoforms

Arnica.

Gattung der Compositae—Tubuliflorae—Senecioneae.

Arnica montana L (Wolverlei. Wolfsblume. Johannisblume. Falkkraut, Verfangkraut. St. Lucienkraut.) Heusch in einem grossen Theile Europas auf Bergwiesen Die Pflanze ist ein ausdauerndes Kraut mit schiefer Rhizom, von dessen Unterseite zahlreiche Wurzeln abgehen Stengel bis 60 cm hoch, drusig behaart Meist 4 grundständige Blätter und am Stengel zwei Paare schmalere Blätter, dieselben sind langlich, verkehrt-eiförmig, sitzend, ganzrandig, ziemlich steif, oberseits kurzhaarig, untermseits kahl Blüthenstand aufrecht oder etwas nickend Der glockenförmige Hüllkelch ist zweizeilig mit 20–24 lineallanzettlichen, zugespitzten, krautigen Blättchen, die äusseren aussen drusig,

kurzhaarig, purpurn berandet mit brauner Spitze. Blütenboden hochgewölbt, grubig und behaart. Das Körbchen enthält ungefähr 20 randständige, zehnnervige Zungenblüthen und zahlreiche, kürzere Scheibenblüthen, beide mit Pappus (Fig 105) Verwendung finden.

1 Die Blüthen Flores Arnicae (Germ. Helv. Austr. U-St.) Flores Allimae seu Plantaginis montanae. Arnikablüthen. Bergwurzelblumen. Gensblumen. Blüthen. Fleurs d'arnica. Capitule d'arnica (Gall.) Arnica flowers. Mountain Tobacco.



Fig 105 Blüthe von Arnica montana
a Scheibenblüthe b Standblüthe

Man benutzt entweder die ganzen Blütenkörbchen oder nur die vom Blütenboden und Hüllkelch befreiten Einzelblüthen (Germ. Helv.) Die Entfernung dieser Theile scheint ihren Grund zu haben in der früher verbreiteten Annahme, dass die häufig im Blütenboden lebenden Larven der Bohlflege *Trypeta arnicivora* L. die Ursache zuweilen beobachteter Vergiftungserscheinungen sind, welche man aber richtiger der rein mechanischen Wirkung von Pappushaaren, die bei unsorgfältig kolirten Aufgüssen in die Arznei gelangen, zuschreibt.

Die Blüthen sind von goldgelber Farbe und eigenthümlich aromatischem Geruch und Geschmack. Die Zungenblüthen sind 7–10nervig, vorn 3zählig, 4–6 mm breit, 3,5–5,0 cm lang, Fruchtknoten 5kantig behaart, Pappus haarförmig, Haar 5–8 mm lang.

An der Fruchtknotenwand befinden sich charakteristische Zwillingshaare, die in eine doppelte Spitze auslaufen, ferner in seiner Wand dendritisch verzweigte Seketräume, die mit einem dunklen Sekret erfüllt sind.

Bestandtheile 0,04–0,07 Proc. ätherisches Oel vom spec. Gew. 0,905–0,91, das Laurinsäure, Palmitinsäure und Paraffin enthält und in der Kälte erstarrt, ferner den als den wirksamen Bestandtheil betrachteten Bitterstoff Arnicin, Gerbstoff, Harz, gelben Farbstoff.

Verwechselungen Es kommen als solche öfter gelbblühende Compositen vor: *Anthemis tinctoria* L. Strahlblüthen 1,5 cm lang, 2,0 bis 2,5 cm breit, gelb, Receptaculum mit Spreublättern. Achaenen ohne Pappus.

Calendula officinalis L. Strahlblüthen 2,5 cm lang, 3–4 mm breit, 4nervig. Achaenen gross, gekrümmt, ohne Pappus.

Inula britannica L. Strahlblüthen 4nervig, 2 cm lang, 1,5 mm breit. Scheibenblüthen 4–5 mm lang. Receptaculum nackt. Alle Blüthen mit Pappus. 1894 zu 50% unter der Droge beobachtet.

Blüthenkörbchen von Cichoriaceen: alle Blüthen Zungenblüthen, Pappus gefiedert.

Einsammlung und Aufbewahrung. Die im Juni und Juli gesammelten Blütenkörbchen werden auf Horden schnell und gut getrocknet, von etwaigen Larven der Arnikafliege gereinigt, in Blechkästen aufbewahrt. 5 Th. frische Blüthen geben etwa 1 Th. trockene.

Anwendung. Die Wirkung ist ziemlich scharf. Auf die Haut wirken sie reizend und Brechen erregend, auf die Magenschleimhaut ebenfalls reizend, bewirken Uebelkeit, Erbrechen, Durchfall, Kopfschmerz. Auf das Nervensystem ist die Wirkung in kleinen Dosen erregend, in grossen depressirend. Harn- und Schweisssekretion soll vermehrt werden. Man verwendet sie bei Collaps, Typhus, Epilepsie, Lahmungen, Amaurose, chronischem Rheumatismus. Manche der Wirkungen mögen mechanische sein und den Pappushärchen zugeschrieben werden müssen.

2 Die Blätter Folia Arnicae, Feuilles d'arnica (Gall.)

Beschreibung of oben. Fast ohne Geruch, Geschmack etwas scharf und bitterlich.



Fig 106 Scheibenblüthe, vergrössert.
f Fruchtknoten
p Pappus
r Röhre der Blumenkrone
a Antheren
st Griffel mit Narben

3 Das Rhizom mit den Wurzeln **Rhizoma Arnicae** (Brit U St) **Radix Arnicae** (Ergb) **Racine d'arnica** (Gall)

Beschreibung Das schief in der Erde liegende Rhizom ist an der Spitze oft mehrköpfig, hien mit Stengel und Blattresten versehen, bis 10 cm lang, 5 mm dick, von der Unterseite gehen zahlreiche, 1 mm dicke, bis 10 cm lange Wurzeln ab. Es ist 10th-hobbraun, längsfurchig, schwachlich geringelt. Im Querschnitt lassen Rhizom und Wurzel schizogene Sekretgänge erkennen. Geruch schwach aromatisch, Geschmack scharf aromatisch-bitterlich.

Bestandtheile. Wahrscheinlich Arnicin und 0,5–1,0 Proc atherisches Oel vom spec Gew 0,99–1,00. Es dreht schwach links und enthält Isobuttersanrephlorol-ester, Thymohydrochinonmethyläther, Phlorolmethyläther.

Wirkung und Anwendung der der Blüthen analog, aber schwacher.

Verwechslungen kommen vor mit den unterirdischen Theilen von *Betonica officinalis* L, *Eupatorium cannabinum* L, *Fragaria vesca* L, *Succisa pratensis* L, *Geum urbanum* L, denen aber Sekretgänge fehlen.

Tinctura Arnicae Arnikatinktur, Engelkraut-, Simplex-, Wohlverleietinktur — *Tincture of Arnica* — *Teinture d'arnica* — Austr Arnikawurzel 80 Th, blüthen 20 Th, verd Weingeist 500 Th 8 Tage zu digerren. Brit Aus Arnikawurzel 50 g, Weingeist (70%) q s werden durch Verdrängung 1000 ccm Tinktur hergestellt. Germ Arnikablüthen 1 Th, verd Weingeist 10 Th Helvet Aus der frischen, blühenden Pflanze und Weingeist 33 durch 8tägiges Ausziehen. U-St Aus 100 g Wurzel werden mittelst einer Mischung von Weingeist 650 ccm und Wasser 850 ccm durch Verdrängung 1000 ccm Tinktur gewonnen. Aus 200 g Blüthen durch Perkolatation mit verd Alkohol 1000 ccm Tinktur. Gall Alcoolature d'arnica Aus 1000 g Blüthen und 1000 g Alkohol (80%) durch 10tägige Maceration eine Tinktur.

Teinture d'arnica (Gall) Aus 100 g Blüthen und 500 g Alkohol (80%) ebenso **Extractum Arnicae radiceis**. U-St 1000 g Wurzel werden mit verd Alkohol perkoltet und aus dem Perkolat ein Extrakt von Pillankonsistenz hergestellt.

Extractum Arnicae fluidum. U-St Aus 1000 g Wurzel durch Perkolatation mit verd Weingeist (Alk 750, Aq 250) 1000 ccm Extrakt.

Emplastrum Arnicae: Arnica Plaster. U-St Heftpflaster 67 Th, Arnica-extrakt 88 Th.

Emplastrum Arnicae. (Diet) Bleipflaster 90 g, Gummipflaster 10 g, atherisches Arnikaöl 1 Tropfen, Arnikatinktur 5 g.

Emplastrum Arnicae molle (Diet) Bleipflaster 60 g, Gummipflaster 10 g, Kamillenöl 80 g, atherisches Arnikaöl 1 Tropfen. In Blechdosen abzugeben.

Emplastrum Anglicum arnicatum, Arnikaklebstaffet, wird wie gewöhnlicher Klebstaffet hergestellt, nur setzt man den letzten Theilen Hausenblasenlösung vor dem Aufstrich Arnikatinktur zu.

Tisane de fleurs d'arnica. (Gall) Aus 4 g Flores Arnicae durch Infusion mit 1000 g Wasser zu bereiten.

Collemplastrum Arnicae (Diet) Kautschukpflasterkörper (siehe unter Kautschuk) 800 g wird nach und nach einer mit Harzöl 20 g, Aether 800 g angefeuchteten, gleichmassigen Pulvermischung aus Arnikablüthen 90 g, Sandarak 20 g, Salicylsäure 6 g zugerührt, die strichfertige Masse streicht man ohne Erwärmen messerrückendick auf unappretiertes Gewebe.

Colloidium Arnicae Arnika-Kollodium (Diet) Aethersche Arnikatinktur 80 Th, Kollodium 70 Th.

Gelatina Arnicae. Arnika-Gallerte, Arnika-Jelly (Diet) Weizenstärke 10 Th, Wasser 20 Th, wozu Aetzalkali 0,2 Th gelöst, Glycerin 100 Th erhitzt man zusammen bis zur Verkleisterung, fugt Arnikatinktur 15 Th hinzu und füllt sogleich in Zinntuben.

Glycerinum Arnicae. Arnika-Glycerin. (Diet) Arnikatinktur 50 Th, Glycerin 90 Th dampft man im Wasserbade auf 100 Th ein.

Gossypium arnicatum (20 proc) Arnika-Watte (Diet) Arnikatinktur 300 g, Glycerin 200 g, verd Weingeist 2500 g, man trinkt damit 1000 g Watte, presst bis zum Gewicht von 3000 g aus und trocknet. In Flaschen abzugeben.

Oleum Arnicae infusum (Diet) Arnikaöl Aus Arnikablüthen 100 Th, Kurkumapulver 10 Th, Ammoniakflüssigkeit 1 Th, Weingeist 100 Th, Olivenöl 1000 Th, wie **Oleum Hyoscyami** zu bereiten. Wird im Handverkauf als Arnika-Harzöl verlangt.

Sapo arnicatus (Diet) Ist Mollin mit 10 Proc Arnikatinktur.

Saponimentum Arnicae. Arnika-Opodeldok Man ersetzt bei Bereitung des gewöhnlichen Opodeldok etwa $\frac{1}{4}$ des Weingeistes durch Arnikatinktur und lässt die ätherischen Oele sowie das Ammoniak fort In braunen Gläsern abzugeben

Balneum Arnicae. Arnikabad (Diet) Arnikatinktur, Gereinigter Honig je 250 g Für ein Vollbad

Charta adhaesiva arnicata. Arnikapapier (Diet) Charta adhaesiva (s. dort) überpinselt man auf der Glanzseite mit einer Mischung von Arnikatinktur 85 Th, Benzoe-tinktur 10 Th, weissem Sirup 5 Th

Ajapolka ist die volksthümliche Bezeichnung für Tinct Arnicae cum Aqua Arnikatinktur, weisse verbesserte von APJAN BENNEWITZ ist destillirte Tinct Arnicae Conservateur für Haarleidende, von BULLIGN besteht aus Arnika, Glycerin, verd

Weingeist

DRESEL'S Nervenfluid. Ein mentholhaltiger Arnika Auszug
Eau de Notre-Dame des Neiges ist Tinct Arnicae e planta recente

EISEL'S Liniment ist Tinct Arnicae und Liniment ammoniat aa

Glycoarumien, ZELLER'S. Gegen Krebs und Tuberkulose Ein mit Honig versüßter

Arnika-Auszug

KLEMMOLIN, eine Tinktur aus Arnika, Pappelnknoten und Kiefernspitzen

KRAETKE'S Heilmittel gegen Nervenleiden u dgl bestehen aus 3 Flaschen ver-schieden gefärbter Arnikatinktur

Odontodol, amerikan Zahnmittel, enthält Cocain, Kirschchlorbeeröl, Arnikatinktur,

Loq Ammon acet

Reisetropfen des Pfarrers KNEIPP Arnika, Kamillen-, Wermuth-, Tausendgulden

Tinktur aa

TANZEN'S Mittel gegen Blutandrang ist Weinessig mit Arnika

Tinctura vulneraria Delhoux ist ein Auszug aus Arnika, Lavendel, Salbei etc

Vetorinische Balsam von MIZESKY enthält Arnikatinktur, Tolubalsam, Elemi und ätherische Oele

WEISSMANN'S Schlagwasser ist Tinctura Arnicae und Tinctura Kino 10 1 Neue-dinge auch Arnikatinktur mit Alkanna gefärbt

Oilum Arnicae florum. Arnikablüthenöl. Aus den Arnikablüthen gewinnt man durch Destillation mit Wasserdampf 0,04—0,07 Proc. ätherisches Oel von rothlich brauner Farbe und starkem, charakteristischen Arnikageruch Das Oel ist bei gewöhnlicher Temperatur von butterartiger Consistenz oder erstarrt wenigstens beim Abkühlen Spec Gew 0,906

Im Arnikablüthenöle sind wahrscheinlich die in den Blüthen von BARNER aufge-fundenen, mit Wasserdampf etwas flüchtigen Säuren, Laurin- und Palmitinsäure, sowie Paraffine enthalten

Oilum Arnicae rhizomatis. Arnikawurzelöl Das bei der Dampfdestillation der frisch getrockneten Arnikawurzel in einer Ausbeute von 0,5—1 Proc gewonnene Oel ist anfangs hellgelb und wird später dunkler Es hat einen rettighnlichen Geruch und einen scharfen, aromatischen Geschmack Spec Gewicht 0,990—1,00 Drehungswinkel (100 mm-Rohr) = $-1^{\circ}58'$

Arnikawurzelöl enthält nach SIEGL Isobuttersäurephoryl-ester, Thymohydrochinon-methylather sowie Phlorolmethylather In den Destillationswässern sind Spuren von Ameisensäure, ferner Isobuttersäure sowie eine höhere Säure (Baldrian- oder Angelicasäure) aufgefunden worden

Arsenum.

Arsenum Arsenium. Arsen. As = 75. Unter dem Namen „Arsen“ ist wissen-schaftlich nichts anderes zu verstehen als das Element Arsen Im gewöhnlichen Sprach-gebrauch ist man ziemlich inkonsequent und bezeichnet mit dem vorstehenden Namen auch Verbindungen dieses Elementes

Das Element Arsen ist ein stahlgrauer, glänzender, wenig harter aber spröder Körper, welcher sich an feuchter Luft bald mit einer schwärzlichen Haut überzieht Es krystallhart hexagonal in spitzen Rhomoedern vom spec Gewicht 5,73 und ist isomorph

mit Antimon und Tellur. Bei Luftabschluss erhitzt, verdampft es ohne zu schmelzen und sublimiert in kleinen glänzenden, rhomboëdrischen Krystallen. Arsendampf hat citronengelbe Farbe und verbreitet ekelhaften Knoblauchgeruch. An der Luft erhitzt, verbrennt es unter Verbreitung von Knoblauchgeruch mit bläulich-weißer Flamme zu Arsenigsäure, welche sublimiert. An feuchter Luft überzieht es sich mit einer schwärzlichen Haut (Arsensuboxyd), welche allmählich in Arsenigsäure übergeht. Es ist unlöslich in Wasser, Weingeist, Aether, Chloroform etc. Von concentrirter Schwefelsäure wird es beim Erhitzen, von mässig conc. Salpetersäure schon in der Kälte gelöst, bez. oxydirt. Es verbindet sich leicht mit Chlor, Brom, Jod, Schwefel und mit nascirendem Wasserstoff.

Ausser dem krystallisirten Arsen kennt man noch zwei allotrope Modifikationen:

a) Das amorphe schwarze Arsen, welches sich u. A. beim MARSH'schen Versuch als schwarze, glänzende Masse abscheidet; b) Das amorphe graue Arsen, welches bei dem gleichen Versuche ebenfalls auftritt. Beide amorphen Modifikationen haben das spec. Gewicht 4,71 bei 14° C. und gehen beim stärkeren Erhitzen in die krystallisirte Modifikation über.

I. †† Arsenum metallicum. Cobaltum. Näpfchenkobalt. Scherbenkobalt. Schwarzer Arsenik. Fliegenstein. Hierunter versteht man das im Handel vorkommende rohe metallische Arsen. Dieses ist entweder der natürlich aufgefunden und bergmännisch abgebaute Scherbenkobalt oder das Sublimationsprodukt aus Arsenkies (FeAsS oder $\text{Fe}_3\text{As}_2\text{S}_4$). Wird der Arsenkies, mit Eisen gemischt, der Sublimation unterworfen, so hinterbleibt Schwefeleisen, während das metallische Arsen sich verflüchtigt. Der natürlich vorkommende Scherbenkobalt ist verunreinigt durch Eisen, Nickel, Cobalt, Antimon, Silber, der durch Sublimation bereitete besonders durch Arsensulfid und Arsenigsäure.

Stahlgraue, metallglänzende, infolge Oxydation durch die Luft mehr oder weniger mattgraue oder -braune rhomboëdrische Krystalle und Krystallkonglomerate von den oben angegebenen Eigenschaften. Es kommt in der Pharmacie nicht zur Verwendung, wird nur gelegentlich im Handverkaufe als „Fliegenstein“ zur Bereitung von Fliegenwasser gefordert. Die Herstellung des letzteren beruht darauf, dass das metallische Arsen sich in Berührung mit Luft und Feuchtigkeit oberflächlich oxydirt. Es ist daher stets mit einer geringen Menge Arsensuboxyd und Arsenigsäure bedeckt. Man erhält also durch Abkochen des Steines mit Wasser stets eine mehr oder weniger dünne Lösung von Arsenigsäure und kann den Stein immer wieder aufs Neue benutzen.

Aufbewahrung. Mit Rücksicht auf seine leichte Ueberführung in Arsenigsäure in der Reihe der direkten Gifte neben den anderen Arsenikalien.

Abgabe. In Thonkruken verpackt, lediglich gegen Giftschein, versiegelt, mit der Signatur „Gift“, überhaupt unter den nämlichen Bedingungen wie der weisse Arsenik.

II. †† Acidum arsenicosum (Anstr. Germ. Helv.). Acidum arseniosum (Brit.). Acidum arsenosum (U-St.). Acide arsénieux (Gall.). Arsenige Säure. Arsentrioxyd. Weisser Arsenik. Arsenium album. Arsenious acid. White arsenic. As_2O_3 . Mol. Gew. = 198. (Homöopathisch = Gefsum).

Eigenschaften. Da der gepulverte Arsenik bisweilen durch Gips, Schwerspath und ähnliche Zusätze verfälscht ist, so empfiehlt es sich, zum Recepturgebrauche die arsenige Säure in Stücken vorrätig zu halten. Sind die Stücke durchscheinend glasartig, so bestehen sie aus der amorphen, sind sie porcellanartig, so bestehen sie aus der kry-

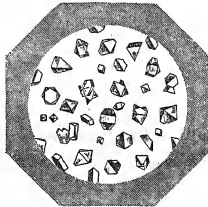


Fig. 107.

stallirten Modification Da die arsenige Säure unmittelbar nach der Beieitung im amorphen Zustande erhalten wird, die amorphe Modification allmählich aber in die krystallinische übergeht, so besteht die „arsenige Säure in Stücken“ zum Theil aus der amorphen, zum Theil aus der krystallinischen Modification Sie bildet specifisch schwere, weisse, auf dem Bruche glasartige, an der Oberfläche porcellanartig undmehrsichtige Stücke Das spec Gewicht der amorphen Modification ist 3,738, dasjenige der krystallinischen = 3,699 — Die amorphe Modification schmilzt zunächst und verflüchtigt sich gegen 200° C, die krystallinische Modification dagegen verflüchtigt sich, ohne vorher zu schmelzen Werden die Dämpfe der arsenigen Säure abgeköhlt, so verdichten sie sich zu regulären Oktaedern, welche unter dem Mikroskop leicht zu erkennen sind Auf Kohle erhitzt, wird sie zu metallischem Arsen reducirt, welches in Dampfform den charakteristischen, knoblauchartigen Geruch verbreitet

Arsenige Säure in Pulverform benetzt sich mit Wasser schwierig, so dass sie, mit Wasser übergossen, zunächst auf diesem schwimmt und erst nach der Benetzung zu Boden sinkt Die glasige (amorphe) Arsensäure wird von etwa 30 Th, die porcellanartige (krystallinische) Arsensäure von etwa 80 Th Wasser von mittlerer Temperatur gelöst Dieser Auflösungs Vorgang vollzieht sich indessen ausserordentlich langsam 12 Th siedendes Wasser lösen etwa 1 Th Arsensäure In Weingeist ist sie nur wenig, in absolutem Aether und Chloroform kaum löslich Grössere Mengen werden von Glycerin gelöst Leicht löslich ist sie ferner in Salzsäure, ferner in den Lösungen der stehenden und kohlensäuren Alkalien, mit denen sie die Salze der arsenigen bez metarsenigen Säure (Arsenite und Meta Arsenite) bildet

Erkennung Liegt Arsensäureanhydrid in Substanz vor, so charakterisirt sie sich auch in kleinen Mengen durch ihr hohes spec Gewicht Die Arsenpartikel liegen daher stets am Grunde von Flüssigkeiten Werden solche Partikelchen isolirt, abgewaschen und getrocknet, so kann man mit ihnen folgende Proben anstellen

1) Man erhitzt es im offenen Röhrchen, bis es sublimirt ist Das Mikroskop zeigt bei 50–100facher Vergrösserung die oben abgebildeten Oktaeder 2) Erhitzt man ein



Fig 108.

Körnchen vor dem Löthrohr auf Kohle, so verbreitet es charakteristischen Geruch nach Knoblauch 3) Man bringt ein Körnchen in das geschlossene Ende *a* eines Rohres aus schwer schmelzbarem Glase (Fig 108) und schiebt darüber einen Splinter frisch ausgeglühter

Holzkohle *b* Man erhitzt nun, indem man das Glühröhr horizontal hält, mittelst einer kleinen (1) Flamme zunächst nur den Kohlesplinter Wenn dieser glüht, so hält man das Röhrchen schräg in die Flamme, so dass der Kohlesplinter weiter glüht, gleichzeitig aber das Körnchen *a* zum Sublimiren gebracht wird Die über die glühende Kohle streichenden Dämpfe der Arsensäure werden zu metallischem Arsen reducirt, welches sich als glänzender, braunschwarzer Spiegel bei *c* ablagert Schneidet man das geschlossene Ende des Rohres *ab* und erhitzt den Spiegel, so verbreitet er Knoblauchgeruch und geht in Arsensäure über, welche als schwerer weisser Dampf entweicht und an den kalten Stellen des Rohres sich in Form von Oktaedern verdichtet 4) Erhitzt man ein Körnchen mit der 3–4fachen Menge trocknen Kalium- oder Natriumacetates im einseitig geschlossenen Glühröhr, so tritt der widerliche Geruch nach „Kakodyloxyd“ auf 5) Man löst ein Körnchen in warmer Salzsäure auf und fügt gesättigtes Schwefelwasserstoffwasser hinzu Es entsteht sogleich ein citronengelber Niederschlag

Eine wässrige Lösung der arsenigen Säure zeigt folgendes Verhalten 1) Sättigt man sie mit Schwefelwasserstoff, so nimmt sie nur gelbe Färbung an, erst nach Zusatz von Salzsäure entsteht durch Schwefelwasserstoff ein citronengelber Niederschlag von Arsentrisulfid, unlöslich in Salzsäure, leicht löslich in Ammoniak, Ammoniumcarbonat und Ammoniumsulfid, sowie stehenden und kohlensäuren Alkalien 2) Silbernitrat erzeugt nur eine weisse Trübung, neutralisirt man die Flüssigkeit vorsichtig mit Ammoniak, so entsteht ein gelber Niederschlag von Silberarsenit AsO_3Ag_3 , welcher in Ammoniak sowohl als auch in Salpetersäure leicht löslich ist 3) Kupfersulfat erzeugt in der neutralisirten Lösung einen gelbbraunen Niederschlag von Cupriarsenit $CuHASO_3$ 4) Erwärmt man eine mit Salzsäure versetzte Lösung auf einem blanken Kupferbleche, so entsteht auf diesem Arsenkupfer als stahlgrauer Fleck 5) Versetzt man die salzsäure Lösung mit dem 2–3fachen Volumen

Zinnchloridlösung (BETTENDORF's Reagens), so scheidet sich allmählich metallisches Arsen als braunschwarzer Niederschlag aus 6) Durch nascerenden Wasserstoff aus saurer Quelle (Zink + Salzsäure oder Schwefelsäure) wird Arsensäure leicht zu Arsenwasserstoff reduziert und im MARSH'schen Apparat nachgewiesen 7) Kalkwasser scheidet weisses Calciumarsenit ab, welches im Ueberschuss von Arsengehäurelösung, ferner in Ammoniumchlorid und in Mineralsäuren löslich ist 8) Durch Magnesiainmischung wird Arsensäure bei hinreichenden Mengen von Ammoniumchlorid nicht gefällt (Unterschied von Arsensäure)

Durch Oxydationsmittel kann die arsenige Säure ziemlich leicht in Arsensäure übergeführt werden Als Oxydationsmittel kommen in Betracht Chlor, Brom, Jod, Salpetersäure, Kaliumpermanganat, Mischungen von Kaliumchlorat + Salzsäure

Prüfung 1) Die für den Recepturgebrauch bestimmte Arsensäure stelle weisse Stücke dar, welche frei sind von gelben oder röthlichen Adern bez Stellen (Schwefelarsen) 2) Erhitzt man ein stecknadelkopfgrosses Körnchen in einem trockenen, blanken Probirrohr, so verdunstet es sich ohne Rückstand (Baryumsulfat, Calciumsulfat) 3) Man löse 0,5 g Arsensäure in 5 ccm Ammoniakflüssigkeit auf Die Lösung muss annähernd klar (blank) sein, ungelöst wurden hinterbleiben Baryumsulfat, Calciumsulfat, Talcum Wird diese Lösung mit Salzsäure übersättigt, so darf kein gelber Niederschlag auftreten (Schwefelarsen)

Gehaltsbestimmung Man bringe 0,5 gepulverte Arsensäure sowie 3 g Kaliumbikarbonat in ein 100 ccm Kölbchen, füge 3–5 ccm Wasser hinzu und erhitze bis zur völligen Auflösung Nach dem Erkalten fülle man bis zur Marke mit Wasser auf 10 ccm dieser Lösung werden mit 30 ccm Wasser und etwas Stärkelösung versetzt, darauf mit $\frac{1}{10}$ Normal-Jodlösung titirt Es sollen von letzterer 10 ccm bis zur eintretenden Blaufärbung erforderlich sein Da 1 ccm $\frac{1}{10}$ Jodlösung — welche 0,0127 g Jod enthält — unter diesen Umständen = 0,00495 g Arsensäure anzeigt, so ist damit ein Gehalt von mindestens 99 Proc Arsensäureanhydrid As_2O_3 verlangt

Aufbewahrung Dieselbe erfolgt unter den direkten Giften in der Abtheilung „Arsenikalien“ Die zur Abgabe des Arsens bestimmten Geräthe Porcellanmörser, Löffel, Waage etc müssen sämmtlich mit „Arsenicum“ signirt sein

Abgabe. Die Abgabe von Arsenik in Substanz oder in Form von Zubereitungen einschliesslich der Ungezefermittel und des Fliegenpapiers ist nur gegen Giftschein gestattet. Arsenik in Substanz, welcher von Kammerjägern und Conservatoren (Ausstopfern), auch zu technischen Zwecken verlangt wird, muss in festen Gefässen, welche die Firma des Verkäufers, sowie die Signatur „Gift“ enthalten, und welchen eine Belehrung über die Gefährlichkeit des Inhaltes beigelegt ist, abgegeben werden Die Abgabe an Kinder unter 14 Jahren ist verboten Ungezefermitteln muss in Wasser leicht löslicher grüner Farbstoff z B Malachitgrün-Sulfosäure beigelegt sein Im übrigen sind im deutschen Reiche die „Bestimmungen vom 24 November 1894 über den Handel mit Giften“ streng zu beachten

†† **Acidum arsenicosum technicum pulveratum** Gepulverter (roher) Arsenik Giftmehl. Ein weisses oder weissliches, specifisch schweres Pulver, im Handel erhältlich Darf zum Recepturgebrauch nicht, wohl aber zu technischen Zwecken, z B zum Vertilgen von Ungezefer verwendet werden Es unterliegt keinem Zweifel, dass der Apotheker dasselbe vorrätig halten darf, nur sei es deutlich als „technische“ Sorte signirt Sollte sich eine Gehaltsbestimmung nothwendig machen, so geschehe diese wie bei dem reinem Präparate s S 389 Im übrigen gelten für dieses alle verkehrspolizeilichen Vorschriften, wie sie für den Arsenik überhaupt gegeben sind

Pulverung. Das Pulvern der arsenigen Säure erfolgt durch Reiben im Porcellanmörser, bei grösseren Mengen unter Besprengen mit verdünntem Weingeist Man hute sich, den Staub einzusathmen! Der als Thiergift zu verwendende Arsenik kann im eisernen Mörser gestossen werden, wobei das Besprengen mit Weingeist nicht unterbleiben sollte Der Arbeiter hat Mund und Nase durch eine Maske zu schützen und sofort nach erfolgter Arbeit sich durch ein Bad zu säubern, auch die Kleider zu wechseln Der Mörser und die übrigen Geräthe sind unter sachverständiger Aufsicht zu reinigen Am besten aber bezieht man das fertige Pulver und untersucht dieses

Arsenik als Ungeziefer-Mittel. Zum Vertilgen von Hausmäusen, Schaben und Ratten macht man Arsenikpulver mit der 30—50fachen Menge Weizenmehl und etwas Zucker, setzt der Mischung etwa 1 Proc Malachitgrün zu und vertheilt dieses Gift in flachen irdenen Napfen an Orten, wo Kinder und Hausthiere nicht hingelangen können. Man stellt es am besten über Nacht auf und hält es während des Tages unter Verschluss. Gegen Feldmäuse, auch gegen Hausmäuse, verwendet man folgende Pillen. In jedes Mäuseloch werden 1—2 Pillen mindestens 10 cm tief eingeschoben, worauf man das Loch mit dem Fusse zutrifft.

Die Verwendung des Arsens als Ungeziefermittel bietet den Nachtheil, dass der Arsenik seine Giftigkeit für eine im voraus nicht zu bestimmende lange Zeit bewahrt und deshalb gefährlich werden kann, wenn man längst darauf vergessen hat, dass einmal Gift gelegt worden ist. Wenn es daher angängig ist, sollte man an Stelle des Arsens lieber Phosphor anwenden.

Mäusepillen			Rattengift		
I			I		
Rp	Arsenid pulv	10,0	Rp	Arsenid pulv	5,0
	Farinae Tritici	20,0		Micæ panis domesticæ plv	25,0
	Sirupi communis	10,0		Malachitgrün q s	0,8
	Malachitgrün	0,5			
	Glycerini q s		Man bereite eine weiche Paste, streiche diese auf Brotstücken oder auf Holz und lege diese in die Gänge der Ratten		
Fast pilulas 200 Jede Pille enthält 0,05 g Arsenik			II		
II			II		
Rp	Arsenid pulv	10,0	Rp	Arsenid pulv	5,0
	Farinae Tritici	15,0		Malachitgrün	0,5
	Fructi Anisi pulv	7,5		Farinae Tritici	50,0
	Sirupi communis	10,0		Adipis suilli assati	50,0
	Malachitgrün	0,5		Olæi Anisi	git 1.
	Glycerini q s		Wie I zu gebrauchen		
Fast pilulas 200 Jede Pille enthält 0,05 g Arsenik			Pâte arsenicale pour la destruction des araux nuisibles (Gall)		
			Rp Farinae Tritici		
				Adipis	1000,0
				Acidi arsenici	100,0
				Futiginis	10,0
				Olæi Anisi	1,0

Fructus Frumenti venenatus Giftkorn Giftweizen etc. Getreidefrüchte, wie Gersten-, Roggen-, Weizen-, Haferkörner, 1000 Th, übergießt man in einem kupfernen Kessel mit einer lauwarmen Lösung von 20 Th Arsenigsäure und 20 Th Pottasche in 838 Th Wasser. Diese Lösung wird in derselben Weise, wie die Solutio Fowleri (S 394) dargestellt. An einem lauwarmen Orte unter beständigem Umrühren lässt man die Aufsaugung der Giftlösung durch die Getreidefrucht vor sich gehen. Nach Verlauf von 30—40 Stunden breitet man die Getreidefrucht auf einem leinenen Tuche aus und lässt sie in der Sonne oder an einem lauwarmen, abgeschlossenen Orte trocknen werden, worauf sie mit einer alkoholischen Malachitgrün-Lösung zu färben ist.

Behufs Anwendung des Giftkornes gegen Feldmäuse werden zunächst auf einer Feldmark alle Mäuselöcher zugetreten und den darauffolgenden Tag in jedes neu entstandene Mäuseloch mittelst eines Löffels mit ca 20 cm langem Stiele soviel, wie ein gekaufter Theelöffel beträgt, möglichst tief eingetragen und das Loch dann durch Zutreten oder Verschütten mit Erde geschlossen. Nach 5—8 Tagen wird dieselbe Procedur bei allen sich wieder eingefundenen Mäuselöchern vorgenommen.

In manchen Gegenden gebrauchen die Landleute zur Tilgung der Läuse auf Hausthieren (Rindern, Pferden, Ziegen) eine verdünnte Arseniklösung, deren Anwendung jedoch von einigen Regierungen untersagt ist.

Lote contra pediculos			Lote contra pediculos X plex		
Läusewasser			10faches Läusewasser		
Rp	Arsenid albi	1,0	Rp	Arsenid albi	10,0
	Natrii carbonat crystallis	5,0		Natrii carbonat	50,0
	Aquæ destillatæ	5,0		Aquæ destillatæ	50,0
Solve, solutioni adde			Solve, solutioni adde		
	Aquæ communis	1500,0		Infusi Quassie concentratissimi	1950,0
	Infusi Quassie liqni	500,0		Acidi carbonici	12,5
	Acidi carbonici	git 80		Syrupus Yani	50,0
8 Läusewasser Gift. +++			8 Gift +++ Zum Gebrauche mit der 9—10fachen Menge Wasser zu verdünnen		

Anwendung Die Anwendung des Arsens als Arzneimittel ist gegenwärtig nur noch eine seltene. Bei innerer Medikation wird meist die Fowler'sche Lösung verordnet.

Aeusserlich dient Arsenik als Aetzmittel bei Krebs, Lupus, phagedänischen Geschwüren und wird mit Morphium und Kreosot kombiniert zur Zerstörung der Zahnpulpa (Nervtöden) angewendet. Infolge von Resorption können auch bei ausserlicher Anwendung Intoxikationen eintreten. Innerlich giebt man Arsenik zur Behebung des Stoffwechsel bei verschiedenen Hautkrankheiten, namentlich Psoriasis, ferner gegen schwere intermittirende Fieber, gegen welche Chinin erfolglos war. Die grösste Einzelgabe ist $\approx 0,005$ g, die grösste Tagesgabe ist $0,02$ g. Darüber hinausgehende Gaben werden zwar als „periculo-a“ angesehen, doch können nach eingetretener Gewöhnung unter Umständen noch sehr viel höhere Gaben ohne Schaden vertragen werden.

Bei Thieren wird noch viel Arsenik angewendet. Aeusserlich in Form von Salben gegen sehr verschiedene Schäden, in Abkochungen zum Vertreiben des Ungeziefers bei den Hausthieren, doch ist diese Anwendung recht gefährlich und von einigen Regierungen untersagt. Innerlich giebt man es namentlich Pferden (zu $0,1-0,2$ g täglich), welche dadurch wohlaussehend und glattfellig werden. — Die Verwendung als Gift gegen Ratten und Mäuse hat seit Einführung des Phosphors zu gleichem Zwecke wesentlich abgenommen.

Technisch findet der Arsenik Verwendung zur Fabrikation der Arsensäure, des Schweinfurtergrüns, in der Glasfabrikation zur Entfärbung der Glasflüsse, hier und da noch zum Ausstopfen von Thierhäuten, in der Hutmacherei beim Schwarzfärben der Hute. Eine Lösung von Arsenik in Glycerin dient als Mordant (Beize) in der Kattundruckerei, eine Lösung in Salzsäure zum Graubeizen von Messing (bei Mikroskopen etc.).

Als Gegengift bei Arsenvergiftungen wirkt, solange das Gift noch nicht resorbiert ist, frisch gefälltes Eisenhydroxyd, wie es in dem Antidotum Arsenici (Fuchs) enthalten ist, am sichersten. Früher benutzte man das Ferrum hydricum in Aqua, ferner Kalkwasser und gebrannte Magnesia. Alle diese Basen wirken dadurch antidotisch, dass sie mit arseniger Säure unlösliche Salze (Arsenite) bilden, welche später durch die Magenspumpe, oder Brech- oder Abfuhrmittel aus dem Organismus entfernt werden.

Antidotum Arsenici (Fuchs) Als Antidot gegen arsenige Säure werden von den einzelnen Pharmakopöen verschiedene Mischungen vorgeschrieben.

Antidotum Arsenici albi (Aust.) Magnesium hydroxydatum in aqua Magnesiumoxyd 75,0, heisses Wasser 500,0. Im Bedarfsfalle durch Schütteln in verschlossener Flasche herzustellen. Darf mit Essigsäure nicht aufbrausen.

Antidotum Arsenici. A. Helv. Liquoris Ferri sulfurici oxydata (1,48 spec Gew) 16,0, Aquae 45, wird unter Ausschluss von Wärme gemischt mit einer Anreibung von Magnesiae ustae 3,0, Aquae 86,0. Auf Verordnung jedesmal frisch zu bereiten. **B. Ergänzb.** Liquoris Ferri sulfurici oxydata (Spec Gew $\approx 1,48$) 100,0, Aquae 250,0, wird unter Ausschluss von Erwärmung gemischt mit einer Anreibung von Magnesiae ustae 15,0, Aquae 200,0. Auf Verordnung jedesmal frisch zu bereiten.

Arsenic Antidote (U-St.) Ferri oxydum hydratum cum Magnesia (U-St.) Liquoris Ferri sulfurici oxydata (spec Gew 1,32) 50 ccm, Aquae 100,0. Ferner Magnesiae ustae 10,0 g angerieben mit Aquae 500,0. Beide Flüssigkeiten sind in gut verschlossenen Gefässen vorrätig zu halten. Im Bedarfsfalle sind beide zu mischen und gut durchzuschütteln.

Aqua Tofana, das Giftpräparat der berühmten Gräfin Tofa in Neapel soll eine Arseniklösung gewesen sein. Nach anderen eine Blenzuckerlösung oder ein Cantharidenpräparat. Noch andere glauben, dass es ein bei Gegenwart von Arsenik entstandenes Produkt der Fleischfäulnis gewesen ist.

FRANCESCO'S Tonicum. Nach einem complicirten Verfahren (Pharm. Ztg. 1895 458) dargestellt, enthält in 100 ccm \approx Ferri citrici ammoniaci 18,0 g, Mangani citrici ammoniaci 1,4 g, Acidi arsenicosi 0,4 g, Strychnum puri 0,14 g, Brucini 0,06 g.

RATJEN'S Anstrichfarbe für Schiffshoden. Zinnober 15,0, Zinkcarbonat 10,0 g, Harz 20,0, Kreide 15,0, Arsenik 10,0, Trockenfirnis 10,0, Petroleum 8,0, Bleiacetat 2,0, Mennige 10,0.

Arsenikseife zum Ausstopfen der Thiere. I. Arsenik 320,0, Kaliumcarbonat (gelobt) 120,0, Wasser 320,0 werden bis zur Auflösung erhitzt. Dann fügt man Marseller Seife kleingeschnitten 320,0 hinzu und nachdem diese aufgelöst, setzt man hinzu gepulverten Aetzkalk 40,0, Kampherpulver 10,0 g. Dient zum Bereiben der Innenseite der Thierhäute, auch als Zusatz zur Ausstopfmasse.

II. Natriumarsenit 100,0, Wasser, heisses 325,0, Seifenpulver 65,0, Weisser Bolus 465 g, doppelter Kampherspiritus 45,0 g. Bereitung wie vorher.

Pasten zum Todten des Zahn-Nerven. I. Acidi arsenicosi, Cocaini hydrochlorici $\bar{a}\bar{a}$ 1,0, Mentholi 0,25, Glycerini q s
 II. Anker's Pasta. Acidi arsenicosi, Morphi acetici $\bar{a}\bar{a}$, Kreosoti q s
 Antichlorosi. Pillen gegen Chlorose Ferri sulfurici, Kali carbonici, Chinini sulfu-
 ric, Seminis Strychni $\bar{a}\bar{a}$ 5,0 g, Acidi arsenicosi 0,2 g, fiant pilulae 100

Candelae antiasthmaticae SARRADIN
 Cónes antiasthmaticos

Rp Acidi arsenicosi
 Ophi $\bar{a}\bar{a}$ 2,0
 Fructus Phellandrii 4,0
 Herbae Belladonnae
 Herbae Hyoscyami
 Herbae Stramonii
 Benzoes $\bar{a}\bar{a}$ 20,
 Kali nitrici 40,0
 Trageanthae 4,0

Für 20 Kerzen. Ein Kerzen wird im Zimmer
 des Asthmakranken angezündet und zum Ver-
 ginnen gebracht. Als Ersatz der Arsenik-
 Cigaretten.

Cigarettae arsenicatae BOWDIN
 Cigarettes de Dioscoride

Rp Acidi arsenicosi 0,1
 Natrii nitrici 0,2
 Aquae destillatae 15,0

Man trinkt mit der Lösung [200 ccm] Filtrir-
 papier. Nach dem Trocknen schneidet man es
 in 10 Streifen und formt aus diesen 10 Cigaretten,
 von denen jede 0,01 g Arsenigsäure enthält.

Glycerinum Acidi arsenicosi,
 Rp Acidi arsenicosi 0,5
 Glycerini 100,0

Granula Acidi arsenicosi
 Granules d'acide arsenieux (Gall.)
 Granules de Dioscoride

Rp Acidi arsenicosi 0,1
 Sacchari Lactis 4,0
 Gummi arabici 1,0
 Mellis depurati q s

Für 100 Granules, von denen jedes 0,001 g Arsenig-
 säure enthält.

Guttae antiprosopalgicae ROXBOROUGH

Rp Liquoris Kali arsenicosi 5,0
 Spiritus diluti
 Aquae destillatae $\bar{a}\bar{a}$ 7,5
 Tincturae Ophi simplicis 2,5

Dreimal täglich 12 Tropfen bei Gesichtsschmerz

Guttae antipsoriatricae ROXBOROUGH

Rp Liquoris Kali arsenicosi 5,0
 Aquae destillatae 10,0
 Dreimal täglich 8 Tropfen, allmählich bis auf
 16 Tropfen zu steigern. Bei Schuppenflechte,
 Psoriasis

Injectio Natrii arsenicosi
 (Münch. Vorschr.)

Rp Acidi arsenicosi 1,0 g
 Liquoris Natrii caustici (4 Proc.) 5 ccm
 Aquae q s ad 100,0

In kleine Gläschen abzufüllen und zu sterilisieren.

Liquor antipruritus HARKINS
 Liquor Natrii arsenicosi HARKINS

Rp Natrii carbonici crist.
 Acidi arsenicosi
 Aquae destillatae $\bar{a}\bar{a}$ 0,1

Solutioni addo

Aquae Cinnamomi 2,0
 Aquae destillatae 10,0

Maximaldosis pro dosi 0,60 g = 10 Tropfen, pro
 die — 1,4 g = 25 Tropfen.

Liquor arsenicalls VALANGIN
 VALANGIN's solution of solvent mineral

Rp Acidi arsenicosi 0,1
 Acidi hydrochlorici (25%) 0,1
 Aquae destillatae 38,0

Maximaldosis 30 Tropfen

Liquor arsenicalls cum Ferro CASATI

Rp Ferro-Kali tartarici
 Liquoris Kali arsenicosi $\bar{a}\bar{a}$ 4,0
 Aquae 12,0

Vor jeder Hauptmahlzeit 5–10 Tropfen in Wein,
 bei Bleichsucht.

Liquor Arsenici bromati CLEMENS
 Liquor Potassi Arsenicatis et Biomidi
 (Hamb. Vorschr., Nat. form.)

Rp Acidi arsenicosi
 Kali carbonici
 Aquae destillatae $\bar{a}\bar{a}$ 1,0

Solutioni addo

Aquae q s ad 100,0
 Bromi 2,0

Zweimal täglich 2–5 Tropfen in Zuckerwasser bei
 chronischen Hautkrankheiten, veralteter Syphilis

Liquor Arsenici hydrochlorici (Brit.)
 Liquor Acidi arsenici (U-St.)

Rp Acidi arsenicosi 1,0
 Acidi hydrochlorici (25%) 18,5
 Aquae destillatae 20,0

Durch Erhitzen auflösen und zusammen-
 setzen. Aquae destillatae q s ad 100,0

Pasta caustica DUPUYRENI

DUPUYRENI'S Aetispasta.

Rp Acidi arsenicosi 0,5
 Hydrarg. chlorati misti 2,0
 Gummi arabici 10,0
 Aquae destillatae q s

ut fiat pasta mollis

Pilulae arsenicales BOUOHARDAT (Gall.)
 Pilules arsenicales fortiores

(Münch. Nosokom.)

Rp Acidi arsenicosi 0,5
 Piperis nigri 5,0
 Gummi arabici 1,0

fiant pilulae 100 Jede Pille enthält 0,005 g Ar-
 senigsäure

Pilulae arsenicales (Ergänz.)
 Arsenikpillen.

Rp Acidi arsenicosi 1,0
 Piperis nigri 20,0
 Radici Liquiritiae 50,0
 Mucilagin. Gummi arabici q s

fiant pilulae 1000 Jede Pille enthält 0,001 g Ar-
 senigsäure

Pilulae Ferri arsenicosi (Form Berol.)

Rp Ferri reducti 3,0
 Acidi arsenicosi 0,06
 Piperis nigri
 Radici Liquiritiae $\bar{a}\bar{a}$ 1,5
 Mucilag. Gummi arab. q s

fiant pilulae 60 Jede Pille enthält 0,001 g Arsenig-
 säure

Diese Pillen haben wahrscheinlich infolge Bildung
 von Arsenwasserstoff schon wiederholt Intoxi-
 kationen verursacht

Pilulae arsenicales BARTON

Rp Acidi arsenicosi 0,1
Saponis medicati 2,0
Opii pulveris 0,4
fiant pilulae 40 Jede Pille enthält 0,0025 g Arsenigsäure
Morgens und abends je 1 Pille bei
Intermittens

Pilulae arsenicales HENNA

Rp Acidi arsenicosi 0,06
Tingenthae 0,5
Mucilag Gummi arabici q s
fiant pilulae 12

Pilulae arsenicales LEBERT

Rp Chinini sulfurici 2,0
Acidi arsenicosi 0,03
Extracti Valerianae q s
fiant pilulae 80 Jede Pille enthält 0,001 g Arsenigsäure

Pilulae febrifugae GREEN

Rp Acidi arsenicosi 0,1
Chinini sulfurici 4,0
Conservae Rosae 2,0
fiant pilulae 80 Jede Pille enthält 0,0033 g Arsenigsäure

Pilulae Metallorum (Nat. Form)**Pil. Metallor. AFFRENS TOMES**

Rp Chinini sulfurici 6,0 6,0
Ferri reducti 6,0 4,0
Strychnini puri 0,3 0,12
Acidi arsenicosi 0,3 0,12
Aus jeder dieser Massen sind 100 Pillen zu formen
Pilula Metallorum enthält 0,008 g, AFFRENS Forme
per Pille 0,0012 g Arsenigsäure

Pulvis arsenicalis DUBOIS (seu PATRIZ)**Pulvis escharoticus mitis**

Rp Acidi arsenicosi 1,0
Cinnabaris 16,0
Rosinae Draconis 8,0

Vor dem Gebrauch mit Wasser oder Gummischleim
zu einem dünnen Brei anrühren, welcher mittels
Tupfens auf das Krebsgeschwür gestrichen wird

Poudre escharotique arsenicale (Gall.)
(Formule du frère Côme)

Rp Acidi arsenicosi 1,0
Cinnabaris 5,0
Carbonis Spongiosae 2,0

Mit Wasser anrühren wie vorher

Pulvis arsenicalis COSMÄ (Ergänzt)**CosmÄ'sches Pulver**

Rp Cinnabaris 30,0
Carbonis animalis 2,0
Sanguinis Draconis 5,0
Acidi arsenicosi 10,0

Mit Wasser oder Gummischleim anrühren wie
die vorigen

Pulvis arsenicalis RUSSELOT

Rp Acidi arsenicosi 1,0
Cinnabaris 30,0
Sanguinis Draconis 33,0

Wie die vorigen anzuwenden

Pulvis causticus ESMARCH

Rp Acidi arsenicosi 1,0
Morphini sulfurici 1,0
Hydrargyri chlorati mitte 8,0
Gummi arabici 48,0

Pulvis febrifugus arsenicalis BODDER

Rp Acidi arsenicosi 0,01
Sacchari Lactis 2,0

Divide in partes 20 Jede Pulver enthält 0,0005 g
Arsenigsäure

Solutio arsenicalis BODDER**Solutio d'acide arsenieux (Gall.)**

Rp Acidi arsenicosi 0,1
Aque destillatae 100,0

Die Dosis ist 10mal grösser wie bei der Solutio
Fowleri

Solutio arsenicalis DIVERGIER

Rp Acidi arsenicosi
Kali carbonici 33 0,045
Aque destillatae 100,0
Spiritus Melsae 8,0
Tincturae Alkanesae q s

Dosis 20—50—80 Tropfen

Solutio arsenicalis ISHARD

Rp Acidi arsenicosi 0,1
Aque destillatae 1000,0

Spiritus arsenicatus

Rp Spiritus Vini (90%) 1 Liter
Acidi arsenicosi pulv 1,0
Naphthalini 2,5

Dient zum Töden der schädlichen Insekten in
Sammlungen von Insekten

Unguentum arsenicale COOPER**COOPER'S Aetzsalbe**

Rp Acidi arsenicosi
Sulfuris depurati 33 1,5
Unguenti Ceri 25,0

Unguentum arsenicale HELLMUND**Unguentum COSMÄ**

Rp Pulvis arsenicalis CosmÄ 1,5
Unguenti norecto-balsamici Hellmunda 12,0

Vel. Balsenum chinico arsenicale
CLEMENT

Rp Acidi arsenicosi 1000 0
Zinci sulfurici 5000 0

In der 17—20fachen Menge kochendem Wasser
gelöst zu Brüden für 100 Schafe (bei Räude
der Schafe Ein lauwarmes Bad 5 Minuten)

Vel. Guttae arsenicales pro canibus**a) Deutsche Vorschrift**

Rp Liquoris Fowleri 10,0
Aque Cinnamon 25,0

Täglich 10—15 Tropfen bei chronischem Ekzem.

b) Englische Vorschrift

Rp Solutions Fowleri 4,0
Syrupi Zingibers 12,0
Aque 150,0

Dreimal täglich 1 Theelöffel

Vel. Linimentum arsenicale equorum.

Rp Acidi arsenicosi pulv 2,0
Extracti Aloë 10,0
Acidi carbolici 10,0
Spiritus Vini diluti
Aque communis 50 100 0

Ein Wergbausch wird täglich mit dem Liniment
durchfeuchtet und in die Elterhöhle eingeführt
(bei Strahlkrebs)

Vel. Liqueur arsenicatus causticus equorum.**Baboler Krebstinctur**

Rp Acidi arsenicosi contusi 0,5
Kali caustici fusi 5,0
Aque destillatae 5,0
Man kocht bis zur Auflösung und fügt hinzu
Aloë pulverisat 7 5

gelöst in

Aque destillatae
Spiritus Vini diluti 33 50,0

D s Die Geschwürsfläche täglich einmal zu be-
streichen (bei Krebs, Hufkrebs, Fingwarzen)

Vet Lotio antipsores Tressen
Poudre pour le bain de Tressen (Gall)
Tressen's Waschmittel gegen Räude der
Schafe

Rp Acidi arsenicosi 1000,0 (1 lg)
Ferrisulfur crud 10000,0 (10 kg)
Ferrisulfur fusi 400,0
Radicle Gentianae 200,0

S Für circa 100 Schafe

Zum Gebrauch wird das Pulver in die zwölffache Menge kochendes Wasser (in einem kupfernen Kessel) eingetragen und 10 Minuten gekocht. Soll die Flüssigkeit als lauwarmes Bad angewendet werden, so ist statt der zwölffachen die 15fache Menge Wasser zu nehmen. Ein Bad soll 5 Minuten dauern. Vergleiche auch Rahmum sanico arsenicale

Vet Pasta arsenicata
gegen Hautwurm der Pferde

Rp Acidi arsenicosi subtile pulverat
Farinae secalis
Alumina pulverat 20,0
Glycerial 10,0
Aqua q s

M ut fiat pasta

Vet Pilulae arsenicae squorum

Rp Acidi arsenicosi subtile pulv 2,0
Rhamnus Calami 60,0
Farinae secalinae 25,0
Glycerini 20,0
Aqua q s

Fiant pilulae 10 Jede Pille enthält 0,2% Acidi arsenicosi

D S Früh und abends je eine Pille (bei denselben Leiden, welche unter Pulvis arsenicatus erwähnt sind)

Vet Pulvis arsenicatus squorum

Rp Acidi arsenicosi pulverati 0,3 (d.g. 3)
Natrii carbonici dilapen 3,0
Seminis Foeni Graeci
Stibii sulfurati nigri aa 25,0

Dentur tales doses 10

S Früh und abends je ein Pulver auf das Futter (bei Kurzatmigkeit, Mangel an Fresslust, Magerkeit, Wurm, Flechten etc.)

Vet Pulvis antihelminthicus equorum

Rp Acidi arsenicosi 2,0
Hydralyri chlorata mitis 4,0

Doses tales 2 Gegen Bandwurm der Pferde

D

Rp Acidi arsenicosi 3,0

Alols 20

Dos tales 2 Gegen Spulwürmer der Pferde (auch in Pulverform zu geben)

Pulvis reborans squorum

A

Rp Acidi arsenicosi 0,2

Kali bicarbonici 5,0

Fructum Carvi 10,0

Dos tales 10 Für Pferde mit schlechter Ernährung täglich je 1 Pulver

B Englische Vorschrift

Rp Acidi arsenicosi 0,6

Cantharidum pulv 0,8

Ferrisulfurici sicc 8,0

Stärkungspulver Einmal täglich mit dem Futter zu geben

†† Liquor Kali arsenicosi (Germ) Kalium arsenicosum solutum (Helv)
Liquor Potassii arsenitis (U St) Solutio arsenicalis Fowleri (Austr) Liquor
arsenicalis (Brit) Soluté d'arsénite de potasse (Gall) Fowler'sche Lösung Dieses
Präparat stellt nach allen genannten Pharmakopoen eine mit Hilfe von Alkali bereitete
einprocentige Lösung der arsenigen Säure dar. Alle Pharmakopoen schreiben vor 1 g
arsenige Säure und 1 g Kaliumkarbonat (nur U-St schreibt dafür 2 g Kaliumbikarbonat
vor) mit Hilfe der erforderlichen Menge Wasser in Lösung zu bringen und die Lösung
zum Schluss auf 100 g bzw. 100 ccm aufzufüllen. Dagegen weichen die einzelnen Pharma-
kopoen ab in den aromatischen Zusätzen

	Austr	Brit	Gall	Germ	Helv	U-St
Acidi arsenicosi	1,0 g	1,0 g	1,0 g	1,0 g	1,0 g	1,0 g
Kali carbonici	10,0	10,0	10,0	10,0	10,0	—
Kali bicarbonici	—	—	—	—	—	2,0 g
Spiritus Lavandulae	—	—	—	5,0 g	—	—
Tinctura Lavandulae comp	—	3,0 ccm	—	—	—	3,0 ccm
Spiritus	—	—	—	10,0 g	10,0 g	—
Spiritus Melissa comp	—	—	3,0 g	—	5,0 g	—
Spiritus aromatici	5,0 g	—	—	—	—	—
Aqua q s ad	100,0 g	100,0 ccm	100,0 g	100,0 g	100,0 g	100,0 ccm

Die Darstellung erfolgt in der Weise, dass man in einem Probirglase 1 g der gepulverten arsenigen Säure mit 1 g Kaliumkarbonat (oder 2 g Kaliumbikarbonat) sowie 1 g (nicht mehr!) Wasser erhitzt, bis vollständige Auflösung eingetreten ist, die Lösung mit Wasser verdünnt und, abgesehen von den übrigen Zusätzen, mit Wasser auf 100 g bzw. 100 ccm bringt. Während sich unter diesen Umständen der ganze Auflösungsprozess binnen wenigen Minuten abspielt, kann er sich, wenn man von Anfang an viel Wasser anwendet, stundenlang hinziehen.

Die Gehaltsbestimmung. Werden 5 ccm der Lösung mit einer kalt bereiteten Lösung von 1 g Natriumbikarbonat in 20 ccm Wasser sowie einigen Tropfen Stärkelösung

vermisch, so müssen 10 cem $\frac{1}{10}$ Normal-Jodlösung entfärbt werden. Auf weiteren Zusatz von 0,1 cem der Jodlösung (= 2 Tropfen) muss Blaufärbung auftreten. Hieraus berechnet sich nach S 389, dass 100 cem der FOWLER'schen Lösung 0,99—1,00 g arsenige Säure As_2O_3 enthalten sollen. — Man beachte, dass nach längerer Zeit der Aufbewahrung das Kaliumarsenit theilweise in Kaliumarsenat übergeht, und dass alsdann die mitgetheilte maassanalytische Bestimmung zu niedrige Werthe giebt.

Anwendung. Die FOWLER'sche Lösung ist diejenige Form, in welcher die arsenige Säure am häufigsten verwendet wird. Höchste Gaben *pro dosi* 0,5 g, *pro die* 2,0 g (Austri Germ. Helv.)

III †† Acidum arsenicicum (Erganzb.) Acide arsénique (Gall.) Arsensäure, krystallinerte. Arsenic acid $AsO_4H_3 + \frac{1}{2}H_2O$ Mol. Gew. = 151.

Mit dem Namen „Arsensäure“ wird sowohl das obige Hydrat als auch das Arsenpentoxyd As_2O_5 bezeichnet, doch haben das Ergänzb. und die Gall. das Hydrat $AsO_4H_3 + \frac{1}{2}H_2O$ aufgenommen.

Dasstellung. Man übergiesst in einer Retorte oder einem langhalsigen Kolben 100 Th. arsenige Säure in erbsengrossen Stücken mit 100 Th. Salpetersäure von 1,88 spec. Gew. und erwärmt langsam, bis Stickstoffoxyde nicht mehr entweichen. Die erhaltene Lösung wird von den unverbrauchten Stücken abgeseigt und zur Trockne verdampft. Der Rückstand wird in wenig Wasser gelöst und zur Trockne verdampft. Alsdann löst man ihn nochmals in Wasser und prüft die Lösung auf arsenige Säure, indem man sie mit Natronlauge neutralisirt und mit Kaliumdichromat versetzt. Es darf keine Grünfärbung eintreten. Ist arsenige Säure nicht mehr zugegen, so dampft man die Lösung wiederholt mit Wasser ein (zur Verjagung der Salpetersäure) und trocknet sie entweder auf dem Wasserbade ein, oder man bringt sie zur Sirupkonsistenz und lässt sie in der Kälte krystallisiren.

Die kons. sirupdicke Lösung hat das spec. Gew. 2,5, die im Handel vorkommende sirupöse Arsensäure hat das spec. Gew. 2,0.

Eigenschaften. Aus der kons. Lösung scheidet sich die Arsensäure in Form rhombischer Tafeln oder Prismen der Formel $AsO_4H_3 + \frac{1}{2}H_2O$ ab. In der Regel aber kommt sie als weisse krümelige Masse oder als ein weisses grobes Pulver in den Handel, welche Wasser aus der Luft aufnehmen und zu sirupöser Säure zerfliessen. Sie schmilzt beim vorsichtigen Erhitzen im Probirrohre bei etwa 100° C. Bei stärkerem Erhitzen (Rothgluth) zerfällt sie in Sauerstoff und arsenige Säure, welche beide flüchtig sind. Bei 110° C. wird sie wasserfrei und hat dann die Zusammensetzung AsO_4H_3 . Leicht löslich in Wasser, Alkohol, auch in Glycerin. Die wässrige Lösung besitzt metallischen Geschmack, sie entfärbt Kaliumpermanganat nicht. Sie wird von Schwefelwasserstoff nicht direkt gefällt. Sanert man sie aber mit Salzsäure an und erwärmt sie, so erzeugt Schwefelwasserstoff allmählich einen gelben Niederschlag, welcher je nach den eingehaltenen Bedingungen aus Arsentrisulfid und Schwefel oder aus Arsenpentasulfid besteht. — Aus der neutralisirten Lösung fällt Silbernitrat rothbraunes Silberarsenat, Ag_3AsO_4 , welches so wohl in Salpetersäure als auch in Ammoniak leicht löslich ist. Auf Kohle erhitzt, verbreitet die Arsensäure Knoblauchgeruch, im MARSH'schen Apparate führt sie ebenso wie Arsenigsäure zur Bildung von Arsenwasserstoff. Sie ist eine dreibasische Säure, die Salze heissen Arseniate.

Mit Magnesia-Mixtur entsteht ein weisser krystallinischer Niederschlag von Ammonium-Magnesiumarsenat (arsenige Säure-Ammoniak-Magnesia) $AsO_4MgNH_4 + H_2O$. Molybdänsäure erzeugt in Lösungen der Arsensäure einen gelben Niederschlag, welche dem von Phosphorsäure ähnlich ist.

Die Arsensäure selbst wird therapeutisch nicht, dagegen werden einige ihrer Salze therapeutisch benutzt. Die Säure ist giftig und erzeugt, im kons. Zustande auf die Haut gebracht, Brandblasen.

Aufbewahrung. Vor Feuchtigkeit geschützt, sehr vorsichtig unter den Arsenikalien.

†† **Ammonium arsenicum** *Arsenias ammonicus* Ammonarseniat. Arsen-saures Ammon. $\text{AsO}_4(\text{NH}_4)_2$ Mol Gew. = 193 Man stellt dieses Salz dadurch her, dass man konc. Arsensäurelösung mit doppeltem Salmaakgeist übersättigt, mit einem gleichen Volum Weingeist vermischt und das abgeschiedene Salz mehrere Tage hindurch an der Luft ohne Wärmeanwendung trocken werden lässt. Es bildet ein weisses, in Wasser leicht lösliches Salzpulver, welches in einem gut verschlossenen Glasgefässe in der Reihe der direkten Gifte aufzubewahren ist. Maximaldosis 0,008, maximale Gesamtdosis auf den Tag 0,02 g. Man hat es bei verschiedenen Hautleiden empfohlen. Sehr vorsichtig aufzubewahren.

Liquor arsenicalis BERTZ
Ep. Ammonii arsenici 0,2
Aque destillatæ 100,0
Täglich 2–3 mal 10–15 Tropfen.

Solutio arsenicalis BAZIN
Ep. Ammonii arsenici 0,06
Aque destillatæ 800,0
Morgens und Abends einen Esslöffel, bis zu 4 Esslöffel steigend. Bei Erysipelas herpeticum.

†† **Chinum arsenicum** *Arsenias chinin.* Arseniate de Quinine $2[\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_4] \cdot \text{H}_2\text{AsO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$ Mol Gew. = 934. Zur Darstellung lost man einerseits 8 Th Chininchlorhydrat in 200 Th Wasser, andererseits 3,1 Th Natriumarseniat ($\text{AsO}_4\text{Na}_2\text{H} + 7\text{H}_2\text{O}$) in 100 Th Wasser und vermischt beide Lösungen. Der entstandene Niederschlag wird abgeseigt und aus siedendem Wasser umkrystallisirt. — Farblose, an warmer Luft verwitternde Prismen, in kaltem Wasser schwer, leicht in heissem Wasser löslich. Die wässrige Lösung giebt mit Silbernitrat rothbraunen, nach dem Versetzen mit Salzsäure und Erwärmen auf 80°C mit Schwefelwasserstoff einen gelben Niederschlag. In der Lösung des Salzes in Chlorwasser erzeugt Ammoniakflüssigkeit Grünfärbung (Thalleiochin-Reaktion). Das Salz enthält 12,8 Proc. Arsensäure Anhydrid As_2O_5 . Höchstgaben pro dosi 0,02 g, pro die 0,06 g. Sehr vorsichtig aufzubewahren.

†† **Kalium arsenicum** *Arsenias kalicus.* Kaliumarseniat. Sal arsenicale MACQUE. AsH_2KO_4 . Mol Gew. = 180. Es enthält 63,6 Proc. Arsensäure As_2O_5 , welche 55,5 Arsensäure As_2O_5 entsprechen.

Bereitung. Gleiche Theile höchstfein gepulverte Arsensäure und trockner gepulverter Kalisalpeter werden in einem Hesseschen Tiegel so lange erhitzt, als Dämpfe daraus hervortreten (eine dunkle Rothgluth ist nicht zu überschreiten). Die erkaltete Schmelze wird in kochendem Wasser gelöst, die Lösung, wenn sie nicht sauer reagiren sollte, mit Essigsäure sauer gemacht und dann zur Krystallisation gebracht, die letzte Mutterlauge aber verworfen.

Eigenschaften. Ein farbloses, in vierseitigen Prismen krystallisirendes, an der Luft beständiges, in Wasser leicht lösliches Salz, dessen Lösung Lackmus rothet. Es ist sehr giftig und mit denselben Cautionen zu bewahren wie die Arsensäure.

Aufbewahrung. Unter den direkten Giften. Man giebt es in Einzelgaben von 0,008–0,005–0,003. Höchstgaben pro dosi 0,007 g, pro die 0,02 g.

†† **Fliegenpapier.** Löschpapier, welches roth gefärbt und mit entsprechendem Aufdruck versehen ist, wird mit folgender Lösung getränkt. Kalii arsenioxi 2,5 g, Sacchari 10,0, Aque 100,0, Anisessäther gtt 5.

Man beachte, dass dieses Papier nur gegen Giftschern abgegeben werden darf. Kuhkoth-Salz. Als Ersatz der Kuhkoth-Bäder zum Befestigen von Beizen auf Geweben in der Färberei dient das oben beschriebene Kaliumarseniat.

†† **Natrium arsenicum** (Haly) Natriumarseniat. Arseniate de soude (Gall.) Sodii Arsenas (Brit.) $\text{AsHNa}_2\text{O}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew. = 312. Es enthält 66,85 Proc. Arsensäure As_2O_5 .

Bereitung. Trocknes gepulvertes Natriumnitrat 100,0 und fein gepulverte Arsensäure 116,0 werden gut gemischt in einem Hesseschen Tiegel so lange erhitzt, als Dämpfe daraus hervorgehen, eine dunkle Rothgluth ist jedoch nicht zu überschreiten. Die erkaltete Schmelze wird in ihrer Stacheln Menge heissem destillirten Wasser gelöst, die Lösung mit einer Lösung von circa 150,0 krystallisirtem Natriumkarbonat bis zur alkalischen Reaction versetzt und bei 18 bis 25°C zur Krystallisation gebracht, die letzte Mutterlauge aber

verworfen. Während der Krystallisation ist darauf zu achten, dass die Flüssigkeit stets alkalisch reagiere. Die ohne Anwendung von Wärme getrockneten Krystalle müssen in einem gut verschlossenen Glasgefäß aufbewahrt werden.

Eigenschaften. Farblose, prismatische Krystalle von schwach alkalischer Reaktion, löslich in 8,6 Th. kaltem Wasser, auch in 55 Th. Weingeist. Das Natriumarsenat ist sehr giftig und wird mit denselben Vorsicht wie die Arsensäure aufbewahrt und behandelt. Da das Natriumarsenat je nach der Temperatur während des Krystallisationsaktes verschiedene Mengen Krystallwasser bindet, es ferner leicht verwittert, so ist die Bestimmung seiner Dosis eine etwas unsichere. Die Brit. hat das wasserfreie Salz aufgenommen, welches durch Austrocknen der Krystalle bei 160° C. erhalten wird.

Anwendung. Das Natriumarsenat wird in denselben Krankheitsfällen angewendet wie die Arsensäure. Man giebt es zu 0,001—0,002—0,003 g. Als Maximaldosis sind 0,005 *pro dosi* und 0,010 *pro die* (Hely.) anzunehmen.

Cigaretae antiphthisicae THOUSSAUX.
Rp Natrii arsenici 1,0
Aque destillatae 50,0
Man trinkt damit Filterpapier (400 □mm) und fertigt nach dem Trocknen 20 Cigaretten, von denen jede 0,05 g. Natriumarsenat enthält. Der Patient nimmt täglich 2—3 mal je 4—5 Züge.
Liquor arsenicilis ad inhalationes REAUZ.
Rp Natrii arsenici 0,01
Aque destillatae 1000,0
Bei syphilitischen Affektionen des Kehlkopfs und der Luftwege.

Liquor arsenicallis PHANSON.
Natrium arsenicum solutum (Hely.)
Soluté d'arséniate de soude (Gall.)
Rp Gall. Hely. 1,0 1,0
Aque destillatae 500,0 500,0
Dosis maxima *pro dosi* 1,0, *pro die* 4,0

Liquor Natrii arsenicoidi (Organ.)
Rp Acid. arsenicoidi (bei 100° C. getrocknet) 1,0
Natrii carbonici cryst. 20
Aque q. s. ad 100,0
Dosis maxima *pro dosi* 0,5, *pro die* 1,0

Liquor Sodii arsenatis (Brit.)
Rp Natrii arsenici anhydrici 1,0
(val. Natrii arsenici cryst. 1,65)
Aque destillatae q. s. ad 100,0
Mistura arsenicallis DALCQ.
Rp Natrii arsenici 0,1
Aque destillatae 200,0
Mittags und Abends $\frac{1}{2}$ Esslöffel als Prophylacticum gegen Furunkeln.
Pilulae Natrii arsenicoidi BERTZ, DEYERLE.
Rp Extracti Conii 0,5
Natrii arsenici 0,05
Radicii Althaeae
Syrupi Aluminii florum aa q. s.
Sant. pilulae 20. Dosis täglich 2—5 Stück.
Solutio arsenicallis antichthonica THOUSSAUX.
Rp Natrii arsenici 0,05
Aque destillatae 100,0
Tincturae Coccinillae q. s.
Je vor dem Mittag- und Abendessen 1 Theelöffel.
Syrupus Natrii arsenicoidi BOGOMOL.
Rp Natrii arsenici 0,01
Aque destillatae 1,0
Syrupi Sacchari 40,0
Dosis 1—3 Esslöffel täglich.

†† **Calcium arsenicicum** Kalkarseniat. Arsensaures Calcium (AsO_3Ca_2).
Mol. Gew. = 398. Wird bei Darstellung einiger künstlichen Mineralwässer gebraucht.

Darstellung. Trockene Arsensäure wird in der siebenfachen Menge 5procentiger Ammoniumflüssigkeit gelöst, oder eine flüssige Arsensäure mit Ammonium im starken Ueberschuss versetzt, die Flüssigkeit verdünnt und mit einer verdünnten Calciumchloridlösung so lange versetzt, als dadurch eine Trübung entsteht. Der Niederschlag wird gesammelt, ausgewaschen und im Wasserbade ausgetrocknet. Es ist ein zartes weißes Pulver, im Wasser kaum löslich.

†† **Ferrum arsenicicum** Ferroarseniat. Arsensaures Eisenoxydul. *Arséniate ferreux* (Gall.) *Ferri arsenas* (Brit.). Die Gall. hat die Verbindung $\text{AsO}_3\text{FeH} = 196$, die Brit. diejenige $\text{Fe}_2(\text{AsO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 554 aufgenommen.

Darstellung. A) Gall. Man löst einerseits 50 g. krystallhartes Natriumarsenat in 500 ccm Wasser, andererseits 10 g. krystallisiertes Ferrosulfat in 100 ccm Wasser. Beide Lösungen werden vermischt, der entstehende Niederschlag wird ausgewaschen, rasch getrocknet und in wohl zu verschliessende Gefäße gebracht.

B) Brit. Man löst 53,0 g. wasserfreies oder 80,0 g. kryst. Natriumarsenat in 200 ccm heissem Wasser, andererseits 41,5 g. kryst. Ferrosulfat in 140 ccm heissem Wasser und mischt beide Flüssigkeiten. Dann setzt man eine Lösung von 9 g. Natriumbicarbonat in 200 ccm Wasser hinzu und ruht gut um. Der Niederschlag wird auf einem Leinentuche

gesammelt, ausgewaschen, abgepresst und bei einer 58° C nicht überschreitenden Temperatur getrocknet

Eigenschaften A) Gall Weisses, an der Luft grünlich werdendes, amorphes Pulver, in Wasser unlöslich, in Ammoniak mit grüner Färbung löslich. Löslich auch in Salzsäure, in dieser Lösung entsteht durch Kahlauge ein wässriger Niederschlag

B) Brit Grünliches, amorphes Pulver ohne Geschmack, unlöslich in Wasser, leicht löslich in Salzsäure. Diese Lösung wird durch Ferrocyankalium sofort gebläut

Beide Präparate stellen Verbindungen der Arsensäure mit Eisenoxydul und Eisen oxyd dar. Sie werden bei Lupus und Krebs in Gaben von 0,008—0,006—0,01 g täglich dreimal gegeben. Höchste Gaben *pro dosi* 0,025, *pro die* 0,05 g

Pilulae antecancericae VALERIUS

Rp Ferri arsenicoidi 1,0 (I)
Extracti Ophi 0,5
Extracti Chiniae 10,0

Siant pilulae 200 Jede Pille enthält 0,06 g Eisenarsenicat. Mit zwei Pillen pro Tag anzufangen und bis 12 Pillen allmählich zu steigen. (Das Original giebt die doppelte Dosis Eisenarsenicat an)

Pilulae Ferri arsenicoidi BRITZ

Rp Ferri arsenicoidi 0,5
Extracti Lepidi 10,0
Simplicis Aurantii Serum
Radices Aithaeae 55 q s

Siant pilulae 100 Jede Pille enthält 0,003 g Eisenarsenicat. Täglich 1 Pille, bis zu 8 Pillen steigend

Pilulae Ferri arsenicoidi HANDT

Ferri arsenicoidi 1,0
Conservae Rosae q s

Siant pilulae 100

Pilulae Ferri arsenicoidi VIGNARD

Rp Ferri arsenicoidi 0,5
Morphini hydrochloridi 0,04
Extracti Gentianae q s

Siant pilulae 20 Täglich 1—5 Pillen bei Flechten, Hauttücken. (Das Original giebt die doppelte Dosis Eisenarsenicat an)

Pilulae arsenicoides BAZIV

Rp Ferri arsenicum 0,1
Extracti Dulcamarae q s

Siant pilulae 20 Mit 2 Pillen täglich anzufangen und bis zu 30 Pillen täglich zu steigen. Bei herpetischen Ausschlägen

IV ++ Arsenium Jodatum (Erganzb) Arsenjodid. Jodure d'arsenic. Aisenii

Jodidum (Brit) Aisenii Jodidum (U-St) AsJ, Mol. Gew. = 456.

Zur Darstellung werden 4,0 metallisches Arsen, so eben zu einem feinen Pulver zerrieben, mit 20,0 Jod unter Reiben innig gemischt, alsdann in ein Glaskolbchen gegeben und bei gelinder Wärme geschmolzen. Nach dem Erkalten übergiesst man die Masse mit ca 60,0 Schwefelkohlenstoff, macerirt 1—2 Tage, filtrirt im bedeckten Trichter durch Glaswolle und überlässt das Filtrat an einem dunklen Orte der freiwilligen Verdunstung.

Glanzende, rothgelbe, krystallinische, neutrale Schuppehen von jodartigem Geruch, in 3,5 Th Wasser oder in 10 Th Weingeist, auch in Aether und Schwefelkohlenstoff löslich. Die wässrige Lösung ist gelb gefärbt, neutral gegen Lackmus, nach längerem Stehen, rascher beim Erhitzen, ist in der wässrigen wie in der alkoholischen Lösung arsenige Säure und Jodwasserstoff enthalten. Es löse sich klar in Schwefelkohlenstoff und hinterlasse beim Gluhen keinen Rückstand. Sehr vorsichtig, vor Licht und Feuchtigkeit geschützt, aufzubewahren. Höchstgaben *pro dosi* 0,01 g, *pro die* 0,06 g. Es wird hauptsächlich zur Bereitung der DONOVAN'schen Lösung verwendet.

Hydrargyrum arseniato-jodatum. Joduretum Arsenii et Hydrargyri. Jodure d'arsenic et de mercure ist ein Gemisch aus gleichen Theilen Arsenium jodatum und Hydrargyrum biiodatum rubrum.

Liquor Arsenii et Hydrargyri Jodidii (Brit U-St)

Rp Arsenii jodati 10,0
Hydrargyri biiodati rubri 10,0
Aqua destillatae q s ad 1 l

Durch Anreiben mit Wasser in Lösung zu bringen, zum Schluss zu filtriren.

Pilulae Arsenii jodati GEMEN

Rp Arsenii jodati 0,5
Extracti Conii 2,5

Siant pilulae 85 Dreimal täglich 1 Pille bei Lepra, Psoriasis

Pilulae Arsenii jodati THOMSON

Rp Arsenii jodati 0,5
Extracti Conii 5,0

Siant pilulae 100

Unguentum Arsenii jodati THOMSON

Rp Arsenii jodati 0,1
Adipis benzoinati 20,0

Einreibung bei verschiedenen chronischen und syphilitischen Hautausschlägen

Solutio Donovan

Liqueur de Donovan (nach BOUCHARDAT)

Rp Arsenii jodati 0,1
Hydrargyri biiodati rubri 0,2
Kalii jodati 2,0
Aqua destillatae 50,0

Von 5 bis zu 100 Tropfen steigend mit Wasser verdünnt 2—3mal täglich bei chronischen und syphilitischen Hautausschlägen

Solutio Donovan
(von HERBA abgeändert)

Rp Acidi arsenicosi 1,85
Hydragryi depurati 3,25
Jodi 2,5

Mit etwas Spiritus feinreiben, dann schütteln mit

Acidi hydrojodici (10 %) 10,0
Aque destillatae 570,0

fat solutio Dosis 4 Tropfen, täglich um 2 Tropfen steigend bis zu 80 Tropfen dann wird in gleichem Masse die Dosis vermindert und auf 4 Tropfen zurückgegangen

Potus Donovan
(nach BOUCHARDAT)

Rp Solutio Donovan 5,0
Aque destillatae 100,0
Sirup Zingiberis 20,0

Täglich drei bis vier Esslöffel

V †† Stibium arsenicicum Arséniate d'antimoine. Antimonarseniat ($48\text{Sb}_2\text{O}_3 + \text{As}_2\text{O}_3$), ein weisses, in Wasser und Weingeist unlösliches Pulver

Bereitung 10,0 Brechweinstein werden in 80,0 kochend heissem Wasser gelöst und mit einer Lösung der Arsensäure in destilliertem Wasser allmählich versetzt, solange dadurch ein Niederschlag entsteht. Dann erhitzt man das Ganze bis zum Aufkochen, bringt den Niederschlag auf ein genaues Filter und wäscht hier solange mit Wasser aus, bis das Abtropfende durch ammoniakalische Magnesiumsalzlösung nicht mehr getrübt wird. Dann wird der Niederschlag in gelinder Wärme getrocknet. Ausbeute ca 7,5 (HAGEN). Nach CHAPSALE soll man Antimonchloridlösung mit einer konzentrierten Natriumarsenatlösung fällen etc.

Aufbewahrung. Unter den direkten Giften

Anwendung Das Antimonarseniat ist bei Neurosen und Hautkrankheiten, besonders aber bei Herzkrankheiten, auch bei Asthma und Lungenemphysem warm empfohlen worden. Dosis 0,001—0,002—0,008 zwei- bis dreimal des Tages. Höchstgaben *pro dosi* = 0,008 g, *pro die* 0,01 g. Bei heftigen Anfällen steigt man selbst bis zu einer Gesamtdosis von 0,02 g. Alkalische Speisen und Getränke müssen während des Gebrauchs gemieden werden.

Granules antimoniaux DE PAPILLAUD sind kandierte 0,1 schwere Pillen oder Granule (1 Flacon mit 100 Granulen kostet 5 Francs), welche nach DORVAULT Antimonjodur zur Basis haben, aber nach BLASEN aus Antimonarseniat 0,0005, Tragant 0,01 und rothgefärbtem Zucker 0,04 auf eine Granule zusammengesetzt sind.

VI †† Arsenum sulfuratum citrinum Arsenium flavum seu citrinum Auripigmentum. Opérent Bauschgelb. Gelbes Schwefelarsen. Arsentrisulfid Sulfure jaune d'arsenic (Gall) Yellow arsenic. As_2S_3 , Mol. Gew. = 246

Man hat von dieser Verbindung drei verschiedene Sorten zu unterscheiden: 1) das natürlich (in Persien und Japan) vorkommende Auripigment, welches frei von arseniger Säure und daher ungiftig ist; 2) Das künstlich dargestellte Auripigment des Handels, welches durch Zusammenschmelzen von 6 Th metallischem Arsen mit 4 Th Schwefel oder Sublimation von 4 Th Arsensäureanhydrid mit 3 Th Schwefel erhalten wird und bisweilen erhebliche Mengen von Arsensäureanhydrid enthält, daher von sehr wechselnder Giftigkeit ist; 3) Das medicinale Auripigment, dessen Darstellung hier angegeben ist.

Darstellung Man löst 100 Th Arsensäureanhydrid in einer Mischung von 300 Th Salzsäure (1,17 spec Gew.) und 900 Th Wasser, sättigt die Lösung mit Schwefelwasserstoff und lässt die Flüssigkeit in verkorkter Flasche einen Tag hindurch stehen. Nach dieser Zeit muss sie noch deutlich nach Schwefelwasserstoff riechen, andernfalls wäre das Einleiten von Schwefelwasserstoff zu wiederholen. Man filtrirt ab, wäscht den Niederschlag mit kaltem Wasser aus, bis das ablaufende Wasser nicht mehr sauer reagirt, sowie beim Verdampfen auf Platinblech keinen Rückstand mehr hinterlässt und trocknet auf porösen Unterlagen bei 60—70° C.

Ein zartes, gelbes, amorphes Pulver, unlöslich in Wasser und in Salzsäure, löslich in ätzenden und in kohlensaurer Alkalien, auch in Schwefelalkalien. An der Luft erhitzt, verbrennt es zu Schwefeldioxyd und zu Arsensäureanhydrid. Zieht man es mit siedendem Wasser aus, so darf das mit Salzsäure angesäuerte Filtrat durch Schwefelwasserstoffwasser weder gelb gefärbt noch gelb gefällt werden.

†† Auripigmentum technicum. Bildet entweder gelbe bezw. orangegelbe glänzende, specifisch schwere, feste Stücke mit muschligem Bruch bezw. von blättriger Struktur,

spez Gew 3,46, oder ein gelbes, mehr oder weniger mattes Pulver, welches, wie schon bemerkt, oft mehrere Procente Arsensäureanhydrid enthält. Diese Sorte darf nur zu technischen Zwecken verwendet werden.

Aufbewahrung Sehr vorsichtig, in der Reihe der Arsenikalien.

Anwendung. Das reine Schwefelarsen gilt bei innerlicher Darreichung als ungiftig, indessen dürfte diese Angabe einer näheren Prüfung wohl kaum Stand halten, da wohl zu erwarten ist, dass es im alkalischen Darmsaft nicht ganz unlöslich sein wird. Innerlich wird es kaum angewendet, abgesehen davon, dass Arsenikesser es regelmäßig zu sich nehmen, die aber alsdann natürlich die Handelsorten wählen. Aeusserlich dient es als Aetzmittel bei Krebs, bei sehr unreinen Schankergeschwüren, bei purulenter Konjunktivitis, endlich als Depilatorium bei Hautkrankheiten.

Rhusia Toxicaria. Man mischt 1 Th Auripigment mit 5 Th gepulvertem Aetzkalk und bewahrt die Mischung in einem gut zu verschliessenden Gefässe auf. Zum Gebrauche rührt man 3 Th dieses Pulvers mit 2 Th heissem Wasser an. Ob die Mischung brauchbar ist, wird wie folgt geprüft. Man bestreicht damit eine Federfahne, nach einem halben Stunde muss sich der Federhart leicht ablösen lassen. Cosmetisches Enthaarungsmittel! Orientalisches Extract von W. KRAUSS in Köln, Enthaarungsmittel 27 Proc Aetzkalk, 18 Proc Schwefelarsen, 60 Proc Weizenstärke 30 g = 1,50 Mk. [Unters. Amt Breslau.]

Depilatorium DEZMOIX

Rp	Calcariae ustae	30,0
	Gummi arabici	60,0
	Auripigmenti	4,0

Depilatorium FLECK

Rp	Auripigmenti	5,0
	Calcariae ustae	50,0
	Amyli Tridac.	30,0

Die Mischung wird mit Wasser zu einem Brei angerührt und dieser auf die zu enthaarenden Stellen messerförmig aufgetragen. Sobald die Schicht zu trocknen beginnt, wird sie mit einem glatten Holzspachtel entfernt.

Liquor LANFRANC

Mixture cathérctique (Gall.)

Collyre de LANFRANC

Rp	1 Aloës	5,0
	2 Myrrhas	5,0
	3 Aeruginis	10,0
	4 Auripigmenti	15,0
	5 Aque Rosae	580,0
	6 Vini albi	1000,0

Man reibt 1–4 im Mörser fein, reibt sie mit 6 an, fügt 5 hinzu und bewahrt in verschlossener Flasche auf. Vor dem Gebrauch umzuschütteln! Zum Bestreichen des inneren Augensclera bei Ophthalmia purulenta, auch zum Verbanden von Schankern und syphilitischen Geschwüren.

†† **Arsenicum sulfuratum rubrum** Arsenicum rubrum. Realgar Sulfure rouge d'arsenic. Red orpiment As_2S_3 . Mol Gew = 214. Sandarach Arsen-Rubin. Kommt natürlich vor und wird künstlich dargestellt durch Zusammenschmelzen von 15 Th metallischen Arsen mit 6,5 Th Schwefel oder durch Sublimation eines Gemisches von 2 Th Arsensäureanhydrid mit 1 Th Schwefel, in den Hütten durch Sublimation von Arsenkies mit Schwefelkies.

Das natürliche rothe Schwefelarsen stellt rubinrothe monokline Prismen vom spez Gew 3,54 dar, das künstlich erzeugte dunkelrothe, an den Kanten durchscheinende glasige Massen. In Wasser unlöslich, löslich in Kaliumsulfid, Natriumsulfid und Ammoniumsulfid. An der Luft erhitzt, verbrennt es zu Schwefeldioxyd und Arsensäureanhydrid. Wird therapeutisch nicht, wohl aber in der Technik verwendet, z. B. als Malerfarbe, in der Farberei zur Reduktion des Indigo, zu Weissfeuer, ferner in der Weissgerberei (sog. „Salbe“ der Gerber) zum Entharen der Felle.

Weissenfein

Rp	Kain nitrid	50,0
	Sulfuris depurati	15,0
	Realgar	4,0
	(vel Auripigmenti)	4,30

Masse der Gerber

Rp	Realgar	1
	Calcariae ustae	8

Mit Wasser zu einem Brei zu machen. Wird in einem Holzfass angerührt.

Analytisches. Die Schwefelverbindungen des Arsens werden durch nascerenden Wasserstoff aus saurer Quelle (Zink + Säure) nicht in Arsenwasserstoff übergeführt. Dagegen gelingt diese Ueberführung durch Wasserstoff aus alkalischer Quelle. Man kann also Arsensulfide in Arsenwasserstoff überföhren, wenn man sie in Natrium- oder Kalilauge auflöst und Zink oder Aluminium auf diese Lösung einwirken lässt. Bei Anwendung von Zink ist die Wasserstoffentwicklung eine sehr spärliche. Will man den Arsengehalt der Arsensulfide im gewöhnlichen MARRS'schen Apparate nachweisen, so muss man die Sulfide zuvor oxydiren. S. S. 406.

Das in den Arsensulfiden enthaltene Arsen lässt sich auch leicht im einfachen Glührohr durch Bildung eines Arsenspiegels nachweisen. Zu diesem Zwecke mischt man 1 Th trockenes Arsensulfid mit 1 Th Kaliumcyanid und 3 Th wasserfreiem Natriumkarbonat. Diese Mischung bringt man in den untersten, geschlossenen Theil eines schwer schmelzbaren Glasrohres von der Form, welche Fig. 109 wiedergiebt. Man wischt zunächst den nicht gefüllten Theil des Rohres sorgfältig mit Filtrirpapier aus, erhitzt alsdann das Gemisch vorsichtig nur soweit, dass jede Spur von Feuchtigkeit ausgetrieben wird und wischt nun das Rohr mit Filtrirpapier wieder trocken. Hierauf erhitzt man das Gemisch bis zum Schmelzen und erhält es einige Zeit bei Rothgluth. Das vorhandene Schwefelarsen wird nunmehr zu metallischem Arsen reduziert, welches sich als glänzender Spiegel in dem weiteren Theile des Glasrohres absetzt. Dieser Nachweis lässt sich noch empfindlicher machen, wenn man den Reduktionsvorgang nach FRIESENHUS und BABO in einem langsamen Strome von Kohlensäure vor sich gehen lässt.



Fig. 109

VII †† Acidum kakodylicum Kakodylsäure. Dimethylarsensäure. $\text{As}(\text{CH}_3)_2\text{O}_3\text{H}$. Mol. Gew. = 138.

Erhitzt man trockenes Kaliumacetat mit gleichen Theilen Arsensäureanhydrid, so erhält man ein in Wasser ziemlich unlösliches, bei 170°C siedendes Oel von ausserordentlich widerlichem Geruche (CANDER'sche Flüssigkeit), das wenig Kakodyl $\text{As}_2(\text{CH}_3)_4$ und viel Kakodyloxyd $\text{As}_2(\text{CH}_3)_2\text{O}$ enthält. Wird dieses Gemisch mit Quecksilberoxyd behandelt, so werden beide Verbindungen zu Kakodylsäure $\text{As}(\text{CH}_3)_2\text{O}_3\text{H}$ oxydirt.

Geruchlose, schiefrhombische Säulen, in Wasser sehr leicht löslich. Wird durch phosphorige Säure zu Kakodyloxyd reducirt, welches durch den Geruch erkennbar ist. Einbasische Säure. Die Salze sind in Wasser löslich und meist amorph.

†† Natrium kakodylicum. Kakodylsaures Natrium $\text{As}(\text{CH}_3)_2\text{O}_3\text{Na}$ = 160. Amorphes, weisses, in Wasser lösliches Pulver.

Die Kakodylsäure, welche rund 54 Proc. metallisches Arsen enthält, wurde in der letzten Zeit als Aseiheparat bei hartnäckigen Hautkrankheiten empfohlen, ohne dass die Versuche als abgeschlossen gelten können. Dass sie giftig ist, unterliegt keinem Zweifel, doch ist sie anscheinend weniger giftig als die arsenige Säure und die Arsensäure. DANLOS gab die Säure und ihr Natriumsalz in Tagesgaben von 0,25 g innerlich und von 0,1 g subkutan mit Erfolg bei Psoriasis.

Rp Acid. kakodylic. 3,5
Olei Menthae pip. gtt 9
Sirupi Aurantii cortidis
Sirupi Sacchari aa 20,0
Aquae destillatae 60,0
Täglich 4 Kaffeelöffel = 0,5 g der Kakodylsäure
DANLOS gab bis zu 6 Kaffeelöffel. Bei Psoriasis

Rp Natri kakodylic. 1,0
Aquae destillatae 15,0
Drumal täglich 15–20 Tropfen

Rp Natri kakodylic. 1,0
Aquae destillatae 10,0
Zur subkutanen Injektion $\frac{1}{2}$ –1, Frassaprispe

Toxikologischer Nachweis, Bestimmung. Arsenik ist wegen seiner vielfachen Anwendung in der Technik, wegen seiner relativen Geschmacklosigkeit, der leichten Anwendbarkeit und der sicheren Wirkung auch heute noch dasjenige Gift, welches am häufigsten zu Giftmorden angewendet wird. Ausserdem ist auf das Vorkommen von Arsen in vielen Gebrauchsgegenständen etc. Rücksicht zu nehmen.

Man unterscheidet eine chronische und eine akute Arsenvergiftung. Die erstere, welche durch länger andauernde Zuführung kleinster Arsenmengen zustande kommt, kann hier übergangen werden. Die akute Vergiftung wird durch Einführung toxischer Dosen veranlasst. Ihre Symptome sind folgende: Schmerzen im Verdauungskanal, Erbrechen, Durchfall blutiger oder reisswasserähnlicher Massen, cyanotische Verfärbung und Gedunsen sein des Gesichts, Kälte der Haut, Krämpfe in Händen und Waden, beschleunigter Puls, Athemnoth, Albuminurie, Hamaturie, auch Urinverhaltung. Der Tod erfolgt nach einigen Stunden unter Konvulsionen, das Bewusstsein kann in den letzten Stadien aufgehoben, aber auch erhalten sein. Das ganze Bild ähnelt demjenigen der Cholera nostras.

Welche Dosen von Arsenik und Arsenverbindungen für Menschen letal sind, ist schwer zu sagen. Es sind Fälle bekannt, in denen relativ kleine Mengen rasch zum Tode

föhren, andere, in denen nach Genuss grosser Mengen (in Breslau ging vor zwei Jahren ein Fall in Genesung über, in welchem ein Mann 250 g Schweinfurtergrün genommen hatte) Wiederherstellung eintrat. Thatsächlich liegen die Verhältnisse so: Wenn ein Mensch eine gewisse Menge eines Arsenpräparates einnimmt, also \pm B 0,09 g weissen Arsenik,¹⁾ so tritt zunächst eine Intoxikation ein. Ob diese in Genesung übergeht oder zum Tode führt, hängt von Umständen (voller Magen, leerer Magen, Resorptionsverhältnisse, individuelle Disposition) ab, welche niemand vorher beurtheilen kann. Es wäre u. E. durch aus falsch, eine Gabe von 0,09 g als nicht tödtlich zu bezeichnen. Diese Erörterung ist wichtig, weil sehr häufig vor Gericht die Frage gestellt wird, ob eine bestimmte Gabe als tödtlich anzusehen ist oder nicht.

Trotzdem ist der Sachverständige naturlich gezwungen, die mittleren tödtlichen Gaben kennen zu lernen. Als solche werden angesehen 0,1 g Arsengsaure Anhydrid, 1,0 g technisches Schwefelarsen, 2,0 g Schweinfurtergrün.

Untersuchung von Leichen theilen. Besteht der Verdacht einer Vergiftung durch Arsenik, so kann unter Umständen schon die äussere Besichtigung der Organe theile werth volle Fingerzeige geben. Die Magenschleimhaut ist in der Regel geröthet, die event. dabei befindliche blutige Flüssigkeit ist hellroth gefärbt. Fäulnisgeruch ist in geringerem Masse als bei nicht mit Arsenik Vergifteten vorhanden. Man breitet den Magen auf einer sauberen Porcellanschale so aus, dass die Schleimhaut oben liegt und untersucht, ob auf der Schleimhaut etwa weisse Partikel aufsitzen, wobei man namentlich auch die Falten der Schleimhaut zu prüfen hat. Sind solche verdächtige Partikel vorhanden, so werden sie auf einem Uhrglase gesammelt. Ebenso sieht man zu, ob sich etwa aus dem flüssigen Theile specifisch schwere weisse oder gelbliche Körnchen zu Boden gesetzt haben. Solche Partikel wären nach dem Abpulven sogleich durch Erhitzen mit Kohle im Glühröhr nach S 388 und durch Auflösen in Salzsäure und Einleiten von Schwefelwasserstoff zu prüfen. Tauschungen können erfolgen durch erstarrte Fettkugeln, durch Gras und ähnliche Bestandtheile der Nahrung. — Das Blut ist nach Arsenvergiftungen dunkelkirschroth und hält sich über die normale Zeit hinaus ohne erheblichen Fäulnisgeruch.

Hat die Vorbesichtigung Arsenik in Substanz auffinden lassen, so sucht man diesen mit der Pinzette oder durch Sedimentiren zu sammeln (In einem Falle wurden 25 g Arsenik mit der Pinzette aus einem Mageninhalt isolirt). Man bestimmt alsdann das Gewicht und stellt den Procentgehalt einer Durchschnitteprobe entweder gewichtsanalytisch oder massanalytisch fest. Die von der Hauptmenge des Arseniks befreiten Organe theile — oder, wenn sich Arsenik mechanisch nicht auslesen liess, die ursprünglichen Organe theile — werden nun weiter verarbeitet. Man sucht zunächst eine leicht zu behandelnde Lösung, die sog. „Gifflösung“ herzustellen. Das kann nach verschiedenen Verfahren geschehen, von denen im Folgenden die zuverlässigste Methode angegeben werden soll. Bemerk! soll schon hier werden, dass alle bei den folgenden Operationen zu gebrauchenden Reagentien und Gefässe bez. Apparate absolut frei von Arsen sein müssen, worauf wir noch zurückkommen werden.

Herstellung der Gifflösung. Ist das Untersuchungsobjekt eine dünne Flüssigkeit, so macht man sie, wenn sie sner reagiren sollte, mit Natriumkarbonat schwach alkalisch und dampft sie auf dem Wasserbade zur Sirupkonsistenz ein. Konsistente Objekte werden mit einer starken Scheere zerkleinert. Dann bringt man den sirupösen Abdampfückstand oder die zerkleinerten Massen in Mengen von 150—200 g (falls soviel Material überhaupt vorhanden ist) in einen Kolben von etwa 1 l Fassungsvermögen, übergiesst sie in diesem mit etwa 8—500 ccm absolut arsenfreier Salzsäure (s S 57), so dass ein dünner Brei entsteht und erwärmt den Kolben auf dem Wasserbade. Wenn der Inhalt lauwarm geworden ist, giebt man von Zeit zu Zeit kleine Mengen chlorsauren Kalks (jedemal etwa 0,5 g) unter Umschütteln dazu. Dies setzt man solange fort, bis die Organe theile bis auf geringe Rückstände in Lösung übergegangen sind. Bei Magen und Darm ist dies in verhältnissmässig kurzer Zeit geschehen, bei Lunge, Leber, Herz dauert es etwas länger, beim Gehirn muss man darauf verzichten, eine vollständige Lösung zu erzielen, weil die Cholesterinfette sehr schwer zu spalten sind. Hier muss man sich damit begnügen, durch die geschulderte Behandlung alles Lösliche in Lösung gebracht zu haben. Wenn also die Organe theile der Hauptsache nach in Lösung gegangen sind, lässt man erkalten, filtrirt alsdann durch ein genähtes Filter und wäscht mit heissem Wasser nach. Man erhält bei Magen, Darm und Gehirn ein hellgelbes, bei Lunge und Leber, überhaupt blutreichen Organen, ein etwas dunkleres Filtrat, wenn man richtig operirt hatte. (Im Falle man in Schalen arbeitet und zu weit eindampfen lässt, fallen die Filtrate stets sehr dunkel aus.)

¹⁾ Das von mir gewählte Beispiel ist aus dem Leben gegriffen. Es handelte sich darum, ob 0,09 g Arsenik als tödtliche Gabe anzusehen seien. Zwei medicinische Sachverständige vermeinten sie, weil in der Litteratur die tödtliche Gabe zu 0,1 g angegeben sei, ich selbst erklärte die Gabe aus den oben erwähnten Gründen für tödtlich. B. FISCHER.

Dieses Filtrat wird alsdann in einer Schale aus echtem Porcellan auf dem Wasserbade in der Weise erhitzt, dass man von Zeit zu Zeit das verdampfte Wasser wieder ersetzt. Dieses Erhitzen hat nämlich den Zweck, das noch vorhandene Chlor zu beseitigen und einen Theil der im Ueberschuss vorhandenen Salzsäure zu verjagen. Da aber aus einer konz. salzsaurer Lösung Arsensäureanhydrid in Form von Arsenchlorid verflüchtigt wird, so ist der gelegentliche Ersatz des verdampften Wassers unabwisch. Ist alles Chlor mit Sicherheit entfernt und der grössere Theil der Salzsäure verjagt, so lässt man nunmehr die Flüssigkeit erkalten und fällt sie bis zu einem bestimmten Volumen, z. B. 500 ccm, auf.

Von dieser Lösung benutzt man zunächst einen aliquoten Theil, z. B. 50 ccm, um die Anwesenheit oder Abwesenheit von Arsen qualitativ festzustellen. Diese Feststellung wird im MARSH'schen Apparate ausgeführt. Ergibt sich hierbei die Anwesenheit von Arsen, so wird dasselbe später in dem vorhandenen Reste der Giftlösung quantitativ bestimmt.

Der MARSH'sche Apparat. Wenn man die Absicht hat, Arsen im MARSH'schen Apparat nachzuweisen, so soll man darauf verzichten, Kombinationen (sog. kleine MARSH'sche Apparate) zu benutzen, welche als nicht ordnungsmässig bezeichnet werden müssen. Zum Nachweis grosser Arsenmengen bedarf man des MARSH'schen Apparates überhaupt nicht und sobald man in mangelhaften Apparaten arbeitet, können leicht auch nicht ganz kleine Mengen Arsen sich dem Nachweise entziehen. Zur ordnungsmässigen Ausführung des Versuches bedarf man:

1) Arsenfreie Schwefelsäure oder Salzsäure. Ueber die Darstellung der letzteren s. S. 57.

2) Arsenfreies Zink, welches unter der Bezeichnung „Zink, absolut arsenfrei zur forensischen Analyse“ von MERCK, SCHUCHARDT, KAHN und anderen Firmen jederzeit zu erhalten ist.

3) Schwer schmelzbares Glasrohr von nebenstehendem Kaliber, Jenenser Glas¹⁾ oder „Kavalier-Glas“. Dasselbe muss 6—10 stündiges Erhitzen aushalten, ohne zusammenzufallen und ohne durch das Erhitzen eine dunkle Färbung anzunehmen, was bei vielen Glasarten leider eintritt.

Der Apparat selbst besteht aus dem Zersetzungsgefäss A, welches mit einem doppelt durchbohrten Kautschukstopfen verschlossen ist. Die eine Bohrung enthält das bis zum Boden des Gefässes reichende Trichterrohr, die andere das Gasabzugsrohr, welches an das Chlorcalciumrohr B angeschlossen ist. Mit dem letzteren ist wiederum das Glüh-



Fig. 110
Querschnitt
eines Glüh-
rohres zum
MARSH'schen
Apparat.



Fig. 111 Reduktionsrohr zum MARSH'schen Apparat

rohr C verbunden, welches die durch beistehende Figur 111 verdeutlichte Form hat. — Das Chlorcalciumrohr ist mit feingrossen Stücken granulirten oder geschmolzenen Calciumchlorids gefüllt. Man unterlasse es, wie früher vorgeschlagen worden ist, einige Stücke Kalhydrat vorzuschlagen, weil hierdurch geringe Arsenmengen dem Nachweise entgehen können.

Blinder Versuch. Um die Reinheit der Reagentien zu prüfen wird ein blinder Versuch angestellt. Man nimmt soviel Zink, dass dasselbe sowohl für den blinden als auch für den entscheidenden Versuch ausreicht, also z. B. 150 g, bringt dieses in ein Porcellanschälchen und wäscht es nacheinander mit Aether, Alkohol und Wasser ab, dann beist man es mit etwas concentrirter arsenfreier Salzsäure ab, bringt es in den Zersetzungs Kolben A und lässt durch das Trichterrohr zunächst etwas destillirtes Wasser, sowie etwas Salzsäure zufließen. Die Wasserstoffentwicklung¹⁾ beginnt alsbald und man über-

¹⁾ Bei Anwendung von reinem Zink und reiner Salzsäure ist die Wasserstoffentwicklung häufig träge. Dieselbe durch Einflüssenlassen von etwas Platinchlorid zu beschleunigen, empfiehlt sich nicht, weil man alsdann Spuren Arsen übersehen kann. Besser schon ist es, das Zink ausserhalb des Apparates durch Uebergiessen mit verdünnter Platinchloridlösung zu platiniren und nach dem Abwaschen in den Apparat zu bringen. Vorgeführt man aber, wie es hier angegeben (Entfetten durch Aether und Vorbeizen mit konz. Salzsäure), so ist die Entwicklung für gewöhnlich hinreichend lebhaft.

lässt nun den Apparat etwa $\frac{1}{2}$ Stunde sich selbst, damit alle Luft aus dem Apparate ausgetrieben wird. Nach $\frac{1}{2}$ Stunde prüft man das austretende Gas (durch Überstreifen eines trockenen Probirglinders über den ausgezogenen Schnabel und Entzünden des in dem Probirrohr angesammelten Gases), ob es noch erheblich lufthaltig ist. Verläuft die Verbrennung ruhig, ohne heftige Explosion, so stellt man eine Flamme unter eine nicht verjüngte Stelle *a*, *b* oder *c* der Figur des Glührohrs und erhitzt dieses zum Glühen. In vielen Abbildungen wird das Verfahren so dargestellt, dass man gerade die verjüngten Stellen erhitzen soll. Das ist natürlich falsch, denn die verjüngten Stellen sind gerade dazu da, dass sie von der umgebenden Luft abgekühlt werden, sodass sich die Arsen Spiegel an diesen Stellen absetzen können. Ausserdem ist man gar nicht in der Lage, eine solche verjüngte Stelle stundenlang zu erhitzen, ohne dass das Glas an dieser Stelle zusammenfällt. Man erhitzt also das Glührohr mit einer kräftigen Bunsenflamme zu dunkler Rothgluth und sorgt durch gelegentliches Nachgiessen von Salzsäure dafür, dass eine hinreichend lebhafte bez. deutliche Wasserstoffentwicklung im Gange bleibt. Hat sich im Glührohr dicht hinter der Erhitzungsstelle nach 6 stündigem Glühen ein dunkler Beschlag nicht abgesetzt, so sind Zink und Salzsäure arsenfrei und man kann zum entscheidenden Versuche übergehen. Hat sich aber ein dunkler Beschlag gebildet, so muss man der Ursache desselben nachgehen. Zunächst lässt man das Glührohr erkalten, dann schneidet man das Rohr dicht vor dem Beschlage ab, erwärmt eine kleine Ecke des Rohres da, wo der Beschlag sitzt, in einer kleinen Flamme und prüft den Geruch. Tritt deutlicher Geruch nach Knoblauch auf, so besteht der Beschlag aus Arsen. Man muss alsdann der Quelle des Arsens nachgehen und feststellen, woher letzteres stammt, ob aus dem Zink, der Salzsäure oder aus dem Glas des Apparates, indem man neue Salzsäure darstellt, eine andere Sorte Zink und einen neuen Apparat verwendet. Tritt Knoblauchgeruch nicht auf, so muss der Beschlag (welcher z. B. von verkohlter organischer Substanz herühren kann) in der noch anzugebenden Weise (s. Arsen Spiegel), z. H. durch Schwefelwasserstoff, Auflösen in Salpetersäure etc. weiter geprüft werden. Wir nehmen indessen an, dass nach 6 stündigem Erhitzen des Glührohrs ein Beschlag nicht

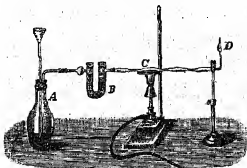


Fig. 113.

aufgetreten ist, dass also die angewendeten Reagentien arsenfrei sind.

In diesem Falle gieist man die Flüssigkeit von dem Zink ab, spült dieses mit Wasser nach und bringt frische Salzsäure und etwas Wasser hinzu. Wenn alle Luft aus dem Apparat verdrängt ist, erhitzt man das Glührohr zum Glühen, giebt alsdann von der auf S. 403 erwähnten Gifflösung, von welcher in unserem Beispiel eine Menge von 500 ccm zur Verfügung steht, in kleinen Antheilen 50 ccm in den Apparat — während das Glührohr zur dunklen Rothgluth erhitzt ist — und sorgt durch gelegentliches Nachgiessen von Salzsäure dafür, dass die Wasserstoffentwicklung nicht ins Stocken kommt. Man unterhält nun das Glühen und die Wasserstoffentwicklung weiter und beobachtet den Apparat von Zeit zu Zeit. Ist Arsen in einigermaßen beträchtlichen Mengen (z. B. ein bis mehrere Milligramm) in den angewendeten 50 ccm Flüssigkeit vorhanden, so erscheint nach kurzer Zeit (10–20 Minuten) hinter der Glühstelle in dem verjüngten Theile des Rohres ein dunkler, glänzender Beschlag (Arsen Spiegel). Wenn derselbe einige Stärke erlangt hat, so kann man eine andere Stelle des Glührohrs vor einer zweiten Verjüngung erhitzen und so einen zweiten Spiegel erzeugen. Erscheint es wünschenswerth, so kann man das gebrauchte Glührohr gegen ein neues auswechseln und einen dritten und vierten Spiegel erzeugen.

Glaubt man eine genügende Anzahl von Arsen Spiegeln erzeugt zu haben, so entfernt man die Flamme von dem Glührohr und entzündet das austretende Gas. Sind einigermaßen erhebliche Mengen von Arsen zugegen, so ist die Wasserstoffflamme „salzblau“ gefärbt. Drückt man die Flamme mit einem kalten Porcellangegenstande nieder, so entsteht auf diesem ein dunkler, metallglänzender Fleck. Man erzeugt so in dem Hohlraume eines Porcellanschälchens eine Anzahl solcher „Arsenflecken“.

Schliesslich wendet man den Schnabel des Glührohrs nach unten und leitet das austretende Wasserstoffgas in stark verdünnte Silbernitrolösung. (Fig. 113.) Bei Anwesenheit von Arsen entsteht in dieser eine schwarze Ausscheidung von metallischem Silber. Filtrirt man nach Beendigung des Versuches von dieser ab und neutralisirt das Filtrat vorsichtig mit stark verdünntem Ammoniak, so erfolgt Ausscheidung von gelbem Silberarsenit.

Um bei Anwesenheit geringer Arsenmengen mit Sicherheit Arsenspiegel zu erhalten, muss man 1) für eine hinreichend starke aber nicht allzu lebhafte Wasserstoffentwicklung sorgen. 2) Das Gasgemisch muss, bevor es zum Glühen erhitzt wird, völlig getrocknet werden. 3) Die zu prüfende Lösung muss frei sein von Chlor, Chlorsäure, Salpetersäure, Quecksilberverbindungen und anderen oxydierenden Agentien. 4) Durch die Bildung von Arsenspiegeln lassen sich nur verhältnissmässig grosse, durch die Bildung von Arsenspiegeln aber noch sehr kleine Mengen Arsen (z. B. $\frac{1}{10}$ — $\frac{1}{100}$ mg) sicher nachweisen.

Unterscheidung der Arsenspiegeln und -Spiegel von Antimonflecken und -Spiegeln. Der Nachweis des Arsens mit Hilfe des Verfahrens von MARCH wird dadurch complicirt, dass auch Antimonverbindungen, wenn sie dem gleichen Verfahren unterworfen werden, ähnliche Flecken und Spiegel geben; indessen ist es glücklicherweise möglich, beide von einander zu unterscheiden.

Arsen.

1) Die Flecken sind dunkelbraun, metallglänzend, ja spiegelnd; beim Erhitzen verbreiten sie Knoblauchgeruch (letzteres äusserst wichtig!).

2) Die Flecken und Spiegel werden durch eine Lösung von unterchlorigsaurem Natrium¹⁾ alsbald gelöst.

3) Werden die Spiegel im Wasserstoffstrom erhitzt, so lässt sich das Arsen leicht von einer Stelle zur anderen treiben.

4) Im Sauerstoff- oder Luftstrom erhitzt, verbrennen sie zu Arsensäure-Anhydrid, welches sich an den kälteren Theilen des Rohres in Krystallen (Oktaeder s. S. 887) absetzt, bez. als deutlich sichtbarer weisser, specifisch schwerer Rauch entweicht.

5) Leitet man über die Spiegel unter schwachem Erwärmen Schwefelwasserstoffgas, so werden sie in gelbes Arsensulfid verwandelt, welches in Salzsäure unlöslich ist.

6) Löst man die Flecken oder Spiegel in Salpetersäure, dampft die Lösung bis fast zur Trockne, bringt einen Tropfen Silbernitratlösung hinzu und bläst behutsam Neutralisation etwas Ammoniakdampf auf, so wird ein gelber oder röthlicher Niederschlag ausgeschieden.

Sind alle diese Reaktionen eingetreten, so kann kein Zweifel darüber existiren, dass die vorliegenden Flecken oder Spiegel von Arsen herrühren. — Man schreitet alsdann zur quantitativen Bestimmung des Arsens und zwar benutzt man hierzu die in unserem Beispiele noch vorhandenen 450 ccm Giftlösung. Ob man die gesammte Menge oder nur einen Theil davon in Arbeit nimmt, hängt davon ab, ob viel oder wenig Arsen vorhanden ist, worüber man sich indessen aus dem raschen oder langsamen Auftreten der Spiegel bzw. aus deren Stärke schon ein ungefähres Urtheil gebildet haben kann.

Bestimmung des Arsens. Wir erhitzen in unserem Beispiel den ganzen Rest der vorhandenen Giftlösung (450 ccm) auf dem Wasserbade bis auf etwa 80° C. und leiten nunmehr bis zum Erkalten (etwa 2—3 Stunden) einen Strom arsenfreien Schwefelwasserstoffs durch die Lösung. Hierauf erhitzt man die Flüssigkeit nochmals, leitet wiederum

¹⁾ Die Lösung des unterchlorigsauren Natriums darf weder freies Chlor noch freie unterchlorige Säure enthalten. Man stellt sie dar, indem man 1 Th. Chlorkalk mit 20 Th. Sodaaug (1:10) anreibt und die Flüssigkeit filtrirt.

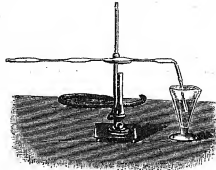


Fig. 118.

Antimon.

1) Die Flecken sind matt (sammetartig), von schwarzer Farbe. An dem der Erhitzungsstelle zugeordneten Rande der Spiegel lassen sich Kugelförmigen wahrnehmen.

2) Die Flecken und Spiegel werden durch eine Lösung von unterchlorigsaurem Natrium¹⁾ nicht verändert.

3) Die Spiegel lassen sich bei weitem schwieriger verflüchtigen.

4) Der Spiegel wird zu nicht leicht flüchtigem, amorphem Antimonoxyd oxydirt.

5) Die Spiegel werden beim Ueberleiten von Schwefelwasserstoffgas unter schwachem Erwärmen in rothes Antimontrisulfid verwandelt, welches beim stärkeren Erhitzen schwarz wird und in Salzsäure löslich ist.

6) Löst man die Flecken oder Spiegel in Salpetersäure, dampft bis fast zur Trockne ein, fügt nach dem Erkalten Silbernitrat zu und bläst Ammoniakdampf auf, so entsteht in der Kälte keine Färbung, in der Wärme ein schwarzer Fleck, von metallischem Silber herrührend.

bis zum Erkalten 2—3 Stunden Schwefelwasserstoffgas ein und setzt das Gefäss, wohlverstopft, 24 Stunden an einem warmen Orte zur Seite. Während dieser Zeit setzt sich bei Lochenuntersuchungen unter allen Umständen ein braunlicher Niederschlag ab, dem man es meist nicht ohne weiteres ansehen kann, ob er arsenhaltig ist oder nicht. Man filtrirt den Niederschlag ab und wäscht ihn mit schwefelwasserstoffhaltigem Wasser aus (leitet auch in das Filtrat nochmals Schwefelwasserstoff ein, um sicher zu sein, dass auch alles Arsen ausgefällt wird), bis er frei von Chlor ist. Man bringt nun den Niederschlag sammt Filter in eine kleine (7—9 cm Durchmesser) Porzellanschale und trocknet ihn zu nächst im Wasserbade aus. Dann fügt man tropfenweise rauchende chlorfreie Salpetersäure hinzu, bis alles befeuchtet ist, dampft im Wasserbade zur Trockne, und wiederholt dieses Befeuhten und Abdampfen nochmals. Den Rückstand feuchtet man unter Bearbeiten mit einem Glasstabe mit zuvor erwärmter Schwefelsäure gleichmässig an und erhitzt zu nächst 2—3 Stunden im Wasserbade, zuletzt bei etwa 170—180° C im Luftbade, bis die verkohlte Masse eine bröckelige Beschaffenheit annimmt und eine kleine (dem Ganzen später wieder zuzufügende) Probe, mit Wasser vermischt, nach dem Absetzen eine farblose oder fast farblose Flüssigkeit liefert. Stellt der Rückstand nach dem Erhitzen auf 170 bis 180° C noch eine braunliche Flüssigkeit dar, so ruht man einige Stüchchen reines Filtrirpapier darunter und setzt das Erhitzen fort, bis der gewünschte Zustand erreicht ist — Ist dieses der Fall, so erwärmt man den Rückstand mit einer Mischung von 1 Th Salzsäure und 8 Th Wasser im Wasserbade, filtrirt und wäscht mit heissem, etwas Salzsäure enthaltendem Wasser aus.

A Als Schwefelarsen. Das Filtrat¹⁾ wird auf 80° C erwärmt und hierauf 2 bis 3 Stunden bis zum Erkalten mit arsenfreiem Schwefelwasserstoff gesättigt. Man erwärmt nochmals, behandelt wiederum mit Schwefelwasserstoff und lässt im verschlossenen Gefässe 24 Stunden lang an einem warmen Orte stehen. Man filtrirt hierauf durch ein gewöhnliches Filter und wäscht mit Schwefelwasserstoffwasser aus. Den auf dem Filter befindlichen gelben Niederschlag löst man in Ammoniumkarbonatlösung und wäscht das Filter mit Ammoniumcarbonat enthaltendem Wasser aus. Das Filtrat wird mit Salzsäure stark angesäuert, dann erwärmt man es auf 60—70° C und leitet noch etwa 15—20 Minuten arsenfreien Schwefelwasserstoff ein, filtrirt durch ein gewogenes Filter, wäscht mit Schwefelwasserstoffwasser aus und trocknet bei 100° C [Fassmann]. Das gewogene $As_2S_3 > 0,80488$ ist = Arsensäureanhydrid As_2O_3 .

Die vorstehend mitgetheilte Methode bietet den Vortheil, dass man eine charakteristische Arsenverbindung (das gelbe Arsensulfid) zur Wagung bringt, und dass dieses nach dem Trocknen in schön gelbem Zustande erhalten wird, selbst wenn nur kleine Mengen aus grossen Mengen Organischen zu isoliren sind.

B Als Magnesiumpyroarsenat. Man übergiesst das gefällte und noch feuchte Arsensulfid mit arsenfreier Salzsäure, erwärmt auf dem Wasserbade und setzt unter Umschwenken Kaliumchlorat körnchenweise solange hinzu, bis das Arsensulfid gelöst ist. Man verdünnt alsdann mit etwas Wasser, erwärmt bis zur Verjagung des Chlors, filtrirt und lässt erkalten, dann macht man mit Ammoniak ammoniakalisch, fällt unter Umrühren mit einem Ueberschuss Magnesiumsulfat, setzt noch $\frac{1}{2}$ vom Gesamtvolumen der Flüssigkeit an 10proc Ammoniak hinzu und lässt 6—12 Stunden stehen. Dann filtrirt man den Niederschlag ab, wäscht ihn bis zur Chlorfreiheit mit 2,5proc Ammoniak aus und trocknet. Schliesslich trennt man den Niederschlag möglichst vom Filter, befeuchtet dieses mit Ammoniumnitratlösung, trocknet und verbrennt das Filter in einem gewogenen Rosch'schen Tiegel. Hierauf bringt man den Niederschlag in den Tiegel und führt ihn durch Glühen im Sauerstoffstrom in Magnesiumpyroarsenat $As_2O_3 \cdot Mg$ über. Das gewogene Magnesiumpyroarsenat $> 0,6887$ ist = Arsensäureanhydrid As_2O_3 .

Die Herstellung der „Gifflösung“ kann auch nach anderen Verfahren ausgeführt werden. Ist z B die Menge der vorhandenen organischen Substanz nicht zu gross, so kann man die zerkleinerten Massen mit arsenfreier Salzsäure zu einem dünnen Brei anrühren und unter Zusatz von 5—10 g arsenfreiem Ferrochlorid der Destillation unterwerfen. Diese Destillation erfolgt zweckmässig aus einer tubulierten Retorte, deren Hals schräg nach oben gerichtet und unter einem stumpfen Winkel mit einem Linné'schen Kühler verbunden ist. Man destillirt etwa $\frac{1}{2}$ ab und erhitzt, wenn die vorhandene Arsenmenge nicht zu gross ist, meist das gesamte Arsen in das Destillat. Sind die Arsenmengen sehr gross, so wird der Rückstand mit einer neuen Menge Salzsäure übergossen und nach Zugabe von 3—5 g Ferrochlorid nochmals der Destillation unterworfen. Arsensäure, Arsensäure und deren Salze lassen sich so quantitativ als Arsensulfid in das Destillat überführen, während die gleiche Ueberführung der Sulfide des Arsens nicht möglich ist.

¹⁾ Das Filtrat würde übrigens alle in Betracht kommenden Metalle ausser Blei, Baryum und Strontium enthalten.

Nachweis und Bestimmung des Arsens in Gebrauchsgegenständen
 Hierfür sind als Ausführungsbestimmungen zu dem Gesetze über die Verwendung gesundheitsgefährlicher Farben vom 5. Juli 1887 genaue Anweisungen von dem Reichskanzler unter den 10. April 1888 gegeben worden, welche im Pharm. Kalender 1889, Theil II und in irgend einem Buche, welches die Untersuchung von Nahrungs- und Genussmitteln oder Gebrauchsgegenständen behandelt, eingesehen werden können.

Die Vorprüfung aller dieser Gegenstände erfolgt meist in der Weise, dass man die selben mit warmer arsenfreier Salzsäure auszieht und den Auszug nach Gutzeit prüft.

Arsen-Nachweis nach Gutzeit. Von der stark salzsäuren, Arsen enthaltenden Lösung werden etwa 10 ccm in ein Probirrohr gebracht. Dann fügt man ein Stückchen arsenfreies Zink hinzu, schiebt in den leeren Theil des Glases einen ganz lockeren Bausch reine Watte, überdreht die Oeffnung des Rohres mit etwas Filtrirpapier und befeuchtet dieses mit einem Tropfen kono Silbernitratlösung 1+1 (nicht dünner!). Ist Arsen zugegen, so färbt sich die befeuchtete Stelle nach einiger Zeit citronengelb. Wird der gelbe Fleck mit Wasser befeuchtet, so wird er schwarz. Täuschungen können dadurch entstehen, dass auch Phosphorwasserstoff und Schwefelwasserstoff ähnliche Erscheinungen verursachen. Man betrachte deshalb die Probe nach Gutzeit unter allen Umständen lediglich als Vorprobe und führe den exakten Nachweis des Arsens stets nach Marsh aus.

Prüfung der Reagentien. Die Beschaffung und Prüfung der Reagentien ist für den Arsen-Nachweis von grosser Bedeutung und sollte mit der grössten Pünktlichkeit ausgeführt werden.

1) Arsenfreies Zink ist gegenwärtig leicht im Handel erhältlich, nur muss man ausdrücklich „Zink absolut arsenfrei zur forensischen Analyse“ bestellen. Die Prüfung erfolgt im Marsh'schen Apparate, indem man 100–150 g in der S. 403 bei dem blinden Versuche geschilderten Weise anwendet.

2) Arsenfreie Salzsäure bereitet man zweckmässig selbst s. S. 57. Man halte nicht zu grosse Vorräthe, sondern führe die Selbstdarstellung etwa alle Monate einmal aus, im Zweifelsfalle, oder wenn solche Untersuchungen nur selten vorkommen, bereite man die Säure stets kurz vor dem Verbrauch. Die Prüfung erfolgt im Marsh'schen Apparate $\frac{1}{5}$ –1 l Salzsäure wird nach Hinzufügung einiger Körnchen chloressigen Kalis und etwas Wasser, welches man von Zeit zu Zeit ersetzt, im Wasserbade eingedampft. Zum Rückstand fügt man reine verdünnte Schwefelsäure, erwärmt bis zur Verjagung der Salzsäure und bringt den Rückstand in den Marsh'schen Apparat.

3) Arsenfreie Schwefelsäure ist im Handel zu haben, doch muss auch diese als „Schwefelsäure absolut arsenfrei zur forensischen Analyse“ bestellt werden. Man prüft sie in einer Verdünnung 1:6 im Marsh'schen Apparate.

4) Arsenfreies Kaliumchlorat wird aus dem reinsten Handelspräparate durch wiederholtes Umkrystallisiren aus Wasser erhalten. Man prüft es, indem man 5 g mit arsenfreier Salzsäure vollständig versetzt und die chlorfreie Lösung in den Marsh'schen Apparat bringt.

5) Arsenfreier Schwefelwasserstoff. Man erhält ihn direkt durch Zersetzen von Baryumsulfid oder Zinksulfid mit reiner Salzsäure. *Baryum sulfuratum in bacillis* und *Zincum sulfuratum in bacillis* zur Entwicklung arsenfreien Schwefelwasserstoffs für die forensische Analyse sind im Handel zu haben. Ferner kann man den durch Zersetzung von Schwefeleisen mit Salzsäure sich ergebenden arsenwasserstoffhaltigen Schwefelwasserstoff in der S. 120 angegebenen Weise reinigen.

Artemisia.

Gattung der Compositae—Anthemideae.

I Artemisia Absinthium L. Alsam. Wormuth. Wurmtod. Grabkraut. Heiligbitter. Bitterer Belfuss. Kampferkraut. Magenkraut. Grande Absinthe. Alysne. Common Wormwood. Heimath unsicher. Von Nordafrika und Südeuropa bis Kaschmir und Sibirien. Aus alten Kulturen vielfach verwildert.

Verwendung findet das blühende Kraut *Herba Absinthii* (Germ. *Helv. Austr.*) *Summitates Absinthii*. Absinthe. *Aluyae. Absinthium* (U-St.) Wormwood. *Feuille et sommité fleurie d'Absinthe* (Gall.)

Beschreibung. Bis 1,5 m hoch. Die unteren Blätter sind im Umriss dreieckig eiförmlich, doppelt, die oberen einfach gefiedert, dann dreipfeilförmig, endlich einfach-lanzettlich. Die Fiedern sind breit, zungen- bis spatelförmig. Oberseits grünlich, unterseits weisslich. Die charakteristischen Haare sind T förmig, auf einem wenigzelligen Stiel befestigt.

Der Blütenstand besteht aus rispig angeordneten Trauben. Die Blütenkörbchen sind 8 mm gross, nickend, fast kuglig. Die Blüten sind meist zwittrige Röhrenblüthen, wenig weibliche Randblüthen ohne Zunge.

Die Pflanze enthält reichlich Oeldrüsen, deren Kopf meist aus 4 Zellen besteht und auf einem kurzen, scheibenförmigen Fuss ruht. Geruch aromatisch, Geschmack bitter aromatisch.

Wirkung und Anwendung. In kleinen Dosen reizt das Kraut den Appetit an, in grossen erzeugt es Kopfschmerz und Schwindel. Das ätherische Oel besitzt narkotische Eigenschaften, erzeugt Krämpfe. Man wendet es zu Umschlägen an, bei Quetschungen etc., innerlich als Antheilmittel, bei Intermittens, bei Bleichsucht, bei Dyspepsie. Ist Bestandtheil vieler bitterer Liqueure. Der gewohnheitsmässige Genuss derselben soll zu Epilepsie führen.

Bestandtheile. Im frischen Kraut 0,2–0,4 Proc. grünblaues ätherisches Oel vom spec. Gew. 0,92–0,95, es enthält Terpene und bei 208° C. siedendes Absinthol $C_{10}H_{16}O$. Ferner Absinthium $C_{10}H_{16}O_4 + \frac{1}{2}H_2O$, von intensiv bitterem Geschmack. Asche etwa 7 Proc. Aus dem trockenen Kraut kann man 3,7 Proc. Salpeter gewinnen. Früher baute man die Pflanze zur Potaschegewinnung, *Sal Absinthii*.

Einsammlung. Im Juli und August von der wild wachsenden oder von der angebauten Pflanze, letztere ist weniger bitter. 5 Th. frisches Kraut geben 1 Th. trockenes. Die Verarbeitung des Krautes zu Pulver ist mit einem Verlust von etwa 12 Proc. verbunden.

Aufbewahrung. Von den dicksten Stengeln befreit, geschnitten oder grob gepulvert — wie *Rad. Angelicae*.

Aqua vulneraria spiritinosa (Ergänzb.) Wermuth, Lavendelblüthen, Pfefferminzblätter, Rosenmarnblätter, Rautenblätter, Salbeiblätter je 1 Th., verdünnter Weingeist 20 Th., Wasser 50 Th. Hiest man 48 Stunden stehen und destillirt dann 40 Th. ab. Trübe, von kräftigem Geruche.

Elixir amarum (Germ.) Wermuthextrakt 2 Th., Pfefferminzblüthen, aromatische Tinktur, bittere Tinktur je 1 Th., Wasser 5 Th. wenig trübe.

Extractum Absinthii. Wermuthextrakt — *Extrait d'absinthe* — Germ. Durch 24stündiges Ausziehen von Wermuth (Sieb II) 2 Th. mit Weingeist 2 Th., Wasser 8 Th., dann nochmals mit Weingeist 1 Th., Wasser 4 Th. und Eindampfen der Pressflüssigkeit zu bereiten. Dick, in Wasser trübe löslich. Ausbeute 30–33 Proc. Helvet. Man übergiesst Wermuth (Sieb II) 1 Th. mit kochendem Wasser 8 Th., presst nach 24 Stunden, wiederholt dasselbe mit 4 Th. Wasser, dampft die Pressflüssigkeiten auf 2 Th. ein, macht mit Weingeist 1 Th., filtrirt nach 48 Stunden und dampft zum dicken Extrakt ein. In Wasser fast klar löslich.

Oleum Absinthii infusum s. coctum. Fettiges Wermuthöl (Ergänzb.) Wermuth, grob gepulvert, 4 Th. lässt man mit Weingeist 8 Th. befeuchtet einige Stunden stehen, erwärmt dann mit Olivenöl 40 Th. im Dampfbade, bis der Weingeist verdunstet ist, presst und filtrirt. Braungrünes Öl.

Species amarae (Helvet.) Bittere Kräuter. *Espèces amères* — Biberklee, Cardobenedikte, Pomeranzenschale, Tausendgüldenkraut, Wermuth, zu gleichen Theilen.

Species amaricantes (Austr.) *Species zum Bitterthee* Wermuthkraut, Tausendgüldenkraut, Orangenschalen je 100 Th., Fieberkleeblätter, Kalmuswurzel, Rosenwurzel je 50 Th., Zimmtbade 15 Th. — Hunger hat ausserdem noch Cardobenedikte aufgenommen.

Tinctura Absinthii (Germ. Helvet.) Wermuthtinktur, Rochustropfen — *Teinture d'absinthe* — Aus mittelfein zerschnittenem Wermuth 1 Th., verdünntem Weingeist 5 Th., durch 8tägiges Ausziehen, Pressen und Filtriren zu bereiten.

Tinctura Absinthii composita (Austr. Hung.) *Elixir stomachicum* Stoughton. Wermuthkraut 50 Th., Orangenschalen 20 Th., Kalmuswurzel, Enzianwurzel je 10 Th., Zimmtbade 5 Th., verdünnter Weingeist 500 Th.

(Helvet) Tinctura amara, bitters Tinctur Teinture amère) Wermuth 8 Th, Tausendguldenkraut 4 Th, Galgant, Kalmuswurzel, Pomeranzenschale je 2 Th, Zimmt, Nelken je 1 Th, verdünnter Weingeist 100 Th

Unguentum aromaticum (Aust) Aromatische Salbe Ungt nervinum Wermuth, zerschnitten 125 Th digerirt man 6 Stunden mit verdünntem Weingeist 250 Th, er wärmt mit Schweinefett 1000 Th bis zum Verschwinden aller Feuchtigkeit, seht durch, schmilzt die Kolatur mit gelbem Wachs 250 Th, Lorbeeröl 125 Th, seht durch und mischt nach dem Erkalten dazu Wacholderöl, Pfefferminzöl, Rosmarinöl, Lavendelöl je 10 Th

Balsamum stomachale Waeker, Wacker's Magenbalsam Schweinefett 50 Th, Olivendöl, gelbes Wachs je 12,5 Th, Muskatbutter 5 Th schmilzt man und fugt hinzu atherisches Wermuthöl und Rosmarinöl je 2,5 Th, Krauseminz- und Nelkenöl je 2 Th Hoffmann's Lebensbalsam, Armentischen Bolus je 5 Th

Essentia amara Hallensis. Tinctura Absinthii kalina Wermuthtinktur 50 Th, bitters Tinktur 20 Th, aromatische Tinktur 10 Th, Wermuthextrakt 5 Th, Kaliumkarbonatlösung 15 Th

Magentrost, Ffarra Kneiff's Wermuth, Bitterklee, Schachtelhalm, Augentrost, Tausendguldenkraut je 5 Th Johanniskraut, Schafgarbe, Wacholderbeeren, Hagobutton, Enzianwurzel je 10 Th, Pfefferminzöl 1 Th werden mit verdünntem Weingeist 1000 Th ausgezogen

Wermuthpillen desselben enthalten 0,1 Wermuth, Gummi q s

Oleum Absinthii terebinthinaatum Aetherisches Wermuthöl 1 Th, gereinigtes Terpentinöl 9 Th

Oleum stomachicum Zwelfer. Fettes Wermuthöl 60 g, Aetherisches Wermuthöl, Nelkenöl, Rosenholzöl je 10 Tropfen, Macrol 20 Tropfen

Schweizer Absinthol. (Hormann) Anisöl 350 g, Fenchöl 180 g, Röm Kamillenöl 6 g, Sternanisöl 138 g, Wermuthöl 300 g, Wermuthessenz, Veilchenessenz je 40 g Liefert mit verdünntem Weingeist den Schweizer Absinth, Abanthe fine ou suisse Grün gefärbt heisst der letztere Rosolio d'Absinthe

Schweizer Alpenkräuteresenz (Buchh) Wermuth, Anis je 45 g, Kalmus 40 g, Salbei, Pomeranzenschale, Pfefferminz je 30 g, Wacholderbeeren 25 g, Angelikawurzel, Lavendel je 20 g, Nelken 15 g, Weingeist q s zu 1 l Essenz

Sirupus Absinthii. Wermuthtinktur 15 Th, weisser Sirup 85 Th

Species antheiminticae (Diet) Wurmthee Wermuth, Kamillen, Rainfarnblüthen, Wurmsamen, gleiche Theile

Thea Helvetica Species vulnerariae Schweizer Thee Falltrank Thé suisse Wermuth, Ysop, Schafgarbe, Thymian, Gundermann, Melisse, Salbei, Huflatholch, Arnika blüthe, gleiche Theile

Tinctura amara Bisteri Wermuthtinktur 30 Th, bitters Tinktur, Pomeranzenschalentinktur, Baldriantinktur je 20 Th, Guajakharz tinktur 7,5 Th, Kalumkarbonat 5 Th

Essentia amara, Königseger, ist ein weingeistiger Auszug aus Wermuth, Schafgarbe, Bitterklee, Rainfarn, Enzian, Pomeranzen mit Ammoniak

Magnetic Oil aus Amerika ist eine Tinktur aus spanischem Pfeffer, worin die ätherischen Oele von Wermuth, Saesafres, Zimmt, Dost, sowie Waldwollöl und Terpentinöl gelöst sind

Stomachicum von O Brea, ein aus Wermuth, unreifen Pomeranzen, Ingwer, Zittwer, Angelika, Anis und Pfefferminze bereiteter Schnaps

Zahntinktur von Nik Bakt ist Wermuthtinktur

Vinum Absinthii. Wermuthwein 1) Wermuth 40 Th, Weisswein 1000 Th Nach 8 Tagen presst man aus und filtrirt

2) Vermouth di Torino Wermuth 800 Th, Ivakraut 100 Th, Ceylonzimmt 4 Th, Ingwer 3 Th, Muskatnuss 2 Th werden mit Kognak 2400 Th ausgezogen, der Auszug mit Wein 200 Th vermischt

3) Wermuthextrakt 2,5 Th, Wermuthtinktur 10 Th, Weisswein 250 Th Man mischt und filtrirt

Thierheilmittel (Diet)

Fresspulver 1) für Pferde Wermuth, Enzian je 100 Th, Haselwurzel 50 Th, künstliches Karlsbader Salz 250 Th Grob gepulvert zu mischen Esslöffelweise aufs Futter

2) Für Rinder Wermuth, Kalmus je 250 Th, Kochsalz 300 Th, Glaubersalz 150 Th, Ingwer 50 Th — Wie das vorige zu gebrauchen

Leckpulver für Schafe Wermuth, Ingwer je 5 Th, Wacholderbeeren 10 Th, Eichenrinde 20 Th, Kochsalz 100 Th Älteren Thieren bei Durchfall täglich dreimal ein Esslöffel voll zum Lecken

Trank bei Buchverhärtung der Rinder Wermuth 60 Th, roher Weinstein 40 Th, Spessglanz 20 Th, Glaubersalz 450 Th Vierstündlich $\frac{1}{2}$, in 1 l warmem Wasser

Wurmtrank für Rinder Wermuth, Rainfarnkraut, Aloë, grob gepulvert, je 30 g, Hirschhornöl 15 g, Leinöl 500 g Innerhalb 5 Stunden auf zwei Mal zu geben

Oleum Absinthii Wermuthöl. Essence d'Absinthe (Gall.) Oil of Worm wood Wird aus dem frischen Kraute der Wermuthpflanze in Nord Amerika, Frankreich, Spanien und Alger durch Destillation mit Wasserdampf gewonnen Ausbeute etwa $\frac{1}{10}$ Proc

Eine etwas dickliche Flüssigkeit von dunkelgrüner oder seltener blauer Farbe, die im Alter in ein dunkles Braun übergeht Geruch stark und nicht angenehm, Geschmack bitter, kratzend und lange anhaltend Spec Gew 0,925—0,955 Das Oel löst sich in 3 Theilen 80procentigen Alkohols klar auf

Die Hauptbestandtheile sind das früher „Absinthol“ genannte Keton Thujon (Tanaceton) $C_{10}H_{16}O$ sowie der dazugehörige Thujylalkohol $C_{10}H_{17}OH$ Dieser macht etwa 24 Proc des Oels aus und ist nach SCHMIDT & Co theils frei, theils an Essigsäure, Isovaleriansäure und Palmitinsäure gebunden Weniger wichtig sind Phellandren, und ein zweites Terpen, wahrscheinlich Pinen, die beide in nur sehr geringer Menge vorhanden sind In den hoch siedenden Antheilen ist Cadinen, $C_{15}H_{24}$, sowie ein um $800^{\circ}C$ siedendes blaues Oel enthalten

Prüfung Wermuthöl wird häufig mit Terpentinöl verfälscht Zum Nachweise destillirt man 10 Proc von dem zu prüfenden Oele ab und prüft das Destillat auf seine Löslichkeit in 2 Th 80procentigen Alkohols Bei reinen Oelen tritt klare Lösung ein, bei den mit Terpentinöl verfälschten nicht

II Artemisia vulgaris L Belfuss Johannesgütl. Gänsekraut. Sonnenwende. Armoise Von Europa durch das mittlere und nördliche Asien bis Japan, Nordamerika

Verwendung findet

a) Das Kraut mit den Blüten, **Herba Artemisiae** (Ergänzb) **Summitates Artemisiae Herba regia. Feuille d'armoise** (Gall.) Die unteren Blätter doppelt, die oberen einfach fiederspaltig mit lanzettlichen, meist eingeschnittenen Zipfeln Oberseits kahl, dunkelgrün, unterseits weissfilzig, Rand umgeschlagen Blüthenköbchen rundlich oder länglich, das Involucrum filzig, die Blüten röhrlieh

Bestandtheile 0,2 Proc ätherisches Oel vom spec Gew 0,907, es enthält Cineol

Einsammlung. Im August 4 Th frisches Kraut geben 1 Th trocknes

Anwendung. Selten als Arzneimittel, häufiger als Küchengewürz

Sirupus Artemisiae compositus, Sirop d'Armoise composé (Gall.) Sirop de Fernel Ein mit Zucker und Honig verstärkter, weingehaltiger Auszug aus Belfusskraut, Katzenmelisse, Polei, Sadebaum, Basilicum, Ysop, Majoran, Mutterkraut, Raute, Alant, Fenchel, und Lebstöckelwurzel, Zimmt und Anis

b) Die Wurzel **Radix Artemisiae** (Ergänzb) **Belfusswurzel. Stabwurz. Rhizome d'armoise** (Gall.) **Mugwort-root.**

Beschreibung. Hin- und hergebogene, dünne, runzlige, aussen hellbraune, innen weisse Wurzeln, von denen das bis 2,5 cm dicke Rhizom möglichst zu beseitigen ist Die Rinde beträgt $\frac{1}{10}$ — $\frac{1}{16}$ des Durchmessers Vor den Gruppen der Bastfasern in der Rinde liegen 3—5 ansehnliche Sekretbehälter

Einsammlung Die im Herbst und ersten Frühjahr gegebene Wurzel wird ohne Waschung gesäubert, möglichst schnell getrocknet und in Blechgefäßen aufbewahrt Jährlich zu erneuern 3 Th frische Wurzel geben 1 Th. trockene

Anwendung. Gegen Epilepsie und Vultus

Extractum Artemisiae (Ergänzb) ist wie Extr Absinth (Germ) zu bereiten **Tinctura Artemisiae radicis** (RADEMACHER) wird aus Belfusswurzel 1 Th und 45proc Weingeist 5 Th durch 8tägige Digestion gewonnen

Folgende Epilepsiemittel enthalten Belfuss als wesentlichen Bestandtheil

BRASSLER's eine Mischung aus Belfusswurzel und Zucker

BUCHHOLZ' 1) eine mit Belfussstinkar und Zimmtzup versetzte Abkochung von Belfuss und Pfingstrosenwurzel, 2) ein Thee aus Belfusskraut, Guajakholz, Pomeranzen- und Senneblättern

Fraulein Gorzkow's (aus Goldap) Beifuss, Zimmt und Thierkohle in abgetheilten Pulvern

Wepfer's Abgetheilte Pulver aus Beifuss, Diptam, Zaitterwurzel, Kienruss, Magnesia, Zucker, Baldrian- und Cajuputöl
Hierzu gehören auch die Epilepsiemittel von DURAND, PAOLI, QUANTE, KANG, der Berliner Straussapotheke

Pilichrest-Thee, Spanischer, besteht aus Beifuss, Stiefmütterchen, Huflattag, Schafgarbe, Mohnköpfen, rothem Sandelholz, Hirschhorn, Süssholz, Sarsaparilla, Seifen und Seggenwurzel (Pharm Zig)

Schen-fu Dr SCHROPPER's Beifusswurzel mit Kurkuma

III Artemisia Abrotanum L. Eberraute. Stabwurz. Cithonenkraut Iwa
Aurore des jardins Southern wood. Oldman In Sudeuropa und dem Orient häufig, nicht selten kultivirt

Verwendung findet:

Das blühende Kraut Herba Abrotani. Summitates Abrotani. Fenille et sommité fleurie d'Aurore male ou Citronelle (Gall) Die unteren doppelt gefiederten und die oberen einfach gefiederten Blätter besitzen schmal lineale, fast fadenförmige Zipfel, unterseits behaart Die kleinen, nickenden Blüthenkörbchen sind oval rundlich, von grauer Farbe Von scharf aromatischem Geruch und Geschmack

Hier und da als magenstärkendes und wurmwidriges Mittel im Gebrauch

Einsammlung. Im Juh und August 4 Th frisches Kraut geben 1 Th trockenes.

Aufbewahrung In Blech- oder Glasgefässen

IV Artemisia campestris L. Rother Beifuss. In Nordafrika, von Europa durch Asien bis China Blüthenkörbchen sehr klein, Randblüthen fruchtbar, Scheibenblüthen fehl-schlagend Früher als Sem Artemisiae rubrae u campestris im Gebrauch

V Artemisia Dracunculus L. Dragen. Estragon. Kaisersalat Bertram
(wie Pyrethrum) In Russland und der Mongolei heimisch, als Gewürz häufig gebaut Blätter ungetheilt, lineal, kahl

VI Artemisia frigida Willd. Berg-Salvei Herba Artemisiae spinosae. Mountain Sage. Sage bush Heimisch in den Weststaaten Nord-Amerikas Das Kraut wird neuerdings als Fiebermittel, auch als Diureticum, ferner bei Rheuma, Scharlach etc empfohlen

VII Artemisia herba alba Asso Chih. Im Mittelmeergebiet Soll die berberischen Flores Cinae liefern of Cina

VIII Artemisia pontica L. Römischer Wermuth Römischer Beifuss Pon-tischer Wermuth. Das blühende Kraut (Herba Absinthii pontici seu romani) soll aroma-tischer und weniger bitter sein wie das von Artemisia Absinthium

IX Artemisia Mutellina Vill, A glacialis L, A spicata Woulf liefern Herba Absinthii alpini seu Genipi albi, den weissen Genip, Genipi vrai (Gall) Artemisia vallesiacae Vals liefert den schwarzen Genip Als Genip kommen auch Achillea-Arten in Betracht Diese sehr aromatischen Kräuter dienen zur Fabrikation von Liqueuren Schweizer Absinth

X Flores Cinae of Cina

Arum.

Gattung der Araceae—Aroideae.

I. Arum maculatum L. Aronstab. Eselsöhren. Fieberwurz. Fresswurz. Lungenkraut. Zehrwurz. Pied de veau, Gouet. Heimisch in Mittel- und Sudeuropa, zuweilen (in Indien) kultivirt.

Verwendung findet

a) das Rhizom *Tuber Ari* *Rhizoma Ari* *Radix Ari* *Radix Aionis* *Radix Dracontii minoris* *Tubercule d'Arum* (Gall)

Beschreibung Unregelmässig rundlich oder oval ist es von der Grösse einer kleinen Kartoffel, unten bewurzelt. Getrocknet ist es etwa haselnussgross, rundlich, weisslich, von den äusseren Theilen und den Wurzeln befreit. Das Gewebe besteht aus dünnwandigem, mit Stärke erfülltem Parenchym, zerstreute Zellen enthalten Oxalat-Raphiden und spärliche Gefässbündel.

Geschmack der frischen Knollen brennend scharf, der trocknen mehlig, wenig kratzend.

Bestandtheile. 71 Proc. Stärke, 18 Proc. Bassorin, 0,6 Proc. fettes Oel etc. Der die ausserordentliche Schärfe dieser und anderer Araceen bedingende Stoff ist nicht bekannt, man hat als giftigen Stoff dem Saponin nahestehende Stoffe nachgewiesen, feiner enthält die Pflanze (und andere Aiaceen) Blausäure frei oder locker gebunden, jedenfalls nicht als Amygdalin. Die Anschauung, dass die Schärfe durch mechanische Verletzungen der Schleimhäute durch die Oxalat-Raphiden bedingt sei, dürfte falsch sein. Charakteristisch ist es, dass die scharfen Stoffe sehr flüchtig sind, so dass getrocknete oder erhitzte Drogen ihre Schärfe verloren haben.

Anwendung. Das Pulver zuweilen noch als Bestandtheil einiger Magenpulver. Die gekochten Knollen werden gegessen. Aus den Knollen dieser Art oder von *Arum italicum* Mill. und *Arum esculentum* L. gewinnt man zuweilen Portland-Arrowroot. Die Körnchen 3–21 μ , meist 7–15 μ gross, sind Theilkörner zusammengesetzter Stärkekörner, daher auf einer Seite abgerundet, auf der anderen flach und kantig, zuweilen finden sich auch kleine, rundliche Körnchen. Die meisten Körner haben einen kleinen, centralen Spalt. Zwischen den Stärkekörnern nicht selten Oxalat-Raphiden oder Bruchstücke solcher.

b) Die spießförmigen, langgestielten, oft blaugefleckten Blätter werden getrocknet (also ihrer Schärfe beraubt) in manchen Gegenden gegen Brustkrankheiten verwendet (Aronekraut).

II *Arum italicum* Mill. Heimisch im Mittelmeergebiet. Die grösseren Knollen dieser Art (*Radix Ari gallici*) werden wie die der ersteren verwendet. Sie sollen an ihrer Stelle oft in den Handel kommen.

III *Arisaema triphyllum* Schott. in Nordamerika liefert *Tuber* oder *Radix Ari* indiel. *Dragon root*. Indian turnip. Das Pulver (Cupress—powder) dient als Kosmetikum. Ebenso verwendet man *Arisaema Dracontium* Schott.

Zahlreiche andere Arten dienen in den Tropen als Nahrungsmittel.

Pulvis stomachicus BERGMANN. **Pulvis Ari compositus** s. alkalinus, BERGMANN's Magenpulver Aronwurz 20 Th., Kalms 10 Th., Bibernellwurzel, Zimmt, Präp. Austernschalen, Natrumbicarbonat je 5 Th.

Asa foetida.

Asa foetida (Germ. Helv. Austr. Brit. Gall. U-St.) Gummi—resina *Asa foetida*. *Lacryma syriaca*. *Stereus diaboli*. Asant. Stinkasant. Teufelsdreck. *Asa fétide*. Stinking Asa. Devils—dung ist das Gummiharz verschiedener zu den Umbelliferae—Apiodeae—Pucedaneae gehöriger Pflanzen. Es werden als solche genannt *Ferula Asa—foetida* L., *Ferula foetida* Rgl. (= *Scorodisma Bentley* u. Trimen, *Scorodisma foetidum* Bunge), *Ferula Narthex* Boiss. (*Narthex Asa foetida* Falconer),¹⁾ *Ferula persica* Willd. Die sehr ähnlichen Pflanzen sind heimisch in den Wüsten und Steppen zwischen dem persischen Meerbusen und dem Aralsee, bei Herat und Kabul sollen auch Kulturen sein. Man gewinnt das Gummiharz aus den Wurzeln, indem man dieselben oben von der Erde entblösst, von Zeit zu Zeit eine Scheibe abschneidet und das aus den schizogenen Behältern hervortretende Sekret sammelt. Hauptapelpplatz ist Bombay.

¹⁾ Neuerdings als Lieferant der Droge bestritten.

Beschreibung. Die beste Sorte (A f in Thränen und Kornern, A f in lacrymis seu granis) besteht aus unregelmässig gerundeten, bis 4 cm grossen, glatten, weissen bis blassebraunlichen Stücken, die in der Kälte hart, in der Wärme erweichen und dann zusammenkleben. Auf dem Bruch opalartig oder porcellanartig, zuerst weiss, dann an der Luft meist roth bis violett werdend. Spec Gew 1,3. Der Geruch ist schwächer wie bei der folgenden Sorte.

Diese (in Massen, A f amygdaloides seu in massa) besteht aus unregelmässigen, klumpigen Stücken von dunkler Farbe, in welche Körner der ersten Sorte eingebettet sind. Diese Sorte ist oft mit Pflanzenresten, Steinchen, Sand, Haaren vermischt und daher von sehr wechselnder Beschaffenheit. Im allgemeinen wird sie aber des stärkeren Geruches wegen der ersten Sorte vorgezogen.

Eigenschaften. Geruch und Geschmack sehr charakteristisch. Entfernt man das ätherische Oel durch Erhitzen, so tritt ein angenehmer, an Styraa erinnernder Geruch auf. Mit 3 Theilen Wasser sorgfältig verrieben, giebt der Asant eine weisse Emulsion, die durch Zutropfen von Ammoniak oder Natronlauge gelb wird. Koncentrirte Salz- und Salpetersäure färben beim Betupfen die Mandeln malachitgrün. Beim Erhitzen mit kochender Schwefelsäure färbt sich die Droge unter Entwicklung von Schwefeldioxyd roth bis rothbraun, mit 15 Th Wasser verdünnt und mit Kalilauge übersättigt, zeigt sich blaue Fluorescenz. Mit alkoholischer Natronlauge gekocht, färbt sich die Lösung nach dem Abdunsten des Alkohols mit Nitropotassium violett (Schwefelgehalt).

Bestandtheile. Die Asa foetida amygdaloides enthält nach POLAŠEK 61,4 Proc ätherisches Oel durch Erhitzen, 0,8 Proc ätherunlösliches Harz (freies Asaresinotannol), 25,1 Proc Gummi, 6,7 Proc ätherisches Oel (cf pag 415), 0,06 Vanillin, 1,28 Proc freie Ferulasäure, 2,86 Proc Feuchtigkeit, 2,5 Proc Verunreinigungen.

Der Aschengehalt ist grossen Schwankungen unterworfen, Thränen enthalten nur etwa 0,75 Proc, die Sorte in massa hat bis 14 Proc.

Prüfung hat sich zunächst auf die oben schon angegebenen Merkmale zu erstrecken, ferner auf die Bestimmung des in Alkohol löslichen Theiles, es verlangen Germ über 50 Proc, Helv 50 Proc, Gall 66 $\frac{1}{2}$ Proc, Brit 65 Proc, U-St 60 Proc.

Als Höchstgehalt an Asche gestatten Germ 6 Proc, Helv 6—8, höchstens 10 Proc, Brit 10 Proc, Anstr 10 Proc. Die Beschaffung einer Asa in massa mit nur 6 Proc Asche scheint Schwierigkeiten zu machen — Anstr verlangt, dass die Droge mit Salzsäure nicht aufbraust (Verfälschung mit CaCO₃).

Bestimmung der Säurezahl (nach DIETZION) 1 g der gepulverten Droge über gießt man mit 10 ccm $\frac{1}{2}$ N alkoholischer und 10 ccm $\frac{1}{2}$ N wässriger Kalilauge und lässt verschlossen 24 Stunden bei Zimmertemperatur stehen. Dann 500 ccm Wasser zusetzen und mit Phenolphthalein und $\frac{1}{2}$ N Schwefelsäure zurücktitriren. Die verbrauchten Kubikcentimeter KOH > 28 geben die Säurezahl. Grenzwerte 68—77,5.

Verseifungszahl 1 g + 30 ccm $\frac{1}{2}$ N alkoholischer Kalilauge werden 1 Stunde am Rückflusskühler gekocht. Dann mit 200 ccm H₂O verdünnen und mit Phenolphthalein und $\frac{1}{2}$ N Schwefelsäure zurücktitriren. Die verbrauchten Kubikcentimeter KOH > 28 geben die Verseifungszahl. Grenzwerte 121—184.

Ersterzahl ergibt sich aus der Differenz beider Grenzwerte 82,2—129.

Verfälschungen und Verunreinigungen kommen vor mit Theilen der Pflanze (speciell der Wurzel), Sand, Steinchen, angeblich auch mit fremden Harzen. Die im Vorstehenden angeführten quantitativen Bestimmungen und die Aschenbestimmung geben darüber Aufschluss.

Reinigung. Helv lässt die gepulverte Droge durch Abseihen von Unreinigkeiten befreien. Gall schreibt eine mit Alkohol gereinigte Asa foetida vor (cf Ammoniacum).

Aufbewahrung. In Blech- oder Thongefässen, am besten über Aetzkalk.

Pulverung. Vorbereitung und Ausföhrung wie bei Ammoniacum. Für Asant ist ein besonderes Sieb erforderlich (Anstr), Mörser und dergl. reinigt man mittelst Soda-lösung — Nach dem Verfahren von DIETZION beträgt die Ausbeute 60—65 Proc. Es

empfiehlt sich, für thierarzneiliche Zwecke eine Mischung von gleichen Theilen Asa foetida und Sem foenu graeci vorrathig zu halten

Anwendung. Wird bei Hysterie, Amenorrhoe, Koliken etc angewendet, wahr scheinlich ohne Erfolg

Geruch und Geschmack wird in Mixturen durch wenig Chloroform, in Pillen durch einen Gelatineüberzug verdeckt Versilberte Pillen werden durch Bildung von Schwefel silber schwarzfleckig Im Handel sind Gelatineperlen mit je 0,1 Asa foetida erhaltlich

Aqua Asae foetidae. (Diet) Asafoetida Oel 1 Tropfen schüttelt man mit heissem, destillirtem Wasser 1000 g

Aqua Asae foetidae composita (Ergänzb) Aqua foetida antihysterica Zu sammengesetztes Asantwasser Prager Wasser Asant, Pfefferminze je 40 Th, Baldrian, Zitwerwurzel je 50 Th, Galbanum, Quendel, Römische Kamillen je 25 Th, Myrrhe 20 Th, Angelikawurzel 13 Th, Kanadisches Bibergeil 8 Th werden grob zerklünert und mit verdünntem Weingeist 500 Th 24 Stunden bedeckt stehen gelassen, dann Wasser 1000 Th hinzugefügt und abdestillirt 1000 Th (Der Wassereinsatz fällt bei Destillation mittelst Dampfstrom fort)

Elixir foetidum Fulda. Tinctura Castorei thebaica Asant 10 Th, Kanadisches Bibergeil 20 Th, Opium 5 Th, Ammoniakflüssigkeit 5 Th, verdünnter Weingeist 150 Th, durch zweitägiges Digeriren zu bereiten

Liquor antispasticus BENARD Asanttinktur 10 Th, Bibergeiltinktur, Aether je 5 Th, Safranblüthe Opiumtinktur 2,5 Th

Mixtura antispastica KEEGE. Asanttinktur 5 g, Opiumtinktur 20 Tropfen, Brech wurzelpulver 0,75 g, Wasser 100 g

Emulsio Asae foetidae; Mixtura Asa foetidae, Emulsion of Asafoetida, Milk of Asafoetida (U-St) Wird wie Emuls Ammoniac (U-St) bereitet

Pilulae Asae foetidae, Pills of Asafoetida (U-S) Asant 20 g, Seife 6 g, Wasser q s zu 100 Pillen

Oleum Asae foetidae compositum Zusammengesetztes Stinkasant-Oel Keuchhusten-Einreibung ROCKE'S embrocation (Hamburg Vorsch) Asae foetidae grosso pulver, Rad Alkaniae grosso pulver ss 50,0 werden mit Oel Olivarum 1800,0 während 8 Tagen digerirt, dann filtrirt und zugestzt Oel Carvi, Oel Terebinthinae ss 90,0, Oel Pini Pinus 12,0, Oel Bergamottae 8,0

Pilulae antihystericae SELLE. Asant, Galbanum, Baldrianextrakt je 4 g, Bibergeil, Safran je 1 g, Opium 0,5 g zu 100 Pillen

Pilulae antihystericae SIDENHAM Asant 5 g, Galbanum, Myrrhe je 2,5 g, Bibergeil 1,25 g, Baldrianextrakt q s zu 100 Pillen, die mit Safranpulver bestreut werden

Pilulae antihystericae s antispasmodicae Heim Asant 10 g, Eisenpulver 2,5 g, Bibergeil 1,25, Quassiaextrakt q s zu 150 Pillen

Pilulae magneticae Magnetische Pillen Asant, Eisenpulver je 10 g, Kampher, Seife je 1 g, Bertramwurzel 8 g, Weingeist q s Nach eintägigem Stehen formt man Pillen von 0,125 g und versilbert dieselben Bei Ohren-, Kopf- oder Zahnschmerz mit Watte umhüllt ins Ohr zu stecken

Emplastrum Asae foetidae. (Ergänzb) Empl foetidum Empl antihystericum Empl resolvens Schmucker Stinkasantpflaster Asant 30 Th, Ammoniakgummi 10 Th, Terpentin 20 Th, im Dampfbade geschmolzen und einer halberkalteten Mischung aus gelbem Wachs und Fichtenharz je 20 Th zugefügt

Spiritus Ammoniae foetidus. Fetid Spirit of Ammonia (Brit) Asant 75 g lässt man mit 90 Proc Weingeist 750 ccm 24 Stunden stehen, destillirt die weingeistigen Theile ab, vermischt mit kone Ammoniakflüssigkeit (spec Gew 0,960) 100 ccm und Weingeist q s zu 1000 ccm

Tinctura Asae foetidae Asanttinktur Aastropfen Habakuktropfen Stinktropfen Tinctur of Asafoetida Teinture d'ase foetide Wie Tinctura Aloes zu bereiten (Ergänzb, Helvet), nach Brit und U-St durch Behandeln von Asant 200 g mit Weingeist von 70 Proc (Brit) oder 90 Proc (U-St) q s zu 1000 ccm Tinktur

Tinctura Asae foetidae aetherea wird aus Asant 1 Th und Aetherweingeist 5 Th bereitet

Thierheilmittel

Kolikessenz für Pferde: Bilsenkrautextrakt 8 g, Aloëextrakt 15 g, Wasser 70 g, Weingeist, Asanttinktur je 80 g $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ stündlich 1 Esslöffel voll in Kamillenthee (Pharm Ztg)

Kolikmixturen, Trakehner Versüßter Salpetergeist, Asanttinktur je 5 Th, Aloëextrakt 40 Th, Glycerin, Ricinusöl je 80 Th (Apoth Ztg)

Wurmlatwerge für Pferde Asant 20 Th, Aloë 80 Th, Weizenmehl 50 Th, Wermuth 100 Th, Stearöl, Ranfarnöl je 15 Th Zweistündlich hühnereigross auf die Zunge zu streichen. (Diet)

Blähungsmittel, Liquide météorifuge, von Gebr MENARD ist Asantanktur mit Salmakgeist

Pepsin, Kolikmittel für Pferde 1) Eine Blaszuckerlösung in Pfefferminzwasser 10 200 mit einer Spur Opium und Kummelöl 2) Mischung aus Asantanktur 120 Th, Baldrian- und Aloëstinktur je 40 Th Stündlich ein Esslöffel (Pharm Zug)

Pferdeessenz, Chinesische. Eine Mischung von Glaubersalz, Bittersalz, Asant, Kamillen, Pfefferminze, Zittwerwurzel und Wasser

Oleum Asae foetidae Stinkasant-Öl Bei der Destillation der Asa foetida erhält man 3—6,7 Proc eines ätherischen, höchst unangenehm nach Zwiebeln und Knoblauch riechenden, optisch linksdrehenden Oels Spec Gew 0,975—0,990 Enthält nach SEMMLER zwei Terpene, von denen das eine wahrscheinlich mit Pinen identisch ist Drei Disulfide, $C_8H_{14}S_2$, $C_{11}H_{20}S_2$, $C_{10}H_{18}S_2$ und ausserdem zwei andere Bestandtheile, deren Zusammensetzung durch die Formeln $(C_{10}H_{16}O)_n$ und $C_8H_{10}S_2$ ausgedrückt wird.

Asarum.

Gattung der Aristolochiaceae—Asareae.

! Asarum europaeum L Haselwurz, Hasenohrlein, Scheibelkiant Biechwurz. Heimisch in Laubwäldern Europas und Sibiriens

Verwendung findet

Das Rhizom Rhizoma Asari. Radix Asari (Ergänzb) Radix Nardi rusticae seu silvestris. Racine de cabaret (Gall) Hasel-wort. Asara-back root

Beschreibung. Unregelmässig vierkantig, gegliedert, astig, besonders an der Unterseite bewurzelt, aussen graubraun Auf dem Querschnitt eine dicke Rinde und ein kleiner Holzkörper, mit etwa 12 durch breite Markstrahlen getrennten Gefässbündeln und Mark Im Parenchym Oelzellen Starkekörnchen einzeln oder bis zu vier zusammengesetzt, in der Droge häufig verkleinert Die trockne Droge enthält häufig noch die langgestielten, nierenförmigen Laubblätter Geschmack scharf gewürzhaft, an Kampher erinnernd

Bestandtheile In der trockenen Droge 1 Proc ätherisches Öl, vom spec Gew 1,018—1,07 Das darin enthaltene Asaron findet sich zu 1 Proc auch sonst in der Pflanze (cf pag 416)

Einsammlung. Die im ersten Frühjahr oder im August gesammelte Wurzel wird, bei sehr gelinder Wärme getrocknet, in Blech- oder Glasgefässen aufbewahrt 2 Th frische Wurzel geben 2 Th trockene

Anwendung Erzeugt Erbrechen und Durchfall, soll, dem Branntwein zugesetzt, Säuern dessen Genuss verleiden Aeusserlich wirkt es reizend, daher auf die Schleimhaut der Nase gebracht, Niesen erregend Wenig gebraucht Dosis als Niesepulver 0,1—0,2, als Brechmittel 0,5—1,0 im Infusum — In Frankreich werden auch die viel weniger wirksamen Folia Asari verwendet

Tinctura Asari wird wie Tinct Abantheu bereitet GÜNTHER's Mittel gegen die Trunksucht ist ein wenigestiger Auszug aus Haselwurz und Cascarillrinde

Elvir antastmaticum Boerhave. Haselwurz 2 Th, Alant, Kalmus, Veilchenwurz, Susholzsaft je 10 Th, Ams 5 Th, Kampher 0,3 Th, verdünnter Weingeist 300 Th

Pulvis sternutatorius Schneebergensis Schneeberger Haupt- und Schnupfpulver, Schneeberger Schnupftabak Haselwurz 20 g, Maiblumenblüthen 5 g, Nieswurz 2 g, Veilchenwurz 50 g, Bergamottöl 15 Tropfen — Die giftige Nieswurz lässt sich (n Diet) durch Seifenpulver ersetzen

Saint-Ange's Hauptpulver (Poudre capitale de S. A) ist ein Niesepulver aus Haselwurz, Nieswurz, Rauten, Majoran und Betonienblättern

Pulvis errhinus Hedenius Kalomel 1 Th, Majoran, Haselwurz, Zucker je 2 Th

Pulvis sternutatorius (Gall) Besteht aus den Blättern von Asarum Betonica Majoran und den Blüthen der Convallaria



Fig 114 Querschnitt durch das Rhizom von Asarum europaeum 6 mal vergrössert A Rinde m Mark

II Asarum canadense L. und Asarum arifolium Michx. Canada snake root Wild Ginger Heimisch im atlantischen Nordamerika. Das Rhizom wird wie das der vorigen Art benutzt, scheint aber milder in der Wirkung zu sein, man setzt es dem Wein zu, um dessen Wohlgeschmack zu erhöhen, verwendet es auch in der Hauswirtschaft als Gewürz. Das Rhizom ist dicker, harter und dunkler wie das vorige.

Bestandtheile. Enthält 2,5–4,5 Proc ätherisches Oel vom spec Gew 0,93–0,96. Es enthält Pinen, Asarol (Linalool?), Essigsäure und Valeriansäureester des Asarols, Methylengenol.

Tinctura Asari canadensis. Durch Digestion aus 1 Th. des Rhizoms und 5 Th. verdünntem Alkohol.

Extractum Asari canadensis fluidum. Aus 100 Th. Rhizom, 50 Th. Glycerin und 250 Th. Alkohol (spec Gew 0,838) durch Digestion, Auspressen, Filtriren, Abdampfen auf 105 Th. Rückstand, dann absetzen lassen und 100 Th. abgessen. Wohl besser durch Perkolaton zu bereiten.

Sirupus Asari canadensis. Durch Mischen aus 5 Th. Fluidextrakt und 95 Th. Sirupus Sacchari.

III Asarum Sieboldi Miq. 1c—sai—shin. In Japan. Wird ähnlich wie die vorigen verwendet.

Oleum Asari europaei. Die Asarumwurzel enthält etwa 1 Proc ätherisches Oel, von dunkler Farbe, aromatischem Geruch und pfefferartig brennendem Geschmack. Spec Gew 1,018–1,063. Beim Stehen scheiden sich aus dem Oele häufig harte Krystalle von Asaron ab. Asaron krystallisiert monoklin, schmilzt bei 37° C und siedet bei 296° C. Es ist seiner chemischen Konstitution nach ein Oxyhydrochmondenvat der Formel $C_6H_2(C_2H_5)[1]-(OCH_2)[3]-(OCH_2)[4]-(OCH_2)[6]$. Ausserdem enthält das Asarumöl Links Pinen $C_{10}H_{16}$ und Methylengenol $C_{11}H_{14}O_2$.

Wichtig für die Parfümerie ist das in Nordamerika viel gebrauchte, wohlriechende Oel der Wurzel von *Asarum canadense L.* Es hat das spec Gew 0,93–0,96 und enthält nach Power Pinen, Asarol (= Linalool?) frei und als Ester der Essigsäure und Valeriansäure und Methylengenol.

Asellus.

Gadus Morhua L., Morhua vulgaris Cloquet, der Kabliau, aus der Abtheilung der Weichflosser (Anacanthini) und der Familie der Schellfische *Gadus Callarias L.*, der „gewöhnliche Dorsch“ ist eine kleinere Valetat dieser Art des Kahliau. Es wohnen die nördlichen Theile des atlantischen Oceans zwischen dem 40° und 75° nördlicher Breite.

I. Oleum Jecoris Aselli (Anstr. Germ. Helv.) **Oleum Morhuae** (Brit. U-St.) **Oleum Jecoris Gadi** Stockfischleberthran. Leberthran. Huile de foie de morue (Gall.) Cod-liver-oil. Ist das flüssige Fett aus den Lebern oben genannter Fische.

Gewinnung. Die Gewinnung des Leberthrans wird im grossen Maassstabe auf der Inselgruppe der Lofoten, in Bergen in Norwegen, ferner in Neufundland und auch in Newhaven (Schottland) betrieben. Sie ist nicht überall die gleiche, im grossen und ganzen aber wird wie folgt verfahren.

Man sammelt in grossen Behältern, welche oft bis zu 100 Tonnen Raum haben, die ungereinigten Lebern mit den Gallenblasen. Der freiwillig aus den Lebern ausfliessende Thran wird abgeschöpft und in anderen Behältern zum Absetzen gebracht. Die so gewonnenen, ersten Antheile sind verhältnissmässig hell. Wenn später die Lebermasse in Fäulniss geräth, fällt das Oel natürlich dunkler aus. Sobald freiwillig kein Thran mehr aus den Lebern austritt, werden die Rückstände mit Wasser ausgekocht und der Thran durch Pressen abgeschieden, oder man gewinnt die letzten Antheile durch Ausbraten und Auspressen. Die so gewonnenen Sorten heissen „naturelle Thrane“, ihre Färbung wechselt von hellgelb bis dunkelbraun. Diese Thrane sollen therapeutisch nicht verwendet werden.

Dampfthran Die Gewinnung dieser Sorten erfolgt direkt auf den Schiffen, welche für diesen Zweck mit besonderen Einrichtungen ausgerüstet sind. Unmittelbar nach dem Fange der Fische werden die Lebern herausgenommen, von den Gallenblasen und etwaigen kranken Theilen gesondert, durch Waschen mit Wasser gereinigt, zerkleinert und nun in Kesseln, welche durch Dampf geheizt sind (Brit verlangt, dass die Erhitzung nicht über 82,2° C hinausgeht) erhitzt. Der ausfließende Thran wird abgeschöpft, durch Absetzen geklärt, alsdann durch Ausfrühen bei -5 bis -10° C von festen Glyceriden befreit, filtrirt und sofort in Kanister verpackt.

Um einen besonders haltbaren Thran zu gewinnen, schiesst Peter MORILLER neuerdings die Einwirkung der Luft während der Gewinnung des Thrans aus, indem er das Anschmelzen im luftverdünnten Raume oder bei Gegenwart eines indifferenten Gases (Kohlensäure) vor sich gehen lässt. Es soll unter diesen Umständen eine Oxydation der „Therapinsäure und Jecoleinsäure“ zu Oxyfettsäuren vermieden werden.

Handelssorten Im Handel unterscheidet man gegenwärtig die Hauptsorten Naturrellen Thran und Dampfthran. Jede dieser Sorten wird nun je nach ihrer Färbung noch besonders bezeichnet: z B als „Dampfthran weiss, hellblond, gelb“, ferner „Naturreller Thran blond, gelb, hellbraun, braun“. Ausserdem aber kommt in Betracht, wie der Geschmack einer Thransorte ist, und aus diesem Grunde sollte der Apotheker stets nach Muster kaufen und die Muster sorgfältig auf den Geschmack prüfen. Als die auf dem europäischen Kontinent bevorzugte Sorte gilt der norwegische Leberthran, andere Sorten, z B der Neufundländer oder Labrador-Leberthran haben nur untergeordnete Bedeutung, sie unterscheiden sich von dem norwegischen Thrane lediglich dadurch, dass sie schon bei +7 bis +5° C feste Fette absetzen. BASOMIN'scher Leberthran, der JONAS'scher Leberthran sind nichts anderes als normale, aber zu hohen Preisen verkaufte Sorten Leberthran.

Eigenschaften. Ein hellgelbes, eigenthümlich, aber nicht widerlich riechendes und schmeckendes Oel. Das spec Gew schwankt von 0,920—0,930. Es geben an Brit. 0,920—0,930, Helv. 0,926—0,931, U-St. 0,920—0,925, doch sind diese Schwankungen leicht zu erklären. Die Verseifungszahl wird zu 170—195, die Jodzahl von 123—144 angegeben. FANNON giebt neuerdings die Jodzahl bis zu 166 an.

Leberthran gehört zu den trocknenden Oelen. Bei der Elaidinprobe giebt er keine Ausscheidung von festem Elaidin, die Elaidinprobe ist hier mit Kupfer und Salpetersäure auszuführen. Olea. Er ist ferner ein ziemlich schwer verseifbares Fett. — Unmittelbar nach der Darstellung soll der Leberthran neutral sein, d h freie Fettsäuren nicht enthalten. Die im Handel befindlichen Thiane enthalten aber durchweg grössere oder geringere Mengen freier Fettsäuren und zwar um so mehr, je geringere Sorgfalt bei der Bereitung aufgewendet wurde. Bei den medicinalen Sorten sind zur Sättigung der vorhandenen freien Fettsäuren, für 1 g Leberthran = 0,5—3,0 Milligramme KOH erforderlich, bei den naturrellen Sorten steigt dieser Verbrauch bis auf 6,0—23,0 Milligramme und darüber.

Seiner chemischen Zusammensetzung nach enthält der Leberthran etwa 70 Proc Oelsäure-Glycerid, 25 Proc Palmitinsäure-Glycerid, kleine Mengen Stearinsäure-Glycerid, ausserdem Glyceride niederer Fettsäuren (Essigsäure, Buttersäure, Valeriansäure, Caprinsäure). Ausserdem Cholesterin, 0,002—0,003 Proc Jod, ausserdem Chlor, Brom, Schwefel, Phosphor, Eisen in organischer Bindung, ferner Basen Ammoniak, Trimethylamin, Butylamin, Amylamin, Hexylamin und als charakteristische Basen Asellin $C_{25}H_{44}N_4$, Morrhuin $C_{17}H_{27}N_3$. Ausserdem werden folgende charakteristische Säuren angeführt: Asellinsäure $C_{17}H_{25}O_2$, Jecorinsäure $C_{18}H_{33}O_2$, Morrhuinsäure $C_{18}H_{31}NO_2$, Therapinsäure $C_{17}H_{29}O_2$ und Jecoleinsäure $C_{19}H_{35}O_4$.

Endlich sind eigenthümliche, mit konz. Schwefelsäure sich blau färbende Farbstoffe — Lipochrome — zugegen, welche als besonders charakteristische Bestandtheile angesehen werden können.

Prüfung. Guter Leberthran ist hellgelb, klar und blank und schmeckt zwar fischig, aber nicht widerlich und hintennach kratzend und ranzig, anderenfalls ist er eben

ranzig. Zur Sättigung der freien Fettsäuren sollen für 1 g Leberthran nicht mehr als 8 Milligramme Kalihydrat erforderlich sein. 1) Löst man 1 Tropfen Leberthran in 20 Tropfen Schwefelkohlenstoff oder Chloroform und fügt 1 Tropfen konc Schwefelsäure hinzu, so färbt sich die Mischung zunächst violett, dann purpurfarbig, braunroth, dunkelbraun (Reaktion des Lipochroms und Cholesterins). Tritt diese Reaction nicht ein, so liegt überhaupt kein Leberthran vor. 2) Man stellt etwa 15 cm Leberthran in einem Probirrohr in klein geschlagenes Eis. Es dürfen sich nur wenig oder gar keine festen Fette abscheiden. Gute norwegische Medicinal-Thrane scheiden unter diesen Umständen wenig oder gar keine festen Fette ab, Labrador-Thran, neundländischer Thran und die unten zu besprechenden fremden Thranarten scheiden erheblich mehr feste Fette ab. 3) 5 g Thran werden mit alkoholischer Natronlauge (nicht Kalilauge) verseift, man trocknet die Seife mit kalkfreiem Sande völlig ein und extrahirt den Rückstand mit Chloroform. Nach Abdestilliren des letzteren hinterbleibt etwa gegenwärtiges Paraffin, welches durch Bestimmung der Verseifungszahl (s. Olea) näher zu kennzeichnen ist. — Auf nicht trocknende fremde Oele (z. B. Rüßöl, Specköl, Baumwollsamensöl, Olivenöl, Sesamöl etc.) wurde durch die Elaidinprobe zu prüfen sein. Man bringt in ein Probirglas je 5 cm Leberthran und reine Salpetersäure (25 Proo) sowie einige Kupferschneitzel, schüttelt gut durcheinander und läßt stehen. Auch nach 6–10 Stunden dürfen sich keine festen Abscheidungen zeigen. 4) Unterscheidung von fremden Thranen nach KEMMEL. Pharm. Centr.-Halle 1884, 887. Bringt man 10–15 Tropfen Leberthran auf eine Porcellanschale und setzt 3–5 Tropfen rauchender Salpetersäure (1,50 spec. Gew.) hinzu, so tritt bei echtem Dorschleberthran an der Berührungsstelle eine rothe Färbung auf, die beim Umrühren mittels Glasstabes durch die ganze Masse in Feuergroth übergeht, um schliesslich in kurzer Zeit rein citronengelb zu werden. — Bei Seifischthran wird die Einlaufstelle blau, beim Umrühren der Mischung braun und erst nach 2–3 Stunden gelb, ähnlich verhält sich japanischer Thran. Robbenthran wird durch die Säure anfangs in seiner Farbe nicht beeinflusst und erst nach längerer Zeit braun.

Aufbewahrung. Leberthran gehört zu den trocknenden Oelen. Er nimmt aus der Luft Sauerstoff auf und wird ranzig. Man bewahre ihn daher in nicht zu grossen, aber möglichst gefüllten Flaschen an einem kühlen Orte, vor Licht geschützt auf. Bezieht man ihn in Originalfassern, so lässt man diese an einem kühlen Ort 3–4 Wochen ablagern und zieht dann den Thran in die Standgefasse ab, welche völlig gefüllt und mit neuen Korkstopfen geschlossen werden. Man fülle niemals frischen Thran zu alten Resten. Die Reinigung der Thranstandgefasse erfolgt am leichtesten mit konc Schwefelsäure. Etwa notwendige Filtration des Thranes beschleunige man nach Möglichkeit.

Anwendung. Die Ansicht, dass der Heilwerth des Leberthrans auf seinem Gehalte an Jod beruht, ist zur Zeit aufgegeben worden. Vielmehr dürfte derselbe darauf zurückzuführen sein, dass der Leberthran ein Fett ist, welches gut resorbirt und selbst von Kindern und schwächlichen Personen gut vertragen wird, ohne Durchfälle oder sonstige Störungen zu verursachen. Die leichte Resorbirbarkeit des Leberthranes dürfte in letzter Instanz nicht auf dessen Säuregehalt zurückzuführen, sondern eine spezifische Eigenschaft des Thranes selbst sein. — Man giebt ihn bei den verschiedensten Krankheiten als ein die Ernährung des Körpers unterstützendes, daher den Kräftezustand hebendes Mittel, in der Regel morgens und abends in Mengen von 1 Theelöffel bis 3 Esslöffel. Die braunen Sorten werden in den Gewerben zur Herstellung von Schmierseife, zum Einfetten des Leders (Stiefelschmiere) und in der Samisch-Gerberei verwendet.

Sey-Thran. *Seyfishthran*. *Oleum Jecoris Merlangi*. Huile de foie de merlan. Coal-fish oil. Das aus den Lebern des Sey-Fisches, *Gadus carbonarius* L. (*Aerlangus canonicus* Cav.) gewonnene flüssige Fett. Der blassere Sey-Thran ist heller als der blassere Dorsch-Thran. Spec. Gew. = 0,927. Bei 0° wird der Thran steif und körnig.

Haifisch-Thran. *Oleum Squali*. Huile de Selache (ou de Requiem). Shark oil. Wird aus den Lebern verschiedener Haie dargestellt. Hellgelbes, klares, eigenartig aber nicht widerlich riechendes, dagegen stark kratzendes Öl. Löslich in 10 Th. Alkohol. Bleibt bei –8° C. noch klar. Spec. Gew. sehr niedrig 0,870–0,875 bei 15° C.

Robbenthran *Oleum Phocae Huile de phoque Seal oil Dog fish oil*
 Von verschiedenen Robbenarten Gelbes, unangenehm riechendes Oel, spec Gew 0,915 bis 0,925. Cornesin wird ein besonders geeigneter Robbenthran genannt.

Japanischer Thran stammt von verschiedenen, nicht näher bekannten Fischarten ab und wechselt in Eigenschaften und Zusammensetzung.

Butyromel, Essatz des Leberthrans Eine Emulsion aus 2 Th ungesalzener Butter und 1 Th Honig.

Jecoris, Leberthran-Ersatz des Apothekers BERKENHIER in Diedenhofen, enthält in 20 g Calcii chlorhydrophosphorici, Calcii lactophosphorici ää 0,1 g, Acidi lactici 0,05 g, Acidi phosphorici 0,6 g, Bromi 0,01, Jodi 0,01 g, Ferri jodati 0,075 g, Extracti Artemisiae comp 1,0. Als Vehikel bezw. Korrigentien Frucht- und Pflanzensäfte.

Liparin, durch von MERRILL als Ersatz des Leberthrans empfohlen, besteht aus Olivenöl mit einem Zusatz von rund 6 Proo reiner Oelsäure.

Morrhuel (Gaduol) Ein von CHAPEAUTEAUT mit Weingeist hergestellter Auszug aus Leberthran, welcher die wirksamen Bestandtheile desselben enthalten soll. Man extrahirt Leberthran mit Alkohol von 90 Proc., filtrirt den Auszug und zieht durch Destillation den Alkohol ab. Im Rückstande verbleiben 2—6 Proc. eines scharf und bitter schmeckenden und widerlich riechenden Oeles. Dies ist das Morrhuel. Anwendung namentlich in den romanischen Ländern zu 0,2 g in Gelatinekapseln. Eine Kapsel soll = 5 g Leberthran entsprechen.

SCOTT'S Emulsion enthält (nach Herb) Ol Jecoris 42, Glycerin 16, Caloum hypophosphoros 1,2, Natr. hypophosphoros 0,6 in 100 Th.

SPRAYEN'Sche Salbe. Besteht aus Harz, Olivenöl, Leberthran, Kampher. Terrol der Terrol-Co in London, Leberthran-Ersatz. Doch wohl nur für technische Zwecke! Sirupdicke Flüssigkeit, ein Destillat des Petroleums.

II Fischthran *Gewohnlicher Thran Oleum piscium Oleum ceti* Wird durch Ausschmelzen des Speckes bez. Fettes verschiedener See-Säugethiere (Waltherie, Robben, Walrosse, Seehunde u. a.) und Fische (Haifisch, Pottfisch) gewonnen. Er ist je nach Herkunft und Gewinnung von ziemlich verschiedener Beschaffenheit, gewöhnlich ein dunkles, widerlich riechendes Oel vom spec Gew 0,920—0,935, in der Kälte starke Bodensätze bildend, von stark saurer Reaktion.

Es verliere 5 stündigem Trocknen nicht merklich an Gewicht (Wasser), — 1 g hinterlasse beim Verbrennen keinen wägbaren Rückstand (Abwesenheit von Seifen). Auf Paraffinöl oder Harzöl prüft man durch Versoifen von 5 g des Thranes mit alkoholischer Natronlauge. Die Seife muss nach dem Verjagen des Alkohols in Wasser klar löslich sein. Oder man prüft in der bei Oleum Jecoris angegebenen Weise durch Extraktion der mit Sand eingetrockneten Natronseife mittels Chloroform. Verwendung in den Gewerben wie die braunen Sorten Leberthran.

III Abfall-Thran Bei der Konservirung der Heringe, Sardellen und Sardinen etc. ergeben sich grosse Mengen von Abfällen (Kopf, Eingeweide). Man kocht diese aus und schöpft das sich abscheidende Fett ab. Da die Abfälle meist schon in Fäulniss übergegangen sind, so ist auch dieser Thran von brauner Farbe, saurer Reaktion und widerlichem Geruch und Geschmack, übrigens von wechselnden Eigenschaften. Verwendung in den Gewerben wie der braune Leberthran.

Balneum cum Oleo Jecoris Aselli

Einem warmen Vollbade von 200 Litern Wasser, worin 340 g krystallisiertes Natriumcarbonat gelöst sind, wird ein heftig durchgeschütteltes Gemisch von 50,0 g krystallisiertem Natriumcarbonat, 500,0 g warmem Wasser und 250,0 g Leberthran zugesetzt.

Mixtura pectoralis RAYER

Mixtura (Emulsio) Olei Jecoris Aselli composita.

Rp Oel Jecoris Aselli 100,0
 Gummi arabici 20,0
 Aque distillatae 70,0

Mixtura emulsae sode

Sirupii opatii 70,0

Morgens, mittags und abends von der umgekehrt theilten Mischung je 1½, Esslöffel zu nehmen (bei

chronischer Pneumonie. Sollte der Magen die angegebene Dosis nicht vertragen, so giebt man jeder Dosis 4—5 Tropfen Opiumtinktur hinzu).

Oleum Jecoris desinfectum

CARLO PAVESI

Rp Oel Jecoris Aselli 1000,0
 Semin. Coffeae tostatae tritatae 50,0
 Carbonis osseum 25,0

Man erhitzt zumlebst 1—2 Stunden im Dampfbade, lässt alsdann 3 Tage an einem warmen Orte absetzen und filtrirt. Besitzt kaffeeähnlichen Geschmack.

Oleum Jecoris Aselli aromaticum

Auf 100 g Leberthran giebt man 5—4 Tropfen einer Mischung aus Wintergrün Oel 4 Th, Sassafras-Oel, Citronen Oel je 2 Th, Neroli-Oel 1 Th.

Oleum Jecoris aromaticum dulcificatum

Bad. Taxe

Rp Saccharum	1,0
Alcohol absoluti	8,0
Olel Jecoris	990,0
Olei Cinnamomi	1,0

Oleum Jecoris dulcificatum

(Münch. Ap-V)

Rp Saccharum	0,5
Vanillin	0,1
Alcohol absoluti	80,0
Olel Jecoris	980,0
Olei Cinnamomi Ceylanici	git X.

Oleum Jecoris dulcificatum

Nach Dr. ERMENEGOTTI

Rp 1 Saccharum	2,0
2 Aetheris scotici	2,0
3 Olel Jecoris	100,0
4 Olel Menthae pip.	git 2

(vol Olel Cassiae git 1½, vol Eibendüster 2,0 g)
Man löst 1 in 2, vermischt mit 8 und setzt schlie-
lich 4 zu.

Oleum Jecoris Aselli ferratum (Drglbrb,

Hamburg V)

Rp Ferri benzoi	1,0
Olel Jecoris	100,0

Man verreibt das Ferribenzolat mit dem Leberthran
und erwärmt gelinde bis zur Auflösung

Oleum Jecoris Ferri Jodatum (Bad. Taxe,

Münch. Ap-V)

Rp 1 Olel Jecoris	100,0
2 Jodi	1,7
3 Ferri pulverat	1,0
4 Olel Jecoris	900,0

Man löst 2 durch Anreiben mit 1, schüttelt mit
3, bis das freie Jod verschwunden ist, lässt ab
setzen, filtriert und setzt 4 zu

Oleum Jecoris jodatum (Drglbrb, Helv,

Hamburg V)

Rp Jodi	1,0
Olel Jecoris	1000,0

Durch Anreiben zu lösen. Die Helv. Mst 1 Th
Jod in 8 Th Chloroform lösen und 1000 Th Leber-
thran einsetzen.

Emulsio Olel Jecoris Aselli composita

(Form. Americ)

Rp Olel Jecoris Aselli	834 cem
Vitell. ovorum No XII	
Kreosoti	22 "
Emula Amygdal. dulc. (e 40,0)	100 "
Aquae Vitae	150 "
Liquor Ferri peptonat	100 "
Olel Amygdal. amar. sath.	
Olel Citri	ss gutte X
Sirupi simplicis	q s ad 1000 "

Dosis 1-4 Theelöffel

Oleum Jecoris Jodoferatum

Jodeisenleberthran (Hamburg V)

Rp Jodi	8,0
Olel Jecoris	1000,0
Ferri pulverat	10,0

Im Ubrigen wie das Präparat der Badischen Taxe
zu bereiten.

Oleum Jecoris Aselli phosphoratum

(Münch. Apoth.-Verein)

Rp 1 Phosphori	0,1
2 Olel Olivarum	10,0
3 Olel Jecoris Aselli	980,0

1 wird gut abgetrocknet unter Erwärmen in 2 ge-
setzt und mit 3 vermischt

Oleum Jecoris gelatinatum

Rp 1 Gelatinae albae	5,0
2 Aquae destillatae	
3 Sirupi Sacchari	ss 80,0
4 Olel Jecoris	60,0
5 Tinctura aromatica	1,5

Man Mst 1 in 2 und 3, rührt 4, zum Schluss 5
hinzu und lässt in abgekühlte Formen (Tran-
glas oder dergl.) aus

Leberthran Glicol

Crème d'huile de foie de morue

von N. JOLLY

450 Th Leberthran, 150 Th Zucker und 800 Th
Wasser zur Emulsion zusammengesetzt und durch
eine warme Gelatine aus Gelsen bereitet stetig
gerührt (Eine Glasflasche mit 880,0 des Glicols
— 4 Frances)

Oleum Jecoris Aselli solidificatum

Rp Olel Jecoris Aselli 85,0

Cacao 15,0

Durch Zusammenschmelzen zu vereinigen.

Pasta cum Oleo Jecoris Aselli

800 Th. gestossener Zucker werden mit 80 Th Leber-
thran zusammengerieben, mit einer heissen Lösung
von 10 Th Gelatine in 80 Th Wasser unter Reiben
in einem erwärmten Möser gemischt, und die
Masse in Kapseln aus paraffinirtem Papier aus-
gebreitet und in kalten Gläsern

Sapo calcis Olel Jecoris

VAN DEN CORPUT

Rp Calcis recens ustae	60,0
Aquae servidae	150,0
Zu der entstandenem Kalkmilch bringt man eine durch Schütteln einge- Olel Jecoris Aselli	70,0
Aquae destillatae	80,0

Man kocht bis zur Verseifung, wäscht die Seife
mit Wasser ab und trocknet sie an einem warmen
Orte. Dann formt man daraus unter Zusatz von
Olel Anisi stictici 1,0

Bassn (holz) von 0,8 g Gewicht.

Sapo Olel Jecoris Aselli

Rp Olel Jecoris Aselli	125,0
Saba tannini	80,0
Olel Coccol	80,0

Man schmilzt und führt dem auf 20° C erkalteten

Fetgemisch hinzu	
Liquoris Nauri caustici (1,855—1,870)	100,0
Liquoris Kali caustici (1,38)	10,0

Die Verseifung erfolgt auf kaltem Wege. Wascht
mittel des Hautaffektionen

Sirupus Olel Jecoris Aselli

Rp Olel Jecoris Aselli	10,0
Gummi arabici	80,0
Aquae Menthae piperitae	80,0

Der Emulsion wird zugesetzt

Sirupi Sacchari 110,0

Aquae Amygdalarum amararum 1,0

DUCLOUX'S Sirup ist zusammengesetzt aus 25,0
Leberthran, 15,0 Arabisches Gummi 37,5 Wasser,
12,5 Zuckerlirup und 7,0 Zucker

Pilulae d'huile de foie de morue

Rp Olel Jecoris optimi	500,0
Calcis ustae	50,0
Aquae fontanae	q s

Man vermischt das Öl mittelst des Kalkmilch und
formt aus der pflasterähnlichen Masse Pillen
von 0,2—0,5—0,4 g, die man mit Magnesia car-
bonica bestreut.

Asparagus.

• Gattung der Liliaceae — Asparagoidae.

I **Asparagus officinalis L.** Spargel, Spais etc. Schwammwurz. Heimisch in Europa und dem westlichen Asien, häufig kultiviert

Verwendung finden a) Die unterirdischen Sprosse, *Tuberos Asparagi juniores*. *Turions d'Asperge* (Gall), das bekannte Gemüse. Bildet dickfleischige Achsen mit spiralig gestellten Niederblättern. Man unterscheidet zwei Spielarten mit weissen und mit grünlichen Sprossen

Bestandtheile. 93,75 Proc Wasser, 0,79 Proc Stickstoffsubstanz, 0,25 Proc. Fett, 0,37 Proc Zucker, 0,54 Proc Asche etc. In der Trockensubstanz 84,47 Proc Gesamtprotein und 5,01 Proc Amidverbindungen (vorwiegend Asparagin)

Wirkung. Stark diuretisch. Der Urin hat nach dem Genuss einen unangenehmen Geruch von Zersetzungsprodukten des Asparagins

b) Das Rhizom mit den Wurzeln, *Rhizoma Asparagi*, *Radix Asparagi*, *Radix Alticis*, *Racine d'Asperge*.

Das fingerdicke, horizontal verlaufende Rhizom, oben mit Stengelnarben, unten mit schmutzig weissen Wurzeln. Frisch ist es weisslich, saftig, trocken hart und grau. Schmeckt fade, süsslich. Enthält kein Asparagin und keine Stärke. Wird im Herbst gesammelt

Sirupus Asparagi. Von dem frischen Saft der Spargelsprossen werden 10 Th mit 9 Th Weingeist versetzt, nach einigen Tagen filtrirt und 10 Th des Filtrats mit 17 Th Zucker zum Sirup gekocht

Sirupus Asparagi amari, Sirup de Johnson, aus den Sprossen von *Asparagus amarus*, wie der vorige zu bereiten

Sirupus Asparagini (Vorschu d. Münch. Ap. Ver.) Asparagin 2 Th löst man in Weisssem Sirup 98 Th

II In Indien wird das Rhizom von *Asparagus adscendens* Roxb. wie Salep verwendet, auf Formosa das von *Asparagus lucidus* Ldl als Diureticum

Asparaginum Asparamid. Links-Asparagin. Amidobersteinsäureamin-säure. Althaein $C_8H_9(NH_2)CO_2H \cdot CONH_2 + H_2O$ Mol. Gew. = 150.

Kommt in vielen Pflanzentheilen, namentlich in solchen vor, die sich im Dunkeln entwickelt haben, z. B. Spargelsprossen, Süssholz-, Althaeawurzel, Runkelrüben, in im Dunkeln etiolirten Keimen der Leguminosen

Zur Darstellung zieht man Althaeawurzel wiederholt mit kaltem Wasser aus und concentrirt die Auszüge durch Eindampfen zum dünnen Sirup. Nach mehrwöchentlichem Stehen scheidet sich das Asparagin in Krystallen aus, welche durch Umkrystallisiren aus siedendem Wasser unter Benutzung von Thierkohle gereinigt werden

Grosse harte, sprode, rhombische Krystalle, geruchlos, luftbeständig, zwischen den Zähnen knirschend. Bei 100°C werden sie wasserfrei. Löslich in 60 Th kaltem oder 5 Th siedendem Wasser, unlöslich in absolutem Alkohol, in Aether, in fetten und flüchtigen Ölen. Die wässrige neutrale oder alkalische Lösung ist linksdrehend, die saure Lösung rechtsdrehend. Es verbindet sich mit Säuren, Basen und mit Salzen. Es löst Quecksilberoxyd auf. 8 Hydrargyrum asparaginum

Im Pflanzenreich gilt das Asparagin für eine Verbindung, in deren Form der Eiweiss-Stickstoff in der Pflanze wandert. Man nimmt an, dass Eiweiss in Asparagin und Kohlehydrate gespalten wird, und dass das an andere Stellen gewanderte Asparagin sich mit Kohlehydraten wieder zu Eiweiss verbindet. — Bei der Ernährung des thierischen Körpers kann das Asparagin das Eiweiss zwar nicht ersetzen, aber es gilt — ebenso wie Leim — als „Eiweiss-Sparer“

Asperula.

Gattung der Rubiaceae—Coffeoidae—Galiceae.

Asperula odorata L. (Waldmeister. Steinkraut. Herzfreude. Sterneleberkraut Meserig). Heusch in Waldern von Nordafrika bis 66° nördl Br von Mitteleuropa bis Persien und Sibirien

Pharmaceutische Verwendung findet das blühende Kraut *Herba Asperulae* Hb cordialis. Hb Hepaticae stellatae. Hb. Matrisilyiae. Meeskenkraut. *Aspérule Muguet des bois* Wood-root Wood-wad.

Beschreibung Stengel bis 30 cm hoch, vierkantig, an den Knoten borstig, die länglich lanzettlichen, stachelspitzigen, gewimperten, bis 4 cm langen, etwa 6 mm breiten Blätter stehen unten in 6zahligen, oben in 8zahligen Wirteln. Blüthen weiss, trichterförmig, vielzählig, in Trugdolden. Riecht, besonders trocken, nach Cumarin

Bestandtheile. Cumarin und Aspertansäure $C_6H_5O_4$ $\frac{1}{2}H_2O$

Einsammlung Aufbewahrung Das im Mai und Juni gesammelte, blühende Kraut wird in Bündelchen an der Luft getrocknet und in Blechgefässen aufbewahrt. Es wird nur noch selten im Handverkauf zu Theemischungen verlangt

Verwechselung Das Kraut von *Galium silvaticum L.*, das viel zarter und hüfälliger ist, nicht nach Cumarin riecht und von blaugrüner Farbe ist

Herba Asperulae recens Frischer Waldmeister, das im Frühling vor dem Aufblühen gesammelte Kraut, dient zur Bereitung des Matrankes und einer Essenz, bisweilen auch zur Wurze von Bier und Käse

Essentia Asperulae Ess Vini majalis Matrankessenz, Waldmeisteressenz Frischer Waldmeister 250 g wird mit Weingeist von 40 Proc q s zu 1 l ausgezogen, nach acht Tagen ohne Pressung abfiltrirt und Limonadenessenz (s unter Citrus) 50 g zugefügt. Der Waldmeister lässt sich durch Cumarin 5 g ersetzen (Buchh.) 2–3 Theelöffel hiervon liefern mit 6 Flaschen Weisswein, 500 g Zucker, 1 Flasche Schaumwein eine sehr gute Matwein Bowle

Essentia Asperulae atitfalialis (Diet) Cumarin 0,1 g, Citronensäure 5 g, Grüner Thee 10 g, Verdünnter Weingeist 100 g, man lässt 3 Tage stehen, filtrirt und setzt zu Süss Pomeranzenöl, Bitter-Pomeranzenöl je 0,5 g, Blattgrün q s $\frac{1}{2}$ Kaffeelöffel hiervon nebst 75 g Zucker, $\frac{1}{2}$ Weinglas voll Selterswasser und 1 Flasche leichtem Weisswein giebt einen tadellosen Matrank

Essentia Asperulae saccharata Matwein-Extrakt Waldmeister Extrakt (Diet) Matrankessenz 2 g, Weingeist 8 g, Weisses Syrup 110 g Auf eine Flasche Weisswein **Tinctura Asperulae**, Waldmeistertrinktur Frischen, im steinernen Mörsel zerstampfen Waldmeister 100 Th zieht man mit Weingeist 120 Th eine Stunde lang aus, presst und filtrirt nach einigen Tagen Zum Ersatz des frischen Krautes

Asphaltum.

Unter „Asphalt“ werden einander zwar nahestehende, aber schliesslich doch sehr verschiedene, Bitumen enthaltende Naturprodukte verstanden. Wir theilen dieselben ein in die drei Gruppen 1) reine Asphalte, 2) Roh-Asphalte, 3) Asphaltsteine

! **Asphaltum.** Reiner Asphalt Bitumen Judarum Schwarzer Bernstein. Bergpech Judenpech Bitume de Judée (Gall.) Ein durch natürliche Veränderung organischer Substanzen (möglicherweise des Erdöls) entstandenes fossiles Harz, welches besonders an den Ufern des toten Meeres und auf diesem schwimmend, ferner in den Asphalt-Seen von Trinidad vorkommt. Die geschätzteste Sorte, welche auch allein für die Pharmacie in Betracht kommt, ist der vom toten Meer stammende, als „syrischer Asphalt“ in den Handel kommende

Syrischer Asphalt bildet feste, tief schwarze, stark glänzende, spröde Massen von muscheligen Bruch und in der Kälte nur schwachem bituminösem Geruch. Das spec Gewicht ist 1,1–1,2. Er wird beim Reiben elektrisch, vorbereitet beim Entzünden bitu

minden Geruch und verbrannt mit stark rauchender Flamme. In Wasser sowie in Säuren und in Alkalien ist er unlöslich. Alkohol löst etwa 5 Proc. einer öligen Substanz aus dem Asphalt heraus, Aether löst etwa 75 Proc. des Asphalts. Dagegen ist er leicht löslich in Terpentinöl, Petroleum, Schwefelkohlenstoff, Chloroform. Beim Erhitzen mit konz. Schwefelsäure entweicht schweflige Säure. Fein gerieben stellt er ein braunes Pulver dar (Braun- und Steinkohlenpech gehen ein schwarzes Pulver). Er schmilzt bei etwa 135° C und liefert bei höherem Erhitzen rund 65 Proc. eines flüchtigen Oeles (Oleum Asphalti aethereum), welches früher auch „Petrolen“ genannt wurde. Beim Verbrennen hinterlässt er etwa 1 Proc. Asche. Der Asphalt besteht im wesentlichen aus Kohlenwasserstoffen, vielmehr mit kleinen Mengen Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthaltender Verbindungen.

Der amerikanische Asphalt steht dem syrischen nahe, indessen ist er weniger werthvoll, auch billiger als der syrische.

Anwendung. Früher zu Raucherungen gegen Rheumatismus, innerlich auch als krampfstillendes Mittel angewendet. Gegenwärtig besonders zur Herstellung von Asphalt-Lacken, welche sowohl als Anstrichmittel, aber auch um photographischen Druck- und Ätzeverfahren Verwendung finden. Letzteres beruht darauf, dass behalteter Asphalt in gewissen Lösungsmitteln unlöslich wird. Von den Aegyptern als „Mumia mineralis“ zum Einbalsamiren verwendet.

Oleum Asphalti aethereum. Oleum Asphalti rectificatum. Zur Bereitung desselben werden 10 Th. Asphalt mit 15 Th. reinem, grobem und trockenem Sande zu einem Pulver gemischt und aus einer gläsernen oder thönernen Retorte bis zur Trockne destillirt. Die zuerst übergehende wässrige Flüssigkeit wird beseitigt und das gesammelte Oel nochmals einer Destillation (Rektifikation) unterworfen, so lange ein gelbliches Oel übergeht. Sobald Tropfen eines braunen Oeles auftreten, wird die Destillation abgebrochen. Ausbeute beträgt ca. 80 Proc. des Asphalts. — Das Oel wird in kleinen Gefässen vor Licht geschützt aufbewahrt.

Ein hellgelbes, durch Einwirkung von Licht und Luft sich braun färbendes Oel von eigenthümlich bronchalem Geruch. Es wurde früher zu 10—15 Tropfen zwei bis dreimal täglich (in Kapseln) als Exsiccans bei Phthisis, langwierigen Geschwüren, eiternden Pocken gegeben. Aeusserlich bei Frostbeulen, Rheumatismus, entweder unvermischt oder mit Oel und Fett gemischt.

Mumia. Mumia vera seu Aegyptiaca. Mumie. Verdankt hauptsächlich ihrem Asphalt oder Bitumengehalt (die alten Aegypter verwendeten Asphalt zum Einbalsamiren der Todten) die Anwendung als Medikament. Sie wird noch hier und da in den Apotheken gefordert. Die Mumie, welche man im Handel trifft, ist meist nur eine Nachahmung, bestehend aus harzartigen rothbraunen oder braunschwarzen Stücken, durchmischt mit eingen gebräunten Knochenresten, kleinen Leinwandstücken. Man hält die Mumie in Stücken und gepulvert vorrätig. Sollte man einmal echte Mumie erhalten bezw. abgeben, so vergesse man nicht, diese auf einen Gehalt an Arsen, bezw. Arsensulbid zu prüfen!

Ein die Mumie ersetzendes Kunstprodukt ist ein durch Schmelzung bewirktes Gemisch aus Asphaltpulver ca. 100,0, Weihrauchpulver 40,0, Aloeölpulver 10,0, Kolophon und Fichtenharz àà 20,0, braunem Ocker als feines Pulver 20,0.

Mumia. Mumienbraun. Extrait de Momie. Lasurfarbe für die Oelmalerei, ausserdem Volksheilmittel. Aegyptische Mumie in Pulverform wird mit Ammoniakflüssigkeit von 0,91 spec. Gew. ausgezogen. Das Filtrat wird auf dem Wasserbade zur Trockne verdampft.

II Roh-Asphalte. Bergtheer. Hierunter versteht man Natur-Produkte, welche aus Asphalt mit erheblichen Mengen mineralischer Beimengungen bestehen. Ein solcher Asphalt ist z. B. der von Trinidad, welcher im Mittel aus 45 Proc. Bitumen, 25 Proc. Wasser und 30 Proc. Mineralstoffen besteht. Sind diese Sorten durch Ausschmelzen (meist an Ort und Stelle) von den groberen Steinen und vom Wasser befreit worden, so führen sie den Namen „Epurée“. Wird der Roh-Asphalt mit etwa 5—15 Proc. Paraffinöl zu sammengeschmolzen, so führt das Produkt den Namen „Goudron“.

III Asphalt Steine. Man versteht hierunter besonders Kalksteine oder Dolomit, welche mit Bitumen (wahrscheinlich auch aus Erdöl entstanden) getränkt sind. Solche Steine kommen vor in Lummern bei Hannover, im Traversthal (Schweiz), namentlich aber auf Seichen. Der Bitumengehalt beträgt 5—15 Proc. und darüber. Die Steine werden gemahlen, das Pulver wird durch „Gattieren“ auf einen mittleren Gehalt von 10 Proc.

Bitumen gebracht, auf 150°–180° C erhitzt und im heissen Zustande durch Kompression mit heissen Geräthen in Strassenbeläge (Stampf-Asphalt) verwandelt. Ein solcher Belag hat frisch das spec Gew 1,8, durch den Strassenverkehr steigt dieses allmählich auf 2,3–2,4

IV Asphalt-Kitt Asphalt-Mastix. Wird erzeugt, indem man gemahlene Asphaltsteine erhitzt und soviel Trinidad-Asphalt zusetzt, dass sich die Masse in Blöcke formen lässt. Die Blöcke kommen auch schlechthin als „Asphalt“ in den Handel und werden zur Herstellung von „Gussasphalt“ verwendet, indem man ihnen 6–8 Proc Goudron zusetzt und mit 60 Proc grobem Sand zusammenschmilzt

Analyse. Asphalt wird häufig durch Braunkohlen- und Steinkohlenpech verfälscht, ja man stellt sogar durch Imprägniren von Kalkstein mit Theer und dergl künstliche Asphaltsteine her. **CLAY** empfiehlt zum Nachweis von Theerprodukten im Asphalt folgende Probe

Schüttelt man 0,1 g der aschefreien bezw 0,15 g der aschehaltigen Substanz mit 10 ccm rauchender Schwefelsäure, so zeigen sich bemerkenswerthe Unterschiede, dieselben treten besonders in dünner Schicht, also beim Neigen und Wiederaufrichten des Reagensglases an der Wandung des letzteren hervor — Die an der Gefässwandung zurückbleibende Flüssigkeit ist bei Syrischem Asphalt = braun, Trinidad-Asphalt = braun, Braunkohlentheerpech = grau, ins Braune spielend, Steinkohlentheerpech = grauschwarz, Spur grünlich, von Kohlepartikeln streng

Bestimmung des Bitumengehaltes 2 g gepulverter Asphalt werden in ein **ERLENMEYER'S**ches Kölbchen von 100 ccm Fassungsvermögen eingewogen. Man übergiesst mit 80–40 ccm Chloroform und erhitzt am Rückflussrohr etwa 2 Stunden auf dem Wasserbade zu mässigem Sieden. Man lässt alsdann erkalten, etwa 1 Stunde absetzen und giesst hierauf die erzielte Bitumenlösung vorsichtig von dem Bodensatz ab in ein 50 ccm Kölbchen. Der hinterbleibende Rückstand wird noch 2–3 mal mit kleineren Mengen Chloroform ausgesogen, und zwar giesst man den Auszug jedesmal erst nach $\frac{1}{2}$ stündigem Absetzen ab. Die vereinigte Auszüge füllt man bis zur Marke mit Chloroform auf, dann verschiebt man das Kölbchen mit einem gut schliessenden Stopfen, mischt den Inhalt und lässt (über Nacht) absetzen. Nach dem Absetzen stellt man den Inhalt des Maasskölbchens durch Anwendung geeigneter Temperatur genau bis zur Marke ein, alsdann bringt man 25 ccm in eine ungewogene Platinschale und bestimmt nach dem Verdampfen des Chloroforms den Trockensubstanzrückstand durch 2 stündiges Trocknen im Wasserbad Trockenschranke. Der Rückstand wird hierauf versiebt, die Asche durch Befeuern mit Ammonkarbonat in Karbonate übergeführt und die Schale wiederum gewogen. Die Differenz beider Wägungen giebt den Bitumengehalt in 1 g Substanz an

Asphaltpech Künstlicher Asphalt Mit diesen Namen bezeichnet man den durch Eindicken von Steinkohlentheer oder Braunkohlentheer zu erhaltenden Rückstand. Namentlich als Zusatz zu Asphalt-Lacken. Die mit reinem Asphalt bereiteten Lacke haben einen etwas braunen Farbton, durch Zusatz von Asphaltpech erhält man tief schwarze Lacke

Asphaltum coctum Asphalt Lacke. Zur Herstellung der Asphaltlacke wird der Asphalt zunächst geschmolzen, dann erst erkalten gelassen und nunmehr zerkleinert und in den Lösungsmitteln gelöst. Verwendet man Trinidad Asphalt, so ist bei Bemessung des Lösungsmittels auf die vorhandenen mineralischen Beimengungen (eventuell wird eine Bitumen-Bestimmung ausgeführt) Rücksicht zu nehmen. Dieser Asphalt ist hier als „Asphaltum coctum“ aufgeführt

Asphaltlack		
Rp	Asphalt. Syriac cocti	500,0
	Öl Terebinthinae	700,0
Eisenlack.		
Rp	1. Asphalt. cocti	200,0
	2. Colophonia Succini	100,0
	3. Vernice Lin.	50,0
	4. Öl Terebinthinae calcificati	500,0
1, 2, 3 werden geschmolzen, dann 4 daruntergeführt.		
Vorsicht wegen Feuergefahr		

Böttchers Glaslack		
Rp	Asphalt. cocti	100,0
	Steinkohlentheerpech	20,0
	Benzöl crud.	500,0

Schwarzer Braunschweiger Lack		
Rp	Asphalt. cocti	100,0
	Steinkohlentheerpech	20,0
	Vernice Lin.	50,0
	Öl Terebinthinae	200,0
Zum Lackiren eiserner Gitter		

Schwarzer Lack für Glas		
Rp	Asphalt. cocti	100,0
	Benzöl crud.	500,0

Billiger Asphaltlack.		
Rp	Steinkohlentheerpech	270,0
	Colophonia	64,0
	Petrol	466,0

Billiger Asphaltlack (fett)		
Rp	Steinkohlentheerpech	500,0
	Vernice Lin.	100,0
	Öl Terebinthinae	500,0

Atropinum.

In verschiedenen Theilen von *Atropa Belladonnae* L., *Datura Stramonium* L., *Hyoscyamus niger* L., *Scopolia japonica* und *Duboisia myoporoides* R. Br. finden sich eine Anzahl mydriatischer, bez. narkotischer Alkaloide. Bei der Verarbeitung der genannten Pflanzen erhielt man früher namentlich Atropin und Hyoscyamin. Es darf heute als ziemlich sicher angenommen werden, dass die genannten Pflanzen ursprünglich hauptsächlich Hyoscyamin führen, und dass dieses erst im Verlaufe der Verarbeitung mehr oder weniger in Atropin übergeht. Fabrikmäßig wird das Atropin aus der Belladonna-Wurzel zu 0,8–0,4 Proc. gewonnen. Die Samen von *Atropa Belladonna* ergeben bis zu 0,33 Proc., die Blätter bis zu 0,2 Proc., die Samen des Stechapfels liefern bis zu 0,26 Proc. Atropin bez. Hyoscyamin.

†† Atropinum (Erganzh.) Atropin. Atropine (Gall.) Atropina (Brit. U-St.)

Die freie Atropinbase $C_{17}H_{23}NO_3$. Mol. Gew. = 289 (Identisch mit Daturin)

Darstellung 1000 Th. gepulverte Wurzel werden mit Weingeist befeuchtet und im Perkolator mit Weingeist perkolirt, bis das Perkolat 6000 Th. beträgt. Derselben setzt man 50 Th. geseihten Kalk hinzu, macerirt unter Umschütteln 24 Stunden, nimmt die alkalische Reaktion der Flüssigkeit mit verdünnter Schwefelsäure weg, filtrirt und verdunstet bis auf 150 Th. Auf der sirupdicken Flüssigkeit schwimmt das fette Oel der Wurzel in Gestalt eines krystallinischen Ueberzuges. Man verdünnt den Sirup mit 200 Th. Wasser, filtrirt ihn durch ein vorher genähtes Filter und wascht so lange nach, bis das Filtrat ungefähr 880–400 Th. beträgt. Das Filtrat schüttelt man mit 50 Th. Chloroform (worauf sich das schwefelsaure Atropin nicht löst). Das Chloroform scheidet man ab, setzt der Flüssigkeit wiederum 75 Th. Chloroform, dann soviel Aetzkalklauge hinzu, bis stark alkalische Reaktion auftritt, und schüttelt wiederholt tüchtig um. Man lässt nun das mit Atropin beladene Chloroform absetzen. Die Chloroformschicht wird einmal mit Wasser gewaschen, dann destillirt man das Chloroform aus dem Wasserbade ab. Das zurückbleibende Atropin wird schliesslich in wasserfreiem Weingeist gelöst, mit Thierkohle geschüttelt und der Krystallisation überlassen. Ausbeute beträgt etwa 0,8 Proc. der getrockneten Wurzel. (PROCTER)

Das so erhaltene Atropin sucht man in Krystalle zu verwandeln. Dies gelingt sehr schwer, so lange dem Atropin Wasser anhaftet. Es ist daher wesentlich, das trockene Atropin in der 7–8fachen Menge heissen, möglichst wasserfreien Alkohols zu lösen und diese Lösung in flachen Gefässen an einem kaum lauwarmen Orte unter Abschluss von Feuchtigkeit langsam abdunsten zu lassen. Unter diesen Umständen lässt sich das Atropin in glänzende, gut ausgebildete, nadelförmige Krystalle verwandeln. Aus dem sog. wasserfreien Weingeist des Handels krystallisirt es nicht, der eingetrocknete Rückstand bildet dann, zerrieben, ein krystallinisches, meist scheinbar amorphes Pulver.

Enthält das Atropin Hyoscyamin, so kann dieses durch folgendes Verfahren in Atropin übergeführt werden. Man löst 10 Th. des Alkaloidgemisches in 100 Th. Weingeist, fügt 1 Th. Natronlauge hinzu, mischt und lässt bei gewöhnlicher Temperatur stehen. Nach etwa 2 Stunden ist das Hyoscyamin in Atropin übergegangen, was sich daran erkennen lässt, dass die alkoholische Lösung optisch inaktiv geworden ist. Man verjagt alsdann den Alkohol durch Abdampfen bei niedriger Temperatur und wäscht das hinterbleibende Atropin mit möglichst wenig Wasser aus.

Eigenschaften Das reine Atropin krystallisirt in schweren, spießigen Nadeln vom Schmelzpunkt $115,5^{\circ}\text{C}$. Es ist geruchlos, von widerlich bitterem, scharfem, anhaltendem Geschmack. Es ist löslich in 300 Th. kaltem, 60 Th. heissem Wasser, sehr leicht löslich in Weingeist, Chloroform, Toluol, Amylalkohol, weniger leicht löslich in Aether, kaum löslich in Petroläther. Wenn man es über 140°C erhitzt, so verflüchtigt es sich unter Aufblähen und Ausstossen eigenthümlich riechender weisser Dämpfe. Bei vorsichtigem Erhitzen lässt es sich sublimiren, beim Kochen seiner wässrigen Lösung verflüchtigt sich ein geringer Theil mit den Wasserdämpfen. Die wässrige sowohl wie die alkoholische Lösung des Atropins reagiren alkalisch. Es ist optisch inaktiv. Das Atropin ist eine einsaurige Base, seine Salze krystallisiren schwierig und sind meistens in Wasser und Alkohol leicht löslich.

Atropinsalzlösungen werden durch Gerbsäure, Kaliumquecksilberjodid, Mercurichlorid weiss, durch Platinchlorid gelblich weiss, durch Phosphormolybdän-

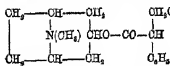
säure gelb gefärbt. Jodjodkaliumlösung giebt je nach der Konzentration einen gelblichen oder rötlich-braunen Niederschlag, welcher nach einiger Zeit krystallinisch erstarrt. Unter dem Mikroskope erblickt man dann bei 80- bis 100facher Vergrößerung rothbraune prismatische Nadeln, hier und da gelblich braune Blättchen. Pikrinsäurelösung erzeugt in nicht zu verdünnten Lösungen eine milchige Trübung, welche krystallinisch wird. Die Krystalle erscheinen unter dem Mikroskop als sehr dünne glänzende Blättchen von wechselnder Grösse.

Charakteristisch für das Atropin ist sein salzsaures Golddoppelsalz $C_{17}H_{23}NO_3 \cdot HCl \cdot AuCl_3$. Dasselbe entsteht durch Fällung einer salzsauren Atropinlösung mit Goldchlorid als öliger Niederschlag, welcher nach einiger Zeit krystallinisch wird. Es ist glanzlos und hat einen Schmelzpunkt von 135 bis 137° C. Es schmilzt jedoch in siedendem Wasser.

Atropin wird nur aus (reinen) konzentrierten Salzlösungen durch Aetzalkali und die Alkali-Karbonate weiss gefällt, durch einen Ueberschuss des Fällungsmittels aber wieder gelöst. Aetzammon fällt die konzentrierte Lösung nur unvollkommen, Ammonkarbonat und Alkalibikarbonat fallen sie nicht. Atropin löst sich in konzentrierter Schwefelsäure langsam und ohne Färbung auf, und diese Lösung wird auf Zusatz einiger Tropfen Salpetersäure nicht verändert. 0,05 bis 0,06 g Atropin mit 8 bis 4 ccm einer 12- bis 15proe. Aetzkalklange geschüttelt, bilden eine weiss trübe Flüssigkeit, in welcher bei sanfter Erwärmung die Atropinpartikel zu klaren kugelförmigen, ausgeprägt sphärischen Tropfen schmelzen, sich als solche an der Oberfläche der Flüssigkeit sammeln, beim Erkalten aber, ohne die Form zu ändern, weiss und durchsichtig werden und zu Boden sinken. Endlich giebt eine verdünnte Atropinlösung mit Kaliumdichromatlösung innerhalb der ersten 5 Minuten keine Fällung oder Trübung.

Atropin liefert beim Behandeln mit Salpetersäure Apoatropin $C_{17}H_{21}NO_3$.

Beim Erhitzen mit Barytwasser oder konzentrierter Salzsäure zerfällt es zunächst in Tropin und Tropasäure $C_8H_9O_3$. Letztere geht durch Wasserspaltung in Atropasäure und Isotropasäure $C_8H_9O_3$ über. Beim Stehenlassen von Atropin mit rauchender Salzsäure in der Kälte oder beim Erwärmen mit Barytwasser auf 58° C. bilden sich Tropin und Tropasäure und nur sehr wenig Atropasäure.



Atropinformel nach WILLIADTER.

Somer chemischen Zusammensetzung nach ist das Atropin als „Tropasäure — Tropinather“ aufzufassen. Seine Konstitution ist gegenwärtig so gut wie aufgeklärt, und zwar erscheint das Atropin auch hiernach als ein naher Verwandter des Cocains.

Reaktionen. 1) Beim Erwärmen einer Lösung von 0,01 g Atropin in 2,0 g konz. Schwefelsäure entwickelt sich ein intensiver Geruch nach Orangen- oder Schlehdorblüthen (*Prunus spinosa*). Dieser Geruch tritt besonders hervor, wenn man, sobald die Lösung anfängt braun zu werden und Dämpfe entwickelt, vorsichtig die gleiche Menge Wasser hinzufügt (GUTHRIE).

2) Wenn man zu der heissen Mischung (aus Atropin, Schwefelsäure und Wasser aus 1) ein Kornchen einer oxydierenden Substanz, wie Kaliumpermanganat, Kaliumdichromat oder Ammoniummolybdat hinzufügt, so entwickelt sich ein Geruch, welcher mehr an Buttermandelöl als an den der *Spiraea Ulmaria* erinnert (PREIFFER und HENNET).

3) Tropft man in einer Schale Kaliumdichromatlösung auf Atropin, so bilden sich beim Bewegen der Schale blaugrüne Streifen. Auf Zusatz von mehr Kaliumdichromatlösung entsteht eine hellgrüne Flüssigkeit (D. VITALI).

4) Wenn man Atropin oder ein Atropinsalz mit etwas rauchender Salpetersäure übergiesst, dann auf dem Dampfbade antrocknet und nach dem Erkalten einen Tropfen wasserfreier wasseriger Aetzkalklange hinzufliessen lässt, so erfolgt violette Färbung, welche bald in Roth übergeht (D. VITALI).

Mit dieser Reaktion will VITALI noch 0,000001 g Atropinsulfat nachweisen können. Es ist hierbei zu bemerken, dass Strychnin und Veratrin (BECKMANN, Archiv d. Pharm. 1885, 492) unter gleichen Verhältnissen ebenfalls eine schon rothe Farbe geben.

5) Wird Atropin mit einer Mischung von Kaliumdichromat und Schwefelsäure der Destillation unterworfen, so verflüchtigt sich Benzoesäure

6) Die wichtigste Reaktion für das Atropin (und Hyoscyamin) bleibt immer dessen Eigenschaft, die Pupille zu erweitern. Bei einem etwaigen Versuche atropinisirt man dem Auge einer Katze und vergleiche dann beide Pupillen, Kaninchen eignen sich zum Anstellen dieser Reaktion nicht

Prüfung. 1) Das Atropin bilde farblose Krystalle, welche nach dem Trocknen über Schwefelsäure bei 115,5° C schmelzen. 2) In konz. Schwefelsäure löse es sich ohne Färbung, diese Lösung werde auch durch Zusatz von etwas Salpetersäure nicht verändert (fremde Alkaloide). 3) Erhitzt verbrenne es, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig, unter den dicken Giften, Abtheilung „Alkaloida“. Zur äusserlichen Anwendung bestimmte Atropinlösungen sind nach mehrfachen Verordnungen zu versiegeln und mit einem Gifetikett zu versehen.

Anwendung. Die freie Atropinbase findet höchst selten einmal medizinische Anwendung, sie wird in allen Fällen mit Vortheil durch die leichter löslichen Salze ersetzt. Höchstgaben pro dosi 0,001 g, pro die 0,003 g.

Collyrium atropinicum Fawc.
Rp Atropini 0,05
Aque destillatæ 160,0
Bei Irritis drastisch die Cornen zu bedecken. Glitt-
etikett

Glycerium Atropini
Rp Atropini 0,1
Glycerini 20,0

Subectio antieclampsatica Devy.
Rp Atropini Morphina aa 0,05
Aque destillatæ 10,0
Acidi hydrochlorici gtt. 2
Zur Injection bei Eclampsie Gebärender Unzweck-
mäßige Vorschrift. Die beiden freien Basen
sind, unter Hinzugabe der Salzsäure zweck-
mässig in Form der schwefelsauren Salze anzu-
wenden.

Pilulae Atropini
Rp Atropini 0,05
Sacchari albi Gummi arabici aa 5,0
Miant cum Aqua glycerinata pilulae 100. Jede Pille
enthält 0,0005 g Atropin. Mit Talcum venetum
auszurollen.

Pulvis Atropini
Rp Atropini 0,05
Sacchari 30,0
divide in partes 100. Jedes Pulver enthält 0,0005 g
Atropin. 2–3 Pulver täglich bei Keuchhusten.
Achtung! Kindern!

Sirupus Atropini BOUCHARDAT
Rp Atropini 0,1
Sirupi simplicis 1000,0
Acidi hydrochlorici gtt. V
10,0 g Sirup enthalten die Maximalgabe 0,001 g
Atropin.

Unguentum Atropinae (Brit.)
Rp Atropini 0,5
Acidi oleici 2,5
Adipis 22,5

Toxikologisches. Atropin wirkt auf das centrale Nervensystem zunächst erregend, dann lähmend. Charakteristisch ist für die Wirkung des Atropins eine Erweiterung der Pupille (Mydriasis), welche sowohl nach dem Eintraufeln einer verdünnten Lösung ins Auge, als auch nach innerer Darreichung eintritt und die Folge einer Lähmung der Endigungen des Nervus oculomotorius ist, wodurch die Accomodation aufgehoben wird. Innerlich wirkt es als starkes Narkotikum. Man giebt es äusserlich als Eintraufelung in die Augen als wässrige Lösung 1,0 200,0. Subcutan in Gaben von 0,0003–0,001 g, bei Neuralgien, Krämpfen. Innerlich in Gaben von 0,0005–0,001 g zwei bis dreimal täglich gegen die Nachtschweisse der Phthisiker. Höchste Gaben pro dosi 0,001 g, pro die 0,003 g.

Als tödtliche bez. gefährliche Gaben gelten 0,05–0,2 g. Die nach 5–10 Minuten auftretenden Vergiftungserscheinungen sind fieberhafte Aufregung, Trockenheit im Halse, Rother des Gesichtes, funkelnde Augen mit herabhängenden Lidern oder verstreuten glotzenden Augäpfeln, stets starke Erweiterung und Unempfindlichkeit der Pupille, Erbrechen, freiwilliger Stuhlgang, Stimmlosigkeit, Aufhören des Hör- und Tastvermögens, Sopor. In 6–24 Stunden erfolgt der Tod. In Wunden eingetragen oder subkutan applicirt, überhaupt nach irgendwie erfolgter Resorption, treten ähnliche Erscheinungen ein, niemals fehlt aber die Erweiterung der Pupille. Die Ausscheidung des Atropins erfolgt hauptsächlich durch den Harn im unveränderten Zustande.

Antidot. Solange das Gift noch im Magen ist Tannin, Jod, Kohlepulver mit nachfolgender Anwendung der Magenpumpe Nach der Resorption werden als physiologische Antidote Morphin und Physostigmin empfohlen

Nachweis Nach einer Atropin- (Hyoscyamin oder Hyoscin-) Vergiftung sind die genannten Alkaloide vorzugsweise im Magen, Darm, Blut und Harn aufzusuchen. Bei Einhaltung des Strassmann'schen Ganges gehen nur Spuren von Atropin in die atherische Ausscheidung aus saurer Lösung, die Hauptmenge geht in die atherische Ausscheidung aus alkalischer Lösung über. Arbeitet man nach DRAGENDORFF, so geht das Atropin aus der ammoniakalischen Lösung in die Benzol-Ausscheidung über. Die nach Verdunsten der Lösungsmittel erhaltenen Rückstände prüft man zunächst bezüglich ihrer Wirkung auf das Katzenauge, dann mittels der VIALI'schen Reaktion. Erst hierauf soll man weitere Reaktionen anstellen. — Das Atropin widersteht der Fäulnis einige Zeit, z. B. mehrere Wochen.

Atropinum sulfuricum.

I †† Atropinum sulfuricum (Anstr. Germ. Helv.) Sulfate d'atropine (Gall.)
Atropinae Sulfas (Brit. U-St.) Atropinsulfat Schwefelsaures Atropin, $(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$, Mol. Gew. = 678

Darstellung In einer Schale aus Porcellan mischt man 1 Th. verdünnter Schwefelsäure (von 16 Proc. H_2SO_4) mit 2 Th. Weingeist, macht etwas mehr als lauwarm und setzt dann nach und nach soviel Atropin (1 Th.) unter Umrühren hinzu, bis nach geschehener Auflösung die Flüssigkeit neutral oder kaum merklich alkalisch reagiert. Die Flüssigkeit wird nun im Wasserbade oder an einem ca. $50^\circ C$ warmen Orte bis auf den dritten Theil des Volumens abgedampft und an einem lauwarmen Orte ausgetrocknet, denn das Salz geht nur langsam aus dem amorphen in den krystallinischen Zustand über. Um es nun in die Form eines schön krystallinischen Pulvers zu bringen, löst man das gut ausgetrocknete Sulfat unter Erwärmen in ca. der 20fachen Menge wasserfreiem Weingeist und überläßt die Lösung an einem kaum lauwarmen Orte der freiwilligen Abdunstung. Oder man löst das ausgetrocknete Atropinsulfat in einem Kolbchen in der 20fachen Menge möglichst wasserfreiem Weingeist unter Erwärmen auf höchstens $50^\circ C$, oder in soviel Weingeist, dass man eine concentrirte Lösung erlangt. Nachdem die Lösung auf ungefähr $35^\circ C$ erkaltet ist, giesst man sie unter sanftem Agitiren in ein 4faches Volumen Aether, welchen man durch Chlorcalcium völlig entwässert hat und der sich in einem beckerförmigen Gefässe befindet. Nachdem man mit einer geringen Menge wasserfreiem Weingeist die in dem Kolbchen an der Wandung hangengebliebene Lösung aufgenommen und dem Aether zugesetzt hat, giesst man noch ebensoviel Aether dem Volumen nach hinzu, als das Becherglas bereits Flüssigkeit enthält, ruht sanft um und stellt das Gefäss dicht bedeckt an einen kalten Ort. Nach Verfluss eines Tages setzt man auf einen Stehkolben einen Trichter, dessen Abflussöffnung mit einem Düttchen von Fliesspapier locker geschlossen ist, und giebt in den Trichter den ätherhaltigen Krystallbrei aus dem Becherglas. Was vom Salze etwa an der Wandung des Becherglases hängen bleibt, lässt man sitzen und freiwillig abdunsten und trocken werden. Den nach dem Abfließen des Aethers in dem Trichter verbliebenen Krystallbrei wäscht man durch Aufgiessen von etwas wasserfreiem Aether ab und breitet ihn dann auf einem flachen Glasgefässe aus. Nach dem freiwilligen Abdunsten des Aethers verbleibt das Atropinsulfat als eine sehr weisse, aus sehr kleinen Krystallen bestehende Masse zurück. Zum Gelingen der Darstellung sind möglichst wasserfreier Weingeist und wasserfreier Aether nothwendig, und dann auch zur Bildung der Kryställchen eine Temperatur von wenger als $12^\circ C$. Im anderen Falle erhält man ein Sulfat, welches zu mehr als der Hälfte seiner Masse amorph ist.

Eigenschaften. Das Atropinsulfat ist ein weisses, aus feinen Nadelchen bestehendes Pulver, gewöhnlich kommt es in mattweissen, krystallinischen Massen in den Handel. Es giebt mit gleichviel Wasser oder 3 Th. 90procentigem Weingeist oder 30 Th. absolutem Weingeist klare, farblose, neutrale Lösungen. In Chloroform, Aether, Schwefelkohlenstoff, Benzol ist es fast unlöslich. Die Lösungen besitzen sehr bitteren, widerlichen, Uebelkeit erregenden Geschmack. Eine 10procentige Lösung, mit destillirtem Wasser bereitet, ist in dichtgeschlossenen Gefässen und vor Licht geschützt, unveränderlich. Es schmilzt gegen $183^\circ C$. Das Hyoscyaminsulfat schmilzt bei $206^\circ C$. Erhitzt, schmilzt das Atropinsulfat

zuerst, verkohlt unter theilweiser Verflüchtigung und verbrennt schliesslich ohne Rückstand Seine wässrige Lösung (1 60) wird durch Aetzammon nicht getrübt In kono Schwefelsäure ist es ohne Färbung löslich Die Lösung wird erst nach längerem Stehen gefärbt Wird ein Tropfen einer wässrigen Lösung auf ein Objectglas gegeben und in der Wärme eingetrocknet, so erblickt man nach einigen Stunden bei 60 bis 80facher Vergrösserung unter dem Mikroskop Bündel von radial angeordneten, prismatischen Nadeln

Die wässrige Lösung giebt mit Baryumchlorid einen weissen, in Salpetersäure unlöslichen Niederschlag Das Vorhandensein von Atropin weist man nach S 426 nach

Prüfung. 1) Etwa 0,02 g Atropinsulfat verbrennen auf dem Platinblech ohne einen Rückstand zu hinterlassen 2) Das sorgfältig getrocknete (!) Präparat schmelze bei 183° C Ein höherer Schmelzpunkt wird auf die Anwesenheit von Hyoscyaminsulfat (Schm-P 206° C) hinweisen 3) Werden 3 ccm einer Lösung 1 60 mit 1 ccm Ammoniakflüssigkeit versetzt, so muss die Mischung klar sein und klar bleiben Trübung weist auf Belladonna hin 4) Um zu ermitteln, ob das untersuchte Präparat aus einem Atropin vom Schmelzpunkt 115,5° C, dargestellt wurde, nimmt man 0,1 g des Salzes, lost es in 6 ccm destill. Wasser, übersättigt die Lösung mit Kalkumkarbonat, schüttelt sie in einem kleinen Scheidetrichter mit 6 ccm Aether aus, lässt nach der Trennung der beiden Flüssigkeitsschichten die untere, wässrige ab, trocknet die Aetherlösung durch Schütteln mit etwas trockener Pottasche, dampft die filtrirte Aetherlösung in einem kleinen Schälchen ab und trocknet den Rückstand bei 100° C Die so dargestellte freie Base muss bei 115,5° C schmelzen

Aufbewahrung. Unter den direkten Giften, sehr vorsichtig, in der Abtheilung „Alkaloida“ Bezüglich der Abgabe gilt für das Atropinsulfat das für das freie Atropin S 427 Gesagte

Anwendung. Das Atropinsulfat ist dasjenige Salz, als welches das Atropin überhaupt am häufigsten angewendet wird Es gilt daher für dasselbe alles dasjenige, was auf S 427 über die freie Atropinbase gesagt ist Es enthält 85,5 Proc Atropin und 14,5 Proc Schwefelsäure

†† Charta atropinata Charta medicamentosa Atropini sulfurici 0,001 in centimetris singulis quadratis continens. Papier atropiné Sireatfield. Paper impregnated with Atropia Sireatfield. Collyrium siccum gradatum Atropini. Atropinpapier Ist mit Atropinsulfat getränktes zartes Flusspapier Jeder Quadratzentimeter (getheilt in 9 Theile) enthält 0,001 Atropinsulfat Ein oder zwei Neuntel-Quadratzentimeter wird auf die Innenfläche der unteren Konjunktiva gelegt in Stelle der Atropinsolution Ueber die Darstellung des Atropinpapiers vergl Charta medicamentosa gradata. Rezeptformel als Beispiel

Rp Chartae atropinatae Centimetros quadratos 8

D ad chartam paratam

S Zum innerlichen Gebrauch, nach Verordnung

†† Gelatina atropinata Atropin-Gelatine Stellt aus bester Gelatine hergestellte Lamellen dar, welche pro Stück 0,0025 g Atropinsulfat enthalten Sie werden mit einem feuchten Pinsel aufgenommen und auf die zu behandelnde Stelle im Auge gebracht

Collyrium Atropini SICHEL.

Rp Atropini sulfurici 0,01

Aquae destillatae 10,0

Glycerini 0,0

D 8 Täglich einmal später öfter eintropfen und nach jeder Eintropfung die Augen in kaltem Wasser zu baden (bei Ophthalmie) — Gift †††

Collyrium Atropini sulfurici oleosum,

OWEN

Rp Atropini sulfurici 0,05 (ad 0,2)

Olei Ricini 80,0

Bei Hornhautentzündung) — Gift †††

Collyrium stillatitium GRAEVE

Rp Atropini sulfurici 0,05 (ad 0,08)

Aquae destillatae 10,0

D 8 Augentropfwasser — Gift †††

Glycerolatum Atropini sulfurici

Unguentum Atropini sulfurici cum

Glycerino

Rp Atropini sulfurici 0,04

Unguenti Glycerini 5,0

D 8 Zweimal täglich wie einen Stecknadelkopf gross auf die Innenfläche des unteren Augenhörs zu bringen

Injectio subcutanea Atropini sulfurici

Rp Atropini sulfurici 0,1

Aquae destillatae 10,0

Dosis 0,1—0,2—0,3 ccm (!) Gift †††

Atropinum valerianicum.

†† Atropinum valerianicum (Ergänzb) Valérianate d'Atropine (Gall) Valérianate of Atropine Atropinvalerianat. Baldriansaures Atropin $C_{17}H_{23}NO_3$, $C_6H_5O_2 + H_2O$. Mol Gew = 408.

Darstellung Das Atropinvalerianat wird nur dann in Krystallen erhalten, wenn man zur Darstellung möglichst wasserfreie Materialien anwendet. Man geht daher im vorliegenden Falle von der wasserfreien Valeriansäure $C_6H_5O_2$ aus, welche man bei der Rektifikation als letztes Drittel des Destillates (Siedep $175^\circ C$) erhält (s. S. 145).

10,0 g wasserfreier Valeriansäure (s. oben) und 23,0 g reines Atropin werden in einem porcellanen Mörser zusammengemischt, dann in circa 20 cm absolutem Weingeist gelöst. Die Lösung wird in ein Glasgefäß mit geraden Wänden, z. B. ein Becherglas eingebracht, welches 150 cm absoluten Aether enthält, kraftig umgerührt, anfangs einen Tag mittlerer Temperatur, dann zwei Tage der Kälte (-5 bis $+5^\circ C$) ausgesetzt, hierauf die Krystalle in einem Trichter über einem lockeren Bauschen Glaswolle gesammelt und mit etwas jenseits absoluten Aethers abgewaschen. Man breitet den krystallinischen Brei auf einer Porcellanfläche aus und lässt den Aether bei möglichst niedriger Temperatur an einem völlig trockenen Orte freiwillig abdunsten.

Hatte man nicht gehend wasserfreie Materialien verwendet, so erhält man keine Krystalle, sondern eine sirupdicke Flüssigkeit.

Eigenschaften Das Atropinvalerianat bildet hygroskopische, farblose oder nach einiger Zeit der Aufbewahrung weisse, lockere, rhombische Krystalle oder krystallinische Krusten, welche schwach nach Valeriansäure riechen, in einer Wärme von $20^\circ C$ erweichen, bei $42^\circ C$ schmelzen, dann in den krystallinischen Zustand nicht wieder zurückkehren und in der Wärme des siedenden Wassers ihre Valeriansäure verlieren. In Wasser und Weingeist ist das Valerianat in jedem Verhältnisse löslich, damit eine neutrale oder schwach alkalische Lösung gebend, in Aether, welcher weingeist- und wasserfrei, ist es nur in Spuren löslich. Das Präparat enthält rund 70 Proc Atropin.

Aufbewahrung. Unter den direkten Giften, sehr vorsichtig, in der Abtheilung „Alkaloida“.

Anwendung Dieses Salz ist besonders für den innerlichen Gebrauch bestimmt und als Antispasmodicum, Antineuralgicum und als Antiepilepticum gerühmt, indessen als ziemlich überflüssig angesehen. Höchste Gaben *pro dosi* 0,001 g und *pro die* 0,008 g.

†† Atropinum jodicum. Atropinjodat. Jodsaures Atropin $C_{17}H_{23}NO_3$, JO_3H . Mol. Gew = 465. Enthält 62,1 Proc Atropin.

Man neutralisirt 10 g Atropin in alkoholischer Lösung mit 6,1 g Jodsäure und dampft bis zum Krystallisationspunkt ein. Farblose Krystallnadeln, in Wasser und in Alkohol löslich. Die wässrige Lösung soll sich lange keimfrei halten. Daher die 0,5 bis 1,5 procentige Lösung in der Augenpraxis. Sehr vorsichtig aufzubewahren.

†† Atropinum boricum. Atropinborat. Ist keine einheitliche Verbindung. 1 Th Atropin wird in Alkohol gelöst und mit einer Lösung von 2 Th Borsäure in Alkohol versetzt, dann zur Trockne verdampft. Der Rückstand ist zu pulvern und gut zu mischen. Weisses Pulver, in Wasser löslich. Enthält 83,3 Proc Atropin. In Augenzwässern angewendet. Sehr vorsichtig aufzubewahren.

†† Atropinum stearicum. Atropinstearinat. $C_{17}H_{23}NO_3$, $C_{16}H_{33}O_2$. Mol. Gew = 573.

Zur Darstellung schwemmt man 5,68 g Stearinsäure (gepulverte) in 50 cm destilliertem Wasser auf, gibt 20 cm Normal-Natronlauge hinzu und erwärmt bis zur Auflösung. Hierauf setzt man eine Lösung von 6,76 g Atropinsulfat in 100 cm Wasser hinzu. Der entstehende Niederschlag wird ausgewaschen, getrocknet und aus Alkohol umkrystallisirt.

Feine, weisse, glänzende, fettig anzufühlende Nadeln, schon bei gewöhnlicher Temperatur 100 in fetten Ölen löslich. Schmelzp. gegen $120^\circ C$. Der Atropingehalt ist = 50,4 Proc.

†† Atropinum salicylicum. Atropinsalicylat. Salicylsaures Atropin. $C_{17}H_{23}NO_3$, $C_6H_5O_2$. Mol. Gew = 427. Enthält 67,7 Proc Atropin.

Zur Darstellung werden 2,9 g Atropin unter Erwärmen in 10 cm Weingeist gelöst und mit 1,38 g Salicylsäure neutralisirt. Man dampft die filtrirte Lösung zunächst in Wasserbade ein und bringt sie zum Schluss im Wasserbad-Trockenschranke zur Trockne.

Weisses krystallinisches Pulver, in Wasser nur mässig löslich. Wird in der Augenpraxis verwendet, weil es besser wirken soll als das Sulfat. Aufbewahrung: Sehr vorsichtig.

†† Atropinum santonium. Santoninsäures Atropin.

Zur Darstellung werden 10,0 Th Atropin in alkoholischer Lösung mit 8,5 Th Santonium in verdünntem Alkohol gelöst zusammengebracht und zur Trockne verdampft.

Farbloses, krystallinisches Pulver, in Wasser löslich. Vor Licht geschützt sehr vorsichtig aufzubewahren. In der Augenheilkunde angewendet, soll gut vertragen werden, die Lösungen sollen haltbar sein.

Aurum.

Aurum. Gold. Or. Gold (Englisch) Au. Atomgew. = 196.

I Aurum foliatum Blattgold. Wird, zwischen Goldschlägerpapier geschichtet, in den Handel gebracht. Das Goldschlägerpapier ist wie die Blätter eines Buches zusammengeheftet. Ein Buch enthält circa 252 Blatt Gold, jedes Blatt ist circa 17 qcm gross. Zum Vergolden der Pillen kann man aber zweckmässig auch den bei der Blattgold-Fabrikation sich ergebenden Abfall verwenden.

Das Blattgold dient zum Vergolden der Pillen. Mittels eines breiten Messers wird ein Blatt aufgenommen und auf die zu vergoldenden Pillen (10 Stück) in der Horn- oder Holzkapsel, wie eine solche beim Versilbern der Pillen in Anwendung kommt, gelegt, die Kapsel geschlossen etc.

Das Blattgold enthält meist etwas Silber, was seiner Verwendung nicht entgegen steht. Kupferhaltiges Gold soll man verwerfen.

Man verwechsle es nicht mit dem Goldschaum, Metallgold, welches Blattmetall aus Tombak, einer Legierung von Kupfer und Zink, dargestellt ist.

Prüfung. Man übergiesst ein Blättchen des Metalls mit circa 3 ccm reiner Salpetersäure, erwärmt einige Minuten, giesst die Flüssigkeit in ein Reagirglas klar ab und vermischt sie mit circa 5 ccm Aetzammonflüssigkeit. Es darf eine blaue Färbung nicht erfolgen (Kupfer). Tombak ist in Salpetersäure übrigens völlig löslich.

II Aurum pulveratum Aurum alcoholisatum. Gepulvertes Gold. In einen porcellänen Mörser giebt man mehrere Blätter Goldblatt und circa die 20fache Menge gepulvertes Kaliumsulfit und zerreibt zu einem höchst feinen Pulver, wäscht dann das Salz mit heissem Wasser weg und trocknet das zurückbleibende Goldpulver. Es ist obsolet. Die Anwendung ist dieselbe, wie die des folgenden Präparats.

III Aurum praecipitatione divisum Aurum praecipitatum purum Praecipitirtes Gold. Eine Goldchloridlösung, welche etwas freie Salzsäure enthält, wird mit soviel einer Ferrosulfatlösung versetzt, als dadurch ein Niederschlag hervorgebracht wird. Letzterer wird gesammelt, angewaschen und getrocknet. Es bildet ein zimtbraunes glanzloses Pulver, welches unter Druck und Reiben Metallglanz annimmt.

IV Aurum colloidal Colloidales Gold. Lösliches Gold.

25 ccm einer Lösung von 0,5 g Goldchloridchlorwasserstoff im Liter werden mit etwa 100 ccm Wasser verdünnt, hierauf mit einer $\frac{1}{2}$ -normalen Lösung von Kaliumkarbonat (14 g K_2CO_3 in 1 Liter) versetzt und zum Sieden erhitzt. Unmittelbar nach dem Aufkochen entfernt man die Flüssigkeit von der Flamme und fügt portionsweise 4 ccm einer Lösung von 1 Th frisch destillirtem Formaldehyd in 100 Th Wasser zur kochend heissen Goldlösung unter lebhaftem Umrühren der Flüssigkeit. Diese wird zuerst prachtig hellroth, schliesslich tiefroth gefärbt. Das verwendete destillirte Wasser muss völlig rein sein, schon geringe Mengen Erdalkalisalze verhindern den Eintritt der Reaktion. — Um die Lösung konzentriert zu machen, muss sie der Dialyse unterworfen werden.

Man erhält so rothgefärbte Lösungen, aus denen das Gold durch Neutralsalze, durch Säuren und Alkalien metallisch gefällt wird (Zemmelmann).

Anwendung. Die therapeutische Anwendung des metallischen Goldes lässt sich auf die alchymistischen Anschauungen des Mittelalters zurückführen. Das fein ver-

theilte Gold fand innerliche Anwendung bei gesunkener Verdauungskraft und Lebens-
thätigkeit, äußerlich und innerlich bei Syphilis, Skrofeln, Krebs, Uterinblutungen, skrofu-
lösen und syphilitischen Augenentzündungen, in Salbenform hinter den Ohren eingerieben
zur Beseitigung der Geschwüre und Flecken der Hornhaut. Dosis 0,02—0,04—0,06, in
Einsreibungen auf Zunge oder Zahnfleisch zu 0,1—0,15—0,2 auf den Tag.

Im allgemeinen halten die Aerzte das gepulverte und das präcipitirte Gold thera-
peutisch für gleichwerthig.

Amalgama Auri
Rp Hydrargyri 1,0
Auri puri praecipitati 0,2
Bei mässiger Wärme zusammen zu schmelzen.

Linestas auriferus LEBRAND
I
Rp Aur praecipitati 0,05
Mellis depurati 25,0
Morgens und abends einen Theelöffel zu geben
(für Kinder)

II
Rp Aur praecipitati 0,5
Mellis depurati 100,0
Morgens und abends einen Theelöffel zu nehmen
(für Erwachsene)

Pilulas Auri amalgamati ROODEN
Rp Amalgama Auri 0,5
Thridacis 0,5
Couscorvae Rosae 0,5
Radici Liquiritiae pulveratae q s
Piant pilulae 10 Täglich 1—3 Pillen (bei sekun-
därer Syphilis Salivation tritt nicht ein)

Saccharum auratum
Rp Auri pulverati 0,1
Sacchari pulverati 10,0
Zum Bereiten des Zahnflusses

Sirupus auratus
Rp Auri pulverati 1,0
Sirupi Sacchari 80,0
Zum Bepinseln der Schankergeschwüre im Becken

Unguentum Auri
Rp Auri pulverati 1,0
Unguenti cerei 20,0

Chemie und Analyse. Gold ist ein edles Metall von eigenartiger gelber Farbe und hoher Polirfähigkeit, im fein vertheilten Zustande ein braunes Pulver, welches beim Reiben Metallglanz annimmt. Das spec Gew des kompakten Goldes schwankt je nach der Bearbeitung von 19,26—19,55. Der Schmelzpunkt liegt bei etwa 1800° C.

Gegen Luft, Sauerstoff und Wasser erweist sich Gold bei jeder Temperatur als unveränderlich. Ebenso wird es von keiner einfachen Säure z. B. Salzsäure, Schwefelsäure, Salpetersäure) angegriffen, dagegen wird es angegriffen von schmelzendem Kalihydrat, Natronhydrat, auch von schmelzendem Salpeter. Freies Chlor und alle Mischungen, welche solches entwickeln, ebenso freies Brom wirken sehr heftig auf Gold ein, weniger heftig ist die Einwirkung von freiem Jod. Schwefelwasserstoff wirkt auf blankes Gold nur wenig ein. Goldene Gegenstände werden durch Schwefelwasserstoff bei weitem nicht so leicht geschwärzt, wie solche aus Silber. — Das gebräuchlichste Mittel, Gold aufzulösen, ist das Königswasser, s. S. 77, eine Mischung von Salzsäure und Salpetersäure, welche Chlor im statu nascendi in Freiheit setzt.

Goldlösungen sind gelb, in kono Zustände röthlich bis bräunlich. Sie geben folgende

Reaktionen. 1) Aetzkalk und Aetznatron fallen braunes Hydroxyd, welches im Ueberschuss des Fällungsmittels leicht löslich ist. Alkalicarbonat bewirken erst in der Siedehitze Ausscheidung von röthlich-gelbem Goldhydroxyd. — Durch Ammoniak oder Ammoniumcarbonat entstehen, jedoch nur in konzentrierten Lösungen, röthlichgelbe Niederschläge von Goldoxyd-Ammoniak (Knallgold), welches im getrockneten Zustande bei der leichtesten Berührung heftig explodirt. 2) Schwefelwasserstoff fällt aus einer neutralen oder sauren Goldlösung alles Gold aus. Die braunschwarzen Niederschläge sind Gemenge von Goldsulfid, metallischem Gold und Schwefel. Sie sind unlöslich in Salzsäure oder Salpetersäure, dagegen löslich in Königswasser, ferner in farblosen oder gelben Schwefelalkalien. 3) Zinnchloridlösung, welche etwas Zinnchlorid enthält (man füge zu Zinnchloridlösung etwas Chlorwasser), erzeugt auch in sehr verdünnten Goldlösungen einen purpurrothen, bisweilen ins Violette oder Braunrothe spielenden Niederschlag von Goldpurpur. 4) Eisenoxydulsalze reduciren Goldchlorid in seinen Lösungen und scheiden metallisches Gold als feines braunes Pulver ab. Die darüber befindliche Flüssigkeit erscheint im durchfallenden Lichte schwarzlichblau. Wird der getrocknete Niederschlag mit einer Messerklinge gedrückt, so nimmt er Metallglanz an. 5) Kaliumnitrit fällt ebenfalls metallisches Gold, bei sehr starker Verdünnung ist die Flüssigkeit zunächst nur blau gefärbt. 6) Oxalsäure fällt aus der nicht zu sauren Lösung in der Siedehitze metallisches Gold.

Metallisches Gold fällen aus der Goldlösung überhaupt die meisten unedlen Metalle, ferner Quecksilber, Silber, Platin. Ebenso wirken als Reduktionsmittel Ferrochlorid, Ferro-

sulfat, Cuprochlorid, Antimontrichlorid, arsenige Säure, schweflige Säure, phosphorige Säure u. s. w. Endlich führen auch viele organische Verbindungen, z. B. Chloralhydrat, Ameisensäure, Oxalsäure, Formaldehyd, Hydroxylamin, Phenylhydrazin u. s. w. die gleiche Reduktion herbei.

Alle Goldverbindungen geben beim Erhitzen auf Kohle vor dem Löthrohr gelbe, glänzende, dehnbare Metallkörner, beim Schmelzen mit Soda oder Borax gelbe, glänzende, dehnbare Metallfäßer.

Bestimmung. Diese erfolgt stets in der Form des metallischen Goldes. Man fällt dasselbe aus der stark salzsauren (weder freies Chlor noch Salpetersäure enthaltenden) Lösung mittels Ferrochlorid oder Ferrosulfat, wäscht es mit Salzsäure, später mit Wasser aus, trocknet und glüht im Porzellantiegel. Das Filter wird verascht. Aus der nicht zu sauren Lösung kann die gleiche Reduktion durch Oxalsäure in der Siedehitze erfolgen.

Scheidung des Goldes aus Bruchgold etc. Für pharmaceutische Präparate ist das Gold der Dukaten, welches mit durchschnittlich 1 Proc Silber legirt ist, hinreichend rein. Das Silber wird bei ihrer Auflösung in Königswasser als Chloralber abgeschieden. Zur Verwerthung von Bruchgold, das eine Legung des Goldes mit verschiedenen Mengen Silber und anderen Metallen ist, scheidet man Gold auf folgende Weise rein ab. Nachdem das Gold, wenn nöthig, äußerlich mit Sodaausgang gereinigt ist, übergräst man es in einem Kolben mit der 4fachen Gewichtsmenge Königswasser und löst unter Digestion auf. Die Lösung wird bis zur Syrupconsistenz abgedampft, der Rückstand in der 80fachen Menge destillirtem Wasser gelöst, filtrirt (um gegenwärtiges Silberchlorid abzusondern) und nun mit etwas Natrumsulfatlösung versetzt. Ist (von Löthungsstellen herrührend) Blei gegenwärtig, so wird dieses als Bleisulfat gefällt und durch Filtration beseitigt. Die klare Goldlösung wird nun mit einer filtrirten Lösung aus 8 Th reinem kryst. Ferrosulfat in 40–50 Th Wasser und 1 Th reiner Chlorwasserstoffsäure gemischt. Das Gold fällt allmählich als Metall in Gestalt eines braunen Pulvers nieder. Man kann auch aus der Goldlösung die Metalle mittelst Zinkmetalle ausfällen, den Niederschlag mit Salzsäure und Wasser auswachen, hierauf mit 25proc Salpetersäure die fremden Metalle oxydiren, beziehentlich auflösen, das Ungelöste mit Wasser abwaschen und endlich mit Salzsäure digeriren. Reines Gold bleibt zurück.

Goldlegirungen. Reines Gold ist ausserordentlich weich, daher der Abnutzung ziemlich stark unterworfen. Es eignet sich deshalb für Münzen, Gebrauchsgegenstände u. dgl. im reinen Zustande nicht. Durch Legung mit anderen Metallen kann man ihm, ohne Beeinträchtigung der meisten anderen Eigenschaften, Härte und Widerstandsfähigkeit verleihen. Zur Herstellung von Münzen und Schmuckgegenständen legirt man es entweder mit Kupfer (rothe Karaturung) oder mit Silber (weisse Karaturung), die Legung mit Silber und Kupfer heisst gemischte Karaturung.

Feingehalt. Unter dem Feingehalt einer Goldlegirung versteht man deren Gehalt an reinem Golde. Früher bezeichnete man denselben in der Weise, dass man angab, wie viel Karate Gold in einer feinen Mark (= 24 Karat) enthalten sind. 14karatiges Gold enthält somit in 24 Th = 14 Th Gold und 10 Th andere Metalle, d. h. es enthält 58,33 Proc reines Gold. Gegenwärtig wird der Feingehalt einer Goldlegirung in Tausendtheilen angegeben, d. h. man gibt an, wie viel Milligramm reines Gold in 1 g der Legirung enthalten sind. 14karatiges Gold wird also jetzt als Gold mit einem Feingehalte von 0,583 bezeichnet.

Nach dem deutschen Reichsgesetz vom 16. Juh. 1884 dürfen Uhrgehäuse und Geräthe aus Gold nicht geringeren Feingehalt als 0,585 = 14 Karat (Fehlergrenze $\frac{1}{1000}$) haben. Schmucksachen dürfen mit jedem Feingehalt (Fehlergrenze $\frac{10}{1000}$) hergestellt werden, doch muss der Feingehalt auf jedem einzelnen Stücke mittelst eines Stempels angegeben sein. Das auf Geräthen anzubringende Stempelszeichen für Gold besteht in einer Reichskrone, welche von einem Kreise (☉) — die Sonne darstellend — umgeben ist.

Münzgold. Die deutschen Reichs Goldmünzen sind hergestellt aus einer Legirung, welche aus 90 Proc Gold und 10 Proc Kupfer besteht.

Goldlöthe. 1) Hartloth für 0,750 Gold besteht aus 9 Gold, 2 Silber, 1 Kupfer. 2) Weichloth für 0,750 Gold = 12 Gold, 7 Silber, 3 Kupfer. 3) Loth für 0,666 Gold, = 24 Gold, 10 Silber, 8 Kupfer. 4) Loth für 0,583-Gold = 3 Gold, 2 Silber, 1 Kupfer.

Goldähnliche Legirung für Schmucksachen, Gebrauchsgegenstände (Bleifederhalter etc.) = 2,5 Gold, 7,5 Aluminium, 90,0 Kupfer.

Goldschwamm für Zahnplomben. Werden 100 g einer 10proc Goldchloridlösung mit Kalumbikarbonat genau neutralisirt, alsdann mit einer gesättigten Lösung von 3,3 g Kalumbikarbonat versetzt, hierauf mit 20,8 g gepulverter Oxalsäure vermischt und die Mischung 2 Minuten lang gekocht, so scheidet sich das Gold als schwammartige Masse aus, welche nach dem Auswaschen und sehr gelindem Glühen zu Plombirungen verwendet wird.

Goldamalgame, Telschow's besteht aus 4,18 Gold, 55,0 Silber und 40 Zinn, wird mit etwa dem gleichen Gewichte Quecksilber zum Amalgam zusammengeschmolzen.

Goldbronze. Muschelgold. A. echte Blattgold wird mit dünner Honiglösung fein gerieben. B. unechte besteht aus zerkleinerten Legierungen des Kupfers mit Zink.

Goldseife. Wird bereitet durch Fällen einer Lösung von Goldchlorid mit Seifenlösung und wird benutzt in der Kermak zur Herstellung des Goldlustes.

Goldpurpur, Cassius'scher. Man versetzt eine Lösung von Ferriehlorid mit soviel Zinnchloridlösung, dass die gelbe Farbe verschwindet und eine grünliche Färbung auftritt. Diese Flüssigkeit giesst man tropfenweise unter Umrühren in eine von Salpetersäure freie Goldchloridlösung (1:400). Nach eintägigem Absetzen wird der Niederschlag gewaschen und getrocknet. Er stellt alsdann ein braunes Pulver von schwankendem Goldgehalte dar, welches zur Färbung von Rubinglas verwendet wird.

Erkennung des Goldmetalles oder echter Vergoldung. Ob ein Gegenstand, z. B. eine Münze oder ein Schmuckstück etc. aus massivem Golde hergestellt ist, lässt sich durch Bestimmung des spec. Gewichtes feststellen. Das spec. Gewicht des Münzgolde liegt zwischen 18,0 und 19,0. Das spec. Gewicht anderer, z. B. zu Schmuckzwecken verarbeiteter Legierungen nähert sich den angegebenen Zahlen um so mehr, je mehr Gold die Legierungen enthalten. — Wird eine Goldlegierung (z. B. von 14 Karat) mit einem angefeuchteten Silbernitratstift berieben, oder mit einer Lösung von Kupferchlorid (1:10) befeuchtet, so entsteht ein schwarzer Flock nicht. Messing und ähnliche goldähnliche Legierungen (Goldimitationen) geben einen schwarzen Strich. Luckenlose Vergoldungen bleiben gleichfalls ungefärbt. Man kann daher mit Hilfe dieser Reaktionen auch feststellen, ob ein gelber Metallüberzug Gold ist. Will man das darunter befindliche Metall prüfen, so macht man an einer unauffälligen Stelle mit einer Nadel einen Ritz und prüft diesen mit dem Silbernitratstift oder mit der Kupferchloridlösung.

Goldflecke. Bringt man Goldlösung auf Haut oder Wasche, so verursacht sie braunrothe Flecken. Man entfernt diese, indem man sie zunächst mit verdünnter Kalilauge, dann mit 1 proc. Jodlösung, alsdann mit Kaliumjodidlösung und schliesslich mit Natriumsulfatlösung und Salmaigeist bereitet.

Vergoldung anderer Metalle auf nassem Wege. Man löst 10 Th. Goldchlorid in 1800 Th. destillirtem Wasser, gibt 110 Th. Natriumbicarbonat dazu und kocht die Flüssigkeit in einem porcellaneuen Kasserol oder Glaskolben zwei Stunden lang, oder bis ihre gelbliche Färbung in eine grünliche übergegangen ist. Den zu vergoldenden, wohl gereinigten Gegenstand hängt man, an Messingdraht befestigt, in das kochende Goldbad. Nach 8—10 Minuten ist die Vergoldung vollendet (SCHUBART). Neusilber, Silber, Platin befestigt man an Zinkdraht, Eisen muss zuvor verpulvert werden.

Eine andere wirksame Vergoldungsflüssigkeit besteht aus 10,0 Goldchlorid, gelöst in 20,0 destillirtem Wasser und dann gemischt mit einer Flüssigkeit, bereitet aus 80,0 Kaliumcyanid, 80,0 Natriumchlorid, 20,0 krystallisirtem Natriumcarbonat und 1250,0—1800,0 destillirtem Wasser. Die Mischung wird bei Seite gestellt und wiederholt geschüttelt, bis sie farblos erscheint. In diese bis zum Kochen erhitzte Vergoldungsflüssigkeit wird der zu vergoldende silberne, mit Weingeist und Schlammkreide wohl abgeriebene Gegenstand hineingelegt und gleichzeitig die Vergoldung vollendet. Das dabei am Zink etwa metallisch abgeschiedene Gold wird gesammelt etc.

Vergoldungspulver, Goldpulver, zur kalten Vergoldung des Silbers durch Anreiben, bereitet man angeblich in der Weise, dass man 10 Th. Gold und 2 Th. Kupfer in Königswasser löst, mit der Lösung Leinwandlappen trankt, diese trocknet und verbrennt. Die Asche oder den Zunder reibt man mit einem mit Kochsalzlösung befeuchteten Leder oder Kork in die gut gereinigte Messing- oder Silberfläche.

Goldsalzäther zum Vergolden von Eisen oder Stahl bereitet man in der Weise, dass man eine concentrirte wässrige, aber säurefreie Goldchloridlösung mit einem 3 bis 5fachen Volumen Aether wiederholt kräftig durchschüttelt und den Goldsalzäther von der farblos gewordenen wässrigen Schicht abhebt. Mit dieser Goldlösung wird das mit Schmirgel und Weingeist blank geputzte Eisen mit Hilfe eines weichen Pinsels bestrichen.

Eine Flüssigkeit zur galvanischen Vergoldung bereitet man aus 10 Th. Goldchlorid, 100 Th. Kaliumcyanid und 1000 Th. Wasser. Als Anode dient ein Goldblech.

Ein Anlegel für die Vergoldung lackirter Blechwaren mit Goldblatt oder mit Musgold bereitet man durch Kochung unter Umrühren aus 10 Anise, 10 Asphalt, 15 Bleiglätte, 15 Umbra, letztere drei Substanzen höchst fein gepulvert, und 150 Leinöl. Dieser kohlige Firnis wird mit Zinnober abgerieben, um ihm Körper zu geben, und dann mit Terpentinöl verdünnt, um ihn bequem mit einem Pinsel aufzutragen.

Vergoldenehl zum heissen Stempeln (z. B. in Hutfutter a. dergl.) ist ein feines Pulver aus gleichen Theilen Dammar, Mastix, Sandarak und Kolophonium.

Gluhwachs zur Erhöhung der Goldfarbe. Es wird damit die Vergoldung bestrichen und der Gegenstand abgeglüht. Es besteht aus circa 50 Wachs, 5 rothem Bolus, 4 Grünspon, 4 gebranntem Alaun oder aus 100 Wachs, 25 gebranntem Bolus, 25 Colcothar, 15

Grünspan oder Kupferasche, 5 gebranntem Borax. Sobald das Wachs des über die Vergoldung gestrichenen Glühwaches abgebrannt ist, wird in kaltem Wasser abgelöscht etc.

Glasvergoldung. Dazu gehören drei Flüssigkeiten I Lösung von 2,0 saurefreiem Goldchlorid in 150,0 destillirtem Wasser — II Lösung von 5,0 trockenem Natriumhydrat in 80,0 destillirtem Wasser — III Lösung von 2,5 Starkezucker in 80,0 destillirtem Wasser, 25,0 Weingeist und 20,0 kauflichem reinem Aldehyd — Behufs der Vergoldung mischt man 200 ccm der Flüssigkeit I, 50 ccm der Flüssigkeit II und 5 ccm der Flüssigkeit III schnell und rührt die Mischung in das zu vergoldende mit Sodablösung und Wasser gereinigte Glas. In 5 Minuten ist die Vergoldung geschehen.

Unechte Vergoldung. Man löst Bleiacetat und Natriumthiosulfat zusammen in Wasser und lässt die versilberten Gegenstände 2—3 Minuten bei 70° C darinnen.

† Aurum tribromatum Goldbromid Goldtribromid $\text{AuBr}_3 = 486$

Darstellung. Sehr fein vertheiltes Gold wird mit wenig Wasser übergossen und darauf unter Umrühren die berechnete Menge Brom hinzugefügt. Sobald Lösung eingetreten ist, wird die filtrirte Lösung bei gelinder Wärme zur Trockne eingedunstet.

Eigenschaften. Dunkelbraune Masse, löslich in Wasser, Weingeist und Aether. Das Salz bildet mit anderen Bromiden Doppelsalze.

Der Goldgehalt wird durch Glühen des Salzes und Wägen des Rückstandes bestimmt.

Anwendung. Dieses Präparat wurde von GOURBER als ein vortreffliches Mittel gegen Epilepsie empfohlen, da es selbst in sehr kleinen Gaben sehr rasch wirkt und lange Interrmissionen der Anfälle bedingt, während weder Bromismus noch Verdauungsbeschwerden und Schwäche der intellektuellen und sexuellen Fähigkeiten zu beobachten sind. Die Tagesdosis beträgt bei Kindern 0,008—0,006 g, bei Erwachsenen 0,008—0,012 g. Bei Migräne Anfällen kann man 0,008 g zweimal des Tages eine Stunde vor den Mahlzeiten geben.

† Aurum-Kalium bromatum Kalium-Goldbromid $\text{KAuBr}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = 591$

Darstellung. 100 Th feinst zertheiltes Gold, 61 Th Bromkalium und 128 Th Brom werden mit ca 2500 Th Wasser übergossen und solange geschüttelt, bis Lösung eingetreten ist. Darauf wird filtrirt und das Filtrat zur Krystallisation eingedampft. Die ausgeschiedenen und abgesaugten Krystalle werden aus Wasser umkrystallisirt.

Eigenschaften. Braunschwarze, nadelförmige Krystalle, leicht löslich in Wasser. Aether nimmt aus diesem Doppelsalz das Goldtribromid auf und scheidet Kaliumbromid ab.

Den Goldgehalt bestimmt man durch Glühen des Salzes und Auslaugen des Rückstandes.

Anwendung. Dieses Präparat wurde von MERCK an Stelle des leicht zersetzlichen Goldtribromids empfohlen und von IVAN TANKURA und LAUFENAUER bei Epilepsie und Hysteroepilepsie mit gutem Erfolge gebraucht. Die innerliche Anwendung des Mittels empfiehlt sich nicht, dagegen ist die subkutane Injektion empfehlenswerth.

Rp Aur Kalu bromata 0,4

Aquae destillatae 20,0

S D S Zur Injektion [LAUFENAUER]

Hiervon injicirt man anfänglich 0,5 ccm und steigt allmählich bis zu 2 ccm. Die mittlere Dosis beträgt 0,02 g des Präparates, was 1 ccm obiger Lösung entspricht.

†† Aurum Kalium cyanatum Kalium-Goldcyanid $2\text{KAuCy}_2 + 8\text{H}_2\text{O} = 782$

Darstellung. Eine concentrirte Lösung von 54 Th neutralem Goldchlorid wird in eine concentrirte heisse Lösung von 46 Th Kalium cyanatum purius (pro analysi) gegossen, das beim Erkalten sich ausscheidende Salz abgesaugt und aus Wasser umkrystallisirt.

Eigenschaften. Durchsichtige tafelförmige Krystalle, löslich in Wasser, unlöslich in Weingeist. Bei massigem Glühen geht das Salz in Kalium-Goldcyanur KAuCy_3 über.

Den Goldgehalt des Salzes bestimmt man durch sehr starkes Glühen und Auslaugen des Rückstandes.

Anwendung. Dieses Doppelsalz ist ein sehr starkes Antisepticum. Ein Theil vermag schon 25000 Th Blutserum zu sterilisiren und für die Entwicklung pathogener Mikroben ungeeignet zu machen. Für klinische Zwecke wurde das Präparat noch nicht verwandt, es wäre jedoch zu versuchen, dasselbe an Stelle des schon vor mehr als 40 Jahren von CHRISTIAN in die Therapie eingeführten und bei Skrophulose, Phthisis und Amenorrhoe gebrauchten Aurum cyanatum zu geben.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig, vor Licht geschützt.

Aurum chloratum.

Unter dem Namen „Goldchlorid“ werden gewöhnlich zwei Verbindungen durcheinandergeworfen 1) Das neutrale Goldchlorid AuCl_3 und 2) der Goldchlorid-Chlorwasserstoff $\text{AuCl}_3 + \text{HCl} + 4\text{H}_2\text{O}$

I. † Aurum chloratum acidum (Erganz.) Aurum chloratum chlorhydricum Goldchlorid-Chlorwasserstoff Wasserstoffgoldchlorid. Wasserstoff-Aurichlorid Aurichlorwasserstoff. $\text{AuCl}_3 + \text{HCl} + 4\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew. = 411

Darstellung. Man löst 10 Th reines metallisches Gold unter mässiger Erwärmung in einem Kolben in 45 Th Königswasser und dampft das Filtrat im Wasserbade ein, bis es frei von Salpetersäure (s w unten) ist und ein Tropfen, auf eine kalte Glasplatte gesetzt, erstarrt. Den Rückstand bringt man in einen mit Aetzkalk gefüllten Exsiccator zum Krystallisieren. Die Masse wird später zerrieben, und das Pulver über Aetzkalk nachgetrocknet.

Eigenschaften. Orangefarbige, krystallinische, an der Luft zerfliessende Salzmasse, in Wasser, Weingeist oder Aether leicht löslich. Es sei in Weingeist oder Aether völlig löslich. Bei Annäherung eines mit Ammoniakflüssigkeit benetzten Glasstabes gebe es keine Nebel (freie Salzsäure). Beim Glühen hinterlasse es nahezu 48 Proc (theoretisch 47,68 Proc) metallisches Gold. — Wird die 10proc wässrige Lösung durch Erwärmen mit Oxalsäure vom Gold befreit, so darf 1 cem des Filtrates nach dem Mischen mit 2 cem konc Schwefelsäure keine braune Zone geben, wenn die Mischung mit 1 cem Ferrosulfat-Lösung überschichtet wird (Salpetersäure).

Das soeben beschriebene Präparat ist das in der Praxis gebräuchlichere und wird sehr häufig fälschlich als „Goldchlorid“ schlechthin bezeichnet.

II † Aurum chloratum (neutrale). Goldchlorid. Aurichlorid Goldtrichlorid. Chlorgold. Chlorure d'or (Gall.) AuCl_3 . Mol Gew. = 302,5.

Um diese Verbindung zu erhalten, dampft man die bei dem vorigen Präparate erhaltene saure Goldchloridlösung im Sandbade unter Umrühren so lange ein, bis Chlor sich zu entwickeln beginnt. Alsdann lässt man erkalten, löst den Rückstand in Wasser, filtrirt und dampft die Lösung im Wasserbade ein, bis sie beim Erkalten fest wird. Die erkaltete Masse hat die Zusammensetzung $\text{AuCl}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$, durch Erhitzen auf 150°C wird das Präparat wasserfrei. Braune, sehr hygroskopische Masse, dem vorigen Präparat sehr ähnlich. Enthält im wasserfreien Zustande 64,8 Proc metallisches Gold.

Aufbewahrung. Beide Präparate sind vorsichtig vor Licht und vor Feuchtigkeit sehr gut geschützt aufzubewahren.

Anwendung. Goldchlorid dient zur Darstellung verschiedener Goldverbindungen, in der organischen Chemie zur Darstellung der Gold-Doppelsalze (von Alkaloiden), als Reagens in der Analyse, zu Vergoldungen, zum Tönen der photographischen Bilder. In der Therapie wird es besonders bei dem **LANDOLF'schen** Verfahren zur Behandlung des Krebses angewendet.

Causticum LANDOLFI

Rp Auri trichloridi
Zuecl chlorati
Liquoris Subli chlorati
Bromi chlorati III 5,0
Farinæ triticeae q s

M f pasta mollis 8 mm dick auf Leinen zu streichen, und auf der exulcerirten Stelle so lang

legen zu lassen, bis sie mit dem abgestorbenen Gewebe abfällt.

Causticum RECAMIER

Liquor Auri nitrico-muriatici,

Rp Auri trichloridi 0,3

Aquae regiae 80,0

(Aetzmittel für Carcinoma)

Auro-Natrium chloratum.

Unter dem Namen „Auro Natrium chloratum“ oder „Natrium Goldchlorid“ werden Verbindungen des Goldchlorids mit Natriumchlorid von verschiedenem Goldgehalt verstanden, man muss sich daher in jedem einzelnen Falle die Frage vorlegen, was ein gegebenes Präparat darstellen soll

I † Auro-Natrium chloratum (Germ. Helv.) Auri et Sodii Chloridum (U-St.) Natrium-Aurichlorid. Chlorgoldnatrium Gozzi's Salz. Officinelles Goldsalz. Das im Nachstehenden zu besprechende Präparat ist keine einheitliche, chemische Verbindung, sondern eine Mischung der Verbindung Natrium-Goldchlorid $\text{AuCl}_3 \cdot \text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ mit Kochsalz. Es ist in den genannten drei Pharmakopoen von gleicher Zusammensetzung.

Darstellung. Man bringt in einen gläsernen Kolben 18 Th. reines Gold, übergiesst dasselbe mit einer Mischung aus 16 Th. Salpetersäure (von 25 Proc.) und 48 Th. Salzsäure (von 25 Proc.), setzt auf den Kolben einen kleinen Trichter auf und erwärmt den Inhalt bis zur völligen Auflösung des Goldes. Dann giesst man die Lösung (ist Filtration erforderlich, so erfolgt diese durch einen Bausch Asbest oder Glaswolle) in eine Porzellanschale, spült Trichter und Kolben gut nach und dampft die Lösung auf dem Wasserbade bis zur Sirupkonsistenz unter Umrühren ein. Den zurückbleibenden Sirup lost man in 20 Th. Wasser, dann bringt man 20 Th. schwach gegluhtes reines Natriumchlorid hinzu, dampft die Lösung im Wasserbade unter Umrühren mit einem Glasstabe ein und führt das Austrocknen schliesslich im Wasserbad Trockenschranke zu Ende. Dann zerreibt man den Trockenrückstand in einem erwärmten Morser, mischt das resultierende Pulver und füllt es sogleich in kleine, gut zu verschliessende (Korken mit Paraffindichtung!) Gläser ab.

Eigenschaften. Pomeranzengelbes Pulver von neutraler oder nur schwach saurer Reaktion und metallischem Geschmack, in 2 Th. Wasser zu einer gelben Flüssigkeit löslich. Weingest. löst aus dem Präparat nur das Natrium-Aurichlorid $\text{AuCl}_3 \cdot \text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ heraus, während das ausserdem vorhandene Natriumchlorid ungelöst bleibt. Beim Glühen giebt es Chlor ab, und es hinterbleibt ein Gemisch von Natriumchlorid und metallischem Gold. Das Präparat ist eine Mischung von 61–62 Proc. Natrium-Aurichlorid ($\text{AuCl}_3 \cdot \text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$), 35–37 Proc. Natriumchlorid und 2–4 Proc. Wasser. — Es ist, mit reinem Natriumchlorid bereitet, nicht gerade hygroskopisch, kann aber aus der Luft etwa 5 Proc. Feuchtigkeit aufnehmen, ohne feucht zu erscheinen.

Prüfung. 1) Schüttelt man das Standgefäss des Präparates um, öffnet es alsdann und nähert seiner Öffnung hierauf einen mit Ammoniakflüssigkeit schwach benetzten Glasstab, so darf Bildung weisser Nebel nicht erfolgen, andernfalls enthält das Präparat freie Salzsäure. 2) Bestimmung des Goldgehaltes. Man bringt 0,5 g des Salzes in ein Becherglas, übergiesst es mit etwas verdünnter Ameisensäure und verdunstet diese durch mässiges Erwärmen. Man wiederholt dieses Befeuhen mit Ameisensäure und Abdampfen noch zweimal, dann sammelt man das hinterbliebene metallische Gold auf einem Filter, wäscht es aus und bestimmt sein Gewicht. Es soll erhalten werden. Nach Germ. und U-St. mindestens 30,0 Proc., nach Helv. = 32,5 Proc. metallisches Gold. Es ergibt sich hieraus, dass die Helv. ein scharf getrocknetes Präparat vorschreibt.

Aufbewahrung. Vor Licht und Feuchtigkeit geschützt, vorsichtig.

Anwendung. Das beschriebene Präparat wirkt ausserlich schwach ätzend, färbt die Haut violett, schliesslich schwarz. Man wendet es ausserlich an zu Einreibungen in die Zunge und in das Zahnfleisch bei syphilitischen Erkrankungen dieser Organe. Innerlich wird dem Goldchlorid eine Wirkung auf den Geschlechtstrieb, die Menstruation und die Diurese zugeschrieben, ohne dass hierfür exakte Beweise vorliegen. Langerer Gebrauch führt wie beim Quecksilber Speichelfluss herbei. Höchste Gaben pro dos. 0,05 g, pro die 0,2 g (Germ. Helv.). Technisch zum Tönen der photographischen Silberkopien, auch wohl zur Herstellung galvanischer Vergoldungsflüssigkeiten.

II. † Natrium-Goldchlorid Natrium-Aurichlorid. Chlorure d'or et de sodium (Gall) Goldsalz. Sal Auri Chrestien. Sal Auri Figulier. $\text{AuCl}_3 \cdot \text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 397. Dieses von der Gall aufgenommene Präparat ist die der oben angegebenen Formel entsprechende chemische Verbindung „Natrium Goldchlorid“ — Die Darstellung erfolgt in der nämlichen Weise wie bei dem vorigen (Seite 437) angegeben worden ist, nur setzt man der aus 18 Th Gold erhaltenen Lösung nur 3,88 Th reines schwach geglihtes Natriumchlorid hinzu Die Lösung bringt man entweder durch Abdampfen im Wasserbade zur Trockne oder man lässt sie — behufs Erzeugung von Krystallen — im Schwefelsäure Exsiccator stehen

Pomeranzengelbe, prismatische, an der Luft bestandige, in absolutem Alkohol völlig lösliche Krystalle von ähnlichen Eigenschaften wie das vorige Sie sollen, in der auf S 437 angegebenen Weise auf den Goldgehalt geprüft, mindestens 49 Proc (theoretisch 49,37 Proc Gold hinterlassen Anwendung in der Photographie und zum Vergolden Höchste Gaben *pro dosi*, 0,05, *pro die* 0,15

III † Auro-Kalium chloratum Kalium-Aurichlorid. Kalium-Goldchlorid. $\text{AuCl}_3 \cdot \text{KCl} + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 413 Wird in analoger Weise dargestellt wie die vorigen, nur wird die aus 18 Th Gold erhaltene Lösung von Goldchlorid mit 4,95 Th scharf getrocknetem Kaliumchlorid eingedampft Gelbe, durchsichtige, rhombische Tafeln, welche an der Luft verwittern

IV † Auro-Ammonium chloratum Ammonium-Aurichlorid. Ammonium-Goldchlorid. $\text{AuCl}_3 \cdot \text{NH}_4\text{Cl} + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 392 Wird wie die vorigen dargestellt, nur dampft man die aus 18 Th Gold erhaltene Lösung von Goldchlorid mit 2,73 Th scharfgetrocknetem Ammoniumchlorid ein Gelbe, rhombische Tafeln

KRELLER'S Goldcure gegen Trunksucht I Rp Auro-Natrii chlorati 0,75, Ammonii chlorati 0,4, Strychnini nitrici 0,065, Atropini sulfurici 0,015, Extracti Chinæ siccæ 90,0, Extracti Cocæ, Glycerini, Aquæ destillatæ æ 30,0 Zweistündlich einen Theelöffel II, Rp Auro-Natrii chlorati 0,15, Aquæ destillatæ 30,0 Zur subkutanen Injektion

Guttæ aëreas LEHMANN

Rp Auro-Natrii chlorati 0,1
Aquæ destillatæ 50,0

D S Dreimal täglich 20 Tropfen (allmählich steigend auf 50 Tropfen und Gebrauch von Sassa parili-Dekokt bei sekundärer Syphilis)

Liquor Auri ammoniaci chlorati

FURKANI et DIEZSCHAMPIS

Rp Auro-Ammonii chlorati 0,5
Aquæ destillatæ
Spiritus (90 Proc.) æ 200,0

D S Einen Theelöffel voll des Morgens und Abends (bei Amenorrhoe, Dysmenorrhoe)

Pilulæ auriferæ CHRESTIEN

Rp Auro-Natrii chlorati crystallisati 0,5
Amyli Solani tuberosi 2,0
Gummi arabici 5,0
Aquæ q s
fiant pilulæ 120

Pilulæ Auro Natrii chlorati

MARKET

Rp Auro Natrii chlorati 0,3
Extracti Dulcanaræ 8,0
fiant pilulæ 50

D S Täglich mittags und abends nach jeder Mahlzeit eine Pille, wöchentlich um je eine Pille bis zu 6 Pillen steigend (bei Anschwellungen und Verhärtungen des Uterus)

Syrupus Auro Natrii chlorati

Rp Auro-Natrii chlorati 0,05
Syrupus Sacchari 200,0

Aurum iodatum.

† Aurum iodatum. Joduretum aurosium. Aurojodid. Goldjodür. Goldmono-jodid AuJ. Mol. Gew. = 328

Beitellung Das säurefreie Chlorid aus 10,0 Gold oder 15,2 scharf getrocknetes Aurichlorid werden in 200,0 destillirtem Wasser gelöst und allmählich unter Umrühren mit einer Lösung von 28,0 Kaliumjodid in 100,0 destillirtem Wasser versetzt Man lässt die Flüssigkeit absetzen, dekanthirt, giesst auf den Bodensatz circa 400,0 destill Wasser, dekanthirt und sammelt den Bodensatz in einem Trichter, welcher mit einem lockeren Bauschischen Glaswolle geschlossen ist, wäscht mit Wasser nach, bis das Abtropfende

kaum noch eine Färbung zeigt Den Niederschlag bietet man auf einen flachen Porcellanteller aus und trocknet ihn an einem lauwarmen, 35°C nicht überschreitenden, vor Licht geschützten Orte, bis das anhängende freie Jod vollständig verflüchtigt ist Ausbeute circa 15,0 In den Waschwassern ist etwas Gold enthalten, und kann dasselbe durch Zink abgeschieden werden

Eigenschaften. Das Aurojodid ist ein leicht zersetzliches, citrongelbes Pulver, gewöhnlich wegen anhängenden freien Goldes oder freien Jods grünlich Beim Erhitzen auf 120°C , auch schon beim Kochen der wässrigen Lösung zerfällt es in seine Bestandtheile Es ist in Wasser und Weingeist unlöslich

Aufbewahrung und Anwendung sind dieselben, wie man unter Auro-Natrium chloratum angegeben findet Ein obsoletes Präparat

Aurum oxydatum.

† Aurum oxydatum (seu hydroxydatum) Acidum auricum Crocus Solis. Aurihydrat. Goldoxyd (hydrat) Goldsäure. $\text{Au}(\text{OH})_3$. Mol Gew = 247

Bereitung 10,0 präcipitirtes Gold werden in 40,0 Königswasser gelöst, und im Wasserbade bis zur Sirupdicke eingedampft, dann in 800,0 bis 400,0 destillirtem Wasser gelöst, die Lösung mit 50,0—55,0 gebrannter Magnesia versetzt und einen Tag an einem dunkeln Orte bei Seite gestellt Den von der überstehenden Flüssigkeit durch Dekanthiren getrennten Niederschlag zieht man mit einer circa 2,5 procentigen reinen Salpetersäure (gemischt aus 50,0 reiner Salpetersäure von 1,158 spec Gew und 450,0 Wasser), um die anhängende Magnesia zu beseitigen, zuletzt mit destillirtem Wasser aus und trocknet ihn auf flachen Tellern ausgebreitet vor Licht geschützt bei gewöhnlicher Temperatur Ausbeute 12,0

Eigenschaften Das häufig als Goldoxyd bezeichnete Präparat ist eigentlich das Goldhydroxyd, es bildet frisch gefällt ein gelbes, in der Wärme braun werdendes Pulver, welches bei 100°C in Wasser und Goldoxyd Au_2O_3 zerfällt, sich auch im Licht zersetzt unter Abscheidung von metallischem Golde Es ist löslich in Salzsäure, auch in concentrirter Salpetersäure, unlöslich in verdünnter Salpetersäure Beim Uebergessen mit Ammoniak bildet sich das im trocknen Zustande leicht explodirende „Knallgold“ (*Aurum fulminans*)

Aufbewahrung. In der Reihe der stark wirkenden Arzneistoffe in kleinen, dicht geschlossenen Flaschen, vor Licht geschützt Bei Verarbeitung zu Pillen (im porcellanen Morser anzustossen!) benetzt man es vor dem Verreiben mit einigen Tropfen Wasser, weil ein gekauftes Präparat, wie die Erfahrung gezeigt hat, zuweilen Knallgold enthält

Anwendung Das Goldoxyd wurde wie das Goldchlorid als Antisyphiliticum in Gebrauch gezogen, heute aber wird es kaum noch beachtet Die Dosis ist derjenigen des Auro-Natrium chloratum gleich

Avena.

Gattung der Gramineae—Avenene.

Avena sativa L., der „Hafer“

Verwendung findet die von den Hüll- und Deckspelzen befreite Frucht *Fruetus Avenae excoctatus* Samen *Avenae excoctatum* Grutum Hafergrütze als leicht-verdauliches Nahrungs- und reizmildernes Heilmittel Die bei der Fabrikation der Hafergrütze gewonnenen Abfälle gelangen als Futtermittel unter den Namen Haferweissmehl, Haferrothmehl und Haferbullen in den Handel

Bestandtheile 12,11 Proc Wasser, 10,66 Proc Stickstoffsubstanz, 4,99 Proc Fett, 58,87 Proc stickstofffreie Extraktstoffe, 10,58 Proc Rohfaser, 3,29 Proc Asche

Erkennung der Haferstärke of Amylum S S 295

Giftgrutze ist eine mit Strychninlösung (2,5—5,0 g Strychnin nitric in heissem Wasser q s gelöst auf 1 kg Grutze) getränkte, dauerhaft roth gefärbte Hafergrutze, zum Vertilgen der Hausmause bestimmt Zum Auslegen im Freien eignen sich mehr die ganzen, vergifteten Körner

Avenacia von RADEMANN enthält in 100 Th etwa Fett 7, Protein 14, Kohlenhydrate 66, Salze 3 Th

Hafer-Konserve von GUST WARNECKE besteht aus Hafermehl, dextrinirtem Erbsenmehl, Roggen- und Leinsamenmehl

Hafermehl, Präpariertes, von KNORN, sowie

Hafermehl, Präpariertes, von WEIDENHAIN, sind Nahrungsmehle, die in 100 Th Vor-
dauliches Erweiss 9, Fett 5—7, Kohlehydrate 72, Wasser 10, Salze 1 (abgerundet)
enthalten und wahrscheinlich dem pip Gerstenmehl ähnlich behandelt werden

Heicula, KÄTHEBENDER'S ein Kaffee-Ersatz, der durch Walzen von Haferkörnern
hergestellt wird

Präpariertes amerikanisches Hafermehl (Horn by steam cooked oatmeal), enthält
Fett, 6,71 Proc, Stickstoffsubstanz 16,80 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 64,44 Proc,
Asche 1,82 Proc, Wasser 10,73 Proc

Lactina, Schweizerische, von PAUSCHAU & Co zur Thierernahrung, ist ein Ge-
misch aus Hafer-, Mais-, Reis-, Leinsamenmehl, Knochenmehl, Salz und Fenchelöl

Ballota.

Gattung der Labiatae — Stachyoideae

Ballota nigra L. Schwarzer Andorn. Heimisch von Nordafrika und Europa
bis Nordpersien, liefert in dem getrockneten Kraut

Herba Ballotae nigrae **Herba Marrubii nigri** seu foetidi. **Herba Marrubiastrum**
Ballote, Gottesvergess ¹⁾ Die Pflanze ist charakterisirt durch den trichterförmigen, vor-
springend zahnförmigen Kelch mit kielig gefalteten Zähnen Sie ist weichbehaart, die
Blätter gestielt, eiförmig oder am Grunde herzförmig, grob gesägt

Von unangenehmem Geruch, bitterem und etwas aromatischem Geschmack

Einsammlung Das bei beginnendem Aufblühen gesammelte Kraut 4 Th frisches
Kraut geben 1 Th trockenes

Leonurus lanatus (L.) Spreng (ebenfalls Labiatae — Stachyoideae) Heimisch
in Sibirien liefert

Herba Ballotae lanatae. Hb. **Ballotae lanatae sibiricae.** Hb. **Leonuri lanati**
Hb. **Panzeriae lanatae.** Panzerie. Sibirische oder wollige Ballote. Wolfstappkraut

Wie die vorge obsolet

Ballota suaveolens L (*Erva cidraria*), wird in Jamaica bei tuberkulöser
Peritonitis angewendet

Balnea medicata.

Balnea. Bäder **Bains** **Bath.** (Plural = Baths) Die wachsende Bedeutung der
Bäder für die Allgemeinbehandlung macht eine Besprechung der für den Apotheker in Be-
tracht kommenden Gesichtspunkte erforderlich

Allgemeines Je nachdem der ganze Körper oder nur Theile desselben der Bade-
procedur unterworfen werden sollen, unterscheidet man 1) Vollbad, *Balneum totale*
= 250—300 l Wasser 2) Sitzbad, *Emkathisma* seu *Insessus* = 25—40 l Wasser
3) Fussbad, *Pediluvium* = 6—18 l Wasser 4) Armbad, *Brachiluvium* = 5—8 l Wasser
5) Handbad, *Maniluvium* = 1—2 l Wasser

¹⁾ Unter diesem Namen auch *Marrubium vulgare* und *Succisa pratensis*

Je nach der einzuhaltenden Temperatur nennt man ein Bad eiskalt von 0—5° C, sehr kalt von 5—12° C, kalt von 12—18° C, kühl von 18—25° C, lauwarm von 25—32° C, warm von 32—37° C, heiss von 37—42° C

Die Dauer der Bäder beträgt bei warmen und heissen Bädern etwa 5 Minuten, bei kühleren, wenn Wärmeentziehung beabsichtigt ist, bis zu 20 Minuten. Sie ist vom Arzt genau anzugeben.

Als Bade-Gefässe, in welchen die Bäder zu nehmen sind, benutzt man Wannen aus Zink, Kupfer, Porcellan für solche Bäder, deren Ingredienzen auf diese Stoffe nicht einwirken. Bäder mit diffentten Stoffen werden zweckmassig in Wannen aus Holz genommen. Zur letzteren Gruppe gehören nicht nur die Bäder, welche Säuren enthalten, sondern auch solche, die mit Eisensalzen, Schwefelleber, Moor versetzt sind.

Die zu den medicinischen Bädern zu verwendenden Bade Ingredienzen brauchen nicht von höchster Reinheit zu sein, man verwendet vielmehr gewöhnlich technische Sorten. Die im Nachstehenden angeführten Mengen sind für „Vollbäder“ berechnet. Für Sitzbäder rechnet man den $\frac{1}{6}$, für Fussbäder den $\frac{1}{10}$ und für Haadbäder den $\frac{1}{10}$ Theil.

Von den Ingredienzen werden Salze direkt im Badewasser gelöst oder diesem in Form von Lösungen zugesetzt. Kräuter u. dgl. werden zum Theil als Aufguss, zum Theil in Substanz dem Badewasser zugesetzt, in einigen Fällen auch in locker gewebten Sackchen in das Badewasser eingehängt.

Kohlensäure-Bäder. Zur Nachbildung der natürlichen Kohlensäure-Bäder sind vielfache Vorschläge gemacht worden. Das Verfahren, kohlensäure Salze durch Säuren zu zersetzen, führt zwar zur Entwicklung von Kohlensäure, aber diese wird nur wenig vom Wasser gelöst, daher üben diese Bäder nur geringen Hautreiz aus. Das vollkommenste Verfahren ist das von BLOOM Elberfeld, dieses führt zu einem Badewasser, welches auch noch bei Blutwärme ganz erhebliche Mengen Kohlensäure gelöst enthält.

Bade-Tabletten von SANDOW. D.R.P. Krystalisirtes Ferrosulfat wird mit Kalium bisulfat zusammengeschmolzen und in Pastillenform gebracht. Diese Pastillen werden in ein Natriumbikarbonat enthaltendes Bad eingelegt.

Pasta Mack, Zusatz zum Waschwasser, bez. zu Bädern. Reistarke 27,0, Brausepulver 73,0. Es werden Pastillen von 6 g Schwere geformt. 8 Pastillen = 2 \mathcal{A} .

Sandbäder. In eine Kiste wird eine 10 cm hohe Schicht warmer Flusssand geschüttet. Der Patient setzt sich, in eine Decke gehüllt, hinein und wird mit Sand von 45—50° C zugedeckt. Brust und Bauchdecke bleiben frei.

Fango, Linimentum minerale. Der Schlamm der heissen Quellen von Battaglia in Italien, welcher zu Bädern bzw. Umschlagen gegen Rheumatismus, Frauenkrankheiten etc. angewendet wird. Enthält Wasser 50,0 Proc., organ. Substanz 8,0 Proc., Mineralbestandteile (Sand, CaO, MgO, Fe₂O₃, Al₂O₃, Cl, SO₂, CO₂, P₂O₅, K₂O, Na O) 42 Proc.

Limanol, Einreibung gegen Ischias, Migraine etc., besteht aus Chloroform, Ammoniakflüssigkeit, Terpentinöl, Seifenspiritus und Moorextrakt. Wird nach dem Bade angewendet.

Aechener Bad (Aechener Bäderseife)	
Rp	Oliven sulfunat 46,0
	Natrii chlorat 15,0
	Kalii jodat 3,0
	Kalii bromat 3,0
	Saponis kühnl 156,0
Alaun Bad	
Rp	Aluminis 100—150,0
Alkalisches Bad	
Balneum Sodae Bain alcalin. (Gall)	
Rp	Natrii carbonici cryst 250,0
Ameisen Bad	
I	
Rp	Spiritus Formicarum
	Tincturae Formicarum \mathcal{M} 250,0
II	
Rp	Acidi formici (25 %) 10,0

Aromatisches Bad	
I Rp Specierum aromatico 500,0	
Weiden in lose gewebtem Beutel abgegeben. Man	
infundirt mit 10 Liter heissem Wasser $\frac{1}{2}$ Stunde	
und giesst die Kolatur in das Bad. In gleicher	
Weise Lindenblüthen-Bad	
II Rp	
	Mixturae oleosae balsamicae
	Tincturae Calami \mathcal{M} 100,0
Arsenikalisches Bad	
Rp	Natrii arsenici 5—6,0
	Natrii carbonici cryst 19,0
Gegen chronische Gelenk-Entzündung	
Balneum Barétoisense	
Bain d'été Baréges (Gall)	
Rp	Natrii sulfurati (Na ₂ S + 9H ₂ O)
	Natrii chlorati \mathcal{M} 50,0
	Natrii carbonici calcinati 30,0
In Glasgefässen abzugeben	

Balneum Pennense.**Bain de Pennès****A**

- Rp Kali bromat. ss 1,0
 Calcii carbonat. ss 8,0
 Natrii phosphorici 8,0
 Natrii sulfurici succi 5,0
 Aluminium sulfurici 1,0
 Ferri sulfurici succi 3,0
 Natrii carbonat. succi 300,0

B

- Rp Olei Rosmarini
 Olei Lavandulae
 Olei Thymi ss 1,0
 Tinct. Staphisagriae 50,0

Die Salzmischung A wird im Vollbade gelöst, worauf man B zusetzt

Balneum Plumbianum**Bain dit de Plombières (Gall.)****A**

- Rp Natrii carbonat. cryst. 100,0
 Natrii sulfurici cryst. 80,0
 Natrii chlorati
 Natrii bicarbonat. ss 20,0

B

- Rp Gelatinae pulv. 100,0

A und B werden getrennt abgegeben, B wird in 1 Liter Wasser gelöst

Balneum Vichense**Bain dit de Vichy (Gall.)**

- Rp Natrii bicarbonat. 500,0

Eisen und Stahlbäder

I

- Rp Ferri sulfurici cryst. 100

II

- Rp Tartari ferri 100,0
 Aquae ferridiae 900,0

Die Lösung ist zu filtrieren

Jod-Bad**I**

- Rp Kali jodici 50,0

II**Rp Nach Lugol.****Für Erwachsene**

- | | I | II | III |
|-------------|-------|-------|-------|
| Kali jodati | 15,0 | 20,0 | 24,0 |
| Jodi | 8,0 | 10,0 | 12,0 |
| Aquae | 625,0 | 625,0 | 625,0 |

Für Kinder

- | | I | II | III |
|-------------|-------|-------|-------|
| Kali jodati | 5,0 | 6,0 | 9,0 |
| Jodi | 2,5 | 3,0 | 4,0 |
| Aquae | 300,0 | 300,0 | 300,0 |

In Holzwannen zu nehmen. Die römischen Zahlen I—III geben die verschiedenen Stärken an, wie sie vom Arzte auch zu verordnen sind.

Kalms-Bad

- Rp Tincturae Calami 100—300,0

Kiefernzadel-Bad

- Rp Extrakt der Fichten- oder Kiefernzadeln 250—500,0
 Olei Pinii silvestris 15,0
 Spiritus 80,0

Kleie-Bad

Man setzt dem Bade das Dekokt von 1—2 kg Weizenkleie zu. Auch kann man die Kleie in lecker gewebten Beuteln in das Bad einhängen und die Beutel zum Frotüren benutzen

Kohlensäure-Bad (Diet M)**A**

- Rp. Natrii bicarbonat. 150,0

B

- Rp Acidi hydrochlorici (25 %) 250,0
 Man löst zunächst A im Badewasser und rührt alsdann B darunter

Kreuznacher Mutterlaugen-Bad

- Natrii chlorati 68,0
 Calcii chlorati fuel 750,0
 Kali chlorati 75,0
 Magnesi chlorati 110,0
 Natrii bromati 2,0

Langen-Bad

Auf ein Vollbad setzt man zu, eine der nach stehenden Substanzen

- Pottasche 200—500,0 oder
 Soda calcinirt 200—500,0 oder
 Natriumlauge (18%) 50,0

Leim-Bad**Bain gelaïneux (Gall.)**

- Rp Gelatinae pulv. 500,0

Wird in 2 Litern heissem Wasser gelöst, dem Bade zugesetzt

Malz-Bad

1—2 kg geschroteten Gersten-Malz wird mit 5—10 Litern Wasser von 40° C eingemaischt. Nach 1 Stunde erwärmt man auf 55° C, hält 2 Stunden bei dieser Temperatur, erhitzt sodann eine Stunde im Wasserbade und presst scharf ab. Nicht vorrätig zu halten

Moorbad

Auf 1 Vollbad werden 50 kg Mooreerde gerechnet. Temperatur 33—36° C. An Stelle von Mooreerde werden neuerdings auch $\frac{1}{4}$ —1 kg Meersalz oder 1—2 kg Moorlauge angewendet

Neur-Salz (Künstliches)

- Rp Ferri sulfurici succi 900,0
 Natrii sulfurici succi 40,0
 Calcii sulfurici praecip. 20,0
 Magnesi sulfurici succi 20,0
 Ammonii sulfurici 20,0

Mutterlaugen-Bäder

von Kreuznach, Koenig, Rehme, Wittkind u. a. O.

Mutterlauge 2—3 kg

Kochsalz 0,5—1,0 kg

Nauheimer-Bad (Künstliches)

- | | wild | mittel | stark |
|-------------------|---------|---------|---------|
| Kreuznacher Lauge | 0,8 l | 1,0 l | 1,5 l |
| Natriumbicarbonat | 250,0 " | 400,0 " | 500,0 " |
| Salzsäure (25%) | 300,0 " | 500,0 " | 600,0 " |

Pottasche-Bad

- Rp Kali carbonat. caud. 125,0

Quecksilber-Bad

Bain de sublimé corrosif (Gall.)

- Rp Hydrargyri bichlorati
 Ammonii chlorati ss 90,0
 Aquae destillatae 200,0

sub signo veneni

Das Bad ist in einer Holzwanne zu nehmen.

Reichenhaller Mutterlaugensalz.

- Rp Kali chlorati 60,0
 Lithii chlorati 1,5
 Natrii bromati 8,5
 Magnesi chlorati 720,0
 Natrii chlorati 140,0
 Magnesi sulfurici succi 70,0

Salz Bad
A Kochsalzbad
 Rp Salis culinaris 2–3 kg
B Soolbad
 Rp Salis culinaris 6–8 kg
 Bäder mit einem Salzgehalt von mehr als 2 Proc
 heissen Soolbäder. Solche mit 8% heissen mittel-
 stark, mit 4% stark

C Seesalzbad
 Bain de sel marin (Gall)
 Rp Salis marini (vel culinaris) 5 kg

Schwefel Bad
 Rp Kali sulfurat pro balneo 60,--120,0
 Dem Bade wird bisweilen, aber unzweckmässig,
 noch 10 g englische Schwefelsäure zugesetzt
 Holzwannen! An Stelle von Kali-Schwefel-
 leber kann auch Natriumtrisulfid treten.

Selzen Bad
 Rp Saponis domesticus 250,0
 Wird in Wasser gelöst zugesetzt

Senf Bad
 Auf dem Fussbad (Pédiluve sinapiée Gall.) wen-
 det man 150,0 entöltes Senfpulver an, welches vor-
 her $\frac{1}{4}$ Stunde mit kaltem Wasser angerührt
 stehen gelassen war. Die Temperatur des Bades
 wassers darf 40° C nicht überschreiten.

Salzer Mutterlangensalz (Künstliches)
 Rp Salis culinaris 938,0
 Calci chlorati fusi 5,5
 Magnesi chlorati sicc. 25,0
 Natr. bromat. 6,5
 Calcii sulfurat. precip. 25,0

Tannin Bad
 Rp Aesti tannici 50,0
 Aquae destillatae 300,0

Terpentinol Bad
 (PINKNET)
 Rp Saponis Kalini
 Aquae 33 100,0
 werden im Dampfbade erwärmt, alsdann rührt
 man gleichmässig darunter
 Oel Terebinthinae 90–120,0

Unser Mutterlangensalz (Künstliches)

Rp Salis culinaris 119,0
 Magnesi chlorati sicc. 270,0
 Natru. jodati 8,0
 Kali chlorati (KCl) 85,0
 Calci chlorati fusi 570,0
 Natru. bromati 8,0

Vel Balneum arsenicale

Rp Arsenici albi 1,0
 Ferri sulfurati cryst. 10,0
 Aquae 100,0

Früher gegen Räude der Tiere (Schafe) benutzt,
 Für 100 Schafe rechnete man 1,4 kg Arsenik.

Vel Bain arsenical TRASSER (Gall.)

in loco Bain de TRASSER
 Rp Arsenici albi 1 kg
 Zinci sulfurati erudi 5 „
 Aloës 0,6 „
 Aquae 100 Liter

Balsamum Canadense.

Balsamum Canadense (Erganzb.) **Terebinthina Canadensis** (Brit. U. St.) **Canadabalsam**, **Baume du Canada** (Gall.) **Canada Turpentine**. Ist der Harzsaft mehrerer zu den Coniferae-Abietineae gehöriger Bäume **Abies balsamea** (L.) Mill., im östlichen Nordamerika, **Abies Fraseri** Lindl., in Pennsylvania, Virginien und den Alleghanies, den man gewinnt, indem man die ansehnlichen Balsamböden der Rinde anbohrt und ausfliessen lässt.

Beschreibung Zahflussig, von dünner Honigkonsistenz, klar, hellgelb oder etwas grünlich, von angenehmem balsamischem Geruch und bitterem, etwas scharfem Geschmack. Wird mit der Zeit dunkler, verdickt sich, bleibt aber klar. Vollständig löslich in Chloroform, Essigäther, Benzol, Terpentinol, fast vollständig löslich in Aether und Schwefelkohlenstoff, in Petroläther zu 83,4–87,9 Proc., in Alkohol zu 91–93,2 Proc. löslich. Saurezahl 84–89,8. Jodzahl 180,4–236,07. Mit $\frac{1}{4}$ des Gewichtes Magnesia usta vermischt verdickt er sich und wird schliesslich fest.

Spec. Gew. 0,998 Brechungsindex bei 15–20° C = 1,535

Bestandtheile. 24 Proc. äth. Oel, 59,8 Proc. in Alkohol lösliches, 16,2 Proc. in Alkohol unlösliches Harz. Das ätherische Oel dreht links – 29,66°, es enthält Bornylacetat und vielleicht Pinen. Spec. Gew. 0,8892

Anwendung In Amerika, England und Frankreich an Stelle des Terpenthins äusserlich zu Pflastern etc., innerlich bei Erkrankungen der Bronchial- und Urethra Schleimhaut in Pillenform.

Ferner als Kitt bei optischen Apparaten zum Aneinanderkitten von Linsen, die daher vor starker Erwärmung zu schützen sind, ferner als Einschlussmittel für mikroskopische Präparate.

Den Kanadabalsam zum Einschliessen mikroskopischer Präparate verdünnt man mit Chloroform bis zur dünnen Sirupkonsistenz.

Um Objekte, die Wasser enthalten (Pflanzentheile), in Kanadabalsam einzuschliessen, entwässert man dieselben, indem man sie, wenn sie sehr zart sind, nacheinander in 30, 50, 70, 90 proc und schliesslich in absoluten Alkohol überträgt, sie dann in Alkohol Xylol (8 Xylol 1 Alkohol) bringt, in einem Exsikkator, der Xylol enthält, den Alkohol durch Diffusion grösstentheils entfernt und sie endlich in eine Lösung von Kanadabalsam in Xylol von dünner Sirupkonsistenz auf dem Objektträger bringt, worauf das Xylol allmählich verdunstet.

Größere Präparate (Rinden, Samen etc.) kann man direkt aus Wasser in absoluten Alkohol etc. übertragen.

Balsamum Copaivae.

Balsamum Copaivae (Germ. Helv. Austr.) **Balsamum Copaihae** **Balsamum brasiliense** **Copaivabalsam.** **Jesuiterbalsam.** **Baume de Copahu.** **Oléo-résine de Copahu** (Gall.) **Copaiba** (U-St. Brit.) **Balsam of Copaiba.** Der in schizolysigenen Sekrethehalten des Holzes und Markes enthaltene Harzsaft verschiedener zu den *Caesalpiniaceae* — *Cynometreae* gehöriger sudamerikanischer Bäume, nämlich

Copaiba (*Copaifera*) **officialis** Jacq. in Guyana, Columbien und Venezuela, **Copaiba guyanensis** (Desf.) O. Ktze. u. **Copaiba multijuga** (Hayne) O. Ktze. in Amazonasgebiete, **Copaiba confertiflora** (Benth.) O. Ktze. in Piahy, **Copaiba coriacea** (Mart.) O. Ktze. in Bahia, **Copaiba Langsdorffii** (Desf.) O. Ktze. u. **Copaiba oblongifolia** (Mart.) O. Ktze. Indessen ist nicht sicher, ob Balsam von allen diesen Arten in den Handel gelangt.

Man gewinnt den Balsam, indem man Locher in den Baum bis in das Kernholz haut, aus denen er dann in hineingesteckten blechernen Röhren ausfließt. Ein Baum kann bis 48 l liefern.

Handelsorten. Der Balsam wird aus den Produktionsgebieten in die Städte und Häfen gebracht und meist nach diesen benannt. Man unterscheidet im Handel aus Venezuela Maracaibo, Maturin und Angostura, aus Columbia Cartagena, aus Brasilien Bahia und Para. Von diesen ist der dickflüssige Maracaibobalsam gegenwärtig bevorzugt.

Beschreibung. Eine klare, gelbe bis gelbbraunliche, dickliche Flüssigkeit, die gar nicht oder nur ganz schwach fluorescirt, die eigenthümlich gewurzhaft riecht und unangenehm bitter, hintennach scharf und brennend schmeckt. Spec. Gew. 0,96—0,99 (Germ.), mindestens 0,96 (Helv.), 0,94—0,99 (Austr. U-St.), 0,916—0,993 (Brit.). Refraktometerzahl für Maracaibo 1,514, für Para 1,505, Drehung (Rohr 100 mm) Maracaibo + 25° 20', Para — 13° 40'.

Löslich in Aether, Terpentinol, Chloroform, Benzol, in Essigäther, Petroläther, Amylalkohol, Schwefelkohlenstoff und absolutem Alkohol meist ebenfalls klar löslich. Auf dem Wasserbade bis zur Entfernung des ätherischen Oeles erwärmt (wozu mehrere Tage nothig sind), resultirt ein hartes, sprödes, durchsichtiges, glänzendes Harz, das unter dem Mikroskop keine Krystalle erkennen lässt.

Bestandtheile. Der Balsam ist eine Auflösung von Harz in ätherischem Oel. Der Gehalt an letzterem schwankt von 18—87 Proc. (vgl. besonderen Artikel). Die Angaben über das Harz weichen nach den untersuchten Sorten recht erheblich von einander ab. Jedenfalls geht aus den unter Prüfung mitgetheilten Zahlen hervor, dass dasselbe nur zum geringsten Theil aus Estern, vielmehr vorwiegend aus Säuren besteht. Es wird beschrieben eine *Copaivasäure* $C_{22}H_{36}O_4$, aus Parabalsam eine *Oxyocopaivasäure* $C_{21}H_{34}O_5$, H_2O , aus Maracaibobalsam eine *Metacopaivasäure* $C_{22}H_{34}O_4$, Schmelzpunkt 205° C. Feiner enthält der Balsam einen bitterschmeckenden Stoff, der sich durch Auskochen mit Wasser gewinnen lässt.

Prüfung und Verfälschungen Die vorgeschlagenen Methoden zur Prüfung haben sammtlich Widerspruch erfahren. Einmal mag der Balsam bei der Verschiedenheit der ihn liefernden Pflanzen wirklich von etwas verschiedener Zusammensetzung sein, dann aber wird er auch schon im Produktionslande offenbar stark verfälscht, da solcher Balsam für Zwecke der Technik immer noch verwendbar sein kann. Man verfälscht ihn mit Coniferenharzen (Colophoninm), Harzöl, Terpenthinöl, fetten Oelen und Gurjunbalsam, vielleicht auch Paraffinöl. Für die Prüfung kommen zunächst die unter Beschreibung angegebenen Momente in Betracht. Ferner ist Folgendes zu beachten:

1) Ist der Abdampfdruckstand klebrig oder weich, so lässt das auf einen Zusatz fetter Oele und Harze schliessen. — 2) Lässt er reichlich Krystalle erkennen, so ist wahrscheinlich Gurjunbalsam zugesetzt. Es ist notwendig, den auf dem Objektträger zu verdampfenden Tropfen sorgfältig vor Staub zu schützen und den Rückstand mit dem Polarisationsmikroskop zu untersuchen. Es ist darauf zu achten, ob beim Erhitzen Geruch nach Terpenthinöl etc. auftritt. 3) Ebenfalls hegt wahrscheinlich eine Verfälschung mit Gurjunbalsam vor, wenn der Balsam stark fluorescirt, wobei aber noch einmal darauf aufmerksam gemacht sei, dass auch sonst unverdächtig Balsam in geringem Maasse fluoresciren kann. 4) 20–40 Tropfen werden mit 1–2 cem 16 proc. alkoholischer Natronlauge übergossen und einige Male aufgekocht. Die Mischung darf weder beim Abkühlen noch nach Zusatz von 2 Vol. Aether und Abkühlung auf 0° C gallertartige Ausscheidungen geben. Andernfalls fettes Oel. 5) 1 Vol. Balsam muss mit 8 Vol. 90 proc. Alkohol eine Mischung geben, die auch nach 1 Stunde keine Öltröpfchen absetzt. Andernfalls fettes Oel, ausser Ricinusöl. 6) 1 Th. Balsam werde mit 5 Th. Wasser von 50° C geschüttelt, die Mischung trenne sich nach dem Erwärmen im Wasserbade in zwei scharf geschiedene, nicht zu trübe Schichten. Gurjunbalsam gibt eine Emulsion, Terpenthinöl, Harzöl und Sassafrasöl geben stark trübe Schichten. 7) 5 g Balsam und 50 g Lsg. Ammon. caust. werden kräftig durchgeschüttelt. Es soll eine dünnflüssige, milchige, nur trübe Flüssigkeit entstehen. Stellt man das Gemisch 24 Stunden kalt, so soll es nicht ganz oder theilweise gelatiniren oder schleimig werden. Soll Kolophoninm anzeigt. Dieser Methode ist vorgeworfen worden, dass es Kolophoninm (amerikanisches) gibt, welches zu 20–30 Proc. dem Balsam zugefügt, kein Gelatiniren hervorruft, andererseits sollen Balsame existiren, die beim Zusatz von 80 Proc. Kolophoninm noch keine Aenderung ihres Verhaltens gegen Lsg. Ammon. caust. zeigen. Germ. schreibt vor, die Probe nicht mit dem Balsam selbst, sondern mit dem von Oel befreitem Harz (1 5 NH₃) anzustellen, wogegen dieselben Einwände erhoben worden sind. Die folgenden Farbenreaktionen bezwecken den Nachweis von Gurjunbalsam. 8) 1 Th. Balsam wird mit 20 Th. Schwefelkohlenstoff verdünnt und mit einigen Tropfen eines abgekühlten, frisch bereiteten Gemisches von Schwefelsäure und Salpetersäure geschüttelt. Es soll sich keine rothe oder violette Farbe einstellen. Helv. verschärft diese Probe, indem sie sie mit den mittleren und letzten Fraktionen des abdestillirten Oeles anstellen lässt. 9) Einer Mischung von 4 cem Aether aceticus und 2 Tropfen Acid. sulfuric. werden 6–8 Tropfen Balsam zugefügt und geschüttelt, die Mischung darf innerhalb 15 Minuten nicht roth oder violett werden. Setzt man dann eine kleine Menge Wasser hinzu, so soll kein rother Bodensatz entstehen. 10) 1 Vol. Balsam, 8 Vol. Alkohol (95 proc.), 1 g Zinnchlorür werden bis zur Lösung des letzteren gekocht. Es darf beim Kochen und nach $\frac{1}{2}$ Stunde keine rosa oder rothviolette Färbung eintreten. 11) 4 Tropfen Balsam, gemischt mit 14 g Bismut und 4 Tropfen Salpetersäure sollen nicht röthlich oder purpurn werden. (Brit.)

Wie schon angedeutet, dürfte niemals der Ausfall einer einigen Reaction berechnen, ein Urtheil über einen Balsam abzugeben. Bezüglich des specifischen Gewichtes ist noch zu bemerken, dass die untere Grenze der Germ. und Helv. für einen dickflüssigen Maracabobalsam wohl zu acceptiren ist, dass indessen die obere Grenze anscheinend noch etwas hinaufgerückt werden kann bis etwa 0,986.

Wichtig sind weiter folgende quantitative Bestimmungen

Bestimmung der Säurezahl (DRETERICH) Man löst 1 g Balsam in 200 cem absoluten Alkohol und titirt mit $\frac{1}{2}$ N alkoholischer Natronlauge unter Verwendung von Phenolphthalein. Die verbrauchten Kubikcentimeter Lauge $\times 28$ = Säurezahl. Grenzzahlen 75–85 für Maracabo 40–60 für Para.

Bestimmung der Verseifungszahl 1 g Balsam übergiesst man in einer Glasstopfelflasche von 1 l mit 20 cem $\frac{1}{2}$ N alkoholischer Kalilauge und 50 cem Benzin (spec. Gew. bei 15° C = 0,70), lässt 24 Stunden wohlverschlossen bei Zimmertemperatur stehen und titirt nach Verdünnen mit Alkohol mit $\frac{1}{2}$ N Schwefelsäure und Phenolphthalein.

zurück Die verbrauchten Kubikcentimeter Lauge $> 28 =$ Verseifungszahl Grenzzahlen 80—90 für Maracaibo, 30—80 für Para.

Die Esterzahl ermittelt man durch Subtraktion der Sauerzahl von der Verseifungszahl Grenzzahlen 3—6 für Maracaibo, 2—8 für Para. Ein möglichst zuverlässiger, garantirt reiner Maracabobalsam hielt sämtliche Proben aus mit Ausnahme von 7, Modification der Germ. Das Gemisch hatte nach 24 Stunden Terpentinkonsistenz angenommen 8, Modification der Helv. 9, wenn man wie bei 8 das athenische Oel verwendet Verseifungszahl 92,86

Afrikanischer Copalvabalsam von unbekannter Herkunft ist dunkelrothbraun und fluorescend, er neigt sehr zur Krystallbildung. Ein Tropfen auf dem Objektträger verdampft zeigt reichlich kurze, dicke Krystalle, die von den schlankeren des Gurjunbalsams deutlich verschieden sind. Er giebt die Reaction mit Schwefelsäure und Salpetersäure (Nr. 8) sehr deutlich.

Aufbewahrung. Im Keller in dicht verschlossenen Gefässen aus Blech oder aus gelbem Glase, deren Hals nach jedesmaligem Abfüllen sorgfältig ausgewischt worden muss, um das Festkleben der Stopfen und Herabfließen des Balsams zu verhüten. Für das Standgefäss in der Officin wählt man einen gerillten Stopfen oder einen Tropfensammler nebst Glaskappe.

Anwendung. Innerlich und äusserlich in Form von Injektionen, Klystieren und Suppositorien bei Tripper, ferner bei Cystitis und auch wohl bei Lungenblennorrhoeen.

Injektion 2,0 Balsam, 1,0 Natr. carb. und 200,0 Aq. destill. Olysmas 5—10,0 Balsam mit Eigelb emulgirt auf 200,0 g Flüssigkeit.

Suppositorien. Bals. Copaivae, Ol. Cacao, Cerae 88.

Innerlich am besten in Gallertkapseln. Diese kommen 1) als Perlae gelatinosae mit einem Gehalte von 0,25 g, 2) als Capsulae gelatinosae durae mit 0,3, 0,5 und 0,8 g und 3) als Capsulae elasticae mit 0,6, 1,0, 2,0 und 3,0 g Inhalt in den Handel, sehr gebräuchlich ist auch die Füllung mit Copalvabalsam und Kubeben- oder Matkoextrakt 88. Die Capsulae gelatinosae aus Copahu von Morries enthalten jede 0,5 g Balsam.

Die Füllung dieser Kapseln ist stets zu untersuchen, da der dazu verwendete Balsam besonders häufig verfälscht wird.

Zur Darstellung von Pillen schmilzt man 2 Th. Balsam und 1 Th. Wachs zusammen oder setzt auf 10 Th. Balsam 1 Th. Magnesia usta hinzu, welche Mischung nach einigen Tagen (beim Erwärmen im Wasserbade schneller) erstarrt.

Zur Herstellung eines pulverförmigen Balsams pulvert man 150,0 g Copalvabalsam (vgl. unten), schmilzt mit 200,0 g Balsam zusammen und giebt 100,0 g Magnesia usta hinzu. — Äusserlich wird der Balsam bisweilen gegen Krätze verordnet. In der Technik benutzt man ihn als Zusatz zu Lacken und Firnissen, damit diese nicht rasch trocknen, ferner in der Oelmalerei und zur Herstellung durchscheinender Papiere (Pauspapier).

Beim Gebrauch von Bals. Copaivae giebt der Urin mit Salpetersäure einen harzigen Niederschlag, der sich beim Kochen und in Alkohol löst, also nicht aus Eiweiss besteht.

Resina Copaivae. Balsamum Copaivae siccum s. inspissatum Bals. Parisiense Acidum copaicum Resin of Copaba (U. St.) Durch Eindampfen des Balsams im Dampfbade zu erhalten.

Anwendung. Mit Kakaobutter 88 zu Stuhlspäpfchen (HUSEMANN).

Aqua Balsami Copaivae. Copalvabalsam 80 Tropf. schüttelt man mit warmem, destillirtem Wasser 1 l, lässt einige Tage stehen und filtrirt.

Balsamum Copaivae ceratum. Copalvabalsam 2 Th. mischt man mit filtrirtem gelben Wachs 1 Th., welches bei gelinder Wärme geschmolzen ist. — Dient zur Bereitung von Pillemassen.

Balsamum Copaivae gelatinosum VAN DE WALLE. Copahu gelatiniforme. — Copalvabalsam 185 Th., Zuckerpulver, Roher Honig je 62,5 Th., Wasser 12 Th. werden im Dampfbade gemischt, mit Karmin q. s. (0,1) gefärbt und nach dem Erkalten Pfefferminzöl 1,25 Th. zugefügt.

Massa Balsami Copaivae. Massa Copaibae. Mass. of Copaba. Solidified Copaba (Ph. U. St.) Gebrannte Magnesia 6 g, mit wenig Wasser angerieben, erwärmt man mit Copalvabalsam 84 g unter öfterem Umrühren im Wasserbade $\frac{1}{2}$ Stunde lang und setzt dann bei Seite, bis die Masse Pillekonsistenz angenommen hat. Man hält dieselbe nur für kurze Zeit vorrätig. Haltbarer ist folgende Mischung (nach DANNEOR) Copalvabalsam 20 Th., Gelbes Wachs 2 Th., Gebrannte Magnesia 1 Th.

Massa Pilularum Balsami Copaivae (Dist.) Copalvabalsam 10 Th., Glycerin 8 Th., verreibt man mit Zuckerpulver 10 Th., fügt dann Gebrannte Magnesia 10 Th., Süssholz-

pulver 8 Th hinzu und knetet zur Pillenmasse Dieselbe ist haltbar und liefert wasserlösliche Pillen

Boli Balsami Copaivae DANNREY

Rp Balsami Copaivae	40,0
Cerae flavae	10,0
Magnesiae ustae	2,0

Man erwärmt, stellt einige Zeit bei Seite und formt 100 Pillen

**Electuarium balsamicum
Opiat balsamique de BODART**

1 Balsami Copaivae	70,0
2 Cerae flavae	30,0
3 Olei Amygdalarum	
4 Terebinthinae coctae	
5 Terebinthinae venetae	15,0
6 Balsami Peruviani	5,0
7 Aluminisusti	2,0
8 Cubebarum pulverat	80,0
9 Olei Anisi	1,0

Man schmilzt 1—6 bei gelinder Wärme zusammen und mischt 7—9 darunter Dreimal täglich haselnussgrös in Oblaten

Electuarium Copaivae (Helv)

Rp Balsami Copaivae	
Cubebarum pulverat	SS 40,0
Catechu (Sieb VI)	
Bismuti subnitrici	SS 10,0
Opn pulverat	0,5
Olei Menthae piperitae	0,5

Electuarium Copaivae compositum (Gall)

Opiat de Copahu composé	
Rp Balsami Copaivae	100,0
Cubebarum pulv	150,0
Catechu pulv	50,0
Olei Menthae pip	8,0

Emulsio Balsami Copaivae (Gall)

Rp Balsami Copaivae	2,0
Alcohol (96 Froc)	10,0
Tinct Quillajae	10,0
Aquae destill calid	78,0

Emema balsamicum Ricord**Lavement au Copahu**

Rp Balsami Copaivae	25,0
Vitellum ovi unius	
Extracti Opn	0,05
Aquae	180,0

Emema balsamicum VELPEAU

Rp Balsami Copaivae	20,0
Vitellum ovi unius	
Tincturae Opn simplicis	2,0
Infusum flosum Malvae	500,0

Gelatina Balsami Copaivae MARTIN

Rp Balsami Copaivae	5,0
Cetacei	1,0

Bei gelinder Wärme zusammenzuschmelzen

Guttas balsamiosae ZEISSL

Rp Balsami Copaivae	15,0
Tincturae aromaticae acidae	5,0

Injectio astringens AMERNETHY

Rp 1 Balsami Copaivae	10,0
2 Gummi arabici	
3 Aquae	SS 12,5
4 Aquae Calcariae	800,0

Man emulgiert 1—8 und fügt 4 allmählich hinzu

Injectio balsamica CLEMM

Rp Balsami Copaivae	1,0
Vitelli ovi	10,0
Aquae	120,0

Injectio balsamica JEANNEL**Injectio antigonorrhoeica JEANNEL**

Rp 1 Balsami Copaivae (Paris)	2,0
2 Natrii carbonici cryst	1,0
3 Aquae destillatae	47,0
4 Aquae	150,0
5 Tincturae Opn simplicis	1,0

Man emulgiert 1—5 durch kräftiges Zusammenschütteln und fügt 4—5 hinzu

Injectio zincica LANGLEBERT

Rp Zinci sulfures	0,4
Zinci oxydati	5,0
Aquae Balsami Copaivae	100,0

Mixtura balsamica FULLER

Rp Balsami Copaivae	50,0
Vitella ovorum duorum	
Sirupi Balsami Peruviani	50,0
Vini albi	100,0

Mixtura Brasiliensis

Rp Balsami Copaivae	50,0
Vitella ovorum duorum	
Sirupi gummosi	80,0
Aquae destillatae	120,0
Tincturae Croci	4,0

Pilulae antigonorrhoeicae

Rp Balsami Copaivae	50,0
Cerae flavae	25,0
Galliarum pulv	
Catechu pulv	SS 50,0

Fiant pilulae 1500, conservandae radice Liquiritiae Vernal täglich 5—8 Pillen

Pilulae Copaivae (Dietz)

Rp Massae pilularum Balsami Copaivae (Dietz) 100,0
fiant pilulae 500 Jede Pille enthält 0,05 g Copaivabalsam

Pilulae Copaivae (Gall)**Pilulae de Copahu (Gall)**

Rp Balsami Copaivae 15,0
Magnesii carbonici q s
fiant pilulae 40 obducendae Gelatina vel Saccharo

Pilulae Copaivae compositae

Rp Balsami Copaivae 10,0
Cerae flavae 5,0
Cubebarum pulv 15,0
fiant pilulae 150 Dreimal täglich 5—10 Stück

Potio balsamica**Potion de Chopart**

I Cod Gall	
Rp Sirupi Balsami Tolutani	
Balsami Copaivae	SS 50,0
Aquae Menthae pip	100,0
Spiritus (80%)	50,0
Spiritus Aetheris nitrosi	5,0

II n. PARKES

Rp Balsami Copaivae	
Sirupi Piceae	SS 50,0
Aquae Piceae	100,0
Gummi arabici	15,0
Spiritus Aetheris nitrosi	5,0

Zweimal täglich 1 Esslöffel

Sirupus Balsami Brasiliensis MAT

Rp Balsami Copaivae	50,0
Magnesiae ustae	5,0
Vitellum ovi unius	
Sirupi Sacchari	100,0

Sirupus Balsami Copaivae POHLE

Sirup zu Copahu

Rp	1 Balsami Copaivae	40,0
	2 Gummi arabici	10,0
	3 Aquae destillatae	25,0
	4 Sirupi Sacchari	200,0
	5 Oel Menthae pop. git XX	

Man emulgiert 1—3 und fügt 4—5 hinzu

Suppositoria Balsami Copaivae WARTHEM.

Rp Balsami Copaivae 100,0

	Olei Cacao	ss 20,0
	Cerae flavae	10,0
	Opis pulverul.	0,15

fiant suppositoria No X

Suppositoria resinae Copivae COLOMAY

Rp Resinae Copivae 5,0

	Extracti Opil	0,02
	Olei Cacao	5,0
	Cerae flavae	1,0

Zu 1 Stuhlstopfen

Tinctura Copivae (Form Betol)

Rp Balsami Copivae

Tincturae aromatica ss 7,5

Dreimal täglich 15 Tropfen

Ambrettseedoll ist Copaivabalsamöl mit schwachem Moschuskörnergeruch**Blasenkatarrh Tropfen** von EDLERSSEN sollen aus gleichen Theilen Copaivabalsam und Terpentinöl bestehen**Capsulae de Raquin** Pilulae Raquin, sind mit Feinleim überzogene Pillen aus Copaivabalsam und Magnesia**Copahine.** Einförmige, überzuckerte Pillen aus Copaivabalsam, Wachs und Kubebenpulver**Copahine Mège de Joreau** Mit Salpetersäure oxydirt, dann mit Wasser aus gewaschener Copaivabalsam wird mit Kubeben, Natrumbikarbonat und gebrannter Magnesia zur Masse angestossen, woraus eiförmige Pillen geformt werden, die man mit gefärbtem Zucker überzieht**Dragées balsamiques de Fortia** Überzuckerte Pillen aus Copaivabalsam und Magnesia**Dragées de Cubèbe au Copahu.** Trochisci cubebini Cubebines von LAMM LONZE Längliche Pillen aus Copaivabalsam, Kubebenextrakt, Eigelb und Sussholzpulver **Gelee de Baume de Copahu Caillot** Ist eine mit Pfefferminzöl versetzte Gallerte aus Copaivabalsam, Zucker, Wasser und Hausenblase**Natroncopaivätpillen** Pilulae Natrii copavici von GAZA LUCICH Enthalten je 0,18 g Natriumcopaivat, entsprechend 0,4 g Copaivabalsam**Oleum Balsami Copivae** Copaivabalsamöl. **Essence de Baume de Copahu** Oil of Copaiba (U-St Brit)**Gewinnung** Durch Destillation des Copaivabalsams mit Wasserdampf Gewöhnlich wird die Paravorte verwendet, da diese die grösste Ausbeute, nämlich 80—90 Proc giebt Aus Maracabo und Maranhabalsam erhält man nur etwa 40 Proc Der Balsamrückstand, ein sprödes, durchsichtiges Harz, wird zur Herstellung feiner Lacke gebraucht**Eigenschaften.** Oelge, farblose oder gelbe bis gelbgrüne Flüssigkeit von pfefferartigem Geruch und bitterem, nachhaltig kratzendem Geschmack Spec Gew 0,890—0,910 (U-St) 0,900—0,910 (Brit) Optisch linksdrehend Drehungswinkel (100 mm Rohr) — 7 bis — 85° Siedet zwischen 250 und 275° C Es ist in gleichen Theilen absoluten Alkohols löslich (Brit) und unterscheidet sich hierdurch von dem Oele aus dem afrikanischen Balsam unbekannter Herkunft, der neuerdings auf dem Londoner Markte erschienen ist (vgl oben) Mit 10 Th Spiritus giebt das Oel eine trübe Mischung (U-St), auch mit einem grossen Ueberschuss von Spiritus wird keine klare Lösung erzielt**Bestandtheile.** Copaivabalsamöl besteht in der Hauptsache aus Kohlenwasserstoffen der Sesquiterpenreihe, besonders aus Caryophyllen $C_{15}H_{24}$, dem Sesquiterpen des Nelkenöles, das durch das schön krystallisirende, bei 36° C schmelzende Caryophyllenhydrat $C_{15}H_{26}O$ **Tragens Balsami Copivae cum Pice Liquida**

Bois de Copahu et de Goudron (RICORD)

Rp	1. Balsami Copivae	110,0
	2 Magnese ustae	10,0
	3 Pice liquidae	10,0

Man kocht 1 mit 2 erhärten, fügt 3 hinzu und formt 200 eiförmige Pillen, welche mit Gelatine zu überziehen sind

Vet Tinctura vulneraria BOURDON

Wundesaig bei Hornspalt.

Rp	Tincturae Aloës	
	Petrolei	
	Olei Terebinthinae	
	Balsami Copivae ss	20,0
	Addit nitroli erudi	20

Man kocht die Mischung vor der Abgabe 1 Tag in offener Flasche stehen Mit einem Pinsel aufzutragen

Vet Unguentum ad ungulam equorum

Hornspaltentz.

Rp Balsami Copivae

Cerae flavae

Unguenti basilici ss

gekennzeichnet ist Ausserdem sind 5–6 Proc alkoholische, nicht näher untersuchte Bestandtheile zugegen

Prüfung Die manchmal beobachtete Verfälschung mit Gurjunbalsamöl wird durch die Erhöhung des specifischen Gewichts und die Vergrösserung des Drehungswinkels erkannt

Anwendung Das Copaivaöl wird medicinisch zu demselben Zweck wie der Copaivabalsam angewendet Man giebt es zu 0,25–0,75 g oder zu 8–20 Tropfen zwei- bis dreimal täglich Es wirkt stark harntreibend, was sich schon beim Einathmen der Dämpfe während der Wasserdampfdestillation bemerkbar macht Die hauptsächlichste Verwendung findet das Öl zur Verfälschung anderer ätherischer Öle

Balsamum gurjunicum.

Balsamum gurjunicum **Balsamum Gurjunae** seu **Garjanae** **Balsamum Dipteroearpi** **Gurjun-**, **Gardschanbalsam**. **Ostindischer Copaivabalsam**. **Capivibalsam**. **Wood-oil**.¹⁾

Ist der vermuthlich ebenso wie der Copaivabalsam entstehende Harzsaft verschiedener in die Familie der Dipteroearpaceae gehöriger grosser Bäume Südasiens

Es werden also solche genannt **Dipteroearpus alatus Roxburgh** in Hindien, auf den Andaman-Inseln und den Nicobaren, **D angustifolius Wight et Arnott** in Tschittagong, **D gracilis Blume** in Westjava, **D hispidus Thwaites** auf Ceylon, **D incanus Roxb** in Hindien, **D litoralis Blume** in Südjava und auf der kleinen Insel Nusa Kambayan, **D retusus Blume** in Westjava, **D trinervis Blume** in Westjava und auf den Philippinen, **D turbinatus Gartin fil** von Hindien bis Bengalen, **D zeilanicus Thwaites** in Ceylon

Man gewinnt den Balsam, indem man Höhlungen in die grossen Stämme haut und Feuer darin anzündet, wonach der Balsam ausfliesst

Ein Baum kann im Jahre bis zu 180 l Balsam liefern

Beschreibung Ziemlich dickflüssig, im durchfallenden Licht rothbraun, im auf fallenden (besonders im verdünnten Zustande) grünlich fluorescirend Von charakteristischem Geruch und Geschmack, an Copaivabalsam erinnernd Mischbar mit Chloroform, Schwefelkohlenstoff und ätherischen Ölen, Petroläther, theilweise löslich in absolutem Alkohol, Amylalkohol, Aether, Essigäther, Aceton, Petroleum Nach und nach mit dem Fünffachen Wasser versetzt und dabei geschüttelt, entsteht eine steife Emulsion Giebt in der Ruhe einen reichlich Krystalle enthaltenden Bodensatz Spec Gew 0,958–0,964

Bestandtheile. Enthält bis 70 Proc ätherisches Öl, der Rest ist Harz und ein in Wasser löslicher, bitter schmeckender Stoff, der mit Gerbsäurelösung einen reichlichen Niederschlag giebt

Das ätherische Öl hat das spec Gew 0,915–0,93, es siedet (100 mm Rohr) — 35° bis — 130° In Schwefelkohlenstoff gelöst und 1) mit Chlorwasserstoff gesättigt wird es blau, 2) mit Salzsäure geschüttelt wird es zuerst hellroth, später violett, 3) mit Salzsäure und Schwefelsäure dieselbe Farbe Die gleichen Reaktionen treten ein bei Verwendung des Balsams (vgl. Balsam Copaivae) Aus dem Balsamharz dargestellte Säuren scheinen bei den einzelnen Sorten, vielleicht von verschiedenen Arten stammend, nicht identisch zu sein

Säurezahl nach der bei Balsam Copaivae mitgetheilten Methode ermittelt 5,0–10,0 Verseifungszahl 10,0–20,0 Esterzahl 1,0–10,0

¹⁾ Darf mit dem in Indien ebenso bezeichneten fetten Öle der Samen von *Alenrites cordata* Müll. Arg., dem leicht trocknenden Tung- oder Holzöl nicht verwechselt werden Unter dem Namen Wood-oil kommt auch ein dem Steinkohlenbenzol ähnliches Produkt vor

Aufbewahrung. Wie beim Copaivabalsam bildet (unfiltrirt) einen krystallinischen Bodensatz und ist deshalb vor jedwemaligem Gebrauch umzuschütteln

Anwendung Gujrunbalsam wird in der Heilkunde und in der Technik wie Copaivabalsam angewendet Als Firnis eignet er sich besonders für Gegenstände, die einer Wärme bis zu 80° ausgesetzt sind

Balsamum vulnerarium indicum. Wundbalsam für grössere Hausthiere Aloë, Benzoe, Gurjunbalsam je 10 Th, Weingeist 150 Th

Veinix aurea Goldlack für Metalle Drachenblut, Bernstein, Gutta je 10 Th, Gurjunbalsam 150 Th, Terpentinöl 50 Th

Balsamum antiarthriticum Indicum von ELNAT Indischer Pflanzensaft War ursprünglich Gurjunbalsam, soll neuerdings aber ein Gemisch aus Harzsäuren, einem unverseifbaren Öl und Baldriansäure sein

Öleum balsami gurjunici Gurjunbalsamöl. Ostindisches Copaivabalsamöl **Öleum Balsami Copalivae Indiae orientalis.** Das im Gurjunbalsam bis zu 70 Proc enthaltene athenische Öl ist dem des Copaivabalsams zwar ähnlich, aber mit demselben durchaus nicht identisch Spec Gew 0,915—0,930 Brechungswinkel (100 mm-Bohr) — 85 bis — 130° Es sollen auch rechtsdrehende Öle vorkommen In Spiritus ist Gurjunbalsamöl nicht klar löslich, wohl aber in mehreren Theilen absoluten Alkohols Es besteht in der Hauptsache aus einem bei 255—256° C siedenden, nicht näher bekannten Sesquiterpen $C_{15}H_{24}$ und wird zur Verfälschung des Copaivabalsamöls und anderer athenischer Öle verwendet

Balsamum peruvianum.

Balsamum peruvianum (Germ. Helv Austr Brit U St) **Bals indicum nigrum** Bals de San Salvador **Opobalsamum liquidum** — **Perubalsam** Chinaöl Indischer oder indianischer Balsam Wundbalsam — **Baume du Perou noir** (Gall) de Sonsonate ou d'Inde noir — **Balsam of Peru**

Wird von der zu den Papilionaceae — Sophoreae gehörenden **Tolulifera Pererae** (Klotzsch) Baillon (Myroxylon Pererae Klotzsch) gewonnen, einem bis 17 m hohen Baume, der vom nördlichen Südamerika bis Mexiko heimisch ist

Vorkommen und Gewinnung Der Balsam praeexistirt nicht in der Pflanze, sondern entsteht als pathologisches Produkt erst infolge unserer Eingriffe (vgl Balsam toltan, Benzoe, Styrax) Man gewinnt ihn in der Republik San Salvador an der Costa del Balsamo zwischen dem Hafen Acajutla und dem Fluschen Comalapa Neuerdings scheint auch in Honduras Balsam gewonnen zu werden

Zur Gewinnung wird die Rinde im November oder December mit einem stumpfen Instrument anhaltend geklopft, wonach etwas Balsam austritt, den man in Lumpen aufängt Dann schält man den Baum mit Fackeln an, worauf der Balsam sich reichlich ergiesst und ebenfalls in Lumpen aufgefangen wird und wobei die Rinde bald abfällt Die letztere sowie die mit Balsam gefüllten Lumpen werden mit Wasser ausgekocht (Balsamo de trapo) Die Wunden werden wöchentlich mit neuen Lumpen verbunden und der Baum im April zum zweitenmal angeschält

Der durch Auskochen der Rinde gewonnene Balsam ist minderwerthig (Balsamo de cascara oder Tacuasonte)

Meist werden wohl beide zusammengegengt und in den Hafen Acajutla und La Libertad weiter verarbeitet, indem man den mehr gelblichen oder graugrünen Balsam in Kästen absetzen lässt und in eisernen Kesseln erhitzt Seine braune Farbe soll er schon vor dem Erhitzen erhalten

Ein Baum liefert jährlich etwa 2,5 kg und zwar 30 Jahre hindurch, wenn man ihm zwischendurch mehrjährige Pausen gönnt

Die Jahresproduktion wird auf 15000—80000 kg geschätzt. Man exportirt ihn gegenwärtig in Blechkannern von etwa 12 k Gewicht, die vorher zum Import von Maschinenöl aus Birmingham dienten.

Eigenschaften. Eine braunrothe bis dunkelbraune (doch stets mit röthlichem Farbentone), in dünner Schicht klar durchsichtige Flüssigkeit von dicklich öliger Konsistenz, nicht klebend, nicht fadenziehend, von saurer Reaktion. Der Geschmack ist anfänglich milde, erwärmend, dann im Schlunde stark brennend, bitterlich gewürzhaft, nicht angenehm. Geruch sehr angenehm, an Vanille erinnernd. Setzt auch bei längerem Ruhen keine Krystalle ab. Das spezifische Gewicht wird wie folgt angegeben: Germ 1,135—1,145, Helv 1,135—1,150, Austr 1,140—1,160, Brit 1,137—1,150, U-St 1,135—1,150.

Mit Wasserdämpfen destillirt geringe Mengen (0,4 Proc) eines Oeles (Zimmtsäurebenzylester und Benzoesäurebenzylester) liefernd.

Löslich in Chloroform, Essigäther, absolutem Alkohol. In 90 proc Alkohol löslich zu 99,74 Proc, in Aether zu 98—97 Proc, in Benzol zu 94—98 Proc, in Petroläther zu 66—68 Proc, in Terpentinöl zu 85—89 Proc, in Schwefelkohlenstoff zu 86—88 Proc (nach Dreierich). In fetten Ölen theilweise löslich, Ricinusöl nimmt er bis zu 15 Proc ohne Trübung auf. In Wasser ist er fast unlöslich, indessen nimmt dasselbe beim Schütteln mit dem Balsam den Geruch an und entzieht ihm Zimmtsäure.

Bestandtheile. Der Perubalsam besteht aus einem flüssigen und einem festen Bestandtheil, dem Harz. Der erstere, das Cinnamein, besteht vorwiegend aus Benzoesäure-Benzylester und zum geringeren Theil aus Zimmtsäure-Benzylester. Daneben enthält es noch freie Zimmtsäure und Vanillin.

Der feste Bestandtheil, das Harz, ist ebenfalls ein Ester, er liefert bei der Verseifung neben Zimmtsäure und Benzoesäure einen Harzalkohol, das Perucesinotannol $C_{18}H_{20}O_6$.

Prüfungen und Verfälschungen. Die dunkle Farbe, die physikalische Beschaffenheit, der hohe Preis, der geringe Umfang der Produktion laden förmlich zu Verfälschungen ein, die anscheinend schon im Produktionslande, dann aber auch in Europa vorgenommen werden.

Die nachfolgenden Prüfungen, besonders die qualitativen, haben sämtlich Widerspruch gefunden, und es darf das Urtheil nie auf den Ausfall einer einzigen Probe basirt werden.

1) **Specificsches Gewicht.** Dasselbe wird zweckmässig in einem Pyknometer oder in einem 10 g-Gläschen, dessen Stopfen am besten mit einer Langspritze versehen ist, ermittelt. Es ist auf 1,135—1,155 festzusetzen und besonders die untere Grenze genau festzuhalten. Thatsache ist, dass Perubalsam früher (z. B. Pharm. Germ. I 1,15—1,16) ein höheres spezifisches Gewicht hatte, da keine Veranlassung vorliegt, anzunehmen, dass er früher in höherem Masse als gegenwärtig verfälscht wurde (CARSAK und LORRTZ setzen als Durchschnitt fest 1,140—1,145). Die meisten Verfälschungsmittel setzen es herab, Tolu balsam und Benzöl erhöhen es.

2) 10 Tropfen Balsam mit 20 Tropfen concentrirter Schwefelsäure zusammengerieben, nach einigen Minuten mit kaltem Wasser übergossen, werden auf der Oberfläche violett und nach dem Auskneten mit kaltem Wasser bröcklig. Soll fettes Öl anzeigen. Gült als wenig empfindlich und deshalb unzuverlässig.

3) 2 Th. Balsam werden im Wasserbade mit 1 Th. Kalkhydrat zusammengerieben. Die Mischung darf keinen Fettgeruch abgeben und nicht zerreiblich oder wohl gar krümelig werden. Es ist von verschiedenen Seiten behauptet, dass sicher gute Balsame oft die Probe nicht aushalten, also krümelig werden. Es ist notwendig, die Mischung bis zur deutlichen Beurtheilung mehrere Tage (Helv. 8—10 Tage) stehen zu lassen. Ein geringer Alkoholzusatz (2 Tropfen auf 1 g Balsam) soll das Erstarrten beschleunigen. Nach SCHACHT (1895) wurde Balsam mit 10 Proc Styraz, Kolophonum, Copayaharz, Siambenzöl sofort hart, blieb aber mit 10 Proc Gurjunbalsam, Tolubalsam und Tacamahaca mehr oder weniger weich. Nur zur Erkennung grober Verfälschungen geeignet.

4) 5 Tropfen Balsam mit 3 cem Ammoniakflüssigkeit geschüttelt, sollen eine wenig schäumende Flüssigkeit geben, der Schaum muss bald verschwinden, die Flüssigkeit soll nach 12—24 Stunden nicht gelatiniren. Man nimmt die Probe in einem Reagircylinder vor. Soll zum Nachweis von Koniferenharzen dienen (Vergl. die entsprechende Probe bei Bals. Copayvae).

5) Mit dem gleichen Gewicht Alkohol klar mischbar, auf weiteren Zusatz von 5–10 Th Alkohol wird die Mischung trübe

6) 3 Th Balsam nehmen 1 Th Schwefelkohlenstoff ohne Trübung auf, auf Zusatz von 8 weiteren Theilen Schwefelkohlenstoff scheidet sich braunes Harz ab, dessen Menge bei reinem Balsam 11–16 Proc beträgt Styriax, alkoholisches Kolophonumextrakt, Copaivabalsam, Ricinusöl lösen sich, wurden also den Harzgehalt herabsetzen, eingedampfte alkoholische Benzolösung wurde den Harzgehalt erhöhen

Die klare, vom Harz abgeessene Lösung soll nicht fluoresciren (Gurjunbalsam) und nach dem Verdampfen einen gelben Rückstand von Oelkonstanz geben Derselbe soll beim Erwärmen auf 150° C keinen fremdartigen Geruch erkennen lassen und bei Benetzung mit einem Gemisch gleicher Theile Schwefelsäure und Salpetersäure orange braun, nicht aber blaugrün (Terebinthina, Bals Copaivae) und nicht schmutzig violett (Gurjunbalsam) werden

7) 2 g Balsam und 8 g Petroleumbenzin werden kräftig im Reagcylinder geschüttelt und der klare, ev filtrirte Auszug abgeseiht Er soll fast farblos, höchstens gelblich und nicht trübe sein Man verdunstet ihn auf dem Wasserbade und bringt auf den Rückstand 5 Tropfen Salpetersäure (spec Gew 1,38) Auch bei gelindem Erwärmen soll die Farbe gelb sein, nicht blau oder grün (Styriax, Terebinthina, Kolophonum, Bals Copaivae)

Für den Ausfall der Reaction ist es nothwendig, ein benzolfreies bei 55° C siedendes Petroleumbenzin (von C A F KAHLBAUM) zu verwenden Sollte, wie fast immer bei der Handelswaare, ein benzolfreies Benzin nicht zu haben sein, so ist es durch Nütriren und Auswaschen vom Benzol zu befreien

8) Da die zum Verflüchen benutzten festen Harze etc in concentrirter alkoholischer Lösung verwendet werden, so soll man einen Theil des Balsams (50 g) mit Wasserdämpfen destilliren und das Destillat auf Alkohol prüfen (Jodoformprobe) Oder man bringt einige Gramm des Balsams mit der Vorsicht in ein Reagensglas, dass die Wände nicht berührt werden, schnebt 2 cm vor den Balsam einen locken in Watte gebüllten Fuchshautstall und erwärmt Verdampfender Alkohol würde von dem Fuchsen lösen und die Watte roth färben

Von grösserer Bedeutung als die vorübergehenden Proben sind die folgenden quantitativen Bestimmungen nach DIERICH

9) Man erwärmt 1 g des Balsams mit Aether in einem Kolbchen und zieht auf einem gewogenen Filter so lange mit Aether aus, bis einige Tropfen des Filtrats keinen Rückstand hinterlassen Den Filtrerrückstand trocknet man bei 100° C und wägt Die ätherunlöslichen Antheile betragen 1,5–4,5 Proc

10) Die ätherische Lösung von 9 wird in einem Scheidetrichter einmal mit 20 ccm 2proc Natronlauge ausgeschüttelt, die abgetrennte alkalische Lösung mit verdünnter Salzsäure gefällt, durch ein gewogenes Filter filtrirt, der Rückstand auf dem Filter bis zum Ausbleiben der Chlorreaktion gewaschen und endlich bei 80° C bis zum konstanten Gewicht getrocknet Die so ermittelten Harzester betragen 20–28 Proc

11) Die von der Ausschüttelung 10 zurückgebliebene ätherische Lösung wird der Verdunstung überlassen, dann 12 Stunden im Exsiccator getrocknet, gewogen, noch einmal 12 Stunden getrocknet und wieder gewogen Das Mittel beider Wägungen giebt den Cinnamengehalt an und zwar 65–77 Proc Diese Methode giebt etwas höhere Zahlen als die von GUNZ & CO 1897 mitgetheilte, da ausser dem Cinnametin auch andere flüchtige, riechende Bestandtheile mit gewogen wurden

12) Säurezahl 1 g Balsam wird in 200 ccm absolutem Alkohol gelöst und mit $\frac{1}{10}$ N Kalilauge unter Verwendung von Phenolphthalein als Indikator titirt Die verbrauchten Kubikcentimeter Lauge $\times 5,6$ = Säurezahl Grenzwerte 60–80

13) Verseifungszahl In einen Kolben von 500 ccm Inhalt wird 1 g Balsam, 50 ccm Petroleumbenzin (spec Gew 0,7) und 50 ccm $\frac{1}{10}$ N alkoholische Kalilauge gegeben und unter öfterem Umschütteln verschlossen 24 Stunden im Zimmer stehen gelassen Dann fügt man 300 ccm Wasser zu, schwenkt gut um und titirt unter fortwährendem Umschwenken mit $\frac{1}{10}$ N Schwefelsäure und Phenolphthalein Die gebundenen Kubikcentimeter Lauge $\times 28$ = Säurezahl Grenzwerte 240–270

14) Esterzahl Diese ermittelt man, indem man die Säurezahl von der Verseifungszahl subtrahirt Grenzwerte 180–200

Andere Sorten Ein angeblich aus den Cumarin enthaltenden Hülsen mit den Samen gewonnener Balsam, ebenso der dem Tolubalsam ähnliche Balsam von *Myropeperum peruvianum* D C (Balsamo del Perú), endlich ein dem officiellen Balsam ähnlicher von *Myrocarpus frondosus* Allem, gelangen nicht in den europäischen Handel

Aufbewahrung. Wie beim Copaivabalsam. Um das Vorrathsgefäß sauber zu erhalten, erleichtert man das Abfließen des Balsams, indem man zwischen Stöpsel und Flaschenhals einen Streifen dickes Pergamentpapier legt.

Anwendung. Aeusserlich in Einreibungen gegen Krätze und Ungeziefer, wunde Brustwarzen und Frostheulen, zu Pinselungen bei Kehlkopftuberkulose. Bei Ozaena zu Pinselungen der Nasenschleimhaut oder Einföhrung mit Balsam getränkter Wattetampons in die Nase. Bei Eikrankungen der Haarwurzeln.

Innerlich bei chronischen Katarren des Urogenitalapparates und der Respirationsorgane mit profuser Sekretion.

Dosis 0,2–1,0 in Pillen, Emulsion etc.

Ferner als Zusatz zu Rauchermitteln, Pomaden etc. Die Verwendung als Ersatz der Vanille in Chokoladen hat abgenommen seit Einführung des synthetischen Vanillins.

Sirupus Balsami peruviani, Sir balsamios. — Perubalsamsirup, Balsamsaft. — 1) (n. Ergänzb.) 1 Th. Balsam wird mit 10 Th. heissem Wasser übergossen, unter öfterem Schütteln 24 Stunden stehen gelassen, 8 Th. des Filtrats geben mit Zucker 12 Th. einen blass gelblichen Sirup.

2) (n. Diet.) Eine Verreibung von Talk 20 Th. mit weissem Sirup 1000 Th. erwärmt man mit Perubalsam 50 Th. in einem Kolben im Wasserbade auf 66–70° C, schüttelt 5 Minuten kräftig, stellt 2 Tage bei Seite und filtrirt durch ein mit weissem Sirup befeuchtetes Filter. Dieses Verfahren ist einfacher und mit geringerem Verlust an flüchtigen Bestandtheilen verknüpft, als das vorige.

Tinctura Balsami peruviani, Perubalsamtinktur. Perubalsam 1 Th., Weingeist (90 proc.) 10 Th. mischt man und filtrirt nach einigen Tagen.

Oleum Balsami Peruviani, Perubalsamol. Das Perubalsamol ist, da es mit Wasserdämpfen nicht flüchtig ist, kein ätherisches Oel. Man gewinnt es durch Ausschütteln des Perubalsams mit leichtem Petroläther in einer Ausbeute von 60–70 Proc. Es ist eine gelbbraune, ölige, angenehm riechende Flüssigkeit vom spec. Gew. 1,1. Perubalsamol ist optisch schwach rechtsdrehend, und löst sich klar in gleichen Theilen Spiritus auf. Bei der Destillation über freiem Feuer im Kohlensäurestrome siedet es unter geringer Zersetzung von 298–302° C. Es besteht zum grössten Theile aus Benzoesäure Benzylester, zum kleineren aus Zimmtsäure-Benzylester. Verwendung findet es in der feineren Parfümerie.

Balsamum peruvianum artificiale, Künstlicher Perubalsam. Siambenzöl 100 Th., Gurjunbalsam 20 Th. löst man in der Wärme in absolutem Weingeist 400 Th. und dampft das Filtrat (im Dunstsammler) zum Sirup ab.

Emulsiö Balsami peruviani ad injectionem (nach BRAUTIGAM). Einem frisch bereiteten Schleime aus arabischem Gummi und Wasser je 1,0 g fugt man unter starkem Verreiben tropfenweis Perubalsam 2,0 g, dann unter stetem Umrühren destillirtes Wasser 4,5 g und physiologische Kochsalzlösung (0,6 proc.) 1,5 g hinzu, neutralisirt mittelst einiger Tröpfchen Natriumbikarbonatlösung (1 25) und sterilisirt im strömenden Wasserdampf.

Emulsiö balsamica antibronehitica (BOUCHARDAT). Perubalsam 1 g, Mandelöl 20 g, Arabisches Gummi 10 g werden mit Wasser emulgirt und weisser Sirup 50 g, Wasser 200 g zugefugt.

Emulsiö balsamica antientarrhoea (WISS). Perubalsam 5 g, Mandelöl, Arabisches Gummi je 10 g emulgirt man mit Wasser 15 g und fugt Wasser 250 g, Zimmtsirup 50 g hinzu.

Balsamum Capucinarum	Benzoës	55 5,0
Kapuzinerbalsam	Logni santalini rubri	15 0
Rp Balsami peruviani	Kali carbonici	7,5
Balsami toluatani	Spiritus diluti (68%)	1000,0
Styracis	Volksheilmittel gegen innere und äussere Krankheiten aller Art	
Terebinthinae venetae	Balsamum cephalicum SCHREINER	
Nuclea moschatue	Balsamum aromaticum aethereum.	
Myrrhae	Rp Olei Nuciferae	50,0
Radicis Angelicae	Balsami peruviani	10,0
Radicis Gentianae 55 10,0	Olei Caryophyllorum	
Croci	Olei Rosmarini	55 5,0
Corticis Cinnamomi	Olei Succini rectificati	2 0
Masticis		
Succini		

Balsamum Chironis.

Baume Chiron ou de Lausanne

CHIRON'scher Balsam

Rp	1 Olei Olivarum	50,0
	2 Terebinthinae venetae	14,0
	3 Ceres flavae	14,0
	4 Alkanuni	0,08
	5 Camphora	0,3
	6 Olei Olivarum	10,0
	7 Balsami peruviani	5,5

Man schmilzt 1—3, fügt die Lösung von 4—6 und zum Schluss der halberkalteten Masse 7 hinzu (Diät) In Frankreich befeuchtet Wundsalbe

Balsamum LOROWITZ

Rp	Resinae Pin	90,0
	Terebinthinae	20,0
	Olei Menthae crispae	10,0
	Olei Terebinthinae	20,0
	Olei Rosmarini	—
	Balsami peruviani	SS 40,0
	Seminae Foenugraeci pulv	90,0

Volksheilmittel gegen Gicht und dergl.

Balsamum Locatelli

Balsamum staloium

Lokateller (Wund-) Balsam (Diät)

Rp	Ceres flavae	80,0
	Olei Olivarum	40,0
	Terebinthinae venet	25,0
	Balsami peruviani	5,0
	Alkanuni	0,2

Heilmittel für wunde Brustwarzen Frostbeulen.

Balsamum mamillare album

Brustwarzenbalsam (Diät)

Rp	1 Olei Amygdalarum	5,0
	2 Balsami peruviani	20
	3 Gummi arabici	60
	4 Aque Rosae	5,0
	5 Acidi borici	2,0
	6 Aque Rosae	74,0

Man emulgiert 1—4 und fügt die Lösung von 5 und 6 hinzu

Balsamum mamillare Rigense

Rigaer Brustwarzenbalsam

Rp	Balsami peruviani	10,0
	Vitellum ovi unius	—

Sal emulso

Balsamum ophthalmicum Aker

Nach DIERCKHOFF

Rp	Balsami peruviani	20
	Olei Lavandulae	—
	Olei Caryophyllorum	—
	Olei Succini rectif.	SS 1,5
	Spiritus (90%)	95,0

Balsamum vitae FRITZ

Rp	Mixtura oleoso balsamica	100,0
	Olei Succini rectificati	gtt XX.

Balsamum vulnerarium (Diät)

Blutstillender Wund-Balsam.

Rp	Liquoris Ferri sesquichloridi	—
	Balsami peruviani	SS 10,0
	Glycerini	20,0
	Tincturae Balsami peruviani	60,0

Emplastrum balsamicum SCHIFFHAUSEN

Rp	Emplastri saponati	60,0
	Emplastri fucii camphorati	80,0
	Balsami peruviani	—
	Balsami Copaivae	SS 2,5
	Sedli ovilis	5,0

In Stangen suzzerollen

Linimentum ad mamillas HARLESS

Rp	Balsami peruviani	5,0
	Vitellum ovi unius	—
	Boraci	2,5
	Olei Amygdalarum	80,0

Linimentum stimulaes REIT.

Rp	Balsami peruviani	—
	Olei Lauri	SS 5,0
	Olei Nucistae	5,0
	Olei Caryophyllorum gtt	XV

Bei Lähmung der Augenlider

Mixtura oleoso balsamica

Balsamum vitae Hoffmanni

Balsamisch-Ölige Mixtur Lebensbalsam
HOFFMANN'scher Lebensbalsam Mixtura
oleobalsamica Baume de vie de HOFF-
MANN HOFFMANN's restorative Balsam
Mixtura oleobalsamica

Germ u Holz Austr

Rp	Olei Citri	4,0	4,0
	Olei Lavandulae	4,0	4,0
	Olei Maeddis	4,0	2,0
	Olei Caryophyllorum	4,0	2,0
	Olei Thymi	4,0	—
	Olei Cinnamomi	4,0	gtt X
	Olei Auranti flori	—	2,0
	Balsami peruviani	15,0	4,0
	Spiritus (90%)	950,0	—
	Spiritus aromatiol	—	1000,0

Pillulae antieatarrhales MARKUS

Rp	Balsami peruviani	10,0
	Myrrhae pulv	20,0
	Extracti Opi	5,0

Fruit pitulae 250, conspergendae Rheumate Iridis florentinae

Sapo Balsami peruviani pulvinaris

Perubalsam-Pulverselbe nach EICHENHOFF

Rp	1 Balsami peruviani	—
	2 Natru carbonici medici	SS 5,0
	3 Aque destillatae	2,5
	4 Saponis pulvinari alkalin	90,0

Man erwärmt 1—3, bis die Masse sich zu Pulver zerreiben lässt, und mischt 4 dazu (Diät)

Sapo Balsami peruviani angulinosus

Perubalsam-Selbe (Diät)

Rp	Balsami peruviani	10,0
	Mollini	90,0

Saponimentum Balsami peruviani.

Perubalsam-Opodeldoe (Diät)

Rp	Saponis atariniol dialysati	80,0
	Saponis oleinid dialysati	40,0
	Natrii caustici	2,0
	Spiritus (90%)	800,0
	Balsami peruviani	100,0

Nach dem Auflösen und Filtriren ergäut man mit Spiritus auf 1000,0

Spiritus peruvianus (Form barol)

Rp	Balsami peruviani	10,0
	Spiritus (90%)	40,0

Tinctura balsamica.

Wiener Balsam (für Handverkauf)

Rp	Aloë	—
	Myrrhae	—
	Olibani	SS 18,0
	Bals peruviani	—
	Styrac. liq	SS 55,0
	Croci	5,0
	Spiritus (90 %)	1500,0

Tinctura ad dentes REICHEL		4 Vaseline flavi	15,0
REICHEL's Zahn- und Mundessenz			
Rp Balsami peruviani	5,0	5 Acidi salicylici	
Balsami tolutani	10,0	6 Balsami peruviani	33 8,0
Acid. catbolica		Man schmilzt 1—4 und fügt 5—8 hinzu Auf Leinwand gestrichen mehrere Tage lang auflegen, dann ein Tuschbad zu nehmen	
Olei Caryophyllorum	33 2,0	Unguentum contra scabiem ULLMANN	
Opil	5 0	Rp Bals peruviani	
Spiritus (90%)	1000,0	β Naphthol	33 10,0
Tinctura ad porriones ROST		Sapon lalin	
Frosttinktur		Cretae albae	33 20,0
Rp Balsami peruviani	5,0	Vasogen sulf spiss (3%)	40,0
Mixtura oleoso-balsamica		§ 24 Stunden auf den vorher mit Seifenspiritus abgeriebenen Stellen legen lassen	
Spiritus coloniensis	33 30,0	Unguentum pomadinum HEBRA	
Zum Bestreichen der Frostbeulen		HEBRA's Haarpomade	
Unguentum ad clavos DUTTERICH		Rp Balsami peruviani	25,0
Hühneraugensalbe		Olei Cacao	650,0
Rp 1 Resinac Pini depurati	3,0	Olei Olivarum	825,0
2 Terebinthinae venetae	12,0		
3 Cerae flavae	45,0		

Antiseabin von FUHRMANN, ein Krätzmittel, enthält Perubalsam, Seife, Glycerin, Weingeist, Borsäure und β-Naphtol

Grau Aschmannsalbe ist Zinksalbe mit Perubalsam 10 1

Haarspiritus, LIDLOFF's HOFFMANN's Lebensbalsam mit Perubalsam, Gerbestud und Kampher

Hamburger gelbes Lebensöl, ist eine Mischung von ordinarem Lebensöl (s unter Anisum) mit Benzotinktur und einer weingeistigen Lösung von Storax, Perubalsam und verschiedenen ätherischen Oelen

Havannatinktur zur Verwandlung geringwerthiger Cigarren in echte Havannas, ist Perubalsam in Weingeist gelöst

Klosteressenz, Spamsche, ist ein verdünnter HOFFMANN'scher Lebensbalsam

Kosmetikum, Haarstärkendes Oel des Dr PINKAS, ist eine weingeistige Lösung von Perubalsam und Wallnussechalenextrakt mit Zimmttinktur

Dr. LEVINGSTONE's Ameisenbalsam von A. AHNELTZ enthält Ricinusöl, Perubalsam und Bergamottöl

OEHLE'scher Balsam ist HOFFMANN'scher Lebensbalsam mit einem Zusatz von Hoffmannstropfen und verschiedenen ätherischen Oelen

Perukognak von DALLMANN & Co, bei Lungenschwindsucht empfohlen, enthält im Later die Bestandtheile von 25 g Perubalsam ohne die belästigenden, unwirksamen Harze

Peruwasser, gegen Schuppen der Kopfhaut, besteht aus Perubalsam, Ricinusöl, Ratanhatinktur und Alkohol

Quintessence balsamique du Haïem ist eine filtrirte Lösung von Perubalsam, Lavendelöl, Kampher und Weingeist

Santal, Dr. MULLER's, gegen Gicht etc, ist eine Salbe aus Bleiglatte, Bolus, Galmei, Perubalsam, Wachs und Vaseline

Schmerzstillende Einreibung des Wiener Handverkaufs Mixt oleos. balsam, Spirit camphor, Spirit saponat, Chloroform 33 20,0, Spirit aether, Tinct Arnicae, Liq Ammon caust 33 10,0

Voorhof-Geest von Van der Lund, ein Bärerzeugungsmittel Weingeistige Lösung von Perubalsam, Lavendelöl, Bergamottöl, Zimmtöl, Nelkend

Wistaria-Oel besteht aus Kopaiwa- und Perubalsam, Geranium- und Ylang-Ylangöl

Wunderbalsam, Englscher 1) Mit Sandelholz gefärbte, weingeistige Lösung von Perubalsam und Aloe 2) Zusammengesetzte Benzotinktur

Zuckerkrankheit-Heilmittel von Dr JOH MULLER besteht aus 1) einer Einreibung aus Perubalsam und Weingeist, 2) einer Lösung von Glaubersalz, Salicylsäure und Bitterstoffen in Zimmtwasser

Balsamum tolutanum.

Balsamum tolutanum (Geim, Helv Austr Brit U-St) Bals. americanum. Bals. s Opobalsamum de Tolu. Bals. indicum siccum. Resina tolutana. — Tolu balsam. Thomasbalsam — Baume de Tolu (Gall) Baume d'Inde sec. — Balsam of Tolu.

Wird von der zu den Papilionaceae-Sophoreae gehörigen *Tolulifera Balsamum* L. (*Myroxylon tolulifera* H B K) gewonnen, einem bis 27 m hohen Baume, der im nördlichen Sudamerika weit verbreitet ist

Vorkommen und Gewinnung. Wie der Perubalsam, praexistirt auch der Tolubalsam nicht in der Pflanze, sondern entsteht in derselben als pathologisches Produkt in Folge ausserer Eingriffe (vgl auch Benzoe und Styrax). Man gewinnt ihn im Unterlauf des Magdalena bis Turbaco, Las Mercedes und Plato, Tolu etc., indem man V-förmige Vertiefungen in den Stamm haut, aus denen der Balsam aussickert und in kleinen Kalebassen aufgefangen wird, oder man laßt ihn am Stamm herabfliessen und fangt ihn auf Mantablättern auf. Der Anfuhrhafen ist Sabaniilla. Produktion 30—40000 kg jährlich. Die Anschauung, dass Tolu- und Perubalsam von demselben Baume stammen, der erstere ein normales, der letztere aber ein pathologisches Sekret sei, hat sich nicht bestätigt, da auch *Tolulifera Balsamum* in der sekundären Rinde keine Sekretbehälter hat. Uebrigens ist auch ohne Schwalen gewonnener Perubalsam mit dem Tolubalsam nicht identisch.

Eigenschaften. Der frische Balsam ist zahlfüssig, von Konsistenz des Terpentine, in dünnen Schichten durchsichtig (weisser Balsam). So gelangt er in den Handel. Allmählich wird er fest und krystallinisch. Die Farbe ist rothbraun mit gelbgrauer Nance. Der Geruch ist ein sehr angenehmer und feiner, der Geschmack aromatisch, wenig kratzend. Die alkoholische Lösung reagirt sauer. Löslich in Alkohol, Chloroform, Aceton, Essigäther, Eisessig, Kalilauge, weniger in Aether und Schwefelkohlenstoff, kaum in ätherschen Oelen, nicht in Petroläther.

Bestandtheile. 7,5 Proc einer öligen, angenehm riechenden Flüssigkeit, die aus Benzoesäure-Benzylester und Zimmtsäure-Benzylester besteht, ferner 12 bis 15 Proc freie Zimmtsäure und Benzoesäure, 0,08 Proc Vanillin. Die Hauptmenge ist Zimmtsäure- und Benzoesäureester des Toluresinotannols $C_{15}H_{18}O_8$, eines Harzalkohols. Endlich etwa 3 Proc Verunreinigungen.

Prüfung. 1) Der Tolubalsam wird häufig mit Colophonum verfälscht. In Schwefelkohlenstoff ist er nur in geringem Maasse löslich (20 Proc), die Lösung soll eingedampft von gelber Farbe und vom angenehmen Geruch des Balsams sein und mit concentrirter Schwefelsäure übergossen intensiv blutroth werden, auch beim Erhitzen des Rückstandes nicht nach Terpentin riechen.

2) Wiederholt nacheinander mit Wasser ausgekocht, liefert er Filtrate, die beim Erkalten krystallinische Säuren ausfallen lassen. Dann noch einmal unter Zusatz von gebranntem Kalk gekocht, liefert er ein gelbes Filtrat, welches nach dem Ansäuern mit Salzsäure, die vorher als Ester gebundenen und als lösliche Kalksalze abgeschiedenen Säuren fallen lässt.

3) Bestimmung der Säurezahl wie bei Balsam Peruvianum. Grenzzahlen nach DIETZICH 114,80—158,60.

4) Bestimmung der Verseifungszahl. 1 g Balsam wird in einer ausreichenden Menge Alkohol (96 proc) gelöst, 20 ccm $\frac{1}{2}$ N alkoholische Kalilauge zugegeben und unter Befügung einer Platinspirale eine Stunde am Rückflusskühler erhitzt. Dann verdünnt man mit 100 ccm Alkohol (96 proc) und titrirt nach dem Erkalten mit $\frac{1}{2}$ N-Schwefelsäure und Phenolphthalein. Die Anzahl der gebundenen Kubikcentimeter Kalilauge $\times 28$ = Verseifungszahl. Grenzzahlen nach DIETZICH 155,80—187,40.

5) Die Esterzahl berechnet sich aus der Differenz der beiden vorhergehenden Grenzzahlen nach DIETZICH 31,2—46,50.

Anwendung. Wie Perubalsam, innerlich in Gaben von 0,3—1,0 g in Pulvern oder Pillen, häufiger in Gallertkapseln mit Krebrot oder Guajakol (Sommerbrodt). Sonst zu Parfümerie- und Raucherzwecken. Die BLANCARD'schen Jodeisenpillen werden in der Regel mit Tolubalsam überzogen.

Sirupus Balsami tolutani (Ergänz. Helvet), *Sir tolutanus* (Brit, U-St) — Tolubalsamsirup — *Sirap de Tolu* — *Syrup of Tolu* — (vgl auch Extr Balsam tolutan).

Brit Tolubalsam 62,5 g werden $\frac{1}{2}$ Stunde lang mit siedendem Wasser q s ausgezogen und aus dem erkalteten Filtrat mit Zucker 1600 g, Sirup 2400 g hergestellt. — Ergänzb. Tolubalsam 1 Th wird mit heissem Wasser 10 Th übergossen 24 Stunden stehen gelassen. Das Filtrat 8 Th giebt mit Zucker 12 Th Sirup 20 Th. Helvet. Tolu balsam 5 Th, gewaschener Sand 50 Th werden zweimal mit Wasser je 20 Th 3 Stunden im Wasserbade erhitzt, das Filtrat 86 Th giebt mit Zucker 64 Th Sirup 100 Th. Gall. Tolubalsam 50 g wird zweimal mit je 500 g Wasser 2 Stunden im Wasserbade ausgezogen. Im Filtrat löst man Zucker 100 Th. U-St. Tolubalsam 10 g in Alkohol 50 cem gelöst, verreibt man mit einer Mischung von precip. Calciumphosphat 50 g und Zucker 150 g, verjagt den Alkohol in der Wärme, fügt allmählich Wasser 500 g zu, filtrirt, löst Zucker 700 g und bringt das Ganze auf 1000 cem. Auch durch Verdünnung herstellbar (s. Sirup simpl.) — Diet. Genau so, wie Sirup Balsami peruvian (Seite 455). Zur Geschmacksverbesserung von Mixturen, z. B. Chloralhydrat.

Den bei Bereitung des Sirups bleibenden Balsamrückstand trocknet man und verwendet ihn zu Raucherzwecken.

Tinctura Balsami tolutani, Tinct. tolutana. — Tolubalsamtinktur. — Tincture of Balsam of Tolu. Brit. Tolubalsam 100 g, Alkohol (90 proc.) q s zu 1000 cem Tinktur. — U-St. Tolubalsam 100 g, Alkohol (91 proc.) q s zu 1000 cem Tinktur. Gall. Tolubalsam 100 g Alkohol (80 proc.) 500 g. — Diet. Tolubalsam 10 Th, Weingeist (90 proc.) 1000 Th.

Tinctura Balsami tolutani aetherea. Aetherische Tolubalsamtinktur. Tolubalsam 10 Th, Weingeist (90 proc.) Aether je 50 Th. In eingedicktem Zustande als Pillenlack zu verwenden. Gall. Tolubalsam 100 g, Aether (spec. Gew. 0,758) 500 g.

Emulsio Balsami tolutani. Emulsion de Baume de Tolu (Gall.) Tolubalsam 20 g löst man in Alkohol (90 proc.) 100 g, fügt Quilla, extractum 100 g und nach und nach heisses destillirtes Wasser 780 g hinzu.

Extractum Balsami tolutani fluidum Merck dient zur extempore-Bereitung der verschiedenen Tolu-sirupe. 4 Th Extrakt = 1 Th Balsam.

Lacca ad pilulas. Pillenlack. 1) Tolubalsam 15 g wird mit heissem Wasser 50 g eine Stunde lang ausgezogen, die erkaltete Flüssigkeit abgeseigt, der Rückstand nach Zusatz von Kolophonium 1,5 g in Weingeist 15 g, Aether 100 g gelöst. 2) (n. Diet.) Tolubalsam 7 Th, Schellack 2 Th, Medicinische Seife 1 Th, Aether 20 Th, Weingeist (90 proc.) 65 Th. Die filtrirte Lösung bringt man mit Weingeist auf 100 Th. Zum Lackiren von Pillen bedient man sich einer geräumigen Schale mit möglichst flachem Boden und steiler Wandung.

Lozenges with Tolu Basis (Brit.) Die 500fache Menge des für eine Pastille verordneten Mittels (Alkaloide in 10,5 cem Wasser gelöst) wird mit Zuckerpulver 482 g Gummi arabicum plv 18,5 g gemischt mit Tolubalsamtinktur 10,5 cem, Gummischleim 85,5 cem, Wasser q s. Zur Masse angestossen und 500 Pastillen daraus geformt.

Pastilli Balsami tolutani. (Gall.) Tablettes de Baume de Tolu. — Tolubalsam 100 Th zieht man mit Wasser 200 Th 2 Stunden im Wasserbade aus und bringt die erkaltete und filtrirte Flüssigkeit mit Zucker 2000 Th, Traganth 5 Th in Pastillen von 1 g.

Pilulae balsamicae Delicieux. Natrumbikarbonat 10 g, Tolubalsam 5 g, Eisenoxyd, Lärchenterpentin je 2,5 g. Man formt 100 Pillen. Täglich dreimal 8 Pillen. **Pilulae balsamicae Chabrely**. Tolubalsam 10 g, Storax 7,5 g, Magnesiumkarbonat q s zu 50 Pillen.

Hill'scher Honigbalsam ist ein weingestiger Auszug von Tolubalsam, Storax, Opium und Honig.

Keuchhustensirup, de Almeida's. Kreosot 0,25, Sulfonyl 0,2, Sirup tolutanus 150,0.

Lungenleiden-Mittel aus Nordamerika besteht aus verdünnter Tolubalsamtinktur.

Tolu Chewing Gum enthält Tolubalsam, Burgunderharz, Wachs und Paraffin.

Oleum Balsami Tolutani. Tolubalsamöl. Das durch Wasserdampfdestillation aus Tolubalsam in einer Ausbeute von 1,5–3,0 Proc. gewonnene Öl ist eine höchst angenehme hyacinthenartig riechende Flüssigkeit vom spec. Gew. 0,945 bis 1,1. Es enthält ein nach Elemi riechendes Terpen (Tolen), $C_{10}H_{16}$, sowie sauerstoffhaltige Antheile, vermuthlich Ester der Zimmtsäure und Benzoesäure sowie des Benzylalkohols. Tolubalsamöl wird in der Parfümerie gebraucht.

Baptisia.

Gattung der Papilionaceae—Podalyriace.

Baptisia tinctoria R Br Wild Indigo Heimsch in Nordamerika Die Wurzel wird als Adstringens und gegen Fieber verwendet, in starkerer Dosis bewirkt sie Erbrechen und Diarrhöe

Bestandtheile. 2 Glykoside, von denen das genauer bekannte Baptisin $C_{26}H_{32}O_{14}$, $9H_2O$ bei $240^\circ C$ schmilzt und Rhamnose $C_6H_{12}O_6$ und Baptigenin $C_{14}H_{18}O_8$ liefert, ferner einen giftigen Stoff Baptitoxin, der mit dem Cytisin identisch ist

Ein im Handel befindliches Baptisin ist nicht dieses, sondern Pseudobaptisin $C_{22}H_{30}O_{14}$, $7\frac{1}{2}H_2O$ Schmelzpunkt $247-248^\circ$

Mit dem Namen Baptisin bezeichnet man ferner ein durch einfache Extraktion gewonnenes Harz, das zu 10 Proc in der Wurzel vorhanden ist

Die ganze Pflanze Baptisia tinctoria dient zum Blaufärben, die jungen Sprosse werden wie Spargel gegessen

Baryum.

I † **Baryum oxydatum Baryumoxyd.** Baryta usta. Baryta caustica sicca. Aetzbaryt Teria ponderosa BaO. Mol. Gew. = 153.

Entsteht durch Verbrennen von metallischem Baryum an der Luft — Am einfachsten stellt man es dar, indem man in einer Retorte aus Porcellan oder in einem heissen Tiegel Baryumnitrat heftig erhitzt — Grauweiße, poröse, zerreibliche Masse, spec Gew $4,0-5,45$ Verbindet sich mit Wasser unter Entwicklung hoher Hitze zu Baryumhydroxyd

II † **Baryum hydroxydatum Baryta hydrica. Baryumhydroxyd. Aetzbaryt.** Ba(OH)₂. Mol. Gew. = 171.

Feuchtet man Baryumoxyd mit Wasser an, so verwandelt es sich unter Entwicklung hoher Hitze, die bis zum Glühen und Schmelzen des gebildeten Baryumhydroxydes sich steigern kann, in Baryumhydroxyd Ba(OH)₂ Weisses Pulver oder geschmolzene weisse Masse von krystallinischem Gefüge, welche bei Glühhitze zu einem Oele schmilzt Spec Gew. = 4,495. Es verliert in der Glühhitze kein Wasser, es sei denn, dass es gleichzeitig Kohlensäure aufnimmt

Beide soeben genannte Präparate sind im allgemeinen nicht Gegenstand des Handels

III † **Baryum hydroxydatum crystallisatum Baryta hydrica crystallisata. Krystallisiertes Baryumhydroxyd. Krystallisirter Aetzbaryt.** Ba(OH)₂ + 8H₂O. Mol. Gew. = 315. Ist diejenige Substanz, welche in der Praxis schlechthin als „Aetzbaryt“ oder „Barythydiat“ bezeichnet wird

Zur Darstellung bringt man Baryumoxyd mit Wasser zusammen und krystallisiert das entstandene Baryumhydroxyd aus siedendem Wasser um Oder man löst 80 Th Natriumhydroxyd in 500 Th Wasser, erhitzt zum Sieden und trägt unter Umrühren 244 Th zerriebenes Baryumchlorid (BaCl₂ + 2H₂O) ein Aus der geklärten Flüssigkeit scheidet sich das Baryumhydroxyd beim langsamen Erkalten in Krystallen aus

Große wasserhelle, tetragonale Tafeln und Prismen, welche gegen $80^\circ C$ schmelzen In trockener Luft geben sie etwa 40 Proc Krystallwasser (= 7 Mol H₂O) ab unter Uebergehen in das wasserärmere Salz Ba(OH)₂ + H₂O Das letzte (8) Molekül Wasser verliert es erst bei Rothgluth unter Hinterlassung der Verbindung Ba(OH)₂, die auch bei heller Rothgluth noch nicht zerfällt — Löslich in 20 Th kaltem oder in 3 Th siedendem Wasser Die Lösung ist stärker alkalisch als eine äquivalente Lösung von Calciumhydroxyd.

Aufbewahrung Vorsichtig, vor Kohlensäure geschützt

† Baryum hydroxydatum crystall pro analysi natriumfrei Zur Bestimmung der Alkalien bedarf man eines von Natriumverbindungen völlig freien Barythydrates. Man gewinnt dieses, indem man das reinste Präparat des Handels so oft aus siedendem Wasser umkrystallisiert (5–6 mal), bis die Lösung von 1 g des Salzes, nach dem Ausfällen allen Baryums durch einen Ueberschuss von Schwefelsäure, beim Verdampfen keinen glühbeständigen Rückstand mehr hinterlässt. Ueber die massanalytische Prüfung s. S. 166 u. 167.

Aqua Barytae Barytwasser. Reagens der chemischen Analyse, besonders zur Abcheidung der Magnesia gebraucht und zum Nachweis bez. zur Bestimmung der Kohlen-säure, ist eine klare Auflösung von 1 Th. kryst. Barythydrat in 30 Th. Wasser.

IV † Baryum hyperoxydatum Baryumhyperoxyd. Baryumsuperoxyd Baryi Dioxydum (U. St.) BaO_2 . Mol. Gew. = 169. Wird technisch dargestellt, indem man über pulveriges Baryumoxyd, welches auf dunkles Rothgluth erhitzt ist, kohlen-säurefreien Sauerstoff leitet.

Weisse oder grauweisse pulverige Massen. Zerfällt bei höherer Temperatur in Baryumoxyd und in Sauerstoff, verbindet sich mit Wasser zu dem krystallisirenden Baryum-superoxydhydrat ($\text{BaO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$). Dient zur technischen Darstellung von Sauerstoff (BOUSSINGAULT) und von Wasserstoffsuperoxyd.

Gehaltsbestimmung des technischen Präparates. Löst man 2,11 g Baryum-superoxyd in 25 Proc. Phosphorsäure (welche auf 0°C abgekühlt ist) zu 25 ccm auf, so sollen 5 ccm dieser Lösung (entsprechend 0,422 g Substanz) nicht weniger als 40 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal Kaliumpermanganat-Lösung (0,316 g KMnO_4 in 1 l. enthaltend) zur schwachen Rothfärbung erfordern, entsprechend 80 Proc. BaO_2 (U. St.). Ein völlig reines Präparat würde unter den gleichen Verhältnissen 50 ccm verbrauchen.

V † Baryum hyperoxydatum hydratum seu crystallisatum Baryum-superoxydhydrat. $\text{BaO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 318. In kalte wässrige Salzsäure von 2 Proc. HCl trägt man unter Umrühren feingepulvertes technisches Baryumsuperoxyd, welches mit Wasser zu einem Brei angerührt ist, so lange ein, bis die Flüssigkeit eben noch sauer reagirt. Man macht alsdann mit verdünntem Barytwasser schwach alkalisch, filtrirt von ausgeschiedenem Eisenhydroxyd + Thonerdehydrat ab und versetzt das Filtrat (welches Wasserstoffsuperoxyd enthält) mit überschüssigem Barytwasser. Man hört mit diesem Zusatz auf, wenn eine abfiltrirte Probe nach dem Ansäuern mit verdünnter Schwefelsäure und nach Zusatz von etwas Kaliumdichromat beim Schütteln mit Aether diesen nicht mehr blau färbt. Die ausgeschiedenen Krystalle werden gesammelt, durch eiskaltes Wasser gewaschen und durch Pressen zwischen Filtrirpapier getrocknet.

Hexagonale, perlglänzende Schuppen, Säulen oder Tafeln, oder flimmernde Blättchen, die in kaltem Wasser fast unlöslich sind, von siedendem Wasser in Baryumhydroxyd + Sauerstoff zersetzt werden. Man kann die Verbindung im feuchten Zustande (mit Wasser zum Brei angerührt) in verschlossenen Gefässen ohne Zersetzung aufbewahren und benutzt sie zur Darstellung von Wasserstoffsuperoxyd. Trocknet man sie und erhitzt den Rückstand auf 130°C , so hinterbleibt reines Baryumsuperoxyd BaO_2 , als weisses, der Magnesia ähnliches Pulver.

Erkennung und Bestimmung. Man erkennt die Baryumverbindungen an folgenden Reaktionen:

- 1) Die flüchtigen Baryumverbindungen (einschliesslich Baryumsulfat) färben die nicht leuchtende Flamme gelbgrün. Man befeuchtet die Probe zweckmässig mit Salzsäure, die Flammenfärbung kommt besonders in den heissesten Theilen der Flamme zu Stande und hält geraume Zeit an.
- 2) Kali- und Natronlauge fällen nur aus concentrirter Lösung weisses Baryumhydroxyd. Kohlensäurefreies Ammoniak erzeugt überhaupt keine Fällung.
- 3) Neutrales Kaliumchromat erzeugt einen gelben Niederschlag von Baryumchromat BaCrO_4 , um anwesende Mineralsäuren zu binden, empfiehlt sich der Zusatz von Natriumacetat oder Ammoniumacetat.
- 4) Phosphate der Alkalien erzeugen in neutralen Lösungen weisse Niederschläge von Baryumphosphaten, welche in Salzsäure, auch in Salpetersäure löslich sind.
- 5) Siliciumfluorwasserstoffsäure fällt amorphes, gallertartiges Baryumsilicofluorid SiF_6Ba , erst in 4000 Th. Wasser löslich, leichter löslich in Salzsäure und in Salpetersäure, unlöslich in Alkohol.
- 6) Schwefelsäure, Sulfate (sogar die Lösungen von Calciumsulfat und von Strontiumsulfat) geben weissen Niederschlag von Baryumsulfat, so gut wie unlöslich in verdünnten Säuren und verdünnten Alkalien, löslich in etwa 400000 Th. Wasser.

Die Bestimmung erfolgt a) als Baryumsulfat. Man säuert die Baryumsalzlösung mit einigen Tropfen Salzsäure an, erhitzt sie zum Sieden und fällt durch tropfenweisen Zusatz verdünnter Schwefelsäure, bis ein Ueberschuss von letzterer vorhanden ist. Im übrigen verfährt man genau wie bei der Bestimmung der Schwefelsäure $\text{BaSO}_4 \times 0,6566 = \text{BaO}$ $\text{BaSO}_4 \times 0,567982 = \text{Ba}$.

b) Weniger häufig erfolgt die Bestimmung als Baryumkarbonat. Man fällt die Baryumsalzlösung in siedender Flüssigkeit mit Natriumkarbonat, wäscht den Niederschlag mit Wasser aus, trocknet ihn durch schwaches Glühen, befeuchtet mit Ammoniumkarbonat, erhitzt nochmals gelinde und wägt.

Toxikologisches. Alle in Wasser bez. in verdünnten Säuren löslichen Baryumverbindungen sind giftig. Symptome der Vergiftung sind Uebelkeit, Erbrechen, Angst, Kohlschmerzen, Diarrhoen, Kälte, Blässe. Gegenmittel sind Magenpumpe, Brechmittel, Magnesiumsulfat, Natriumsulfat. Als toxische Gabe sind für einen Erwachsenen etwa 15 g Baryumchlorid oder Baryumnitrat anzusehen.

Bary salia.

Bei der Darstellung der Baryumsalze geht man a) entweder vom Witherit (natürlichem Baryumkarbonat) aus, indem man diesen in den entsprechenden Säuren auflöst, oder b) man bedient sich als Ausgangsmaterial des Schwerspathes. Dieser wird durch Glühen mit Kohle oder einem kohlenstoffhaltigen Material, wie Theer, Starke etc. in Baryumsulfid verwandelt und dieses nach verschiedenen Verfahren in die entsprechenden Salze übergeführt. c) Gewisse unlösliche Salze werden auch durch doppelte Umsetzung löslicher Baryumsalze erhalten. d) Kleinere Mengen von Baryumsalzen können mit Vortheil im pharmaceutischen Laboratorium auch unter Verwendung von reinem Baryumkarbonat gewonnen werden.

I † **Baryum aceticum** Baryumacetat. Barytacetat. Essigsäures Baryum. Essigsaurer Baryt. Acétate de Baryum. Acetate of Baryum. $\text{Ba}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 278.

Man verdünnt 400 Th. Essigsäure von 30 Proc. mit der gleichen Menge Wasser und trägt unter mässigem Erwärmen 197 Th. reines Baryumkarbonat ein. Die filtrirte Lösung wird mit Essigsäure nothigenfalls schwach angesäuert und durch Eindampfen zur Krystallisation gebracht.

Aus der heissen conc. Lösung scheidet sich das Salz obiger Zusammensetzung in vierseitigen Prismen ab, aus der bei 0° gesättigten Lösung erhält man monokline Prismen $\text{Ba}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + 8\text{H}_2\text{O}$. — Das obige Salz löst sich in etwa 1 Th. Wasser, auch in etwa 100 Th. Alkohol. Reagens zum Nachweis bez. zur Bestimmung der Chromsäure, in der Kattodruckerei zur Herstellung der Thonerde-Beize.

II † **Baryum bromatum** Baryumbromid. Bromwasserstoffsäures Baryum. Brombaryum. Bromure de Baryum (Gall). Bromide of Barium. $\text{BaBr}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 333.

Man neutralisirt eine Mischung von 100 Th. Wasser und 200 Th. Bromwasserstoffsäure von 25 Proc. HBr mit 60 Th. reinem Baryumkarbonat und bringt die filtrirte Lösung durch Eindampfen zur Krystallisation.

Farblose, rhombische Tafeln, unangenehm bitter und herb schmeckend, luftbeständig, in Wasser und Alkohol löslich. Wird zur Darstellung der Bromwasserstoffsäure benutzt (s. S. 52).

III † **Baryum bromicum** Baryumbromat. Bromsaures Baryum. Bromate de Baryum. Bromate of Barium. $\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 411.

Man löst 1 Th. krystall. Barythydrat ($\text{Ba}(\text{OH})_2 + 8\text{H}_2\text{O}$) in 30 Th. Wasser und fügt zur warmen Lösung allmählich 3 Th. Brom hinzu. Man erhitzt einige Zeit zum Sieden. Beim Erkalten scheidet sich das obige Salz aus, welches durch Umkrystallisiren gereinigt wird.

Kleine, glänzende, monokline Krystalle, löslich in 130 Th kaltem oder in 25 Th. siedendem Wasser. Sind mit gleicher Vorsicht zu behandeln wie Kaliumchlorat, d. i. chlor-saures Kalium.

IV † Baryum carbonicum Baryumkarbonat Kohlen-saures Baryum
Barytkarbonat Carbonate de Baryum. Carbonate of Barium. BaCO_3 . Mol.
Gew. = 197.

Man füllt eine Lösung von 100 Th Baryumchlorid in 1000 Th Wasser mit einer Lösung von 120 Th krystall Natriumkarbonat in 1000 Th Wasser. Durch Erwärmen der Fällungsflüssigkeit kann der Niederschlag dichter erhalten werden. Man wascht den Niederschlag nach dem Absetzen aus und trocknet ihn.

Weisses, specifisch schweres, geruch- und geschmackloses Pulver, in Wasser kaum, aber doch so weit löslich, dass es feuchtes rothes Lackmuspapier blaut. Löslich in verdünnten Säuren. Ist bei Rothgluth beständig, d. h. es spaltet Kohlensäure nicht ab. — Die Lösung in Salpetersäure soll 1) durch Silbernitrat nicht getrübt werden. 2) Nach dem Ausfällen des Baryums durch Schwefelsäure soll das Filtrat nach Zusatz von Ammoniak durch Ammoniumoxalat nicht getrübt werden (Kalk). 3) Die vom Baryum befreite Flüssigkeit darf beim Eindampfen keinen glühbeständigen Rückstand hinterlassen (Magnesia, Alkalien).

Baryum carbonicum pro analysi Das in der quantitativen Analyse gebrauchte Baryumkarbonat muss gelegentlich frei von Alkalien sein. Man stellt ein solches Präparat dar, indem man eine Lösung von 1 Th alkalifreiem Baryumchlorid in 80 Th Wasser mit einer Lösung von 2 Th Ammoniumkarbonat und 5 Th Ammoniak in 80 Th Wasser fällt, den Niederschlag auswascht und trocknet.

Baryumkarbonat dient als Reagens in der Analyse, ferner als Ausgangsmaterial zur Darstellung von Baryumsalzen.

Baryum carbonicum nativum Witherites Witherit. Das natürlich vorkommende Baryumkarbonat. Weisse bis graue, derbe Stücke von blättrigem bez. stahlartigem Gefüge, spec. Gew. = 4,2–4,3 oder ein weisses bis graues Pulver.

Pasta Barytae venenosa Baryt Pasta als Rattengift. 100 Th Baryumkarbonat, 10 Th Ultramarin, 30 Th Weizenmehl, 30 Th Zucker, 10 Th Sternanuspulver werden mit 20 Th indischem Sirup und der erforderlichen Menge Glycerin zu einem Teige angestossen, aus welchem man haselnussgrosse Kugeln formt, die in die Löcher der Ratten gelegt werden. Empfiehlt sich zum Vergiften der Ratten besonders in Viehställen.

V † Baryum chloratum (Ergänz.) Baryta chlorata oder muriatica Baryumchlorid. Chlorbaryum Chlorure de Baryum (Gall.) Chloride of Barium Terra ponderosa salita. $\text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 244

Darstellung 1) Kleinere Mengen des reinen Salzes erhält man durch Auflösen von 100 Th reinem Baryumkarbonat in 150 Th reiner Salzsäure von 25 Proc. Man verdünnt die Lösung mit dem gleichen Volumen Wasser, filtrirt und bringt sie durch Eindampfen zur Krystallisation. 2) Grössere Mengen gewinnt man aus Witherit. Man fügt zu roher oder reiner Salzsäure so viel gepulverten Witherit, dass die Säure vollständig abgestumpft ist, alsdann sättigt man die Flüssigkeit mit gewaschenem Chlorgas, lässt einen Tag stehen, fällt das Eisen durch mehrtägiges Maceriren (unter öfterem Umschütteln) mit Baryumkarbonat, filtrirt, säuert die Lösung schwach mit Salzsäure an und dampft zur Krystallisation ein.

Eigenschaften Farb- und geruchlos, wasserhelle, luftbeständig, rhombische Tafeln mit abgestumpften Ecken oder glänzende Schuppen von unangenehm bitterem, scharfsalzigem Geschmack. Löslich in 2,5 Th kaltem oder 1,5 Th heissem Wasser, fast unlöslich in Weingeist (Unterschied von Calcium- und Strontiumchlorid). Schwerlöslich auch in Salzsäure, die keine wässrige Lösung wird daher durch Salzsäure gefällt. Spec. Gew. bei 15° C = 3,05. Das Salz wird bei 120° C wasserfrei und schmilzt alsdann bei 920° C. Die specifischen Gewichte der wässrigen Lösungen von Baryumchlorid sind nach Schiffs bei 21,5° C

Proc $\text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	1	3	5	8	10	12	15	18	20
Spec Gew	1,0773	1,0222	1,0374	1,061	1,0776	1,0947	1,1211	1,1488	1,1688

Prüfung 1) Die wässrige Lösung 1 10 sei neutral 2) Sie werde weder durch Schwefelwasserstoff (Metalle), noch nach dem Ansäuern mit Salzsäure, durch Kaliumferrocyanid verändert 3) Nach Abscheidung des Baryums mittels verdünnter Schwefelsäure hinterlasse das Filtrat keinen glühbeständigen Rückstand (s Barythydrat S 459) 4) Wird das gepulverte Salz mit Weingeist geschüttelt, so darf das Filtrat weder beim Entzünden mit rother Flamme brennen, noch beim Abdampfen einen zerfließlichen Rückstand hinterlassen (Calcium und Strontiumchlorid) Vorsichtig aufzubewahren

Anwendung Innerlich früher bei Syphilis, Skrophulosis zu 0,02—0,1 g Höchstgaben 0,2 g *pro dosi*, 0,6 g *pro die* (Erganzb) Aeusserlich zu Augentropfwässern 0,05—0,2 10,0 und als Verbandwasser bei Geschwüren Technisch zur Darstellung von Baryumpreparaten und als Antikesselstein-Mittel, in der Analyse als Reagens

Baryum chloratum alkalfrei *pro analysi* Ein solches Präparat wird zur Bestimmung der Alkalien gebraucht Man stellt es dar, indem man eine 10proc Lösung des reinen krystallinerten Salzes mit dem gleichen Volumen 25proc. Salzsäure vermischt, den ausfallenden Niederschlag absaugt und aus Wasser umkrystallisirt

VI † Baryum chloricum Baryta chlorica Chlorsaures Baryum. Chlorsaurer Baryt. Baryumchlorat¹⁾ Chlorate de Baryum. Chlorate of Baryta. $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 322.

Darstellung. A. als Laboratoriumspräparat Man lost in einer Porcellanschale 3 Th Ammoniumsulfat sowie 5 Th Kaliumchlorat in 15 Th heissem Wasser und dampft diese Lösung unter beständigem Umrühren zur Konsistenz eines Breies ab Letzteren giebt man nach dem Erkalten in einen Kolben und zieht ihn mit der 4fachen Menge Alkohol (von 80 Proc) unter Erwärmen auf 50° C aus Man filtrirt und wäscht den aus Kaliumsulfat bestehenden Rückstand mit obigem Alkohol nach Von dem (Ammoniumchlorat enthaltenden) Filtrat wird der Alkohol durch Destillation entfernt Man erwärmt den Destillationsrückstand in einer Porcellanschale so lange mit gesättigtem Barytwasser, bis Ammoniak nicht mehr entweicht Dann lost man ihn in Wasser, fällt aus der Lösung den Ueberschuss von Barythydrat durch Einleiten von Kohlensäure, filtrirt und dampft zur Krystallisation ein B Technisch durch Umsetzen heiss gesättigter Lösungen von Calciumchlorat und Baryumchlorid

Farblose, durchsichtige, prismatische Krystalle, in 4 Th kaltem oder 1 Th siedendem Wasser löslich, beim Uebergiessen mit 25 proc Salzsäure reichlich Chlor entwickelnd Die Lösung in 100 Th destillirtem Wasser werde durch Silbernitrat nur schwach getrübt Verwendung findet das Salz in der Pyrotechnik, ferner bei der Darstellung der Chlorsäure, s Chlorum

Aufbewahrung. Vorsichtig Die Handhabung des Baryumchlorates erfordert die nämliche Vorsicht wie diejenige des Kaliumchlorates (chlorsauren Kaliums)

VII † Baryum chromatum. Baryumchromat. Chromsaures Baryum Chromsaurer Baryt Chromate de Baryum. Chromate of Barium. BaCrO_4 . Mol. Gew. = 253.

Zur Darstellung fällt man eine Lösung von 100 Th Baryumchlorid in 1 Liter Wasser mit einer Lösung von 80 Th neutralem Kaliumchromat (K_2CrO_4) in 1 Liter Wasser, wäscht den Niederschlag aus und trocknet ihn Citronegelbes Pulver, unlöslich in Wasser und in Essigsäure Gelöst, bez zersetzt wird es durch Salzsäure, Schwefelsäure, Salpetersäure Findet Verwendung als gelbe Malerfarbe unter dem Namen Gelbes Ultramarin, Gelbin, Barytgelb, Janna de Steinhühl

¹⁾ Man beachte die Abweichung der chemischen von der pharmaceutischen Nomenclatur

VIII † Baryum hypophosphorosum *Baryta subphosphorosa*. Baryum hypophosphit. Unterphosphorigsaures Baryum Hypophosphite de Baryum Hypophosphite of Baryta. $\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$. Mol Gew = 285

100 Th krystall Barythydrat werden in 1300 Th destillirtem Wasser geldet und unter Zusatz von 12,5 Th granulirtem Phosphor so lange an einem warmen Orte (etwa 1 Woche) gestellt, bis die Gasentwicklung beendet ist. Man filtrirt und wäscht den Rückstand mit Wasser nach. Aus der Lösung wird der Ueberschuss von Barythydrat durch Einleiten von Kohlensäure entfernt, bis letztere keine Trübung mehr erzeugt. Dann filtrirt man ab, engt das Filtrat auf 400 cem ein und überlässt es an einem warmen Orte der Krystallisation, wobei man ein Verwittern der Krystalle zu vermeiden hat.

Farblose, prismatische Krystalle, leicht in Wasser, auch in verdünntem Weingeist löslich. Vorsichtig aufzubewahren.

Therapeutisch ist es zu 0,03–0,1 g drei- bis fünfmal täglich in Lösungen wie das entsprechende Calciumsalz verwendet worden. Höchstgaben *pro dosi* 0,15 g, *pro die* 1,5 g.

IX † Baryum iodatum *Baryumjodid*. Jodbaryum. Jodide de Baryum. Jodide of Baryta. BaJ_2 . Mol Gew = 391.

Zu 80 Th Baryumsulfat, die in 120 Th lauwarmem destillirtem Wasser vertheilt sind, fugt man allmählich in kleinen Antheilen soviel (circa 35 Th) zerriebenes Jod hinzu, als von diesem in Lösung geht. Man setzt nun allmählich 27 Th Baryumkarbonat hinzu und erwärmt unter Umrühren im Wasserbade bis zur Austreibung der Kohlensäure. Färbt sich die Flüssigkeit gelb, so entfarbt man sie durch Zufügung kleiner Mengen von Baryumsulfat. Man lässt in geschlossener Flasche absetzen, filtrirt schnell und dampft im Vacuum zur Trockne. Ausbeute 58 Th.

Kleine Mengen kann man zweckmässig auch durch Auflösen von reinem Baryumkarbonat in Jodwasserstoffsäure darstellen. 10 Th Baryumkarbonat erfordern 180 Th Jodwasserstoffsäure von 10 Proc. JH.

Frisch dargestellt ein farbloses, in der Regel aber ein gelblich-weißes, hygroscopisches Salzpulver. Leicht löslich in Wasser, auch in verdünntem Weingeist, von ekelhaftem Geschmack. An der Luft und durch die Einwirkung des Lichtes wird es unter Abscheidung von Jod zersetzt.

Früher in Gaben von 0,005–0,01 dreimal täglich innerlich bei Scrophulosis angewendet. Aeusserlich in Salben von 0,2–0,5 auf 25,0 Fett ebenfalls bei Scrophulosis. Höchstgaben *pro dosi* 0,015, *pro die* 0,05 g.

X † Baryum nitricum (Ergänz.) *Baryumnitrat* Barytnitrat Salpetersaurer Baryt Azotate de Baryte. Nitrate of Baryta $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$. Mol Gew. = 261. Das technische Salz wird durch Einwirkung von Salpetersäure auf einen Ueberschuss von Witherit dargestellt.

Kleinere Mengen des reinen Baryumnitrates erhält man durch Auflösen von 100 Th. reinem Baryumkarbonat in 256 Th Salpetersäure (von 25 Proc.), Verdünnen mit 750 Th. Wasser und Eindampfen der Lösung zur Krystallisation.

Farblose, harte, oktaedrische Krystalle, an der Luft unveränderlich, löslich in 12,5 Th. Wasser von 15° C, oder in 2,8 Th. siedendem Wasser, unlöslich in Alkohol. Verpufft auf glühender Kohle mit blaugrüner Flamme. Geht beim starken Glühen in Baryumoxyd BaO über. Die wässrige Lösung sei neutral und werde durch Silbernitrat nicht verändert (Chlor). Die weitere Prüfung auf Reinheit geschehe wie unter Baryum chloratum angegeben. Vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung als Reagens in der chemischen Analyse und in der Feuerwerkerei zu grünen Flammensätzen.

Beim Zusammenreiben bez. Zusammenschmelzen dieses Salzes mit leicht oxydirbaren bez. leicht entzündlichen Substanzen ist gleiche Vorsicht geboten wie beim Kal-Salpeter, bez. beim Kaliumchlorat.

Grüne Flammensätze. Feuerwerkssätze für grüne Flammen 1) Barytnitrat und Milchsücker, von jedem 10 Th, Kaliumchlorat 20 Th. Jede Substanz wird fein gepulvert und die Mischung der beiden ersten mit dem Kaliumchlorat mit Hilfe einer Federfahne bewerkstelligt. Vergleiche wegen der dabei nothigen Vorsicht unter Kaliumchlorium — 2) Barytnitrat 20 Th, Kaliumchlorat 18 Th und gewaschene Schwefelblumen 10 Th. Die Mischung erfordert alle Vorsicht. Sie geschieht wie sub 1 angegeben. Der Schwefel muss ein völlig trockenes Pulver sein, also in Form der gewaschenen Schwefelblumen genommen werden — 3) Barytnitrat 60 Th, Kaliumchlorat 10 Th, gepulverter Schellack 20 Th. Mischung wie sub 1 — 4) Barytnitrat 80 Th, gewaschene Schwefelblumen 6 Th, rohes Schwefelantimon 2 Th, Kohle 1 Th, Kaliumchlorat 40 Th. Mischung wie sub 1 — 5) Barytnitrat 50 Th und Kaliumchlorat 25 Th. Nachdem beide gemischt sind, wird ein Gemisch aus gewaschenen Schwefelblumen 10 Th, Holzkohle 1,25 Th zugefügt.

Enthaarungsmittel nach O. HELLER. Baryum sulfuratum technicum pulv. 1,0 Calcium carbonicum praecipitatum 5,0 werden mit Wasser zu einem Brei angerührt.

XI † Baryum sulfurosum Baryumsulfid. Schwefligsaures Baryum. Schwefligsaurer Baryt. BaSO_2 . Mol. Gew. = 217.

100 Th reines Baryumkarbonat werden mit 300 Th Wasser feingerieben. In die Mischung leitet man unter öfterem Umrühren Schwefligsauregas bis zur Sättigung. Der weisse Bodensatz wird auf einem Filter gesammelt, und auf flachen Porcellantellern möglichst rasch bei 25–30° C getrocknet, hierauf sogleich in gut zu verschliessende Glasgefässe gebracht.

Weisses, krystallinisches, in Wasser schwer lösliches, in Weingeist unlösliches Pulver. Findet Verwendung in der Analyse, zur Darstellung des Baryumjodids und in der Papierfabrikation. Vorsichtig aufzubewahren.

XII Baryum sulfuricum Baryumsulfat. Schwefelsaurer Baryt. Sulfate de Baryum. BaSO_4 . Mol. Gew. = 233. Diese Verbindung kommt im Handel in vier verschiedenen Formen vor.

1) *Spathum ponderosum, Barytes, Baryta sulfurica nativa*, Schwerespath, natürliches Barytsulfat, in schweren dichten, krystallinischen, weissen Massen oder in geschobenen versetzten Tafeln oder geraden rhombischen Prismen in verschiedenartiger Gruppung. Spec. Gew. 4,1–4,7. Der gemahlene Schwerespath dient als Material zur Darstellung verschiedener Barytsalze.

2) *Spathum ponderosum praeparatum, Baryta sulfurica nativa praeparata*, Schwerespathmehl, gemahlener Schwerespath, Barytin, auf besonderen Mühlen gemahlener Schwerespath, ein mehr oder weniger feines, sehr weisses Pulver. Trotz des niederen Kaufwerthes ist dasselbe mit Gipsmehl verfälscht angetroffen worden. Diese Verfälschung wird entdeckt, wenn man das Pulver mit dünner Ammoniumchloridlösung digerirt und das Filtrat mit Baryumchlorid auf Schwefelsäure prüft.

3) *Baryta sulfurica praecipitata (pura)*, präcipitirter Schwerespath, präcipitirtes Barytsulfat, Barytweiss, Permanentweiss, Blanc fixe wird theils als Nebenprodukt in chemischen Fabriken, theils aus Witherit und Schwefelsäure gewonnen. Das Barytweiss bildet entweder sehr weisse, leicht zerbrechliche und zerreibliche Stucke oder ein sehr weisses Pulver. Es wird zur Verdünnung der Farben, zum Anstreichen und vielen anderen technischen Zwecken gebraucht.

4) *Präcipitirter Schwerespath in Teigform, Blanc fixe en pâte*, also der noch feuchte Baryumsulfatniederschlag. Er findet eine gleiche technische Verwendung wie der vorstehend erwähnte. Er bietet den Vortheil, ohne Vorbereitung mit den wässrigen Farben sich mischen zu lassen.

Baryumsulfat gilt im allgemeinen wegen seiner Unlöslichkeit nicht für giftig. Wesentlich anders würde der dauernde Genuss von Baryumsulfat zu beurtheilen sein. Aus diesem Grunde wurde die Zuzusatzung dieser Verbindung zu Mehl etc. nicht blos als Verfälschung zu betrachten, es wurde u. U. auch gesundheitsschädliche Wirkung des Genusses solcher Nahrungsmittel sehr wohl möglich sein.

Als Material zu weissen Anstrichen eignet er sich allein nicht, weil er zu wenig Deckkraft hat. Dagegen dient er als Zusatz- bez. Verfälschungsmittel des Bleiweisses,

als Körper für Appreturen weisser baumwollener und leinener Zeuge, als Füllstoff für Papiermasse, als Zusatz für Feuerschutzstarke n dergl. m

Baryumsulfat ist fast unlöslich (1 400000) in Wasser, desgleichen in verdünnten Mineralsäuren und verdünnten Lösungen von Alkalikarbonaten. Etwas löslich in konz. Schwefelsäure, und in Lösungen der Acetate und Thiosulfate. Koncentrirte Lösungen der Carbonate des Kaliums und Natriums setzen sich mit Baryumsulfat erst in der Siedehitze und auch dann noch langsam um.

XIII. † Baryum sulfuratum Baryumsulfid. Schwefelbaryum. Baryta sulfurata. BaS. Mol. Gew. = 169. Das mit dem vorstehenden Namen bezeichnete Präparat ist ein technisches, ziemlich unreines Produkt.

Ein inniges Gemisch aus 100 Th gemahlenem Schwerspath, 17,5 Th Holzkohlenpulver und 25 Th gepulvertem Kolophon werden in einen geräumigen Tiegel eingetragen, der Tiegel mit einem Deckel versehen, dann bei allmählich und langsam gesteigerter Hitze bis zur hellen Rothgluth gebracht und darin 1½ Stunde erhalten. Die erkaltete Masse wird zu einem Pulver zerrieben und alsbald in dicht verkorkten Glasflaschen aufbewahrt — Oder man macht aus 100 Th gemahlenem Schwerspath, 25 Th Holzkohlenpulver und 15 Th Roggenmehl mit Wasser einen derben Teig, formt aus diesem daumdicke, 8—10 cm lange Stäbe, trocknet dieselben völlig aus und brennt sie in einem Windofen in der Weise, dass sie auf einer 15 cm hohen Schicht Holzkohlen ruhen, von einigen kleinen Kohlen durchschichtet und von Kohlen umgeben und bedeckt sind.

Gelbliches oder rothliches, oder (infolge beigemischter Kohle) graues Pulver, specifisch schwer, in Wasser unter Uebergang in Baryumhydroxyd und Baryumsulfhydrat löslich $2\text{BaS} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Ba}(\text{SH})_2$. Beim Glühen an der Luft geht es in Baryumsulfat über, mit Säure entwickelt es Schwefelwasserstoff.

Dient zur Darstellung von Baryumhydroxyd, ferner zur Entwicklung arsenfreien Schwefelwasserstoffs und als Depilatorium.

XIV. † Baryum sulphydratum Baryumsulfhydrat. Schwefelwasserstoff-Schwefelbaryum. Ba(SH)₂. Mol. Gew. = 203. Die wässrige Lösung wird erhalten durch Einleiten von Schwefelwasserstoff in Barytwasser bis zur Sättigung.

Bologneser Leuchtstein. Bononischer Leuchtstein. Wird durch Glühen einer innigen Mischung von 5 Th gefälltem Baryumsulfat mit 1 Th Holzkohle unter Luftabschluss erhalten. Besteht aus einem Gemenge von Baryumsulfid mit Baryumsulfat und hat die Eigenschaft, nach Belichtung durch die Sonne oder Magnesiumlicht im Dunkeln zu leuchten.

Bebeerinum.¹⁾

Bebeerin. Bebirin. Bihirin. Pelosin (Buxin). C₁₈H₂₁NO₃. Mol. Gew. = 299. Aus der Rinde des Bebeerubannes [*Nectandra Rodiaei* Schomb.²⁾], wurde ein als Bebeerin (Bebirin, Bihirin, Nectandrin) bezeichnetes Alkaloid C₁₈H₂₁NO₃ isolirt, welches nach M. SCHOLTZ identisch ist mit dem aus der amerikanischen Gries- oder Pareirawurzel, von *Chondodendron tomentosum* R. et P. [*Betryopsis platyphylla* Meis.], von WIGGERS abgeschiedenen Pelosin. Ob das Bebeerin ausserdem noch identisch ist mit dem aus *Buxus sempervirens* L. abgeschiedenen Buxin, erscheint nach M. SCHOLTZ unwahrscheinlich.

Darstellung. Die Bebeeru-Rinde wird mit schwefelsaurehaltigem Wasser ausgekocht. Aus dem durch Eindampfen auf dem Wasserbade concentrirten Auszuge fällt Ammoniak ein Gemisch von Basen. Der Niederschlag wird in verdünnter Schwefelsäure gelöst, die Lösung mit Thierkohle behandelt und wiederum mit Ammoniak gefällt. Dem

¹⁾ Nicht zu verwechseln mit Berberin!

trockenen Basengemisch entzieht alsdann Aether das Bebeerin, während eine zweite Base (Spirin) ungelöst zurückbleibt

Es muss indessen darauf aufmerksam gemacht werden, dass die gegenwärtig als Bebeerin im Handel befindlichen Präparate noch sehr unrein sind, da es überhaupt erst seit etwa $\frac{1}{2}$ Jahr bekannt ist, auf welchem Wege die Reindarstellung gelingt (SCHOLTZ, Archiv Pharm 1898 530)

Eigenschaften des Handelspräparates Amorphes brannes Pulver, leicht löslich in Aethylalkohol, Chloroform, Aceton, Benzol, Schwefelkohlenstoff, etwas schwieriger in Aether, von bitterem Geschmack. Löslich auch in Natronlauge, ferner in 6000 Th kaltem oder 1800 Th siedendem Wasser. Vereinigt sich mit Säuren zu amorphen Salzen (s aber unter Bebeerinum purum)

Anwendung Medicinisch wird nicht die freie Base, es werden vielmehr ihre Salze, insbesondere das schwefelsaure Salz und zwar als Ersatz des Chinins, als Tonicum und Febrifugum angewendet

Bebeerinum hydrochloricum, das Präparat des Handels. Bebeerinhydrochlorhydrat, salzsaures Bebeerin. Man neutralisirt das Bebeerin mit verdünnter Salzsäure, bringt diese Lösung durch Eindunsten bei 60° C zum Sirup und streicht diesen auf Glasplatten. Man trocknet bei 60—80° C und stößt alsdann das trockene Präparat in Lamellenform ab

Bräunliche, durchscheinende Lamellen oder ein bräunliches, etwas hygroskopisches Pulver, leicht löslich in Wasser und in Weingeist

Bebeerinum sulfuricum Bebeerinsulfat. Schwefelsaures Bebeerin. Das Präparat des Handels $[C_{21}H_{21}NO_4], H_2SO_4$ (?) Zur Darstellung löst man 10 Th Bebeerin des Handels in 80 Th Weingeist, neutralisirt diese Lösung mit verdünnter Schwefelsäure (ca 9,5 Th), dunstet sie im Wasserbade zum Sirup ein und bringt diesen durch Aufstreichen auf Glasplatten in Lamellenform. Braune, durchscheinende Lamellen oder ein bräunliches Pulver, leicht löslich in Wasser und in Weingeist

Angewendet wird namentlich das schwefelsaure Salz als Ersatz des Chinins und zwar als bitteres Tonicum zu 0,05—0,1—0,2 g mehrmals, als Febrifugum zu 0,2—0,5—1,0 g mehrmals täglich. Antitypische Eigenschaften besitzt das Bebeerin nicht

Bebeerinum purum Ist in zwei Formen und zwar im amorphen und krystallinartigen Zustande bekannt

1) **Amorphes** Wird dem käuflichen Bebeerin durch Extraktion mit Aether entzogen. Ferner hinterbleibt es als Rückstand, wenn man die Lösung des krystallinartigen Bebeerins in Aceton oder Chloroform verdunsten lässt. Farbloses, amorphes Pulver, Schmelzp 180° C. Löst man das amorphe Bebeerin in Methylalkohol, so scheidet es sich wieder als krystallisiertes Bebeerin (Schmelzp 214° C) ab

2) **Krystallisiertes** Löst man amorphes Bebeerin in Methylalkohol, so krystallisiert es sehr rasch aus. Man wascht die Krystalle mit Methylalkohol nach und trocknet sie bei 100° C. Glasglänzende, farblose Prismen, Schmelzp 214° C. Schwer löslich in Methylalkohol und Aethylalkohol. Leicht löslich in Aceton oder Chloroform. Beim Verdunsten dieser Lösungen hinterbleibt es in der amorphen Form vom Schmelzp 180° C

Durch Neutralisation des krystallinartigen Bebeerins mit verdünnter Salzsäure hat M. SCHOLTZ ein krystallisiertes salzsaures Salz in kleinen, bei 259—260° C schmelzenden Nadeln erhalten

Therapeutisch werden bis auf weiteres lediglich die amorphen Handelspräparate zu verwenden sein, da sich die Angaben über Wirkung, Dosirung etc nur auf diese beziehen, die reine Base ausserdem zur Zeit noch gar nicht im Handel ist

Belladonna.

† **Atropa Belladonna L.** Familie der Solanaceae — Solanaceae. Tollkirsche, Tollkraut, Tollwurz, Schlafbeere, Wolfsbeere, Teufelsbeere, Waldnachtschatten, Giftkriese — Belladone, Morelle furlense. — Dwalé, Deadly Nightshade. Heimisch durch Mittel- und Südeuropa bis Vorderasien (Persien). Zum arzneilichen Gebrauch viel kultivirt

Verwendung finden:

† 1) Die Blätter. *Folia Belladonnae* (Germ. Helv. Austr. Brit. U-St.). Herba *Belladonnae*. Herba *Solani furiosi*. Belladonnablätter. Tollkirschenblätter. Tollkraut. Feuilles de belladone ou de Morelle furieuse (Gall.). *Belladonna Leaves*. *Dwale Leaves*.

Beschreibung. Sie sind bis 20 cm lang, bis 10 cm breit, spitz elliptisch, kahl oder unterseits besonders an den Nerven spärlich behaart, Blattstiel kürzer wie die Hälfte der Spreite, diese allmählich in ihn verlaufend. Die Sekundärnerven gehen vom Primärnerven unter einem Winkel von durchschnittlich 60° ab.

Oberseits bräunlich grün, zuweilen auf beiden Seiten weisse Pünktchen erkennen lassend. Geschmack widerlich, schwach bitter.

Die Haare bestehen aus Drüsenhaaren mit 2—6 zelligem Stiel und einzelligem Köpfchen und solchen mit kurzem Stiel und 6 in 2 Reihen angeordneten Kopfzellen, Gefäßbündel bikollateral, Spaltöffnungen auf beiden Seiten. Im Mesophyll Zellen mit Krystall-

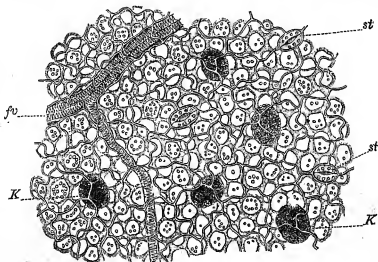


Fig. 115. Tangentialschnitt durch die Unterseite des Blattes von *Atropa Belladonna*. K Zellen mit Krystalland. st Spaltöffnungen. fv Gefäßbündel. (Voel.)

sand von Kalkoxalat, die angeblich auch fehlen können. Sie sind das am meisten charakteristische Gewebeelement, daneben kommen auch die Drüsenhaare und die beiderseitigen Spaltöffnungen in Betracht. Für die Untersuchung genügt es meist, Stückchen der Blätter oder das Pulver in Chloralhydratlösung (3 Chloralh.:2H₂O) durchsichtig zu machen. (Fig. 115.)

Bestandtheile. 0,3—0,4 Proc. Alkaloide und zwar vorzugsweise Hyoscyamin neben wenig Atropin, als Malate, ferner Asparagin. Asche der bei 100° C. getrockneten Blätter 14,5 Proc.

Zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes werden (nach KELLER) 25 g der gepulverten Blätter (Sieb 5 der Germ. und Helv.) in einer Arzneiflasche von 300 ccm Inhalt mit 100 g Aether und 25 g Chloroform gut durchgeschüttelt, 10 g Ammoniakflüssigkeit hinzugesetzt und während einer halben Stunde häufig umgeschüttelt. Dann setzt man 40—50 g Wasser hinzu und schüttelt von neuem um, wobei sich das Pulver zusammenballt, so dass man 100 g der Flüssigkeit ohne weiteres klar abgessen kann, oder sie, wenn trübe, durch einen Trichter mit Wattebüschchen gehen lässt. Die Flüssigkeit giebt man in einen Scheidetrichter und schüttelt so lange mit kleinen Mengen (25, 15, 10 etc.) 1 proc. Salzsäure aus, bis ein Tropfen der letzten Ausschüttelung mit MEYER'schem Reagens keine Trübung mehr giebt. Die wässrige Lösung wird von neuem in einen Scheidetrichter gegeben, mit Ammoniakflüssigkeit alkalisch gemacht und so lange mit Aetherchloroform (2 Aether, 8 Chloroform) ausgeschüttelt, bis einige Tropfen auf einem Uhrgläschen ver-

damstet, mit 1 proc Salzsaure aufgenommen, mit Mery'schem Reagens keine Trübung mehr geben. Die Flüssigkeit wird dann aus einem Erlenmeyerkölbchen abdestillirt, der Rückstand im Wasserbade bis zum konstanten Gewicht getrocknet und gewogen. Der Rückstand $\times 5$ = Alkaloidgehalt.

Zur Titration löst man die Alkaloide in 5–10 ccm saurefreiem, absolutem Alkohol, setzt Wasser bis zur beginnenden Trübung hinzu und titirt unter Benutzung von Haematoxylin als Indikator mit $\frac{1}{10}$ N Salzsäure 1 ccm derselben = 0,0289 g Alkaloid.

Als *Verwechslung* werden die Blätter von *Solanum nigrum* L. genannt, sie sind kleiner, eiförmig oder fast dreieckig, gestielt und kurz in den Stiel verschmalert, ganzrandig oder buchtig gezahnt, viel kleiner. Sie enthalten Einzelkristalle von Oxalat. Vergl. Bd. II, S. 612.

Einsammlung, Aufbewahrung. Zur Blüthezeit von der wilden Pflanze (Germ. Helv. Austr. Brit.) gesammelt, bei Lichtabschluss und höchstens 30°C Wärme rasch getrocknet, in gut verschlossenen Gefäßen vorsichtig und vor Licht geschützt (nach Austr. nicht über 1 Jahr) aufbewahrt. 6,5–7,5 Th. frische Blätter geben 1 Th. getrocknete. — Das Pulver bereitet man aus frischer, über Aetzkalk nachgetrockneter Waare (vgl. unten Tub. Aconiti). Verlust durch Eintrocknen und Verstauben 13–15 Proc.

Anwendung. finden die Blätter zu schmerzstillenden Breumschlägen, als Rauchmittel, ev. in Opiumtinktur getränkt, in Cigarettenform, zu Rancherungen, selten innerlich.

Grösste Einzelgabe nach Austr.	0,2 g	Germ.	0,2 g	Helvet.	0,1 g
Grösste Tagesgabe „ „	0,6 g	„	1,0 g	„	0,5 g

Der aus der ganzen frischen Pflanze gepresste Saft, aus dem Germ. das Extrakt bereiten lässt, hält sich mit $\frac{1}{2}$ Proc. Aether versetzt einige Zeit, sodass man ihn versenden kann.

† 2) Die Wurzel. *Radix Belladonnae* (Helv. Austr. Brit. Erg. U. St.) *Radix Solani floriosi*, *Belladonnawurzel*, *Tollkirschwurzel*, *Tollwurz*, *Racine de belladone* (Gall.) *Belladonna Root*.

Beschreibung. Meist der Länge nach gespaltene und dann nach aussen gebogene graue oder graubraune, wenig runzelige, im Innern weisse, mehlig, im Bruch ebene, stäubende Stücke. Bis 10 cm lang, 1–2 cm dick. Geschmack anfangs süsslich, dann bitter und etwas scharf. Auf dem Querschnitt beträgt die Rinde etwa $\frac{1}{4}$ des Durchmessers. Sie, sowie der Holzkörper, lassen mit Ausnahme der dem Cambium zunächst liegenden Partien der letzteren radiale Streifung nicht erkennen. Im Parenchym der Rinde und des Holzes Zellen von Oxalatsand wie in den Blättern, ferner einfache und aus wenigen zusammengesetzte Stärkekörner, die einen Durchmesser von 20 μ erreichen. Verholzte Elemente, wie Steinzellen und Bastfasern fehlen ausser den Gefässen und spärlichen Holzfasern. Zunächst dem Cambium zeigt das Holz breite Holz- und schmale Markstrahlen, weiter nach innen finden sich kleine Gefässgruppen, und das Centrum wird wieder von Holzgewebe eingenommen.

Bestandtheile. Hyoscyamin und Atropin wie in den Blättern etwa zu 0,6 bis 0,7 Proc. Im Juli, also von der blühenden Pflanze, gesammelte Wurzel, ebenso solche von wildwachsenden und nicht zu alten Pflanzen (2–4 Jahre alt) ist besonders alkaloidreich. Das Alkaloid hat seinen Sitz im Parenchym.

Zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes verfährt man, wie oben bei den Blättern angegeben, doch verwendet man nur 12 g der gepulverten Wurzel, 90 g Aether und 80 g Chloroform, giebt 10 g Ammoniak und später 15 g Wasser hinzu, giesst 100 g der Flüssigkeit (= 10 g Wurzel) ab und verfährt wie oben angegeben. Natürlich ist die Menge der schliesslich gefundenen Alkaloide mit 10 zu multipliciren.

Verwechslungen. Als solche werden genannt die Wurzeln von *Inula*, *Lappa*, *Althaea*, *Malva*, sie entbehren sämtlich der Zellen mit Oxalatsand.

Einsammlung. Die Wurzel wird von der 2–3jährigen, wildwachsenden (Helvet.) Pflanze zur Blüthe- und Fruchtzeit (nach Brit. im Herbst) gesammelt, von verdorbenen Theilen befreit und ohne Schälung sorgfältig getrocknet. Austr. und Helvet. schreiben jährliche Erneuerung vor, 8 Th. frische Wurzel = 3 Th. trockene.

Aufbewahrung und Pulverung wie bei Folia Belladonnae 100 Th trockene Wurzel geben etwa 90 Th grobes und 80–85 Th feines Pulver

Grösste Einzelgabe nach Austr 0,07 g nach Helvet 0,1 g
 „ Tagesgabe „ „ 0,3 g „ „ 0,5 g

Anwendung wie bei den Blättern

Hinsichtlich der pharmaceutischen Zubereitungen aus der Tollkirsche herrscht in den Arzneibüchern grosse Verschiedenheit Die Vorschriften liefern Erzeugnisse von sehr ungleicher Wirksamkeit (vergl Verzeichniss der Höchstgaben), und es ist deshalb bei Anfertigung ausländischer Verordnungen mit Extract oder Tinct Bellad Vorsicht geboten

† 3) Die Samen. Semen Belladonnae etc Semenecae de belladone (Gall)

Beschreibung. Die glänzend violettschwarzen, kirschgrossen, fadsusslich schmeckenden, zweifächrigen Beeren sind von dem bleibenden Kelch theilweise eingehüllt Sie enthalten zahlreiche Samen Diese sind 3 mm breit, nierenförmig, von den Seiten zusammengedrückt, graubraun, grubig punktiert Der im reichlichen Nährgewebe liegende Embryo ist stielrund, gebogen

Die Zellen der Epidermis der Samenschale sind an der Innenwand und den Seiten wänden stark verdickt, eine Form, die sich auch sonst bei den Solanaceen findet Immer hin ist, wenn es sich um den botanischen Nachweis einer Vergiftung mit Belladonnafrüchten handelt, auf diese Zellen zu achten

Bestandtheile und Anwendung wie bei der Wurzel und den Blättern

† Extractum Belladonnae Austr Extr Belladonn foliorum Tollkirschenblätter Extrakt Dickses Extrakt, wie Extr Aconiti radices Austr zu bereiten Ausbeute etwa 18 Proc Diet empfiehlt, nach Verdunsten des Weingeistes das störende Chlorophyll abzufiltriren

Brit 1) Extr Belladonn liquidum, Liquid Extract of Belladonna Gepulverte Belladonnawurzel (Nr 20) wird mittelst einer Mischung von 7 Raumth 90 proc Alkohol und 1 Raumth Wasser im Verdampfungsweg ausgezogen, mit dem Perkolat wird noch dreimal nach einander eine neue, gleiche Menge der Wurzel ebenso behandelt und der auf solche Weise angereicherte Auszug auf einen bestimmten Gehalt eingestellt 100 com desselben enthalten 0,75 g Alkaloide

2) Extr Belladonnae alcoholicum Alcoholic Extract of Belladonna Wird aus vorgem durch Eindampfen mit einer vorher zu bestimmenden Menge Milchsücker auf $\frac{1}{4}$ seines Gewichts hergestellt Enthält 1 Proc Alkaloide

3) Extr Belladonn viride Green Extract of Belladonna, ist das aus dem frischen Saft der Blätter und Zweige durch Eindampfen gewonnene dicke Extrakt

Germ Extr Belladonnae Belladonnaextrakt Frisches, blühendes Belladonnakraut 20 Th besprengt man mit Wasser 1 Th, zerstösst, presst aus, wiederholt dasselbe mit Wasser 8 Th, erwärmt die gemischten Flüssigkeiten auf 80° C, seiht durch, dampft auf 2 Th ein, fügt Weingeist 2 Th hinzu, lässt 24 Stunden unter beweislichem Schütteln stehen, seiht durch Den Rückstand zieht man mit verdünntem Weingeist 1 Th unter Erwärmen aus, vereinigt die klar abgeseigte Flüssigkeit mit der übrigen, filtrirt und dampft zu einem dicken Extrakte ein Dunkelbraun, in Wasser fast klar löslich Ausbeute 2–3 Proc

Gall 1) Extractum Atropae belladonnae Extrait de Belladone (avec le suc) Weiches Extrakt, wie Extractum Belladonnae viride zu bereiten

2) Extractum de radice Belladonnae Extrait de Belladone (Racine) Belladonnawurzel gr pulv 1000 g digerirt man 2 mal mit je 3000 g Weingeist (60 proc) einige Stunden, presst, filtrirt, destillirt den Weingeist ab, dampft ein, löst den Rückstand in 4 fachen kalten Wassers, filtrirt und bringt durch Eindampfen zur Pillenkonsistenz

Helv 1) Extr Belladonn duplex a sicco Trockenos Belladonnaextrakt — Extrait de belladone sec — Belladonnawurzel (V) 200 Th werden mit einer Mischung von Wasser und Weingeist ää im Perkolator erschöpft Die ersten 170 Th werden für sich aufgefangen, der auf 30 Th verdampfte Rest darin gelöst Aus diesen 200 Th stellt man, wie bei Extr Aconiti dmpl angegeben, trockenes Extrakt 100 Th dar

2) Extr Belladonn fluidum Belladonna-Fluidextrakt — Extrait fluide de belladone — Belladonnawurzel (V) 100 Th werden mit einer Mischung von Glycerin 10 Th, Wasser 15 Th, Weingeist 25 Th befeuchtet und durch Verdrängung mit einer Mischung von Weingeist und Wasser ää erschöpft Die ersten 85 Th fängt man für sich auf und löst darin den auf 15 Th eingedampften Rest Gesamtgewicht 100 Th

U-St 1) Extr Belladonn foliorum alcoholicum Alcoholic Extract of Belladonna Leaves — Belladonnablätterpulver (Nr 60) werden mit einer Mischung

von Alkohol 2 Raumth und Wasser 1 Raumth. durch Verdrängung erschöpft, der Auszug bei 50° C zur Pillenkorasistenz eingedampft

2) *Extractum Belladonnae radicum fluidum* Fluid Extract of Belladonna Root Aus Belladonnawurzelpulver (Nr 60) 1000 Th werden mittelst einer Mischung von Alkohol (91 proc) 800 cem und Wasser 200 cem durch Verdrängung (s. Extr. Aconiti fluid) 1000 cem Extrakt hergestellt

Extractum Belladonnae siccum Austr und Germ werden wie Extr. Aconiti siccum (S 155) dargestellt

Extractum Belladonnae solidum Diet, Belladonna-Dauereextrakt, bereitet man wie Extr. Uvae Ursi solidum (S 863)

	Höchste Einzelgabe	Höchste Tagesgabe
Extr. Bellad. folior. Austr	0,05 g	0,2 g
„ „ alcohol. Brit.	0,015–0,05 g	
„ „ varide „	0,015–0,05 „	
„ „ Germ	0,05 g	0,2 g
„ „ dupl. Helvet.	0,025 „	0,075 „
„ „ fluid. „	0,05 „	0,15 „

Aufbewahrung. Vorsichtig

† *Tinctura Belladonnae* (Brit, Helvet), Tinct. Belladonn. foliorum (Austr, U-St), Tinct. Belladonn. ex Herba recente (Ergänz.) — Tollkirschenblätter-tinktur, Tollkrautinktur — Teinture de belladone — Tincture of Belladonna Leaves

Austr Aus gepulverten Blättern wie Tinct. Aconiti Austr zu bereiten (S 155)
Brit Belladonnaflixdextrakt 60 cem, Alkohol (60 proc) q s zu 800 cem Nach dem Absetzen zu filtriren

Ergänz. Frisches, zerquetschtes Belladonnakraut 5 Th, Weingeist 6 Th
Gall 1) Teinture ou Alcoolé de feuille de Belladone Grobgepulverte Blätter 100 Th, Alkohol (60 proc) 500 Th

2) Alcoolature de feuille de Belladone Frische Belladonnablätter, Alkohol (90 proc) je 1000 g Nach 10 Tagen auspressen und filtriren — Auf gleiche Weise aus frischer Wurzel die Alcoolature de racine de Belladone

Helvet Aus Belladonnakraut (V) 10 Th und verdünntem Weingeist q s werden durch Verdrängung 100 Th Tinktur hergestellt Klar, braunlich-grün, mit 5 Th Wasser opalisirend

U-St Wie Helvet, doch im Verhältniss von 150 g Blätter zu 1000 cem Tinktur zu bereiten

	Austr	Brit.	Ergänz.	Helvet.
Grösste Einzelgabe	1,0 g	0,5–0,9 g	1,0 g	0,5 g
„ Tagesgabe	4,0 „		3,0 „	2,5 „

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt

Belladonnatinktur ist ein Hauptmittel der Homöopathie bei Fieber und entzündlichen Leiden aller Art, bei Rose, Zahnweh, u dergl. Ueber die Abgabe s. unter Aconitum S 156

Unguentum Belladonnae. Belladonnasalbe — Pomme de belladone

— Belladonna Ointment — Brit Flüssiges Belladonnaextrakt 40 cem werden auf 5 g eingedampft und mit Benzolfett 45 g gemischt — Ergänz. Aus Belladonnaextrakt 1 Th und Wachsöl 9 Th zur Abgabe frisch zu bereiten — Gall Belladonnaextrakt 4 Th, Wasser 2 Th, Schweinefett 24 Th — Helvet Belladonna-Flüxdextrakt 2 Th, Benzoinirtes Schweinefett 8 Th (Dieses Verhältniss gilt für alle Unguenta narcotica — Narkotischen Salben — Pommes calmantes) — U-St Alkohol Belladonnaextrakt 10 g werden mit verdünntem Weingeist 5 cem verrieben, dann benzoinirtes Schweinefett 85 g zugemischt

Cigarettes de Belladone (Gall) sollen je 1 g Belladonnablätter enthalten

† *Succus Belladonnae.* Brit Juice of Belladonna Der aus frischen Blättern und Zweigen ausgepresste Saft wird auf 3 Raumth mit 1 Raumth Alkohol (90proc) vermischt, nach 7 tägigem Absetzen filtrirt Einzelgabe 0,3–1,0 g

Suppositoria Belladonnae. Belladonna-Stuhlzäpfchen — Belladonna Suppositories

1) Brit Aus alkohol Belladonnaextrakt 1,2 g und Kakaobutter q s (12 g) formt man 12 Stuhlzäpfchen, ein jedes enthält 0,001 g Belladonna-Alkaloide

2) Diet Glyceringelatine 85 g schmilzt man, setzt Belladonnaextrakt 0,5 in 10 Tropfen Wasser gelöst zu und gießt 10 Zäpfchen aus

3) Münch Nosokom-Vorschr Belladonnaextrakt 0,01 Kakaobutter 2,0 zu 1 Stuhl zäpfchen

Taffetas narcotisatum. Sparadrap narcoticum Bereitet man wie Empl. Anghoum und bestreicht je 1000 □mm mit folgender Lösung Hausenblase 7 g, Belladonnaextrakt, Bilsenkrautextrakt, Schierlingextrakt je 2,5 g, Wasser 75 g, Weingeist 10 g

Antasthmatische Pappe ist eine Pappe, die mit dem gesättigten Aufguss einer Asthma Kräutermischung getränkt wurde

Asthma remedy LANGELLS ist Belladonnapulver mit 10 Proo Salpeter

Asthmacigaretten von GRIMAUZ & Co bestehen im wesentlichen aus Belladonna blättern

Asthmatic und Fumigating pastilles von SAMUEL KIDDER sind Raucherkerzen aus Belladonna, Stechapfel, Salpeter, Kohle und Gewürzen, neuerdings (von DANIEL WHITE & Co) aus Salpeter, Scammoniumharz, Gummi und Kohle

DORREYNE'S Salbe gegen Nervenschmerz besteht aus Belladonnasextrakt, Opiumextrakt und Fett

Heilpflaster, RICHARD'S, soll aus Belladonna, Pech und Kautschuk bestehen

KLEWEIN'S Abführpillen, Sagraaextrakt, Rhabarberextrakt, Podophyllin, Belladonnasextrakt 50 überzuckerte und versilberte Pillen

Poudre antiasthmaticque von Dr CLERY ist eine Mischung aus Belladonna, Salbei und Salpeter

Sedative Pills, GUNTHERS, enthalten Belladonnasextrakt, Asa foetida, Baldrianextrakt, Zinkoxyd, Castoreum

† Acetum Belladonnae

Rp Foliorum Belladonnae conc	
Spiritus (90%)	ss 10,0
Aceti (6%)	90,0

Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren

Cataplasma antarthriticum TROUSSEAU

Rp Mense Paris	150,0
Aque ferriada	50,0
Extracti Belladonnae	2,0
Extracti Opi	1,0
Camphora	2,0
Spiritus camphorati	15,0
Spiritus q s ut fiat pasta	

Cigarettae pectorales ESCH

Rp Foliorum Belladonnae conc	20,0
Foliorum Stramonii conc	
Herbae Hyoscyami conc	ss 15,0
Fructus Phellandrii grossae pulv	5,0
Werden befeuchtet mit einer Lösung	
Extracti Opi	1,5
Aque Lauro-Cerasi q s	

und getrocknet. Die Hülzen fertigt man aus Fiesspapier, welches mit einem Aufguss obiger Mischung getränkt und wieder getrocknet wird. Bei Athemenot täglich 2—4 Stück zu rauchen

Collemplastrum Belladonnae

Belladonna-Kautschukpflaster Diet	
Rp Massae Collemplastri	800,0
Foliorum Belladonnae pulv	70,0
Sandarac	20,0
Acidi salicylici	6,0
Olei Resinae	50,0
Aethers	180,0

Vergl Collemplastrum Arnicae S 386

Emplastrum Belladonnae

Belladonna-Pflaster Emplâtre de belladone

1 DANKERSCHE

Rp 1 Foliorum Belladonnae poly	25,0
2 Spiritus (90%)	12,5
3 Spiritus Draculi	gtt X
4 Cerae flavae	50,0
5 Olei Olivarum	
6 Terabinthinae	ss 12,5

Man befeuchtet 1 mit 2 und 3, lässt einen Tag stehen, erhitzt 1—3 im Wasserbade 2 Stunden mit 4—6 und rollt halberkalt in Stangen aus

II Ergänzungsbuch

Rp Cerae flavae	4,0
Terabinthinae	
Olei Olivarum	ss 1,0
Foliorum Belladonnae pulv	2,0

III Britannica

Rp 1 Extracti Belladonnae liq 100 cem	
2 Emplastri resinae	125,0
1 wird im Wasserbade auf 15,0 eingedampft, dann mit 2 durchgearbeitet	

IV Helvetica

Rp 1 Extracti Belladonnae fluidi	80,0
2 Emplastri Fici	70,0
3 Elemi	15,0
4 Olei Olivarum	5,0
1 wird auf 10 Th eingedampft und mit 2—4 zum Pflaster durchgearbeitet	

V United-States

Rp Emplastri Resinae	
Emplastri Saponis	ss 4,0
Extracta Belladonnae spirituos	2,0

VI Gallica

Rp Extracti seminis Bellad	50,0
Elemi	10,0
Emplastri Diachyli gummat	20,0

Emplastrum narcoticum Diet

Rp Emplastri Belladonnae	
Emplastri Conii	
Emplastri Hyoscyami ss	

Sämtliche Pflaster werden mit Olivenöl ausgerollt I und II (Diet bürgerlich) werden über Aetzalkali aufbewahrt weil sie sonst schimmeln

Glyceritum Belladonnae

Glycéré d'extract de Belladone (Gall)	
Rp Extracti Belladonnae 2,0	
Glycerini	gtt X
Unguenti Glycerini	18,0

Injectio narcotica TROUSSEAU

Rp Foliorum Belladonnae	
Foliorum Stramonii ss 20,0	
infunde ad colatum	1000,0
Tincturae Opi crocatae 2,5	

Lamellamentum Belladonnae Diet

Rp Extracti Belladonnae 10,0	
Glycerini	5,0
Unguenti cerei	20,0
Lanolini	65,0

Linimentum Belladonnae

I Liniment of Belladonna (Brit)

Rp Camphora	25,0
Spiritus (90%)	150,0 cem
Extracti Belladonnae fluidi 250	"
Aque destillata	50
Spiritus (90%) q s ad	500

II United-States

Rp Camphora	50,0
Extracti Belladonnae fluidi q s ad	1000,0 cem

Liquor Belladonnae cyanicus HUFFLAND
Rp Extracti Belladonnae 0,25
Aque Lauro Cerasi 12,0

I Oleum Belladonnae
Rp 1 Foliorum Belladonnae pulv 100,0
2 Spiritus (80%) 75,0
3 Liquoris Ammonii caustici 2,0
4 Olei Olivarum 600,0
5 Olei Olivarum 400,0

Man mischt 1—8 und lässt 24 Stunden bedeckt stehen. Dann erwärmt man 1—3 mit 4 im Wasserbade 12 Stunden bei 60—70° C, presst ab, erwärmt den Rückstand nochmals mit 5, presst ab, lässt absetzen und filtriert (Dick).

II Huile de Belladone (Gall)

Rp Foliorum Belladonnae recent 100,0
Olei Olivarum 200,0

Man kocht, bis alle Feuchtigkeit verdampft ist, presst und filtriert.

Phlusa antineuralgica HARVEY LINDLEY

Rp Extracti Belladonnae 1,0
Ferri oxydati 2,0
Chama sulfurat 25,0
Radix Althaeae 0,5

fiant pilulae 40

Phlusa cathartica COUZARET

Rp Extracti Belladonnae
Extracti Rhei 25,0
Rizom Rhei 2,0

fiant pilulae 40 Abends 1—2 Stück

Phlusa cathartica DICKSON

Rp Extracti Belladonnae 1,0
Rizom Rhei
Extracti Aloes 25,0
Spiritus saponat q s

fiant pilulae 40

Phlusa leniens RECHORD

Rp Extracti Belladonnae 0,5
Extracti Valerianae 4,0
Radix Althaeae q s

fiant pilulae 80

Potio contra tussim convulsivam JKRANKH,
Keuchhusten-Trank

Rp Aque Lauro Cerasi 10,0
Sirupi Belladonnae 80,0
Aque Tiliae 110,0

Zweistündlich einen Kinderlöffel

Pulvis antasthmaticus famalis GREYSEN

Rp Foliorum Belladonnae
Foliorum Digitalis
Foliorum Stramonii
Foliorum Salviae
Kali nitrici 25

Die grob gepulverten Kräuter werden mit dem etwas angefeuchteten Salpeter gemischt. $\frac{1}{2}$ Theelöffel voll wird angerührt und mit einem oben offenen Papierkegel bedeckt und der Dampf bei Athemnoth eingeathmet.

Pulvis antasthmaticus famalis CLERX

Rp 1 Opil pulverat 8,0
2 Foliorum Belladonnae
3 Foliorum Stramonii 25,0
4 Kali nitrici 2,0
5 Aque destillatae 20,0

Die Mischung von 1—5 wird mit der Lösung von 4 in 5 befeuchtet, getrocknet und gemischt. Man streut das Pulver auf eine heiße Ofenschaukel und athmet die Dämpfe ein.

Pulvis antiprosopalgicus STERNBÜCK

Rp Radix Belladonnae 1,0
Ferri oxydati 2,0
Elaeoscchari Calami 10,0

Divide in partes X

Pulvis Belladonnae ad clyma VOGT

Rp Foliorum Belladonnae 1,0
Tuberaum Saipae 1,0

Tales doses IV

Pulvis contra Emrosia nocturnam infantum

LAURE

Rp Extracti Belladonnae
Semina Strychni 25,0
Ferri oxydati 1,0
Sacchari 2,0

divide in partes X Täglich 1 Pulver

Pulvis antiphlogisticus STORZ

Rp Calomelanos 0,1
Magnesiae ustae
Radix Belladonnae 25,0
Sacchari 2,0

Divide in partes X

Rp 1 Sirupus Belladonnae

Extracti Belladonnae 0,2
Sirupi Sacchari 100,0

II Sirup de Belladone (Gall)

Rp Tinctura Belladonnae 75,0
Sirupi Sacchari 225,0

Species antisthmaticae (Bad Taxe)

Rp 1 Foliorum Stramonii conc 100,0
2 Foliorum Belladonnae conc
3 Herbae Hyoscyami conc 25,0
4 Spiritus (80%) 50,0
5 Kali nitrici 50,0
6 Kali carbonici 0,95
7 Aque destillatae 200,0

Man befeuchtet die Mischung von 1—5 mit 4, lässt 24 Stunden bedeckt stehen, trinkt mit Lösung von 6—7 in 7, lässt 24 Stunden stehen und trocknet vorsichtig.

I Species narcoticae (Hamb Vorsehr)

Rp Foliorum Belladonnae
Herbae Hyoscyami
Herbae Conii
Florum Chamomillae 25

werden als grobe Pulver gemischt

II Species narcoticae (Gall)

Rp Foliorum Belladonnae
Herbae Conii
Foliorum Hyoscyami
Foliorum Solani nigri
Foliorum Nicotianae
Foliorum Papaveris 25

Tinctura Belladonnae acida

Rp Foliorum Belladonnae 100,0
Spiritus diluti (88%) 1000,0
Acidi sulfurici concentrati 5,0

† Tinctura Belladonnae aetherea
Teinture éthérée ou Éthérée de Belladone (Gall)

Rp Foliorum Belladonnae pulv 100 g

Aetheris (p spec 0,758) q s
Im Verdrängungswege bereitet man Tinktur 500 g

Unguentum ophthalmicum STORZ

Rp Extracti Belladonnae 5,0
Unguenti Hydrargyri cinerei 10,0

Vet Eleotuarium expectorans et calans (Gall.)

Rp Extracti Belladonnae 4,0
Kermes mineralis 8,0
Radix Liquiritiae, Mollis 25 q s
M l electuarium

Vet Husten Latwege für Pferde

Rp Extracti Belladonnae 20,0
Mellis
Glycerini
Kali chlorat 25 100

Benzaldehydum.

Benzaldehydum Benzaldehyd Künstliches Bittermandelöl Oleum Amygdalarum aethereum artificiale. C_6H_5CHO . Mol. Gew. = 106

Benzaldehyd, C_6H_5COH wird künstlich durch Oxydation von Benzylchlorid, $C_6H_5CH_2Cl$ mit Bleinitrat, oder durch Erhitzen von Benzylidenchlorid, $C_6H_5CHCl_2$ mit Wasser auf $150-160^\circ C$ dargestellt.

Benzaldehyd ist eine farblose, stark lichtbrechende, bei $179^\circ C$ siedende, nach gekauten Mandeln riechende Flüssigkeit vom spec Gewicht 1,053 bei $15^\circ C$. Benzaldehyd ist im Gegensatz zum blausaurehaltigen Bittermandelöl nicht giftig. Von seiner Darstellung her enthält der technisch reine Benzaldehyd stets mehr oder weniger grosse Mengen von chlorhaltigen Körpern, und zwar finden sich sowohl Chloride wie Benzylchlorid, als auch gechlornte Substitutionsprodukte, z. B. C_6H_4ClCOH . Wegen dieser überwiegenden Verunreinigungen ist der technische Benzaldehyd für feinere Parfümenen und zur Liqueurfabrikation unbrauchbar vergl. S. 283.

Es kommt neuerdings auch chlorfreier künstlicher Benzaldehyd in den Handel. Benzaldehyd ist nicht zu verwechseln mit Nitrobenzol oder Mirbanöl, das früher auch als künstliches Bittermandelöl bezeichnet wurde.

Benzaldehyd geht noch leichter als das blausaurehaltige Bittermandelöl durch den Luftsauerstoff in Benzoesäure über. Ein Zusatz von 10 Proc. Spiritus wirkt konservierend. Verwendet wird der künstliche Benzaldehyd zur Parfümierung von gewöhnlichen Mandelseifen.

Benzinum.

Unter „Benzin“ schlechthin sind lediglich Destillate aus Petroleum (s. dieses) zu verstehen, deren Eigenschaften (Spec. Gewicht, Siedetemperatur) in ziemlich weiten Grenzen schwanken können. Soll es Destillate anderer Rohmaterialien darstellen, so ist dies durch einen besonderen Namenszusatz zum Ausdruck zu bringen, z. B. Braunkohlen-Benzin. Ausserdem ist zu beachten, dass Benzin bisweilen mit Benzol verwechselt wird. Z. B. ist unter „Benzine“ in französischen Abhandlungen fast durchweg Benzol zu verstehen.

Man beachte, dass alle Benzine Gemische verschiedener Kohlenwasserstoffe sind, deshalb keinen scharfen Siedepunkt haben, sondern innerhalb ziemlich weiter Grenzen überdestilliren.

I Benzin, technisches BRÖNNER'sches Fleckwasser. Die bei $60-110^\circ C$ übergehenden Theile des amerikanischen Petroleums. Besteht im wesentlichen aus Kohlenwasserstoffen der Methanreihe C_5H_{12} bis C_9H_{20} .

Farblose, klare, nicht fluorescirende Flüssigkeit, von starkem, nicht unangenehmem Geruch, leicht flüchtig und sehr leicht entzündlich. Spec. Gewicht etwa 0,680—0,700. Gutes Lösungsmittel für Fette, Öle und Harze, nicht aber für Asphalt und Schwarzpech (welche von Chloroform leicht gelöst werden).

Diese Sorte wird besonders als Fleckwasser im Handverkauf abgegeben. Man prüft sie, indem man etwa 10 ccm auf Fliesspapier freiwillig abdunsten lässt und nun beobachtet, ob ein farbiger Rand auf dem Papier entstanden ist und ob ein unangenehmer Geruch wahrzunehmen ist. Es empfiehlt sich, auch für den Handverkauf Sorten anzuschaffen, welche ohne farbige Ränder und ohne einen übeln Geruch zu hinterlassen auf Filterpapier verdunsten.

II Benzinum medicinale Benzinum Petrolei (Germ.) Aether Petrolei (Helv.) Benzinum (U-St.) Destillationsprodukt aus dem amerikanischen Petroleum. Germ. Spec. Gew. 0,64—0,67, Siedep. $55-75^\circ C$, Helv. Spec. Gew. 0,66—0,70, Siedep. $50-60^\circ C$, U-St. Spec. Gew. 0,67—0,675, Siedep. $50-60^\circ C$. Dieses Produkt wird von den Pharma-

kopden sowie im Handel bald als „Petroleumather“ bald als „Petroleumbenzin“ bezeichnet. Klare, farblose, eigenartig aber nicht unangenehm riechende Flüssigkeit, im ganzen von den Eigenschaften des obigen, aber wesentlich reiner. Es erstarrt in der Kälte nicht (Unterschied vom Benzol). Unlöslich in Wasser, löslich in etwa 2 Vol. Alkohol von 95 Proc., leicht löslich in Aether, Chloroform, Benzol, mischbar mit Fetten bez. fetten Ölen (ausgenommen Ricinusöl) und mit vielen ätherischen Ölen. Sehr leicht entzündlich, die Dämpfe geben, mit Luft gemischt, explosive Gemenge.

Prüfung 1) Es hinterlasse beim Verdunsten und nachherigen Erwärmen auf dem Wasserbade nur Spuren eines nicht flüchtigen Rückstandes und verbreite in keinem Stadium des Verdunstens unangenehmen Geruch. Hierzu ist indessen zu bemerken, dass die niedrig siedenden Petroleumdestillate sich im Verlaufe der Aufbewahrung zum Theil oxydiren, so dass in ihnen allmählich höher siedende Substanzen entstehen. 2) Mischt man 1 Th. korn. Schwefelsäure mit 4 Th. rauchender Salpetersäure und schüttelt nach der Abkühlung mit 2 Th. Benzin, so darf kein deutlicher Geruch nach Bittermandelöl (Nitrobenzol) auftreten und die Mischung sich nicht stark dunkel färben (Benzol). 3) Mischt man 1 com. Benzin mit 5 com. ammoniakalischer Silbernitratlösung und erwärmt kurze Zeit, so darf sich die Silberlösung nicht braun färben (Schwefelverbindungen, meist aus Braunkohlenbenzin stammend).

III Benzinum e ligno fossilio. Braunkohlenbenzin. Ligaitbenzin. Benzoilin. Litroin. Photogen. Ist das bei 50–110° C. gesammelte Destillat bei der trockenen Destillation der Braunkohlen, bez. des Braunkohlentheers. Farblose, leicht bewegliche Flüssigkeit von unangenehmem, an Kattag und Zwiebeln erinnerndem Geruch. Spec. Gew. = 0,770–0,800. Dieses Produkt besteht im wesentlichen aus Kohlenwasserstoffen nicht näher bekannter Zusammensetzung, enthält aber auch Sauerstoff und schwefelhaltige Körper, welche den unangenehmen Geruch veranlassen und mit ammoniakalischer Silbernitratlösung nachgewiesen werden können. Beim Mischen mit korn. Schwefelsäure tritt starke Erhitzung ein. — Es wird in den Paraffin-Fabriken zum Umkrystallisiren des Paraffins verbraucht und dient gelegentlich als Fleckwasser und zur Vermischung mit Petroleumbenzin.

Aufbewahrung und Handhabung. Die Aufbewahrung ist besonders aus dem Gesichtspunkte der Feuergefährlichkeit zu besprechen.

In der Officin hält man zweckmässig mehrere Vorrathsfaschen, welche man nicht in den oberen Theilen der Regale, sondern mehr nach dem Boden zu, in möglichster Entfernung von Licht- und Wärmequellen aufstellt. Grössere Vorräthe werden im Keller, am besten in einem feuersicheren Räume aufbewahrt. Das Abfüllen von Benzin geschehe stets mittelst Trichters, thutnächst bei Tageslicht. Ist das Abfüllen bei künstlichem Licht nicht zu vermeiden, so benutze man eine Davy'sche Sicherheitslampe¹⁾ und beobachte trotzdem alle nöthigen Vorsichtsmaassregeln. Sind kleine Mengen Benzin in Brand gerathen, so kann man das Feuer durch Aufschütten von Sand ersticken. Grössere Benzinbrände können nur im regelrechten Löschverfahren bewältigt werden. Erscheint in solchen Fällen die Feuerwehr, so ist doreoben sofort Kennzeichen zu geben, welche Mengen Benzin in Brand gerathen sind, und wo etws. noch nicht entzündete Vorräthe von Benzin oder anderen leicht entzündlichen Materialien lagern. Etwaige Verschauigung oder falsche Auskunft kann traurige Folgen haben (!).

Anwendung. Aeusserlich wirkt es reizend auf die Haut, wird daher zu ableitenden Entzündungen gegen Rheumatismus verwendet. In Dampfform eingeathmet erzeugt es ranscharfsten Zustand, Bewusstlosigkeit, doch ist die therapeutische Anwendung nur gering. Technisch wird es in enormen Mengen als Extraktionsmittel für Alkaloide, Lösungsmittel für Öle und Harze, auch zum Tödtten kleiner Insekten verwendet. Der grösste Verbrauch findet als Flecken-Reinigungsmittel statt. Ausserdem dient es zu Beleuchtungszwecken. Es gehört in dieser Beziehung zur Klasse I der Mineralöle, welche zu Brennzwecken nur mit der Signatur „Feuergefährlich, zu Brennzwecken nur“

¹⁾ Die sog. Petroleum-Strahl-Laternen können Benzin gegenüber nicht als Sicherheitslaternen angesehen werden. Nur eine ordentliche wirkliche Davy'sche Sicherheitslampe bietet genügenden Schutz!

unter besonderen Vorsichtsmassregeln verwendbar“ abgegeben werden darf Ueberhaupt gebe man Benzin im Handverkaufe nur mit der rothen Signatur „Benzin, feuergefährlich“ ab und mache die Käufer auf die leichte Entzündbarkeit aufmerksam

Benzinbrände in Wäschereien. In chemischen Waschanstalten ereignen sich bis weilen Brände, welche von den Beteiligten auf Selbstentzündung zurückgeführt werden Diese Angabe ist zutreffend Wie Richter experimentell nachgewiesen hat, entsteht beim Schwenken der Stoffe mit Benzin elektrische Erregung, welche zur Entzündung des Benzins sich steigern kann Diese Erregung erfolgt besonders in trockener Luft, also während der kalten Jahreszeit Man kann dem Benzin diese Fähigkeit nehmen durch Zusatz kleiner Mengen Oelsaure Seife

Antielektron, Seife gegen die Selbstentzündung des Benzins 10 Th Oelsäure werden mit 1 Th gebrannter Magnesia unter Zuhilfenahme von Weingeist verseift, die Seife wird in 100 Th Benzin gelöst Auf 200 l Benzin wird 1 l des Präparates zugesetzt **Antibenzinpyrin** ist identisch mit Antielektron

Novusine, Fleckenwasser für Handschuhe u dgl Saponin 3,5, Wasser 65,0, Al kohol 55,0, Benzin 864,0, Mirbanol 2,5

Benzoë.

Benzoë (Austr Germ Helv) *Asa dulcis s. odorata.* Benzoinum (Brit U St) *Resina Benzoë* — Benzoë. Benzoëharz. Bienenharz. Kamynian. Wohlriechender Asant Benjoin (Gall) Benzoin Gum Benjamin Ist das Harz wahrscheinlich mehrerer Arten der Gattung *Styrax*, Familie der *Styracaceae*, mittelhohe Bäume, die in Hinterindien und im malayischen Archipel heimisch sind

Vorkommen und Gewinnung. Wie der Peru- und Tolubalsam und der *Styrax* praexistirt das Harz nicht in der Pflanze, sondern entsteht erst als pathologisches Produkt infolge ausserer Eingriffe Als solche haben Einschnitte zu gelten, die man in die Rinde macht und aus denen das Harz dann nach einiger Zeit in Form weisser Tropfen austritt, die erstarren und aussen bald braun werden Neuerdings gewinnt man es auch in flachen Platten, die sich anscheinend zwischen Holz und Rinde bilden, vielleicht, weil man die Rinde nicht anschneidet, sondern nur klopft Das Harz älterer Bäume ist brauner und mehr massig Es kommen entweder die isolirten Tropfen oder Mandeln oder Platten in den Handel, oder man schmilzt das Harz zusammen oder formt, indem man es an der Sonne oder in heissem Wasser erweicht, Blöcke daraus, die dann die Mandeln noch erkennen lassen Kommt in Kisten oder Matten verpackt in den Handel

Sorten Man unterscheidet nach der Herkunft verschiedene Sorten, die man da nach gruppirt, ob sie nur Benzoesäure oder diese und Zimmtsäure enthalten

a) Sorten, die nur Benzoëssäure enthalten

1) **Siam-Benzoe** (Germ Helv Brit Gall) Abstammung unbekannt, Heimath in Hinterindien, hauptsächlich im Distrikt Luang-Rabang am linken Ufer des Mekong im Nordosten der Shanstaaten von Siam Die beste Siambenzoe besteht ausschliesslich aus losen Körnern oder Thränen (Benzoe in lacrymis), die gelbbraun bis fast weiss, auf dem Bruch milchweiss, wachsartig oder glasglänzend sind Sie sind spröde, schmelzen bei 75°C Spec Gew 1,17—1,235 Von angenehm vanilleartigem Geruch In Deutschland allein officinell

Dieser Sorte gleichwerthig sind die oben erwähnten Platten — Die zweite Sorte besteht aus einer schön braunen Grundmasse, in welche die Thianen und Mandeln eingebettet sind (Benzoe amygdaloides)

2) **Calcutta-Benzoe, Blockbenzoe** (Benzoe in massis, B in sortis) bildet poröse, rothbraune Massen mit kleinen, helleren Thränen und zahlreichen Pflanzentrümmern Spec Gew 1,10—1,12

3) Palembang-Benzoe, Palembang-Benzoe, ebenfalls von Sumatra, billige Sorte in massis, sich zur pharmaceutischen Verwendung nicht eignend

b) Sorten, die Benzoesäure und Zimmtsäure enthalten, Geruch an *Styrax* erinnernd

4) Sumatra-Benzoe stammt von *Styrax Benzoin Dryander*, der auf Sumatra und Java kultivirt wird und vom 6—20 Jahre Benzoe liefert (Hely Austr Brit U-St Gall) Gelangt in grossen, viereckigen, in Matten verpackten Blöcken in den Handel, die aus einer matt grauröthlichen Grundmasse und zahlreichen, weissgelblichen Mandeln bestehen. Die Mandeln schmelzen bei 85°C, die Grundmasse bei 95°C. In Oesterreich officinell

5) Penang-Benzoe oder Storax-Benzoe Als Stammpflanze wird *Styrax subdenticulata Michx* vermuthet. Bildet braune, poröse Massen, anscheinend durch Zusammenschmelzen gewonnen. Enthält viele Unreinigkeiten. Spec Gew 1,145—1,155

Eigenschaften Benzoe ist in Chloroform sehr wenig, in Aether zum Theil, in Alkohol bis auf fremde Beimengungen meist löslich (und zwar Siam-B völlig, Sumatra-B zu 70—80 Proc). Konc Schwefelsäure soll Siambenzoe karmunroth, die anderen Sorten braunroth lösen, diese Lösung der Siambenzoe soll mit Alkohol versetzt violettroth, bei Sumatra- und Penangbenzoe mehr rothlich werden

Bestandtheile a) Siambenzoe freie Benzoesäure und 1,5 Proc Vanillin. Das den grossten Theil der Droge ausmachende Harz ist ein Gemenge von zwei Estern der Benzoesäure mit zwei Harzalkoholen, dem weissen Benzoresinol $C_{15}H_{10}O_2$, und dem braunen Siarresinotannol $C_{15}H_{14}O_4$. Das Harz enthält 88,2 Proc Benzoesäure, 5,1 Proc Benzoresinol und 56,7 Proc Siarresinotannol. Ferner ist noch ein obiger Bestandtheil vorhanden, ebenfalls ein Ester der Benzoesäure

b) Sumatrabenzoe Spuren von Benzaldehyd und Benzol, etwa 1 Proc Vanillin, freie Benzoesäure und freie Zimmtsäure. Das Harz ist ein Gemenge von etwa 1 Proc Zimmtsäurephenylpropylester $C_{15}H_{10}O_2$, 2—3 Proc Styrazin (Zimmtsäurezimmester), wenig Zimmtsäurebenzoresinolester und viel Zimmtsäureresinotannolester. Das braune Resinotannol hat die Zusammensetzung $C_{15}H_{10}O_4$

Prüfung 1) Diejenigen Sorten, die nur Benzoesäure enthalten sollen, sind auf Zimmtsäure zu prüfen! Man zerreibt 3—4 g des Harzes mit kaltem Wasser zu einem Brei, setzt mehr Wasser hinzu, erwärmt bis fast zum Kochen und filtrirt heiss. Das Filtrat wird bei gelinder Wärme auf 7—9 g eingeeengt, zum Kochen erhitzt und mit einer konc. Lösung von Kaliumpermanganat versetzt. Es darf kein Geruch nach Benzaldehyd (Bittermandelöl) auftreten. $C_6H_4O_8 + 4O = 2CO_2 + H_2O + C_6H_4O$

2) 100 g in Alkohol gelbster Benzoe sollen mindestens 6,6 g wasserfreies Natriumkarbonat sättigen, was etwa 15 Proc Benzoesäure entspricht

3) Bestimmung des in Alkohol löslichen Antheiles (cf oben) Man erschöpft dazu 10 g mit heissem 96 proc Alkohol, verdunstet den Alkohol und wägt den bei 100° getrockneten Rückstand

4) Bestimmung der Säurezahl nach DIETZICH 1 g des fein zerriebenen Harzes (Durchschnittsprobe) bringt man in ein Kolbchen, fügt 10 ccm $\frac{1}{2}$ N alkoholische Kalilauge und 50 ccm starken Alkohol hinzu. Nach 5 Minuten titirt man mit $\frac{1}{2}$ N Schwefelsäure und Phenolphthalein bis zur Gelbfärbung zurück, d h so lange, bis ein frisch zugesetzter Tropfen Indikator keine Rothfärbung mehr hervorruft. Die gebundenen ccm KOH > 28 = Säurezahl

5) Bestimmung der Verseifungszahl nach DIETZICH 1 g Benzoe (wie bei 4) übergiesst man in einer Glasstöpselflasche von 1 Liter mit 20 ccm $\frac{1}{2}$ N alkoholischer Kalilauge und 50 ccm Benzol (0,700 spec Gew). Man lässt verschlossen 24 Stunden bei Zimmertemperatur stehen und titirt nach dem Verdünnen mit Alkohol mit $\frac{1}{2}$ N Schwefelsäure und Phenolphthalein wie oben zurück. Die gebundenen ccm KOH < 28 = Verseifungszahl

6) Die Esterzahl erhält man durch Subtraktion der Säurezahl von der Verseifungszahl

7) Aschenbestimmung

nach DIETTERICH

Sorte	Säurezahl	Verseifungszahl	Esterzahl	Asche
Siam	140,0—170,0	220,0—240,0	50,0— 75,0	0,028—1,5 Proc
Sumatra	100,0—180,0	180,0—230,0	65,0—125,0	0—1,5 "
Penang	121,8—187,2	210,0—296,8	87,5— 91,7	0,38—0,778 "
Padang	121,8—124,6	201,6—205,8	79,8— 81,2	1,07 "
Palembang	118,4—180,9	198,0—219,8	84,0— 91,0	1,101—4,028 "

Aufbewahrung In Blech- oder Porcellengefäßen auf der Materialkammer, das Pulver in dicht schliessenden Gefäßen aus gelbem Glase

Anwendung Zuweilen an Stelle der Benzoesäure innerlich, ausserlich als antiseptisches und desinfizierendes Mittel. Man verwendet die Tinktur als Kratzmittel an Stelle des Perubalsams, zu Waschungen bei Sommersprossen, als Zusatz zu Zahn- und Mundwässern. Als Expektorans das Harz bei chronischen Katarrhen.

Umfangreichen Gebrauch macht man von der Benzoe in der Parfumerie, zur Herstellung von Rauchermitteln, zum Lackiren der Chokoladen, ferner um das Ranzigwerden von Fetten zu verhüten.

Eine für „Parfumeriezwecke“ vorrätig zu haltende „flüssige Benzoe“ erhält man durch Ausziehen des Harzes mit Aether, Mischen des Filtrates mit Ricinusöl und Verdunsten des Aethers durch Erwärmen.

Siam-Benzoe in Mandeln ist ein vorzügliches Bindemittel für Pillen mit Kreosot, aetherischen Ölen u. dergl., diese werden dabei so vollständig emulgiert, dass sie beim Ausrollen gebunden bleiben, die Masse erfordert nur wenig Pflanzenpulver, bröckelt nicht und liefert verhältnissmässig kleine, in Wasser leicht zerfallende Pillen (Vergl. Massa Pilul cum Benzoe und Pilul. Kreosoti).

Tinctura Benzoe s. Benzoini — Benzoe-Tinktur — Teinture ou Alcoolé de Benjoin — Tincture of benzoïn

1) Austr., Germ., Helvet. Aus grob gestossener Benzoe 1 Th und Weingeist (90 proc) 5 Th zu bereiten, nach Austr. in der Wärme bis zur völligen Lösung. 2) U-St. Aus Benzoe 200 g und Alkohol q s werden 1000 cem Tinktur hergestellt. Gall. Benzoe 100 g, Alkohol (80 proc) 500 g. — Die aus Sumatrabenzoe gewonnene Tinktur eignet sich besonders für Handverkaufszwecke.

Tinctura Benzoe aetherea. Helvet. Aetherische Benzoe-Tinktur. Teinture de benjoin étheree. Benzoe (V) 2 Th, Aether 10 Th lässt man eine Woche stehen, filtrirt alsdann. Zum Benzoiniren von Fetten.

Tinctura Benzoe s. Benzoini composita. Balsamum Commendatoris, Bals. Friarii, Bals. Hierosolymitanense, Bals. traumaticum s. vulnerarium — Tinctura balsamica. — Zusammengesetzte Benzoe-Tinktur, Balsamtropfen, BURNHUS' Wunderlixiir, FRIAR'scher oder Jerusalem'scher Balsam, Sympathie-Balsam, WAN'SCHE Tropfen, Wund- oder Wunderbalsam. — Teinture ou Alcoolé balsamique. Baume du Commandeur de Permes — Compound Tincture of Benjoin. — Ergänzt Benzoe 10, Aloe 1, Perubalsam 2, Weingeist 75. Brit. Benzoe 100 g, Gereinigter Storax 75 g, Tolu-Balsam 25 g, Socotrinales 18,5 g, Alkohol (90 proc) q s zu 1000 cem Tinktur. U-St. Benzoe 120 g, Gereinigtes Aloe 20 g, Storax 80 g, Tolu-Balsam 40 g, Alkohol (91 proc) q s zu 1000 cem Tinktur, durch 2stündiges Erwärmen auf höchstens 65° C zu bereiten. Gall. Angelikawurzel 10, Johanniskraut 20, Alkohol (80 proc) 720. Nach 8 Tagen presst man aus, macerirt nochmals 8 Tage mit Aloe, Myrrhe, Weihrauch je 10, Benzoe, Tolu-Balsam je 60 und filtrirt.

Chocoladen-Lack (Diet.) Sumatrabenzoe, Blonder Schellack je 75, Vanillin 1, löst man in Weingeist (95 proc) 850, filtrirt und wäscht das Filter mit Weingeist nach, bis das Filtrat 1000 beträgt.

Eau des Princesses. (Buchh.) Moschustinktur 0,5, Pottasche, Kampferespiritus je 8, Benzoe-Tinktur 15, Wasser 280, Kölnisches Wasser 750.

Benzoe-Haaröl (Diet.) Benzoeöl, Mandelöl oder Erdnussöl je 500, Perubalsam 5, fettes Jasminöl 10, Bergamottöl 2, Alkannin, Vanillin je 0,1, Kumin 0,05.

Pix cerevisiariorum, Lindauer wohlriechendes Brauerpech. Schwarzes Pech 850, Sumatrabenzoe 150, schmilzt man zusammen.

Sapo benzoatus pulvinaris (Diet) Benzoe-Pulversenfe Man mischt Benzoesharz 3, mit neutraler oder überfetteter Pulversenfe 97

Bouquet céleste (Buchh) Rosenöl 0,5, Lavendelöl, Zimmtöl, Orangenblütenöl, Moschustinktur je 1,5, Perubalsam, Nelkenöl je 5, Citronenöl 7,5, Benzoe-tinktur 25, Weingeist 950

Brillantine Sumatrabenzoe, Medicinische Seife je 2 g, Ricinusöl 20 g, Rosenöl 1 Tropf, Bergamottöl 5 Tropf, Absoluter Weingeist 180 g Man löst und filtrirt Zum Glänzendmachen der Barthaare Wird mittelst Bürsten aufgetragen Das Ricinusöl kann zur Hälfte durch Glycerin ersetzt werden

Lacca ad fornacem. Räucherlack, Raucherwachs, Ofenlack Bâtons aromatiques russes (Buchh) Schellack 150, Benzoe 600, Storax 100, Kohlepulver 150, schmilzt man, setzt Perubalsam, Bergamottöl, Geraniumöl je 3, zu und rollt in Stangen aus Man streicht damit am heissen Ofen entlang

Essentia fumalis. Tinctura fumalis Räucheressenz 1) n Diet Benzoe 30, Storax 20, Perubalsam 5, Bergamottöl 2, Rosenöl 1, Ylangöl, Rosenholzöl je 0,5, Geraniumöl, Sandelholzöl Zimmtöl, Sassafrasöl, Nelkenöl je 5 Tropf, Bittermandelöl 2 Tropf, Veilchenwurzelöl 1 Tropf, Kumin 0,07, Moschus 0,1, Vanillin 0,5, Essigäther 10, Jasmin-extrakt 30, Weingeist 150, nach einigen Tagen filtrirt man und wäscht das Filter mit Weingeist nach, bis das Filtrat 250 beträgt — Die Weingeistmenge wird nach Belieben vermehrt

2) n Diet Nelkenöl 2,5, Kumin 3,0, Geraniumöl, Lavendelöl je 5,0, Portugalöl 7,5, Moschuswurzel-tinktur 50, Benzoe-tinktur, Tolubalsamtinktur je 60, Vanille-tinktur, Veilchenwurzel-tinktur je 125, Heliotropextrakt 250, Weingeist 310

3) Orangenblütenöl 5, Bergamottöl, Lavendelöl je 3, Geraniumöl 1, Nelkenöl 0,5, Benzoe-tinktur 300, Weingeist 490

Candela Benzoe Benzoe-kerzen Diet Linden-kohle, gepulvert, 500 wird mit einer Lösung von Kaliumnitrat 80 in Wasser 600 getränkt, getrocknet, mit Benzoe pulver 400, Traganth 20, Kumin 0,2 vermischt und mittelst Traganthschleim, der 2 Proc Salpeter enthält, zur Masse angestossen Man formt kleine Kegel und bepinselt dieselben noch feucht mit Goldbronze

Candela fumales nigrae (Diet) Schwarze Räucherkerzen Gepulverte Linden-kohle 900, trinkt man mit einer Kaliumnitratlösung 15 1000, trocknet, vermischt mit Traganth 20, Benzoe-tinktur 50, Perubalsam, Storax, Tolubalsam je 20, HOFMANN'schem Lebensbalsam 10 g, Kumin 0,5 und verfährt weiter, wie vorhin angegeben

Candela fumales rubrae Für Rote Räucherkerzen nimmt man statt der Kohle 725 g Sandelholzpulver und erhöht die Salpetermenge auf 75 g

Charta fumalis 1) Buchh Benzoe, Tolubalsam und Weihrauch 33 schmilzt man, setzt ein gleiches Gewicht Räucheressenz zu, streicht noch warm auf starkes Schreib-papier und reht nach dem Trocknen mit Talkum ab

2) Diet Benzoe, Storax, Aether je 50, Weingeist 100, der filtrirten Lösung fugt man hinzu Räucheressenz 100, Essigsäure 2, und verfährt wie vorhin angegeben — Die nach 1 und 2 hergestellten Papiere werden auf heissen Platten erwärmt

Lillouese (n VOJACKA) Benzoe-tinktur 15, Quillajaintur 75, Potasche 15, Borax 40, Rosenwasser 900, Talkum 100, Glycerin 50, Theerosen Extrakt q s

Räucherpapier zum Verbrennen wird folgendermassen (n Buchh) bereitet Man trankt Papier mit einer Salpeterlösung 1 10, trocknet und bestreicht mit einer Tinktur aus Benzoe 75, Sandelholz, Weihrauch je 50, Veilchenessenz 25, Lemongrasöl 5, Weingeist 500 Das in Streifen geschnittene Papier darf nur glimmen

Species fumales Pulvis fumalis Species ad suffundendum — Räucher pulver Königsrauch Königsraucherpulver Flussraucherpulver — a Auf die Ofenplatte zu streuen 1) Nach Buchh siebt man Buchenholzpahne zu einer gleichmassigen Speciesform, stübt und mischt im folgenden Verhältnisse Roth 3, Blau, Grün $1\frac{1}{2}$, Gelb 1, Ungefärbt $1\frac{1}{2}$, dazu Veilchenwurzel $1\frac{1}{2}$ Th Die ungefarbten Spähne trankt man mit einer Essenz aus Benzoe, Storax je 50, Räucheressenz 200, Aether 250 (auf 1000 Species)

2) Aus Blüten und dergl (Buchh) Kornblumen, Ringblumen je 60, Rosenblätter 120, Lavendelblumen, Veilchenwurzeln je 150, Zimmt, Nelken je 75, Benzoe 150, Kaskarillrinde 160 Essenz wie vorhin b Auf glühende Kohlen zu streuen (Buchh) Bernstein, Weihrauch, Bunte Species je 20, Wacholderbeeren 12, Lavendelblüthen 8, Benzoe 6, Veilchenwurzel, Kaskarillrinde, Storax je 4, Nelken 2

Species fumales templorum Raucherpulver für katholische Kirchen Weihrauch 200, Benzoe 100, Kaskarillrinde 50, Salpeterpulver 25 mischt man, besprengt mit Wasser und trocknet an der Luft

Species ad pulvillos odoriferos. Füllung für Riechkissen Sachets (Diet) Eine feine Theemischung aus Veilchenwurzel, Rosenblättern je 250, Lavendelblüthen, Feld-

thymian, Zimmt, Sumatrabenzoe je 50, Nelken 5, Pomeranzenschalenmark 300 wird mit einem beliebigen Parfum (s unter Ess Bouquet) getrankt

Tabulae fumales. Raucher-Tafelchen (Diet) Bimsteinpulver 25, Gebrannter Gips 75, ruht man mit Wasser zum Teig an, giesst in kleine, gedölte Blechformen, trocknet und trinkt mit Raucheressenz Zum Gebrauch legt man in eine warme Ofenröhre

Balsamwasser von JACKSON. Mit Alkanna gefärbtes Destillat aus Benzoe, Guajakharz, Myrrhe, Tolubalsam, Pomeranzenschalen, Angelikawurzel, Zimmt, Vanille, Pfefferminze, Löffelkraut

BERGIAN'S Zahnwasser, eine Tinktur aus Benzoe, Myrrhe, Ratanhia, Pfefferminzöl **Cosmetic Vinegar** ist eine klare Mischung aus Benzoealkohol 60, Perubalsam 10, Kölnischem Wasser und **HOFFMANN'Schem Lebensbalsam** je 150, Essig 300

Eau cosmétique de GUERLAIN, GUERLAIN'S Sommersprossenwasser enthält Bittermandelwasser, Rosenwasser, Bleiesig, Weingeist, Benzoe

- **Englischer Wunderbalsam** ist Tinct Benzoe comp

Gurkenmilch, Glycerin and Cucumber, eine milchige Flüssigkeit aus Benzoe, Melisse, Weingeist, Glycerin

Kopfschmerzen- und Sommersprossenmittel von ANTHOR bestehen aus 1) Faulbaum, 2) Cold cream, 3) Benzoe

LOHR'S Epidermaton gegen Flechten etc Gemeines Wasser mit einer Spur Benzoesäure und Harz

Haarstärkende Pomade, Pommade des Châtelains, von CHALMIN ist ein Gemisch aus Fett, Harz, Guttä, Benzoe und sterschen Oelen

Lait de Manilla gegen Sommersprossen enthält Borax, Kupfer, Benzoealkohol und Bittermandelöl

Lilienmilch von Frau M SCHUBERT, ein Schönheitsmittel, ist eine Boraxlösung mit Benzoealkohol

Nitidin Ein Lack aus Benzoe, Gummilack, absolutem Alkohol, Fuchsin

Odol-Zahn-Mundwasser von Dr WALLIS Eine Tinktur aus Benzoe, Nelken und Perubalsam

POHLMANN'S kosmetisches Mundwasser ist eine Tinktur aus Sternanis, Parakresse, Benzoe, Myrrhe, Bertramwurzel, Ivarankuswurzel, Veilchenwurzel, Coochenille, Minzenöl, Zimmtöl

POHLMANN'S Schönheitsmilch ist eine Mandelölemulsion mit Glycerin, Erdbeerwasser, Benzoealkohol, Macisöl, Patschouli- und Jasminextrakt, Peru und Tolubalsam

Reichenhaller Asthmapulver von A SCHMID besteht aus Grindelia robusta, Eucalyptus, Stochaphel, Salpeter, Benzoe

Rheumatismusöl von CARL ARNDT enthält Benzoe, Perubalsam, Pfefferminzöl, Thymianöl, Kampher

Rosenmilch ist eine Mischung aus Rosenwasser 20, Benzoealkohol 1

Sommersprossenwaschmittel von RUSS besteht aus Benzoealkohol, **HOFFMANN'S** Lebensbalsam und Rosenwasser

Styroglycerit gegen aufgesprungene Hände **Zusammengesetzte Benzoealkohol 4, Glycerin 8, Grüne Seife 1, Rosenwasser 16**

Tinctura confortativa, Sicherer zur Erhaltung der Manneskraft ist eine Tinktur von mehreren Harzen, wie Benzoe, Storax, Perubalsam, Canthariden (?)

Vennmilch der Gebr TROCKENBURG in Leipzig, ein Mittel für Alles, besteht aus Benzoealkohol 5, Rosenwasser 200

Vulneral ist eine Benzoe, Myrrhe etc enthaltende Wundsalbe

Zundtiff, Crayon feu von MOSER in Paris, zum Aetzen vergifteter Wunden, besteht aus Benzoe, Eisen, Salpeter und Kohle

Acetum Benzoes cosmeticum	
Vinaigre virginal	
Fp Benzoes pulv	100,0
Acidi acetici diluti (80%)	
Spiritus (90%)	ss 300,0

Acetum suffitorium

Acetum fumale Raucheressig.	
L Rp Tincturae Benzoes	100,0
Olei Bergamotinae	
Olei Citri	
Acidi acetici (80%)	ss 50,0
Olei Caryophyllorum	20,0
Olei Cinnamomi	16,0
Balsami peruviani	30,0
Spiritus (85%)	684,0

Tropfenweise auf die heisse Flasse zu giesen
(Buchh)

II. Rp Tincturae Benzoes	
Spiritus (80%)	ss 400,0
Acidi acetici diluti (50%)	100,0
Aetheris acetici	
Essentiae Jasmini	ss 50,0
Olei Rosae	gtt X
Olei Auranti florum	
Olei Wintergreen	ss gtt V
Cumacini	0,01

Aether Benzoes

Rp Benzoes	4,0
Olei Amygdalarum	1,0
Aetheris	8,0

Colloidium benzoesatum KELLER

Rp Tincturae Benzoes comp	80,0 com
Glycerini	5,0 "
Colloidi	120,0 "

Lao Virginis

Jungfernmilch Lait virginale

Rp	Tinctura Benzoe	150
	Tinctura Balsami toluanti	200
	Aquae Rosarum	96½0

Lanolinum benzoïnatum
LASSAN'S Benzoe-Lanolin

Rp	Lanolin	20,0
	Vaselin flavi	5,0
	Tinctura Benzoe	1,0

Linimentum anthrasmorrhoidale ADLUN.

Rp	Extracti Hamamelidis fluidi	
	Extracti Hydrastis fluidi	
	Tinctura Benzoe comp	55 4,0
	Tinctura Belladonnae	1,0
	Oil carbolisati (5%)	80

Lutum cum Benzole

Mastic dentaire au Benjoin (Gall)
Benzoe Zahnpasta

Rp	Benzole in Isacrisis	20,0
	Aethers (spec Gew 0,724)	10,0

Lösen und durch Watte filtriren

Massa pilularum cum Benzoe (u Götting)

Rp	1 Oil aethers praeparati	2,0
	2 Benzole Siam in Isacrisis	1,3
	3 Boraci pulverati	0,5
	4 Glycerini diluti	gts IV
	5 Radicle Liquiritiae pulv	q s

2 pul. No 20 2 in 1 lösen, 3 und 4 zufügen,
mit 5 anrühren

Oleum balsamicum BOUCHARDAT
BOUCHARDAT's balsamisches Oil

Rp	1 Benzole	
	2 Balsami toluanti	55 10,0
	3 Aethers	50,0
	4 Oil Amygdalarum	1000,0

Man löst 1 und 2 in 3, giebt 4 hinzu und erwärmt,
bis 3 verdunstet ist, dann setzt man zu

	Oil Capeputi	
	Oil Citri	55 2,0

Oleum benzoïnatum s benzoïnatum
Benzoe Oil

Wird wie Adeps benzoïnatus (§ 159) aber mit Oliven-
öl bereitet Nach Helv

	Tinctura Benzoe aetherea	10,0
	Oil Olivarum	100,0

Zu erwärmen, bis der Aether verdunstet ist.

Sirupus Benzoe

Rp	Tinctura Benzoe	15,0
	Sirup Sacchari	85,0

Tinctura gingivalis MIALLE

MIALLE'S Zahntinktur

Rp	Benzoe	
	Balsami toluanti	55 1,0
	Kino	
	Radice Eatanhuas	55 25,0
	Spiritus (90%)	1000,0
	Oil Anisi	0,5
	Oil Menthae piper	
	Oil Cinnamomi	55 1,0

Tinctura gingivalis PASCHKIS

PASCHKIS Antiseptische Zahntinktur

Rp	Tinctura Benzoe	
	Tinctura Myrrhae	55 10,0
	Spiritus Cochlleariae	80,0

Benzolum ¹⁾

I Benzolum (Erganzb Brit) Benzol. Steinkohlenbenzin. Benzinum Lithuan-
thraels. C_6H_6 . Mol. Gew. = 78. Ist der aus dem Steinkohlentheer durch Destillation
abgeschiedene Kohlenwasserstoff C_6H_6 , bez die aus dem Steinkohlentheer abgeschiedenen
Gemische von Kohlenwasserstoffen, welche vorwiegend Benzol enthalten

Handelsorten. 1) Die reinste Sorte, *Benzolum ex Acido benzoico*, durch Destil-
lation von 1 Th Benzoesäure mit 3 Th Aetzkalk erhalten, kommt nur für synthetisch-
chemische Arbeiten in Betracht 2) *Benzolum crystallatum* (d i krystallisirbares
Benzol) wird durch sorgfältige Rektifikation des Rohbenzols in Kolonnen-Apparaten mit
darauffolgender Krystallisation in der Kälte gewonnen und ist das Präparat des Ergänzungs-
buches Es enthält immer noch etwas Thiophen 3) Die Rohbenzole werden nach dem
Procentgehalte gehandelt, d h als 80, 60, 70, 90 proc Benzol, und zwar bezeichnet man
als Benzol-Procente alles das, was unter 100° C übergeht Ein solches 70 proc Rohbenzol
ist von der Brit aufgenommen

Eigenschaften. a) Benzol des Erganzb Dem krystallisirbaren Benzol der
Preislisten entsprechende klare, farblose, flüchtige, stark lichtbrechende Flüssigkeit, von
eigenartigem Geruche, leicht flüchtig, bei 80,5° C siedend, spec Gew = 0,880—0,884 —
Unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol, Aether, Methylalkohol, Eisessig, Aceton,
Chloroform Ausgezeichnetes Lösungsmittel für Schwefel, Phosphor, Jod, Fette, Oele,
Harze, Asphalt, Alkaloide u a Substanzen Verbrennt, entzündet, mit leuchtender, stark
russender Flamme Erstarrt unter 0° C zu rhombischen Krystallblättern, welche bei +4° C

¹⁾ In französischen Mittheilungen wird es „Benzine“ genannt s S 473

wieder schmelzen (*Benzolum crystallatum*) Giesst man 1 cem Benzol tropfenweise vor sichtig (!) in 5 cem kalte (!) rauchende Salpetersäure, so wird es unter Entwicklung rother Dämpfe und Braunfärbung gelöst Nach dem Verdünnen mit Wasser scheidet sich alsdann das eigenartig bittermandelolähnlich riechende Nitrobenzol in öligen Tropfen ab — In konc Schwefelsäure löst es sich beim Erwärmen allmählich auf (unter Bildung von Benzolsulfosäure $C_6H_5SO_3H$) Eine hierbei auftretende indigoblaue Färbung ruht von einem Gehalte an Thiophen her Dieses Benzol muss seiner ganzen Menge nach bei $80-81^\circ C$ überdestilliren und unter $0^\circ C$ zu eisähnlichen Krystallen erstarren.

b) Benzol dei Brit Farblose, nicht opalisirende Flüssigkeit Spec Gew = 0,880 bis 0,888 Es beginnt zu sieden bei $80^\circ C$, bis $100^\circ C$ gehen etwa 90 Proc über, der Rest destillirt bis $120^\circ C$ Es besteht aus etwa 70 Proc Benzol und 20–30 Proc Toluol, auch etwas Xylol

Aufbewahrung. Benzol ist fast ebenso leicht entzündlich wie Petroleumbenzin Es gelten für dasselbe alle für Benzinum gemachten Angaben

Anwendung Benzol wirkt gährungs- und faulniswidrig und ist ein heftiges Gift für niedere Thiere Die Dämpfe, eingeathmet, erzeugen Kopfschmerz, rauschähnlichen Zustand, schliesslich Bewusstlosigkeit Aeusserlich bei Krätze, in Salbenform (1 Benzol 2 Fett), im Clyma gegen Eingeweidewürmer, Trichinen mit fraglichem Erfolge (2,–4,0 200,0) Innerlich bei fermentativen Processen im Magen, gegen Darmtrichinen zu 0,5–1,0, mehrmals täglich Höchstgaben *pro die* 6,0 g — Technisch als Fleckenreinigungsmittel wie Petroleumbenzin, natürlich die rohen Sorten, ferner zur Darstellung der Benzolderivate (Anilin, Phenol) die reineren Sorten Das Rohbenzol dient in grossen Mengen zum Karburiren des Leuchtgases Auf 1 Kubikmeter Wassergas rechnet man 6–7 g Benzol

II † Nitrobenzolum (Ergänz) Nitrobenzin. Nitrobenzit. Mirban-Oel. Essence de Mirbane. $C_6H_5NO_2$ Mol Gew = 123

Darstellung Zu 100 Th Benzol lässt man aus einem Hahntrichter in kleinen Portionen und unter Umschwenken eine erkaltete Mischung von 115 Th Salpetersäure (1,42 spec Gew) und 160 Th konc Schwefelsäure zufließen, wobei das Reaktions-Gefäss so zu kühlen ist, dass die Temperatur des Inhalts nicht über $25-30^\circ C$ hinauskommt Wenn alle Säure zugegeben ist, erwärmt man das Reaktionsgemisch noch $\frac{1}{2}$ Stunde auf dem Wasserbade unter Umschütteln Nach dem Erkalten fügt man etwa 800 Th Wasser hinzu, trennt das gebildete Nitrobenzol mittels Scheidetrichters von der Säure, wäscht es mit Wasser, destillirt es zunächst im Wasserdampfströme ab und rektifizirt es alsdann nochmals unter direkter Erhitzung aus einem Fraktionskolben

Eigenschaften. Schwach gelb gefärbte, nach Bittermandelöl riechende, lichtbrechende, flüchtige Flüssigkeit Spec Gew bei $15^\circ C = 1,203$, Siedep $206^\circ C$ Erstarrt in der Kälte zu grossen, bei $+3^\circ C$ schmelzenden Krystallblättern In Wasser wenig löslich, in Alkohol, Aether, Benzol, rauchender Salpetersäure löslich, es ist selbst ein ausgezeichnetes Lösungsmittel für zahlreiche organische Substanzen, z B für Indigo Mit Wasserdämpfen leicht flüchtig Um Nitrobenzol nachzuweisen, digerirt man es mit verdünnter Schwefelsäure + geraspeltem Zink (oder Eisenpulver) Nach Beendigung der Wasserstoffentwicklung übersättigt man die Flüssigkeit mit Natronlauge und schüttelt sie mit Aether aus Das nach dem Verdunsten des Aethers hinterbleibende Anilin wird mit verdünnter Schwefelsäure aufgenommen und kann nach S 311 geprüft werden

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt

Handelssorten. Das leichte Nitrobenzol des Handels ist das vorstehend beschriebene, aus technisch reinem Benzol hergestellt Das schwere Nitrobenzol, spec Gew 1,18–1,19, Siedep $210-220^\circ C$, enthält neben Nitrobenzol noch Nitrotoluole Das sehr schwere Nitrobenzol, spec Gew 1,167, Siedep $220-240^\circ C$, besteht vorwiegend aus Nitrotoluolen und enthält nur wenig Nitrobenzol, ausserdem noch Nitroxylöle Uebrigens stehen die Nitrotoluole und Nitroxylöle in ihrem Gerüche dem Nitrobenzol sehr nahe Das Nitrobenzol des Ergänz hat das spec Gew 1,186

Anwendung Nitrobenzol wird therapeutisch nicht verwendet. Es wirkt giftig und wird besonders leicht in Dampfform resorbiert. Die Giftwirkung scheint mit einer Zersetzung des Blutes bez. Bildung von Methämoglobin einherzugehen. Technisch besonders in der Parfümerie und zwar zum Parfümiren der billigen Cocosseifen. Ferner zur Darstellung des Anilins. In der Analyse als Lösungsmittel bei der Werthbestimmung des Indigo.

Benzolinar, Fleckenreinigungsmittel Gemisch von 1 Th. Aether mit 4 Th. Benzol, parfümirt mit Birnenäther.

Betula.

Gattung der Betulaceae — Betuleae

I Betula verrucosa Ehrh. in Asien und Mitteleuropa und **Betula pubescens**

Ehrh. ungefähr von derselben Verbreitung, aber weiter nördlich gehend.

Die Blätter werden als unschädliches Diureticum empfohlen (30 g im Aufguss zu 200 g, täglich 3 solcher Dosen) oder als Extrakt. Um die Betuloretinsäure, die der wirksame Bestandtheil sein soll, besser in Lösung zu bringen, wird vorgeschlagen, dem Aufguss Natriumkarbonat zuzusetzen, früher verwendete man die Blätter gegen Krätze und gegen Flechten.

Bestandtheile. 8,64 Proc. Tannin, 8,37 Proc. Zucker, 0,006 Proc. eines Alkaloides und Betuloretinsäure.

Die Rinde enthält 10–12 Proc. Betulin $C_{46}H_{60}O_4$, das weisse Flocken oder Krystallwarzen bildet, Schmelzp. $258^{\circ}C$, es ist ein zweisauriger Alkohol, feiner enthält sie Betuloretinsäure $C_{46}H_{48}O_6$, Schmelzp. $94^{\circ}C$. Konc. Schwefelsäure färbt sie roth.

Durch trockene Destillation gewinnt man, besonders in Russland, aus der Rinde und aus den Zweigen einen Theer, den Birkentheer, Dagget, Birkenöl, Lithauer Balsam, Juftenöl, *Oleum Betulae empyreumaticum*, *Oleum betulinum*, *Oleum Rusci* (Holv. Ergänz.), *Oleum Moscoviticum*, *Oleum Lituanicum*, Huile russe, Huile de bouleau, Birch oil.

Beschreibung Eine braune, dickliche Flüssigkeit, von eigenthümlich brenzlichem Geruche und nach Juftenöl oder Spec. Gew. 0,926–0,945 bei $20^{\circ}C$ und zwar gilt ein niederes spec. Gew. als Kennzeichen der Güte. Reagirt sauer. Löslich in Alkohol und Aether zum grossen Theile, in Wasser kaum löslich, demselben aber Geruch und saure Reaktion ertheilend. Die wässrige Lösung wird mit verdünnter (1:1000) Eisenchloridlösung grün (Tannentheer wird roth), ebenso Wacholdertheer. Birkentheer ist in Anilin nicht vollkommen löslich (Wacholdertheer ist völlig löslich). Enthält Guajaköl, Kreosöl, Kresöl, Xylöl und wahrscheinlich auch Spuren von Phenol.

Anwendung Aeusserlich bei Hautkrankheiten an Stelle des Tannen- oder Wacholdertheers. Hier und da in der Volksmedizin als Wurmmittel und gegen Kolik der Hausthiere. In Russland in grossem Umfange bei der Fabrikation des Juftenleides verwendet. Bestandtheil des Aromas für künstlichen Bann.

Zur Herstellung einer wässrigen Lösung löst man in 100 Th. Birkentheer 50 Th. Colophonium unter öfterem Umschütteln bei Zimmertemperatur oder unter Erwärmen und fügt dann eine Lösung von 6–8 Th. Natriumhydrat in 12–16 Th. Wasser hinzu.

Essentia Rusci Birkentheer 10,0, Weingeist 100,0. Nach dem Absetzen filtrirt man. Dient zur Bereitung des Rumessenz.

Oleum lateritium, Ol. lim. empyreumaticum, Ol. philosophorum. Ziegöl (Regenwurmöl, Schenöl, Schwarzes Schneckenöl). Man verabfolgt gewöhnlich eine Mischung aus Raböl 100, Birkentheer 3 Th.

Oleum Terebinthinae compositum, Renköl, Rocköl, Trecköl. Terpentinöl 100, Birkentheer 5 Th. Volksmittel. Aeusserlich, selten innerlich zu 10–15 Tropf.

Rother Juftlack. (Diet) Sandarak 100, Mastix 50, Larchenterpentin 20, Elemi, Ricinusöl je 5, Weingeist (90 proc) 850 Man löst, fugt rektifiziertes Birkentheeröl 10, Fuchsin 5, hinzu, filtrirt und bringt mit Weingeist auf 1000 Vor dem Lachren ist das Leder mit Benzin zu entfetten

Sapo nunginosus cum Oleo Rusci (Diet) Birkentheermollin Birkentheerbalsamseife Mollin 90, Birkentheer 10

Spiritus Rusci (Form mag Berol) Birkentheer, Weingeist $\frac{25}{100}$ Aeusserlich

Tinctura Rusci (Bad Ergänz Taxo) Birkentheer 1, Aetherweingeist 2, Lösen und Filtriren

Tinctura Rusci (HERRA), HERRA's Birkenblüktur Lavendelöl, Rautendöl, Rosmarinöl je 1, rektif. Birkenöl 25, Aether, Weingeist je 36

Unguentum cum Oleo Rusci (WOLFF), WOLFF's Theerpomade Wachsalbe 42, Birkentheer 8

Betulina von GROSCH und REICHARDT zur Hautpflege Enthält nach Angabe der Hersteller Salicyl-Menthol-Betulin, Borygeerin, Birkeninktur, aromatis. Birkenwasser Gichtbalsam RADIOS ist ein mit Öl Rusci geschütteltes Gemisch von Ruböl und Terpentinöl

Noortwyks Diphtherieheilmittel soll aus Birkentheer, Kleosot und Spiritus bestehen

II Betula lenta L. Heimisch im atlantischen Nordamerika Sweet Birch, Black Birch, Mountain Mahogany, Zuckerbirke Die Rinde enthält 0,6 Proc eines ätherischen Oeles vom spec Gew 1,18—1,187 Dasselbe enthält 99,8 Proc Methylsalicylat, feiner ein Paraffin $C_{10}H_{22}$ und einen Ester $C_{14}H_{24}O_2$ Die Rinde soll das Methylsalicylat in Form eines Glykosides enthalten, aus dem es durch ein ebenfalls in der Rinde enthaltenes Ferment in Freiheit gesetzt wird

Anwendung des Oeles Wie das aus Gaultheria procumbens gewonnene fast identische Oel oder das synthetisch dargestellte Methylsalicylat Aus dem Saft des Baumes gewinnt man Zucker

Unguentum ad Ekzema Mammæ			
Rp	Öl Rosen		
	Sulf. præcipitati	$\frac{25}{100}$	5,0
	Vaseline		
	Lanolinum	$\frac{25}{100}$	15,0

Bismutum.

I Bismutum technicum. Wismut Bismut. Marcasita. Bl. Atomgew.=208.

Das technische Wismutmetall wird besonders von den sächsischen Blaufarbenweiken Oberschlema und Pfannenstiel erzeugt und enthält stets grössere oder kleinere Mengen fremder Elemente (Schwefel, Arsen, Antimon, Tellur, Nickel, Eisen, Blei, Kupfer, Silber, Zinn) als Verunreinigung Wenn die Gesamtmenge der Verunreinigungen nicht mehr als 5 Proc beträgt, so beeinflussen sie die Verarbeitung zu Wismutpräparaten nicht, andernfalls muss das Wismut gereinigt werden

II Bismutum depuratum seu purificatum Gereinigtes Wismutmetall. **Bismuth purifié** (Gall) 100 Th des in einem eisernen Morser zu grobem Pulver gestossenen Wismuts werden mit 5 Th gepulvertem Kalisalpeter und 2 Th Natronsalpeter gemischt Diese Mischung trägt man in einen Hossischen Tiegel ein und erhitzt im Kohlefeuer zum Schmelzen Die Schmelze wird öfters mit einem hölzernen Pfeifenstiel oder mit einem erwärmten Porcellanstabe umgerührt, schliesslich lässt man den Tiegel $\frac{1}{2}$ Stunde bedeckt in der Schmelzhitze stehen, damit sich die Schlacke absetzen kann Nach dieser Zeit giesst man das Metall unter der Schlacke vorsichtig auf einen erwärmten Teller aus Nach dem Erkalten beseitigt man die Schlacke zunächst durch mechanisches Auslösen, das hinterbleibende Metall wird zerstoßen, durch Digeriren mit 5 procentiger Salzsäure, darauffolgendes Wassern und Trocknen von der Schlacke befreit, nöthigenfalls in einem innen berusteten Tiegel nochmals eingeschmolzen

III Bismutum purum Man löst Wismutnitrat (oder Subnitrat) in salpetersäurehaltigem Wasser und trägt diese Lösung in überschüssige Ammoniakflüssigkeit ein Das

gefallte Wismuthhydroxyd wird völlig ausgewaschen, alsdann mit 8 proc Natronlauge, welche $\frac{1}{13}$ Volumen Glycerin enthält, in Lösung gebracht, diese Lösung wird mit dem 4—5fachen Gewichte des angewendeten Wismuts an Traubenzucker versetzt und zum Sieden erhitzt. Das Wismut fällt als graues Pulver aus, welches zuerst mit Natronlauge haltendem, später mit Schwefelsäure enthaltendem, endlich mit reinem Wasser gewaschen und getrocknet wird. Wenn nöthig, kann es noch in einem innen beruhten Tiegel umgeschmolzen werden.

Eigenschaften. Stark glänzendes, iothlich-weißes, sprödes Metall von gross blättrig krystallinischem Gefüge. Es lässt sich im Eisenmörser pulvern, im völlig reinen Zustande ist es etwas hammerbar. Es schmilzt bei 268°C und erstarrt bei 242°C unter bedeutender Ausdehnung, bei Weissgluthitze verdampft es. An der Luft oxydirt es sich nicht, dagegen wird es von Schwefelwasserstoff gebräunt. An der Luft erhitzt, verbrennt es mit bläulicher Flamme zu Wismutoxyd. In verdünnter luftfreier Salzsäure und desgl. Schwefelsäure ist es unlöslich. Von heisser conc. Salzsäure wird es nur wenig unter Entwicklung von Wasserstoff angegriffen. Von conc. Schwefelsäure wird es beim Erhitzen unter Entwicklung von Schwefeldioxyd zu Wismutsulfat gelöst. Mässig conc. Salpetersäure löst es in der Kälte sowohl wie in der Wärme zu Wismutnitrat unter Entwicklung von Stickoxyden. Durch Kupfer, Zink, Zinn, Eisen, Blei, Cadmium wird das Wismut aus seinen Salzlösungen als Metall gefällt. Das spec. Gewicht ist $= 9,75$.

Prüfung. Zur Feststellung der Verunreinigungen des Wismuts mischt man 10,0 des gepulverten Metalls mit 1,5 gepulvertem Kalisalpeter und 1,5 gepulvertem Natriumsalpeter und schmilzt im Porcellantiegel. Die erkaltete Schmelze wird zerstoßen und die Schlacke von dem Metall abgeschlämmt. Diese die Schlacke enthaltende Flüssigkeit dampft man ein und nimmt den Rückstand mit circa 20 proc Salpetersäure unter Digestion auf (ungelöst bleiben Zinn und Antimon). Das Filtrat verdünnt man mit einem gleichen Volum Wasser (erfolgt eine Trübung, so bringt man dieselbe durch Zusatz von Salpetersäure zum Verschwinden) und versetzt mit Salzsäure. Eine dadurch entstehende Trübung oder ein Niederschlag ist Chlorsilber. Die davon abfiltrirte Flüssigkeit wird mit Ammoniak neutralisirt, mit Salzsäure sauer gemacht, bis zum Aufkochen erhitzt und noch heiss mit Schwefelwasserstoff übersättigt. Die abgeschiedenen Metallsulfide werden gesammelt, daraus durch Digestion mit Ammoniumcarbonat das Schwefelarsen, hierauf durch Maceration mit Schwefelammonium eine etwaige Spur Schwefelzinn extrahirt, die rückständigen Metallsulfide in Salpetersäure gelöst, die verdünnte Lösung mit Natriumsulfatlösung versetzt und einige Stunden bei Seite gestellt, um dem Bleisulfat Zeit zum Absetzen zu gewähren. Die durch Filtration vom Bleisulfat gesonderte Flüssigkeit wird mit einem Ueberschuss Aetzammon versetzt. Eine weisse Fällung rührt von Wismuthhydroxyd her, eine blaue Färbung der Flüssigkeit zeigt Kupfer an. Aus der oben mit Schwefelwasserstoff behandelten sauren, von den Metallsulfiden befreiten Flüssigkeit werden [nach der Uebersättigung mit Ammon] Eisen, Nickel, Zink durch Schwefelammonium abgeschieden.

Die Prüfung des Wismuts auf Arsengehalt lässt sich auch in der Weise ausführen, dass man circa 2,0 des zerkleinerten Metalls in einem Probircylinder vorsichtig bis zum Schmelzen erhitzt und in dieser Temperatur einige Minuten erhält. Bei Gegenwart von mehr als Spuren Arsen bildet sich im kalteren Theile des Cylinders ein Beschlag von Arsensäure. — Man sprengt den oberen Theil des Probirglases ab, bringt die arsenige Säure durch Kochen mit 12 proc Salzsäure in Lösung und fällt diese mit Schwefelwasserstoff.

Erkennung und Bestimmung. 1) Man erkennt das Wismut an folgenden Reactionen. Wird eine Wismutverbindung mit Natriumcarbonat vermischt auf Kohle vor dem Löthrohr der Reduktionsflamme ausgesetzt, so erhält man weisse, spröde Metallkörner, zugleich einen gelben, in der Hitze orangegeilen Beschlag von Wismutoxyd. Die Lösungen der Wismutsalze zeigen folgendes Verhalten: 1) Kalilauge, Natronlauge oder Ammoniak füllen weisses Wismuthhydroxyd $\text{Bi}(\text{OH})_3$. 2) Natriumcarbonat oder Ammoniumcarbonat füllen weisses basisches Wismutcarbonat $(\text{BiO})_2\text{CO}_3$. 3) Kaliumdichromat fällt basisches Wismutchromat $(\text{BiO})_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, leicht löslich in verdünnter Salpetersäure, unlöslich in Kalio- oder Natronlauge (Unterschied von Bleichromat). 4) Schwefelwasserstoff oder Schwefel

ammonium fallen in saurer oder neutraler Lösung schwarzes Wismutsulfid, unlöslich in Alkalien und in Kaliumcyanid, löslich in heisser Salpetersäure. 5) Die Lösungen der neutralen Wismutsalze werden, falls nicht zu grosse Mengen freier Säure vorhanden sind, durch Zugabe von viel (!) Wasser unter Abscheidung unlöslicher basischer Salze zerlegt (getrübt). Diese Reaktion ist am empfindlichsten beim Wismutchlorid. Entsteht in salpetersauren Lösungen beim Verdünnen mit Wasser keine Anscheidung, so tritt diese fast stets so gleich auf Zusatz von Natriumchlorid- oder Ammoniumchloridlösung ein. Weinsäure verhindert die Fällung der Wismutverbindungen durch Wasser nicht (Unterschied vom Antimon).

B) Man bestimmt das Wismut, indem man es aus der sauren, mit Essigsäure enthaltenden Wasser stark verdünnten Lösung durch Schwefelwasserstoff fällt. Das ausgefallene Wismutsulfid wird in Salpetersäure gelöst, die durch Erwärmen vom Schwefelwasserstoff befreite Lösung wird mit Ammoniak gefällt und das gewaschene und getrocknete Wismuthydroxyd durch Glühen im Porcellantiegel (!) in Wismutoxyd verwandelt. $\text{Bi}_2\text{O}_3 > 0,8955$ ist $= \text{Bi}_2$. Durch direktes Glühen kann man den Gehalt an Wismutoxyd bestimmen im Wismutnitrat, Wismuthydroxyd, Wismutoxyd, Wismutkarbonat, in allen organischen Wismutsalzen mit nicht verkohlenden Säuren.

Unter Umständen kann es sich auch empfehlen, das Wismut als metallisches Wismut zu wägen. In solchen Fällen schmilzt man das zu reduzierende Wismutoxyd, Wismutoxychlorid oder Wismutsulfid mit der 6fachen Menge Cyankalium einige Zeit in einem gewogenen Porcellantiegel, laugt die erkaltete Schmelze mit Wasser aus, wäscht das metallische Wismut zunächst mit Wasser, dann mit verdünntem, schliesslich mit starkem Weingeist, sammelt auf gewogenem Filter, trocknet und wägt. Tiegel + Filter + Wismut minus Tiegel + Filter giebt die Menge des gefundenen Wismuts an. Hat man bei der ersten Schmelze nicht gut charakterisierte Metallkörner, sondern nur ein schwarzes Pulver erhalten, so wiederholt man die Schmelzoperation.

Wismut-Legierungen. Die Legierungen des Wismuts zeichnen sich durchweg durch einen niedrigen Schmelzpunkt aus. Hierdurch wird in vielen Fällen ihre technische Verwendung erklärt.

ROSE'S Metall. Wismut 50,0, Blei 30,0, Zinn 20,0. Schmelzp. 92°C . Durch Zusatz von 2,0 Quecksilber sinkt der Schmelzp. auf 55°C .

NEWTON'S Metall. Wismut 80,0, Blei 50,0, Zinn 30,0. Schmelzp. $94,5^\circ \text{C}$. Oder Wismut 80,0, Blei 80,0, Zinn 20,0. Schmelzp. $91,6^\circ \text{C}$.

WOOD'S Metall. Wismut 150,0, Blei 80,0, Zinn 40,0, Cadmium 30,0. Schmelzpunkt 60°C .

BIBBY'S Münzabguss-Metall. Wismut 60,0, Blei 130,0, Zinn 80,0.

Lettern-Metall. Kupfer 4,62, Blei 57,3, Wismut 1,16, Antimon 17,84, Zinn 11,56, Nickel 4,82, Kobalt 2,90.

Wismutbronze, widerstandsfähig gegen Witterungseinflüsse. Kupfer 52,0, Nickel 30,0, Zinn 12,0, Blei 5,0, Wismut 1,0.

Wismut-Amalgam. Quecksilber 100,0, Zinn 175,0, Blei 310,0, Wismut 500,0. Schmelzp. $70,0^\circ \text{C}$. Dient zum Ausspritzen anatomischer Präparate. Oder Quecksilber 200,0, Wismut 120,0, Blei 40,0, Zinn 70,0.

LIPOWITZ' Legierung. Cadmium 30,0, Zinn 40,0, Wismut 150,0, Blei 80,0. Als Metalltint und als Sperrflüssigkeit an Stelle von Quecksilber.

Cliché-Metall für Holzschnitte, Gips-, Thon-, Schwefelformen. 50 Wismut, 30 Blei, 20 Zinn. Schmelzp. 92°C (also das ROSE'sche Metall) oder 20 Wismut, 10 Blei, 10 Zinn. Behufs Herstellung eines Clichés wird der Holzschnitt in eine Legierung aus 60 Blei und 10 Antimon in dem Augenblicke eingedrückt, in welchem die Legierung zu erstarren beginnt. Diese Matrize wird dann mit einem kräftigen Schläge auf das Cliché Metall in dem Augenblicke seines Erstarrens oder Teigwerdens gepresst, oder die Matrize wird schwach mit Lampenruss bedeckt und das Cliché-Metall darauf gegossen.

Schnellloth (geben nicht dauerhafte Lötungen)

1 Wismut	1 Blei	1 Zinn	—	Schmelzp	124°C
1 "	2 "	2 "	—	"	145°C
1 "	3 "	3 "	—	"	255°C
1 "	4 "	4 "	—	"	269°C

Loth für Orgelbauer 20 Wismut, 10 Blei, 10 Zinn
 Legirung zum Ausfüllen der Löcher in Metallguss 10 Wismut, 30 Antimon, 30 Blei
 ERNSTROM'S Tutania- oder Königinmetall. 9 Wismut, 71 Blei, 885 Zinn und 35 Kupfer
 Metallschmiere 50 Wismut, 50 Blei, 50 Zinn, 40 Cadmium Schmelztp 65,5° C
 Wickersheimer Metall Wismut 8,0, Blei 3,0, Zinn 2,0, Quecksilber 2,0

Bismutum albuminatum.

Bismutum albuminatum. Wismut-Albuminat. Wismut-Eiweiss. Eine Verbindung von Wismutoxyd mit Eiweiss von unbestimmter Zusammensetzung

Darstellung. 25 Th Bismutum citricum ammoniacatum werden in möglichst wenig Wasser gelöst und mit einer filtrirten wässrigen Lösung von 75 Th Albumen Ovi siccum Ph G III gemischt Diese Mischung wird bei niedriger Temperatur, am besten im Vacuum, zur Trockne verdunstet

Eigenschaften. Grauwweisses, schwach sauer reagirendes Pulver, aus einem Gemisch eines wasserlöslichen Wismutdoppelsalzes mit Eiweiss bestehend In Wasser meist trübe löslich infolge eines Gehaltes an unlöslich gewordenem Eiweiss

Das Handelspräparat enthält 10—12 Proc Wismut

Anwendung. Bismutum albuminatum wirkt als mildes Wismutpräparat und wird besonders bei Magen- und Unterleibskrämpfen in der Dosis von 0,3—1 g täglich 3—4mal gegeben

Bismutum carbonicum.

Bismutum carbonicum (Ergänz) Bismuthi Carbonas (Brit) Bismuthi Subcarbonas (U-St) Wismutsubkarbonat. Ist je nach der Bereitung von verschiedener Zusammensetzung, durchschnittlich etwa $\text{CO}_3(\text{BiO})_2 + \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ Zur Darstellung ruht man 100 Th krystall Wismutnitrat mit Wasser zu einem feinen Brei an und trägt diesen in kleinen Antheilen unter Umrühren in eine heisse, filtrirte Lösung von 50 Th Ammoniumkarbonat in 1000 Th Wasser ein Man digerirt etwa 1—2 Stunden (Umrühren!) im Wasserbade, wäscht aus und trocknet Ausbeute 55 Th

Eigenschaften. Weisses oder gelblichweisses, amorphes Pulver, ohne Geruch, specifisch schwer Unlöslich in Wasser oder Weingeist, löslich in Salpetersäure oder Salzsäure unter Aufbrausen Beim Glühen hinterlässt es citronengelbes Wismutoxyd Es fordern Ergänz > 85 Proc U-St = 87—91 Proc Bi_2O_3 Brit lässt die Bestimmung als Wismutsulfid ausführen und verlangt 99 Proc Bi_2S_3 entsprechend 89,7 Proc Bi_2O_3

Prüfung. 1) Beim Erwärmen mit Kalilauge entwickle es nicht den Geruch nach Ammoniak 2) Wird eine mit verdünnter Schwefelsäure hergestellte Lösung von 1 g des Salzes mit 2 ccm concentrirte Schwefelsäure gemischt und nach dem Erkalten mit 2 ccm Ferrisulfatlösung überschichtet, so darf keine braune Zwischenzone auftreten (Salpetersäure) 3) Wird 1 g des Salzes in Salpetersäure gelöst und die Lösung mit Ammoniak im Ueberschuss gefällt, so darf das Filtrat durch Natriumphosphatlösung nicht getrübt werden (Magnesiumkarbonat) 4) Auf die übrigen metallischen Verunreinigungen ist die salpetersaure Lösung wie unter Bismutnitrat angegeben zu prüfen

Aufbewahrung. Vor Schwefelwasserstoff geschützt **Anwendung.** Wirkt etwa wie Wismutsubnitrat, aber zugleich saureitigend Man giebt es zu 0,3—1,0 g dreismal viermal täglich in Pulvern

Pastilli Bismuthi carbonici 1,0 g schwere Pastillen aus Kakao Masse, je 0,25 g Bismutcarbonat enthaltend

Bismutum citricum.

I Bismutum citricum. Wismutetrat. Citrate de bismuth. Bismuthi Citras (U-St) $C_6H_5O_7Bi$ Mol Gew. = 397

100 Th Wismutsubnitrat werden mit 70 Th Citronensäure und 400 Th. Wasser 15 Minuten oder so lange gekocht, bis ein Tropfen der Flüssigkeit sich in Ammoniakflüssigkeit klar auflöst. Dann giebt man 5000 Th Wasser hinzu, lässt absetzen, wascht den Niederschlag, bis das Waschwasser geschmacklos abläuft, und trocknet den Rückstand bei 50–60° C (U St)

Weisses, amorphes oder mikrokristallinisches Pulver, ohne Geruch und Geschmack, luftbeständig. Unlöslich in Wasser oder in Alkohol, löslich in Ammoniakflüssigkeit und in den Lösungen der Alkalicitrate

II Bismutum-Ammonio-citricum Ammonium-Wismutecitrat Bismuthi et Ammonii Citras (U-St) Man rührt 100 Th Wismutecitrat mit 200 Th Wasser zu einem Brei an, erwärmt die Mischung auf dem Wasserbade und giebt soviel Ammoniakflüssigkeit hinzu, bis das Salz gelöst und die Lösung neutral oder nur schwach alkalisch ist. Man filtrirt alsdann, dampft im Wasserbade zum Sirup ein, und verwandelt diesen durch Aufstreichen auf Glasplatten und Trocknen in Lamellen — Durchsichtige farblose Blättchen, an der Luft undurchsichtig werdend, leicht löslich in Wasser, wenig löslich in Alkohol

Liquor Bismuthi et Ammonii Citratis (Brit) Liquor Bismuti. Man löst 70 Th Wismutsubnitrat in 150 Th Salpetersäure von 25 Proc und setzt zu dieser Lösung unter Umrühren solange Wasser hinzu, bis sie beginnt sich zu trüben. Dann fügt man eine Lösung von 70 Th Kaliumcitrat und 20 Th Kaliumkarbonat in wenig Wasser hinzu und erhitzt bis zum Sieden. Nach dem Erkalten wird der erzeugte Niederschlag mit Wasser bis zur völligen Entfernung der Salpetersäure gewaschen, alsdann fügt man Ammoniakflüssigkeit bis zur Auflösung bez. Neutralität hinzu, füllt mit Wasser auf 1000 Th auf und filtrirt — Neutrale oder schwach alkalische Flüssigkeit von schwach metallischem Geschmack, spec Gew 1,070 Enthält in 1 cem = 0,05 g Wismutoxyd

Bismutum citro-boracum. Natrium-Wismutcitropyrborat 899 Th Wismutecitrat und 882 Th Borax werden gemischt und in einer hinreichenden Menge Wasser gelöst. Man filtrirt, dampft zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet

Liquor Ferri et Bismuthi citrici 100 Th des Liquor Bismuthi et Ammonii citrici, 5 Th Ferrum citricum und 2 Th Ammoniakflüssigkeit (0,96) werden im Dampfbade auf 100 Th eingedampft. Zu 4–8,0 g mit Wein bei Dyspepsie und Gastralgie der Phthisiker

Liquor Bismuthi citrici kaliens Liquor bismuticus ad capillos 10 Th Wismutsubnitrat und 150 Th Glycerin werden gemischt und unter Erwärmen im Wasserbade mit soviel Kalilauge versetzt, dass Auflösung erfolgt. Dann macht man mit Citronensäure schwach sauer, neutralisirt wieder mit Kalilauge und füllt mit Wasser auf 300 Th auf. Zum Braunfärben der Haare 2–8 mal wöchentlich aufzutragen

Liquor Bismuthi natrico glycerinatus. Alkalische Wismutlösung Reagens auf Traubenzucker. Man digerirt im Wasserbade 10 Th Wismutsubnitrat, 30 Th Glycerin, 50 Th Natronlauge von 1,383 spec Gew und 110 Th Wasser. Die filtrirte Lösung soll = 200 Th betragen. Sie giebt beim Erhitzen mit Traubenzucker Ausscheidung von metallischem Wismut

Bismutum oxydatum.

I Bismutum hydroxydatum Bismutum oxydatum hydratum. Wismuthhydroxyd. Oxyde de bismuth hydraté (Gall) BiO_3H . Mol Gew. = 241.

Man löst 100 Th kryst Wismutnitrat in einer Mischung von 330 Th Salpetersäure (25 Proc) und 670 Th Wasser. Diese Lösung wird mit soviel Ammoniakflüssigkeit versetzt, dass diese deutlich vorwaltet. Man lässt einige Zeit stehen, filtrirt oder colirt den Niederschlag ab, wäscht ihn vollständig aus und trocknet ihn bei 60–70° C (Gall)

Weisses, neutrales, geschmackloses, in Wasser unlösliches Pulver. Löst sich in Säuren unter Bildung der betreffenden Wismutsalze. Frischgefallenes Wismuthdioxid löst sich bei Gegenwart von genügender Menge Glycein in Natronlauge auf (s S 484). Wird namentlich in frischgefalltem Zustande zur Darstellung einiger wichtiger Wismutsalze verwendet. — Da die Verbindung rund 96 Proc Wismutoxyd enthält, so wird sie in der Technik bisweilen anderen Wismutsalzen (z B dem Wismutsubnitrat) zugemischt, um dieselben auf den vorgeschriebenen Gehalt an Wismutoxyd zu bringen.

II Bismutum oxydatum. Wismutoxyd. Bismuthi Oxydum (Brit) Bi_2O_3 , Mol. Gew. = 464. Zur Darstellung kocht man Wismutsubnitrat mit einem Ueberschuss von Natronlauge einige Zeit, wäscht das Wismutoxyd mit Wasser und trocknet es (Brit). Specifisch schweres, citronengelbes, mikrokristallinisches Pulver, welches sich beim Erhitzen vorübergehend dunkler färbt. In Mineralsäuren löslich, in Wasser und den Alkalien fast unlöslich.

Intestin. Gemisch aus Wismutoxyd, Benzoesäure und Naphthalin (Darm-Antisepticum).

Bismutum nitricum.

I † Bismutum nitricum crystallisatum Bismutum trinitricum. Krystallisiertes (oder neutrales) Wismutnitrat oder kryst. salpetersaures Wismut. Azotate de Bismuth neutre. Bismuthi trinitas $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + 5\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 484.

Darstellung. Man giebt in einen nicht zu dünnwandigen Kolben von 5 Liter Fassungsraum 2500 g Salpetersäure von 1,20 spec. Gew. Diesen Kolben setzt man schräg in ein Wasserbad oder Sandbad ein und heizt langsam an. Wenn die Temperatur der Säure = 80°C ist, so stellt man die Feuerung ab und trägt in die Säure allmählich, in kleinen Antheilen, aber ohne Unterbrechung, 500 g grob gepulvertes und gesiebtes (!) Wismut-Metall ein, dessen Auflösung unter stürmischer Entwicklung von Stickstoffoxyden erfolgt. (Daher Ausführung dieser Operation unter einem Abzuge oder im Freien!) Wenn es nöthig werden sollte, kann man die vollständige Auflösung des Metalles durch nochmaliges Anwärmen des Kolbennhaltes unterstützen.

Ist alles oder nahezu alles gelöst, so erhitzt man die Lösung kurze Zeit zum Sieden, lässt sie erkalten und stellt sie in einer starkwandigen (!) Flasche so lange zum Absetzen, bis sie vollkommen klar geworden ist. (Ein wasser. Bodensatz besteht aus Wismutarseniat!) Man filtrirt alsdann die Lösung durch Papier, Colloidumwolle, Glaswolle oder Asbest und dampft das klare Filtrat bis zur Krystallisation ein. — Die erhaltenen Krystalle werden in einem Trichter gesammelt und nach dem Abtropfen der Mutterlauge einige Male mit kleinen Mengen einer Mischung von 7 Th. Wasser und 2 Th. Salpetersäure nachgewaschen. Dann trocknet man sie durch Wälzen auf Filtrirpapier und bringt sie in gut zu verschliessenden Gefässen unter (Germ.).

Die Mutterlaugeu liefern beim Eindampfen weitere Mengen von Krystallen. Aus der letzten Mutterlauge fällt man das Wismut durch Natriumcarbonat als Wismutcarbonat.

Eigenschaften. Grosse, farblose, durchsichtige, etwas feucht aussehende säulenförmige Krystalle. Sie schmelzen bei 73°C in ihrem Krystallwasser, geben bei 80°C Salpetersäure und Wasser ab unter Uebergang in ein basisches Wismutnitrat $\text{BiONO}_3 + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$. Ueber 260°C hinaus tritt weitere Zersetzung ein. In wenig Wasser oder in Salpetersäure oder in Essigsäure zu einer stark sauren Flüssigkeit löslich, die durch Zusatz von viel Wasser unter Abscheidung von basischem Wismutnitrat getrübt wird. Löslich auch in 5 Th. Glycein. Diese Lösung kann, ohne dass sie alsbald getrübt wird, mit ziemlich viel Wasser verdünnt werden. — Die Prüfung erfolgt wie bei dem folgenden Präparate. Aufbewahrung. Vorsichtig.

II. Bismutum subnitricum (Austr. Germ. Helv.). Azotate (sous) de bismuth (Gall.). Bismuthi Subnitratis (Brit. U-St.). Bismutum nitricum praecipitatum. Basisches Wismutnitrat. Basisch-salpetersaures Wismut(oxyd). Magisterium Bismuti. Wismut-Weiss.

Darstellung. 100 Th. kryst. Wismutnitrat werden in einem Porcellan-Mörser mit 400 Th. kaltem destillirten Wasser feingerieben, bez. zu einer gleichmässigen Flüssigkeit angerieben. Diese Flüssigkeit trägt man in mehreren Absätzen unter Umrühren in 2100 Th. siedendes Wasser ein. Von dem entstandenen Niederschlag wird nach völligem Absetzen und Erkalten die überstehende Flüssigkeit abgezogen. Alsdann sammelt man den Niederschlag auf einem Kolatorium oder einem Filter, wäscht ihn mit dem ihm gleichen Volumen kalten Wasser aus, lässt abtropfen und trocknet bei 80° C. unter möglichstem Schutze vor Schwefelwasserstoff (Germ.).

Aus der Mutterlauge schlägt man das in dieser gelöste Wismut entweder durch Natriumkarbonat oder durch Ammoniak nieder. — Bei der im Vorstehenden beschriebenen Fällung des Wismutnitrates ist sowohl die Temperatur als auch die Menge des anzuwendenden Wassers genau einzuhalten.



Fig. 116.

Wismutsubnitrat aus kalter Flüssigkeit gefällt.
120fache Vergrößerung.

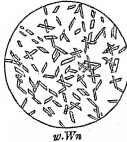


Fig. 117.

Offic. Präparat.
Wismutsubnitrat aus 80—90° C. heisser Flüssigkeit gefällt.
120fache Vergrößerung.

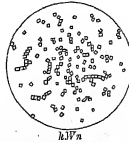


Fig. 118.

Wismutsubnitrat aus kochend-heisser Flüssigkeit gefällt.
120fache Vergrößerung.

Eigenschaften. Die physikalische Beschaffenheit des Wismutsubnitrates hängt von den Fällungsbedingungen, namentlich von der Menge und der Temperatur des zur Fällung verwendeten Wassers ab. Je niedriger die Fällungstemperatur ist, desto grobkörniger fällt auch das Präparat aus. Ausserdem enthält das bei Siedehitze gefällte Wismutsubnitrat mehr Wismuthydroxyd als das bei niedriger Temperatur erhaltene. Die physikalische Beschaffenheit des Präparates ist nicht ohne Einfluss auf seine Auflöslichkeit in Säuren und wohl auch auf seine therapeutische Wirkung.

Schneeweisses, lockeres, krystallinisches Pulver, ohne Geruch und fast ohne Geschmack, unter dem Mikroskop kleine glänzende, rhombische Prismen darstellend. Gegen Lackmus von saurer Reaktion. Vom Sonnenlichte wird es nicht verändert. (Im Lichte grau werdendes Wismutsubnitrat ist durch Silberchlorid verunreinigt.) Unlöslich in Wasser, Alkohol, Glycerin (s. S. 488), löslich in mässig verdünnter Salpetersäure, Salzsäure, Schwefelsäure. Es besteht aus etwa 79—82 Proc. Wismutoxyd Bi_2O_3 , 15—17 Proc. Salpetersäure N_2O_5 und 4—5 Proc. Wasser. Bei 100° C. schon entweichen etwa 3—5 Proc. Salpetersäure + Wasser, bei höherer Temperatur tritt völlige Zersetzung ein, so dass lediglich citronengelbes Wismutoxyd hinterbleibt. Die einzelnen Pharmakopöen normiren den Gehalt des Präparates an Wismutoxyd Bi_2O_3 , wie folgt:

	Austr.	Brit.	Gall.	Germ.	Helv.	U-St.
Proc. Bi_2O_3	—	76,1	76,78	79—82	80,0	79—82

Als Ausdruck der chemischen Zusammensetzung des Präparates wird in der Regel die Formel $\text{BiO}(\text{NO}_3) + \text{H}_2\text{O}$ angenommen.

Prüfung 1) Das Vorhandensein von Wismutoxyd, Salpetersäure und Wasser kann man einfach durch Glühen des Präparates feststellen. Hiermit wurde sich die Bestimmung des Wismutoxydgehaltes verbinden lassen, welche durch Glühen von 1 g des Präparates im Porcellantiegel bis zum konstanten Gewicht auszuführen ist. 2) Es sei geruchlos (!) Bisweilen nimmt ein Wismutsubnitrat im Verlauf der Aufbewahrung einen von Salpetersäure herrührenden Geruch nach Chlor oder Jod an. Ein solches Präparat lässt sich wieder geruchlos machen, wenn man es in dünner Schicht auf Porcellantellern ausbreitet und an einem warmen Orte trocknet. 3) 0,5 g des Wismutsubnitrates sollen sich bei 15–16°C in 25 ccm verdünnter Schwefelsäure klar und ohne Entbindung von Kohlensäure auflösen. Ein Theil dieser Lösung wird mit Ammoniak im Ueberschuss versetzt, es darf keine Blaufärbung auftreten, andernfalls wäre Kupfer zugegen. Ein anderer Theil wird mit Wasser verdünnt. Alsdann fällt man das Wismut durch Schwefelwasserstoff vollständig aus. Das vom Wismutniederschlag gewonnene Filtrat darf wagbare Mengen eines glühbeständigen Abdampf-Rückstandes nicht hinterlassen, andernfalls könnten Salze der Alkalien oder alkalischen Erden zugegen sein. Wir möchten hierzu bemerken, dass eine völlige, klare Auflösung von Wismutsubnitrat in den vorgeschriebenen Mengen verdünnter Schwefelsäure bei vielen grobkörnigen Präparaten fast nicht möglich ist. 4) 0,5 g basisches Wismutnitrat werden in 5 ccm Salpetersäure gelöst, die Lösung muss klar sein und darf auf Zusatz von 0,5 ccm Silbernitratlösung höchstens opalisirend getrübt (Chlor), sowie durch 0,5 ccm einer mit der gleichen Gewichtsmenge Wasser verdünnten Baryumnitratlösung nicht getrübt werden (Schwefelsäure). Die Verdünnung der Baryumnitratlösung ist nothwendig, weil sich sonst Baryumnitrat ausscheiden kann, welches in cone. Salpetersäure schwer löslich ist. — Mit Natronlauge im Ueberschusse erwärmt, darf 1 g des Präparates Ammoniak nicht entwickeln, d. h. die entweichenden Dämpfe dürfen feuchtes rothes Lackmuspapier nicht blauern (Ammoniak). 5) Wird der Glührückstand von 1) zerrieben und in 8 ccm Zinnchlorur-Lösung gelöst, so darf innerhalb 1 Stunde braunliche Färbung nicht auftreten (Arsen). Der Nachweis des Arsens erfolgt indess zweckmässiger dadurch, dass man den Glührückstand in verdünnter Schwefelsäure auflöst und die Lösung in den Marsh'schen Apparat bringt. 6) Man löst 0,5 g Wismutsubnitrat in Salzsäure, kocht diese Lösung einige Minuten und versetzt sie noch heiss mit einer Lösung von schwefliger Säure. Es darf auch nach längerem Stehen weder eine rothe (Selen) noch eine schwarze Färbung (Tellur s. unten) eintreten.

Aufbewahrung Unter den indifferenten Arzneimitteln, vor Ammoniak und Schwefelwasserstoff wohl geschützt.

Anwendung. Die löslichen Wismutverbindungen wirken innerlich toxisch, dem so gut wie unlöslichen Wismutsubnitrat kommen toxische Eigenschaften kaum zu. Es wirkt äusserlich und innerlich adstringirend und wegen seiner Verwandtschaft zu Schwefel und vielen Verbindungen des letzteren desinficirend und desodorisirend.

Man wendet es an: Aeusserlich als Streupulver bei der Wundbehandlung, zu Einblasungen in den Kehlkopf, zum Desodoriren jauchiger Wunden, besonders in Körperhöhlen (beruht auf Bildung von Bi_2S_3), innerlich bei Dyspepsie, Magengeschwüren, Krebs, Brechdurchfällen, Darmgeschwüren.

Die Ausscheidung erfolgt bis auf Spuren durch die Faeces als Wismutniederschlag, die Stühle sind daher schwarz gefärbt. Enthält das Wismutsubnitrat Tellur, so nimmt nach dem Gebrauche der Athem unangenehmen Geruch an.

Bestimmung der Salpetersäure. 5 g Wismutsubnitrat werden in 100 ccm destillirtem Wasser suspendirt. Man setzt einige Tropfen Phenolphthaleinlösung hinzu und titirt unter Abkühlung mit Normal-Kalilauge, bis eine 10 Minuten lang beständige Rothfärbung auftritt. 1 ccm Normal-Kalilauge zeigt 0,054 g N_2O_5 an.

Tablettes de sous-nitrate de Bismuth (Gall.) Bismuthi subnitrici 10,0 g, Sacchari albi 90,0, Mucilagnus Tragacanthae 9,0, fiant pastilli 100.

QUESNEVILLE'S Crème de Bismuth. Ist das frisch, aus kalter Flüssigkeit gefällte, wenig ausgewaschene, noch feuchte Wismutsubnitrat. Französische Specialität gegen Diarrhöe. 5–10 g in 100 g Zuckersirup vertheilt, davon zweistündlich 1 Kaffeelöffel.

Aqua leniens externa

Rp Bismuti subnitrici	1,0
Aquae Amygdalarum amararum	
Tincturae Digitalis	
Tincturae Benzoes	aa 5,0
Glycerini	85,0
Aquae Rosae	100,0

Ausserrhein gegen Jucken, Abschälen der Haut,
Hautausschläge etc.

Enema cum Bismuto subnitrico

Rp Bismuti subnitrici	10,0
Opi pulverati	0,05
Aquae	50,0
Mucilaginis Gummi arabici	20,0

Zu einem Klyster bei Diarrhoe, Dysenterie

Injectio Bismuti Ricord

Rp Bismuti subnitrici	15,0
Aquae Rosae	200,0

M D S Umgeschüttelt täglich dreimal eine Einspritzung bei Gonorrhoe

Injectio Bismuti (Form Berol)

Rp Bismuti subnitrici	5,0
Aquae destillatae	105,0

Linctus Bismuti subnitrici

Rp Bismuti subnitrici	1,0
Mucilaginis Gummi arabici	
Sirupi simplicis	aa 30,0
Aquae destillatae	120,0

Umgeschüttelt täglich 1 Theelöffel bei Brechdurchfall der Kinder

Linalmentum cosmeticum

gegen Sommersprossen und Hautflecke

Rp Bismuti subnitrici	2,0
Gummi arabici	4,0
Aquae Rosae	30,0
Glycerini	20,0
Tincturae Benzoes	10,0

Hautflecke täglich ein- bis zweimal mit der umgeschüttelten Mischung zu bestreichen

Pasta Bismuti Oetthoff

Rp Bismuti subnitrici q s	
---------------------------	--

Wird mit abgekochtem Wasser zu einem dicken Brei angerieben und dieser mittels Pinsels auf die Brandwunden aufgestrichen

Pulvis anticardialgicus Oppolzer

Rp Bismuti subnitrici	125
Morphini acetalis	0,05
Sacchari albi	5,0

Divide in partes aequales X Dreimal täglich ein Pulver bei Herzweh

Pulvis antidiarrhoeicus

Rp Bismuti subnitrici	
Calci carbonici	aa 5,0
Opi pulverati	0,25

Divide in partes aequales X täglich zweimal vor der Mahlzeit ein Pulver, bei chronischer Diarrhoe

Pulveres antidyspnoici GENDRIN

Rp Bismuti subnitrici	5,0
Concharum praeparatarum	5,5
Fabae St Ignatii	1,0

Divide in partes XX Vor der Mahlzeit ein Pulver

Pulvis stomachicus (Form Berol.)

Rp Bismuti subnitrici	
Rhizom Rhei	aa 5,0
Natrii bicarbonici	20,0

Unguentum Bismuti (München Vorsehr)

Rp Bismuti subnitrici	5,0
Unguenti lenientis	20,0

Morgens und abends anzureiben (auf Flechten, und andere Hautausschläge, bei Hautjucken)

Unguentum contra intertriginem GUYON

Rp Bismuti subnitrici	
Zinci oxydati albi	aa 2,5
Unguenti Glycerini	80,0

Unguentum pomadinum capillos fuscans

Rp Bismuti subnitrici	5,0
Olei Amygdalarum	gti XV
Unguenti pomadini	40,0
Tincturae Catechu	5,0

D S Pomade zum Braunfärben des Haupthaares (der Erfolg tritt langsam ein)

Trochisci Bismuti compositi (Brit)

Rp Bismuti carbonici	
Magnesian carbonici ponderosa	aa 13,0
Calci carbonici praecipitati	20,0
Sacchari albi	50,0
Gummi arabici	4,0
Mucilaginis Gummi arabici	4,0
Aquae Rosae q s ad Trochac	100

PATERSON'S Pastillen 10,0 Wisnitsubnitrat, 10,0 gebrannte Magnesia, 90,0 Zucker, 0,2 Tragant werden mit Pomoranzblütenwasser zu 100 Pastillen verarbeitet 5–10 Stück den Tag über bei Dyspepsie und Gastralgie

PATERSON'S Pulver 5,0 Wisnitsubnitrat, 5,0 gebrannte Magnesia und 80,0 Zucker

Physichrom. Haar Regenerierungsmittel von Apotheker Dr JOH LAMATSOH in Wien, zur Rückerstattung der Natur-Haarfarbe Besteht aus 120 g einer klaren wasserhellen Flüssigkeit, bereitet aus 12 kryst Wisnitsubnitrat, 14 Glycerin, 20,0 Natriumthiosulfat, 2,8 g salpetersaurem Alkali, 1,8 g Aetzalkali, und 81,7 g Wasser — und einer Vorbereitungsflüssigkeit Nr 1, aus 0,9 g Kochsalz, 3,1 g Aetzatron, 1,8 g kryst kohlenensaurem Natrium und 74,2 g Wasser 6 Mk (HAEHN, Analyt)

PRINZESSIN-WASSER Waschwasser zur Erhaltung und Erzeugung eines reinen Teints Wisnitsubnitrat 1,0, Talkpulver 15,0, Rosenwasser 150,0

Bismutum oxyjodatum.

**I. † Bismutum oxyjodatum (Erganzb) Wismutoxyjodid Basisches Wis-
mutjodid BiOJ Mol. Gew. = 351**

Darstellung. 95,4 g krystallisiertes Wismutnitrat werden in der Kälte in etwa 120 ccm Essig gelöst und unter Umrühren in eine Lösung von 83,2 g Jodkalium und 50 g Natriumacetat in 2 Liter Wasser unter Umrühren eingetragen. Jeder einfallende Tropfen bewirkt zuerst die Ausscheidung eines grünlich braunen Niederschlages, der sich beim Anfang der Operation sofort in einen citronengelben Niederschlag umwandelt. Bei fortschreitendem Zusatz der essigsauren Wismutlösung nimmt der Niederschlag allmählich lebhaft ziegelrothe Färbung an. Man lässt absetzen, wäscht das ausgeschiedene Wismutoxyd vorerst durch Decanthiren, dann auf einem Filter oder Kohlruch und trocknet es schliesslich bei 100°C .

Eigenschaften. Lohft ziegelrothes, specifisch schweres, nach Jod riechendes, in Wasser und in Weingeist, auch in Alkohol und in Chloroform unlösliches Pulver, welches im trockenen Probirrohr erhitzt violette Joddämpfe entwickelt unter Hinterlassung eines im wesentlichen aus Wismutoxyd bestehenden Rückstandes. Von konc. Mineralsäuren wird es namentlich beim Erwärmen unter Abscheidung von Jod, von Aetzalkalien unter Bildung von Wismutoxyd zersetzt. Beim Schütteln mit verdünnter Schwefelsäure liefert es schwarz braunes Wismutjodid BiJ_3 .

Prüfung. 1) Werden 0,5 g mit 10 ccm Wasser geschüttelt, so darf das Filtrat nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitratlösung nur opalisirend getrübt werden (Chlor). 2) Wird 1,0 g des Salzes mit 10 ccm verdünnter Schwefelsäure geschüttelt, und das Filtrat mit der doppelten Raummenge konc. Schwefelsäure gemischt, alsdann 1 Tropfen Indigolösung zugefügt, so muss die Flüssigkeit deutlich blau gefärbt erscheinen (Salpetersäure). 3) Wird 1 g des Salzes mit 10 g Salpetersäure im Porcellantiegel zur Trockne gedampft und der Rückstand bis zu konstantem Gewicht geglüht, so müssen 0,86—0,875 g an Gewicht erhalten werden. 4) Der Glührückstand sub 3 wird durch Auflösen in Stannochloridlösung auf Arsen geprüft (s. S. 490).

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, vorsichtig (Erganzb).

Anwendung. Als ungiftiges, geruchloses Trocken-Antisepticum, dem Jodoform analog, bei eiternden Wunden, Ulcerationen in Substanz. Bei Gonorrhoe in Suspension mit Wasser (1:100). Innerlich zu 0,1—0,3 g mehrmals täglich bei Magengeschwüren und bei typhösem Fieber.

KRAUTS Reagens (Ersatz von DRAGENDORFFS Reagens, s. S. 207, No. 18). Alkaloidreagens. 80 g Wismutsubnitrat werden in 200 g Salpetersäure von 1,18 spec. Gew. gelöst und die Lösung in eine konc. Lösung von 272 g Kaliumjodid eingegossen. Nach dem Auskrystallisiren des Salpeters wird die Flüssigkeit filtrirt und mit Wasser auf 1 l aufgefüllt.

Bei der Anwendung ist die zu fallende Alkaloid-Lösung mit so viel verdünnter Schwefelsäure zu versetzen, dass diese nach Zersetzung etwa vorhandener Salze im Ueberschuss vorhanden ist.

**II † Bismutum oxyjodatum subgallicum Wismutoxyjodidgalat. Aiol.
 $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3\text{CO}_2\text{Bi}(\text{OH})\text{J}$. Mol. Gew. = 521.**

Darstellung. 850 Th. Wismutoxyjodid werden im frischgefallten Zustande mit etwa 500 Th. Wasser und 188 Th. Gallussäure im Wasserbade so lange erwärmt, bis alle Gallussäure an das Wismut gebunden ist, d. h. bis das ziegelrothe Wismutoxyjodid in ein graugrünes Pulver übergegangen ist. — Man kann auch 1 Mol Wismutsubgalat bei Gegenwart von Wasser mit 1 Mol Jodwasserstoffsäure erwärmen. DRP 80599.

Eigenschaften. Graugrünes, voluminöses Pulver ohne Geruch und Geschmack, unlöslich in Wasser und in Weingeist, beim Kochen mit Wasser sich roth färbend. In verdünnten Säuren löst es sich leicht mit gelblicher Farbe. Von Natronlauge wird es ebenfalls gelöst, diese Lösung nimmt an der Luft rothe Färbung an. — Die Lösung des Salzes in stark verdünnter Salzsäure wird durch Fernochlorid dunkelgrün gefärbt, durch

Schwefelwasserstoff schwarz gefällt. Schüttelt man die salzsaure Lösung mit wenig Chlorwasser und Chloroform, so wird letzteres violett gefärbt. — An feuchter Luft geht die Verbindung allmählich in ein rothes Pulver über, welche ein noch stärker basisches Wismutoxyjodidgallat darstellt. Der Jodgehalt des reinen Präparates beträgt 24,4 Proc.

Aufbewahrung. Vorsicht, vor feuchter Luft und vor Licht geschützt, s. oben.

Anwendung. Als geruchloser, nicht reizender Ersatz des Jodoforms in der Wundbehandlung, also als Trocken-Antisepticum, entweder in Substanz als Pulver oder als 10 proc. Salbe, mit wasserfreien Vehikeln bereitet.

Pasta Airolli Brunz

Rp	Airoll
	Mucilag. Gummi arab.
	Glycerini
	Boli albae
	aa 10,0
	20,0

Für Occlusiv-Verbindungen genähter Wunden

Jodogallolin. Wismutoxyjodidmethylgallol $C_6H_2(OH)_3CO_2CH_3 \cdot BiO(OH)J$. Wird analog dem Airoll durch Einwirkung von frisch gefälltem Wismutoxyjodid auf Gallussäuremethyläther (Gallicin s. S. 51) dargestellt.

Spez. leichtes, amorphes, dunkelgraues Pulver, in den gewöhnlichen Lösungsmitteln ist es unlöslich, von Säuren und Alkalien (auch schon von Wasser bei längerer Einwirkung) wird es in seine Komponenten zerlegt. Es enthält 23,6 Proc. Jod und 33,4 Proc. Wismut. Ist als ungiftiges Antisepticum, bezw. als Ersatz des Jodoforms empfohlen worden.

Bismutum oxyjodatum pyrogallicum. Wismutoxydidpyrogallat $C_6H_2(OH)_3O \cdot Bi(OH)J$. Wird durch längeres Digeriren molekularer Mengen von frisch gefälltem Wismutoxyjodid und Pyrogallol oder durch Fallen einer Lösung von Kaliumjodid und Pyrogallol mit einer essigsauren Lösung von Wismutnitrat dargestellt. [D. R. P. 94287.]

Sehr feines, amorphes Pulver von gelbrother Farbe, in Wasser und in den gewöhnlichen Lösungsmitteln unlöslich, und vollkommen licht und luftbeständig. Wird durch Wasser nicht leicht zersetzt.

Anwendung als ungiftiges Antisepticum, bezw. als Jodoformersatz.

Bismutum subgallicum.

Bismutum subgallicum (Ergänzb.) **Bismutum gallicum.** **Wismutsubgallat.** **Wismutgallat.** **Dermatol.** **Gallate basique de Bismuth** (Gall.) **Subgallate of Bismuth.** $C_6H_2(OH)_3CO_2Bi(OH)_2$. Mol. Gew. = 411.

Darstellung. 150 Th. kryst. Wismutnitrat werden in 800 Th. Eisessig gelöst. Diese Lösung wird mit 2000—2500 Th. Wasser verdünnt und filtrirt. Hierzu fügt man unter Umrühren eine noch warme Lösung von 50 Th. Gallussäure in 2000—2500 Th. Wasser. Der entstehende gelbe Niederschlag wird zunächst durch Dekanthiren, später auf dem Saugfilter mit lauwarmem Wasser gewaschen, bis das Abfließende nicht mehr sauer reagirt und mit Diphenylamin die Reaktion der Salpetersäure nicht mehr giebt. Alsdann trocknet man den Niederschlag auf porösen Tellern, zuerst bei miltlerer Temperatur, schliesslich bei 70—80° C.

Eigenschaften. Gelbes, geruch- und geschmackloses Pulver, in Wasser, Weingeist oder Aether unlöslich, in Natronlauge zu einer gelbbraunen Flüssigkeit löslich, die an der Luft rothe Färbung annimmt. Verkohlt beim Erhitzen ohne zu schmelzen und hinterlässt schliesslich gelbes Wismutoxyd. — Durch Schwefelwasserstoffwasser oder durch Schwefelammonium wird es in braunschwarzes Wismutsulfid verwandelt.

Prüfung. 1) Werden 0,5 g des Salzes mit 5 cem Weingeist geschüttelt und so gleich filtrirt, so darf das Filtrat blaues Lackmuspapier nicht röthen (freie Gallussäure). 2) 0,5 g des Salzes lösen sich in 5 cem Natronlauge klar auf (andere Wismutsalze bleiben ungelöst). 3) Werden 0,2 g Wismutsubgallat mit 1 cem cone. Schwefelsäure übergossen, und wird die Lösung mit 2 cem Ferrosulfatlösung überschichtet, so darf eine braune Zone nicht entstehen (Salpetersäure). 4) Das Salz muss beim Glühen und nachfolgender Behandlung mit Salpetersäure (s. S. 495) mindestens 55 Proc. Wismutoxyd hinterlassen (der theoretische

Gehalt an Bi_2O_3 beträgt 56,66 Proc) 5) Der sub 4 erhaltene Glührückstand ist in der bei *Bismutum subnitricum* (S 490) angegebenen Weise auf metallische Verunreinigungen zu prüfen

Aufbewahrung Es ist hierbei nichts Besonderes zu erwähnen

Anwendung Wirkt zwar nicht erheblich antibakteriell, dagegen sekretions beschränkend und austrocknend Man wendet es in Substanz als Pulver auf aseptischen Wunden im Trockenverbande an Innerlich ist es zu 0,25—0,5 g gegen die Diarrhoen der Phthisiker und der Typhuskranken gegeben worden

Dermatolgabe 5, 10 und 20 Proc Wird in der Regel so bereitet, dass man auf eine abgewogene Menge Gaze die entsprechende Menge Wismutsubgallat durch Aufstreuen vertheilt Die Bestimmung erfolgt in hinreichend genauer Weise wie folgt Man klopft über einem glatten Papierbogen die Hauptmenge des Wismutgallats ab, wägt diese und bestimmt alsdann in einem aliquoten Durchschnittsmuster der hinterbleibenden Gaze den Verbrennungsrückstand, welchen man als Bi_2O_3 in Rechnung stellt und auf Wismut gallat umrechnet Genuer wird die Bestimmung, wenn man einen aliquoten Theil der abgeklopften Gaze nach KJELDAHL zerstört und das Wismut alsdann als Wismutsulfid oder Wismutoxyd bestimmt

Pulvis insperorius Bismuti subgalliei

(München Vorsch.)

Bismutum subgallicum mixtum Wismutsubgallatsstreupulver Dermatolstreupulver (MARSTER, LUCROS & BRÜNNE)

Rp Bismut subgallac 20,0
Talc veneti 70,0
Amyl Tridol 10,0

Pulvis insperorius cum Dermatolo

(Hamburg Vorsch.)

Rp Dermatoli 10,0
Talc veneti 40,0
Amyl Oryzas 50,0

Bismuto Magnesium gallicum Wismut-Magnesiumgallat $\text{C}_6\text{H}_4\text{MgBi}_2\text{O}_7$ wird als gelber, bei Zutritt von Luft und Licht noch grün färbender krystallinischer Niederschlag erhalten, wenn eine mit Magnesiumcarbonat gesättigte Gallussäurelösung durch eine Lösung von Wismutacetat gefällt wird

† **Pyroform** Wird dem Arocl analog durch Behandeln von Wismutoxydiodid im frisch gefüllten Zustande mit oxydtem Pyrogallol (nach UNNA) dargestellt Es wird an Stelle des Pyrogallols in der Dermatologie angewendet und soll weniger giftig sein als dieses

Bismalum Methylenbigallussäures Wismut D.R.P. 87 099 Wird durch Digestion von 4 Mol Methylenbigallussäure mit 3 Mol Wismuthydroxyd erhalten Graublauer, sehr voluminöses Pulver, in Alkalen mit gelbrother Farbe löslich, durch Säuren daraus wieder abscheidbar Als Adstringens bei Diarrhoen zu 0,1—0,3 g, bei tuberkulöser Darm entzündung

Bismutum subsalicylicum.

Bismutum subsalicylicum (Germ) **Bismutum salicylicum** (Helv) **Salicylate basique de bismuth** (Gall) **Bismuthi Salicylas** (Brit) **Wismutsubsalicylat** **Salicylsäures Wismut** $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CO}_2\text{BiO}$. Mol. Gew. = 361

Von den verschiedenen Wismutsubsalicylaten wird das der obigen Formel entsprechende therapeutisch verwendet Man kann es durch Fällung einer Wismutnitratlösung mit einer Natriumsubsalicylatlösung erhalten, zuverlässiger aber stellt man es in folgender Weise dar

Darstellung Man löst 484 Th kryst Wismutnitrat ($\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + 5\text{H}_2\text{O}$) unter Zusatz der gerade ausreichenden Menge Salpetersäure in 5—6000 Th Wasser, fällt aus dieser Lösung durch Eintragen in verdünntes Ammoniak (oder Kalilauge, oder Natronlauge) das gesammte Wismut als Wismuthydroxyd und lässt einige Zeit absetzen Dann hebert man die Flüssigkeit klar ab und wäscht das Wismuthydroxyd mit Wasser so lange aus, bis das Waschwasser keine Reaktion auf Salpetersäure mehr giebt — Hierauf spült man das Wismuthydroxyd in einer Porcellanschale, rührt es mit warmem destillirtem Wasser zum dünnen Brei an, giebt 138 Th Salicylsäure hinzu und erwärmt auf dem Wasserbade

unter Umrühren Wenn sich aus einer abfiltrirten Probe beim Erkalten Salicylsäure in Krystallen nicht mehr abscheidet, sammelt man das Salz, wäscht es einige Male mit lauwarmem Wasser aus und trocknet auf porösen Unterlagen, zuletzt bei etwa 75° C

Eigenschaften Weisses, lockeres, beim Reiben elektrisch werdendes, aus kleinen Prismen bestehendes Pulver ohne Geruch und fast ohne Geschmack Unlöslich in Wasser, beim längeren Kochen mit Wasser aber wird unter Abspaltung freier Salicylsäure ein basisches Salz gebildet Alkohol und Aether entziehen bei kurzer Einwirkung keine freie Salicylsäure — Tragt man eine kleine Menge des Salzes in verdünnte Ferrichloridlösung ein, so erfolgt Violettfärbung — Beim Erhitzen tritt Verkohlung ein, als Glührückstand hinterbleibt ein Gemenge von Bismut + Bismutoxyd + Kohle

Prüfung 1) Schüttelt man 0,5 g des Salzes mit 5 ccm Wasser und filtrirt sofort, so darf das Filtrat nicht sauer reagieren, auch wird es in der Regel durch Ferrichlorid nicht violett gefärbt (freie Salicylsäure) 2) Erhitzt man 1 g des Salzes im Porcellantiegel, so muss ruhiges Verkohlen eintreten (schliesspulverartiges Verbrennen deutet auf Gegenwart von Wismutnitrat) Wird der kohlige Rückstand nach dem Erkalten durch Befeuchten mit Salpetersäure, Eintrocknen und Glühen in Wismutoxyd verwandelt, so beträgt dessen Gewicht bei dem reinen Präparate 0,613 (= 64,3 Proc Bi O₂) Die einzelnen Pharmakopoen verlangen folgenden Gehalt an Bismutoxyd Germ > 68%, Helv > 60%, Brit 62–64%, Gall 61% Diese Bestimmung zeigt, dass das der obigen Formel entsprechende Salz, und nicht etwa ein anders zusammengesetztes Wismutsalicylat vorliegt 3) Der sub 2 erhaltene Glührückstand kann in der bei *Bismutum subnitricum* (S 490) angegebenen Weise auf metallische Verunreinigungen geprüft werden 4) Man bringt in ein trocknes Probirglas 0,5 g des Salzes, übergiesst mit 1 ccm kono Schwefelsäure und mischt durch Schütteln [Es dürfen keine braunrothen Stiefen in der Mischung auftreten] Schüttelt man alsdann auf die Mischung 2 ccm Ferrosulfatlösung, so darf eine braune Zone nicht entstehen (Salpetersäure)

Aufbewahrung Vor Schwefelwasserstoff geschützt aufzubewahren Die Germ. hat überflüssigerweise auch noch Lichtschutz vorgeschrieben

Anwendung. Es zeigt die spezifische Wirkung der Wismutverbindungen und der Salicylsäure, wird auch gut vertragen Innerlich zu 0,5–1,0 g mehrmals täglich in Pulverform bei verschiedenen Leiden des Magens und des Darmes, auch bei Typhus als Darm-Adstringens und innerliches Antisepticum Aeusserlich als Ersatz des Jodoforms bei eiternden Wunden, Abscessen etc empfohlen, aber nicht eingebürgert

SCHÜTZE's Blutreinigungs-Pulver Magnesi sulfurici mcoi 65,0, Kali sulfurici 35,0, Natri bicarbonici 25,0, Acidi tartarici 15,0, Bismuti suboxydii, Natri chlorati ää 5,0, Lithii carbonici 0,3 (Vorschrift des Fabrikanten)

Antichlorin Mittel gegen Bleichsucht, Gemisch von Traubenzucker, basischem Wismutformiat und Natriumbikarbonat

Bismutum valerianicum.

Bismutum valerianicum (Erganzb) Wismutvalerianat. Baldriansaures Wismut. Valerianate de Bismuth. Bismuti Valerianas. $\text{Bi}(\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_2)_3 + 2\text{Bi}(\text{OH})_3$ (?). Mol. Gew. = 928 (1)

Darstellung. 105,0 Wismutsubnitrat werden in einem porcellanen Mörser mit wenig destillirtem Wasser zu einem zarten Brei zerreiben und dann mit einer Lösung von 40,0 krystallisirtem Natriumkarbonat und 30,0 Valeriansäure in 100,0 destillirtem Wasser gemischt Nach einstündiger Digestion bei gelinder Wärme und öfterem Umrühren lässt man erkalten, sammelt den Niederschlag, wäscht ihn mit kaltem Wasser aus, saugt ihn auf poröser Unterlage ab und trocknet ihn bei 50–60° C

Eigenschaften Weisses, spezifisch schweres, nach Baldriansäure riechendes Pulver Unlöslich in Wasser und in Weingeist, dagegen unter Abscheidung oliger Tropfen leicht löslich in Salpetersäure Diese Lösung wird durch Zusatz von viel Wasser milchig getrübt

Prüfung 1) Die salpetersaure Lösung werde a) durch Baryumchlorid (Schwefelsäure), b) durch verdünnte Schwefelsäure (Blei), nicht verändert, c) durch Silbernitrat nur opalisierend getrübt 2) Wird 1 g Wismutvalerianat mit Hilfe von Salpetersäure im Porcellantiegel verascht (s S 495), so müssen 0,73—0,75 g Wismutoxyd hinterbleiben 3) Der erhaltene Glührückstand ist durch Auflösen in 3 ccm Stannochloridlösung auf Arsen zu prüfen (s S 490)

Anwendung. Zu 0,05—0,2 g mehrmals täglich in Pulvern, Pillen bei Neuralgien, Cardialgien, Epilepsie, Chorea

Bismuti Phenolata.

Unter obigem Namen sollen einige Verbindungen des Wismuts mit Phenolen zusammengefasst werden Dieselben werden seit Anfang 1893 durch Dr v HERZEN's Nachf in Radebeul nach einem patentierten Verfahren dargestellt und zur therapeutischen Verwendung und zwar innerlich als Darmantiseptica, ausserlich als Jodoformersatz empfohlen

Die Darstellung erfolgt am besten durch Einwirkung von Wismutchlorid oder Wismutnitrat auf Alkaliphenolate

Bismutum phenolicum Phenol-Wismut $\text{Bi}(\text{OH})_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})$ Grauwasseres, neutrales Pulver, fast ohne Geruch und Geschmack, unlöslich in Wasser und in Alkohol Durch Salzsäure wird es in Wismutchlorid und Phenol gespalten Salpetersäure wirkt gleichfalls spaltend, nebenbei bildet sie mit dem Phenol gelb gefärbte Nitroprodukte

Innerlich als Darmantisepticum mehrmals täglich 1 g, ausserlich als Jodoformersatz **Bismutum meta-kresolium** m-Kresol Wismut Grauwasseres Pulver, dem vorigen in allen Punkten sehr ähnlich und wie dieses innerlich als Darmantisepticum, ausserlich als Jodoformersatz empfohlen

Bismutum tribromphenolicum Tribromphenol-Wismut (Eiganzb) Xeroform $\text{Bi}_2\text{O}_3 \cdot \text{OH} (\text{OC}_6\text{H}_3\text{Br}_3)$ Gelbliches Pulver, unlöslich in Wasser und in Alkohol, neutral, geruchlos, geschmacklos, enthält 57—61 Proc Bi_2O_3 (theoretisch 58,6 Proc) Durch Salzsäure oder Salpetersäure wird unter Bildung von Wismutchlorid bezw nitrat Tribromphenol abgespalten Wnd 1 g des Pulvers mit 5 proc Natronlauge gekocht, filtrirt und das Filtrat mit verdünnter Schwefelsäure versetzt, so entsteht ein weisser, käsiger Niederschlag, der nach dem Waschen und Trocknen bei 95° C schmilzt (Tribromphenol) Zur Prüfung auf Arsen glüht man 1 g des Präparates im Porcellantiegel und löst den Glührückstand in 8 ccm Stannochloridlösung auf (s S 490)

Innerlich in Gaben von 0,5—1 g (täglich 5—7 g) als Darmantisepticum, ausserlich als Jodoformersatz Nach HUFFE ist es bei Cholera ein werthvolles Mittel (Berl klin Wochenschr 1893 162)

Bismutum resorcinicum Resorcin-Wismut $[(\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2)_2\text{Bi}_2]_3 + \text{Bi}_2\text{O}_3$ Gelblich-braunes Pulver, beim Verbrennen etwa 40 Proc Wismutoxyd hinterlassend Bei akutem und chronischem Magenkatarrh und bei Gährungsprocessen im Magen

Bismutum naphtholicum β -Naphthol-Wismut, Orphol $\text{Bi}_2\text{O}_3(\text{OH})(\text{C}_{10}\text{H}_7\text{O})$ Bräunliches, geruch- und geschmackloses, neutrales Pulver, in Wasser und in Alkohol ist es unlöslich Durch Salzsäure und Salpetersäure wird es unter Abscheidung von β Naphthol zerlegt

Innerlich als Darmantisepticum, ausserlich als Ersatz des Jodoforms SCHUBENKO und BRACHSTEIN haben bei Anwendung des Präparates (2 g pro die) bei Cholera gute Erfolge erzielt

Bismutum pyrogallolum Pyrogallol-Wismut, Helcosol $[\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3\text{O}]_3\text{Bi} \cdot \text{OH}$ Gelbes Pulver, geruchlos, geschmacklos, nicht ätzend, unlöslich in Wasser, löslich in Natronlauge, diese Lösung ist braun und dunkelt infolge Absorption von Sauerstoff aus der Luft stark nach Der Gehalt an Wismutoxyd Bi_2O_3 ist = 48 Proc

Vorwiegend als Antisepticum und in der Dermatologie

Bismuti salia varia.

I Bismutum benzoicum Wismutbenzoat. Benzooesanies Wismut. Benzozote basique de Bismuth (Gall) Bismuthi Benzons. $C_6H_5CO \cdot BIO (?)$. Mol Gew. = 345 (?)

Darstellung Man fällt aus 48,4 Th krystall Wismutnitrat, wie auf S 494 angegeben ist, das Wismuthdioxid, wäscht es gut aus, spült es ohne Verlust in eine Porzellanschale, giebt Wasser bis zum Gesamtgewicht von 450 Th sowie 13 Th Benzoesäure (e Toluol) hinzu und erhitzt unter Umrühren etwa $\frac{1}{2}$ Stunde auf dem Wasserbade. Man sammelt alsdann den Niederschlag, wäscht ihn 2–3 mal mit kleinen Mengen lauwarmen Wassers aus, saugt ab und trocknet bei ca 80° C

Eigenschaften Weisses, amorphes Pulver, ohne Geruch oder Geschmack, in kaltem Wasser so gut wie unlöslich. Unter Abscheidung von Benzoesäure löslich in Salzsäure, Salpetersäure und verdünnter Schwefelsäure. Durch Befechten mit Ferrichlorid färbt es sich leberbraun infolge Bildung von Ferribenzoat. Es hinterlässt beim Glühen (s S 495) 65–70 Proc Wismutoxyd. Die oben angegebene Formel verlangt 67,25 Proc Bi_2O_3 .

Anwendung. Unter den gleichen Indikationen und in den nämlichen Gaben wie Wismutsalicylat. Es soll angeblich besser vertragen werden wie dieses s S 495.

II Bismutum oxychloratum Wismutoxychlorid. Basisch Wismutchlorid $BIOCl$. Mol Gew = 259,5. Wird erhalten 1) durch Eintropfen einer Wismutnitratlösung in eine verdünnte Natriumchloridlösung und herstellt alsdann Blanc d'Espagne oder Schminke Weiss. 2) Durch Eintropfen einer Wismutnitratlösung in stark verdünnte Salzsäure und heisst alsdann Blanc de perle oder Perlweiss.

Die erhaltenen Niederschläge werden gewaschen und unter Abschluss des Sonnenlichtes bei massiger Temperatur getrocknet. Sie dienen als Schminke. Verfälschungen Bleiweiss wird nachgewiesen dadurch, dass man mit Kalilauge extrahiert und das Filtrat mit Schwefelwasserstoff behandelt. Bei Gegenwart von Talkstein ist es in Salpetersäure nicht völlig löslich. Vor Schwefelwasserstoff geschützt aufzubewahren.

Bismutum chloratum Wismutchlorid Wismut-Butter Butyrum Bismuti, $BiCl_3$, wird durch Einwirkung von Chlor auf metallisches Wismut erhalten. In Alkohol lösliche, weisse, butterähnliche Masse. Schmelzp 227° C, Siedep 450° C.

III. Bismutum lacticum Wismutlactat. Milchsäures Wismut. Bereitet man durch Mischung von frisch gefalltem feuchtem Wismuthydrat, welches (laut vorhergehender Anweisung) aus 12,2 Wismutsubnitrat dargestellt ist, mit 11,0 der officinellen Milchsäure, und Eintrocknen der Mischung im Wasserbade.

Es ist ein in Wasser schwer lösliches weisses Pulver, welches in Gaben wie das Wismutsubnitrat in Anwendung gekommen ist.

IV Bismutum peptonatum Wismutpeptonat. Peptonwismut

Darstellung Die Darstellung dieses Salzes unterscheidet sich von der des Wismutalbuminates (s S 486) nur dadurch, dass Pepton statt Eiweiss tritt. 20 Th Bismutum citricum ammoniacatum werden in Wasser zu einer konz. Lösung gelöst, mit einer filtrirten wässrigen Lösung von 80 Th Pepton sicc versetzt und genau wie das Wismutalbuminat weiter behandelt.

Eigenschaften. Graubraunes, schwach sauer reagirendes Pulver, aus einem Gemisch eines wasserlöslichen Wismutdoppelsalzes mit Pepton bestehend. Es ist leicht löslich in Wasser, unlöslich in starkem Weingeist. Das Handelspräparat enthält 7–8 Proc Wismut.

Anwendung Das Präparat wirkt gleich dem Bismutum albuminatum als ein mildes Darmadstringens und wird bei Dyspepsien und Gastralgien empfohlen.

V Bismutum phosphoricum solubile (Raspe) Die Darstellung ist durch D. R. P. 78324 geschützt und geschieht durch Zusammenschmelzen von Wismutoxyd,

Phosphorsäure-Anhydrid und Natriumphosphat. Weisses, in 2 Th. Wasser lösliches Krystallpulver. Konc. Lösungen halten sich nicht lange, sehr verdünnte trüben sich dagegen erst nach einigen Tagen. Die Lösungen reagieren etwas alkalisch und besitzen schwach bitter-salzigen Geschmack; durch Säuren und Basen, sowie durch Kochen werden sie getrübt. Wirkt als Adstringens des Darms und wird bei akuten Diarrhöen Erwachsener, Darm-tuberkulose, Typhusdurchfällen, Magenkrampf und gegen Kindercholera empfohlen. Erwachsene erhalten 0,2–0,5, Kinder 0,05–0,15 g mehrmals täglich in Form von Mixturen.

Bismutol. Angeblich ein Gemisch des Bismutum phosphoricum solubile mit Natriumsalicylat. Anwendung als antiseptisches Streupulver mit Talcum 1:2 bis 5, ferner in Salben 1:5 bis 10.

VI. Bismutum tannicum (Ergänz.). Wismuttannat. Gerbsaures Wismut. 12 Th. Wismutsubnitrat werden in einem gut zu verschliessenden Glase mit einer Mischung aus 10 Th. Ammoniakflüssigkeit (0,960) und 15 Th. Wasser übergossen und öfter durchgeschüttelt. Die Mischung wird nach 1 Stunde (besser nach 5–6 Stunden) auf ein Filter gebracht, der Filterinhalt gut ausgewaschen, noch feucht mit einer Lösung von 15 Th. Gerbsäure in 15 Th. Wasser sorgfältig gemischt, im Wasserbade vollständig ausgetrocknet und feingerieben (Ergänz.).

Gelbes oder schwach bräunlich-gelbes Pulver, ohne Geruch und Geschmack, in Wasser, Weingeist oder Aether unlöslich. Eine Formel lässt sich für das Präparat nicht angeben. — 1 g hinterlasse beim Glühen im Porcellantiegel unter Anwendung von Salpetersäure (s. S. 495) 0,40 g (40 Proc.) Wismutoxyd. — Der Glührückstand werde durch Auflösen in 3 cem Stannochloridlösung auf Arsen geprüft (s. S. 490). In Gaben von 0,5–1,0 –2,0 mehrmals täglich und zwar als Pulver gegen Diarrhöen an Stelle des Wismutsubnitrates.

Blatta.

Blatta orientalis (Ergänz.). Schabe. Küchenschabe. Gemeine Schabe. Kakerlak. Schwarze Tarakane. Schwabe. Russe. Ist das zu den Orthoptera-Cursoria gehörige, allgemein bekannte Insekt *Periplaneta orientalis* L., wahrscheinlich aus dem

Orient stammend, jetzt überall verbreitet, warme Orte bevorzugend, nur im Dunkeln zum Vorschein kommend.

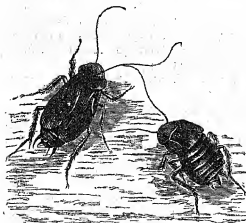


Fig. 119.

Beschreibung. 19–28 mm lang, schwarzbraun mit helleren Beinen und Flügeldecken, langen Fühlern. Die Flügel sind beim Männchen lang, beim Weibchen klein. Der Kopf ist von dem glatten Brustschild bedeckt (Fig. 119). Wirksame Bestandtheile sind nicht isolirt. Das als solcher angegebene, krystallinische Antihydropin oder Tarcacinin hat sich als unwirksam erwiesen.

Einsammlung und Aufbewahrung. Die mit zusammengelegten Tüchern erschlagenen Insekten werden gesammelt, bei gelinder Wärme getrocknet und in gut verschlossenen Gefässen als

feines und als grobes Pulver, letzteres zu Aufgüssen, aufbewahrt. Die Haltbarkeit wird durch Einlegen eines mit Aether getränkten Wattebauschs erhöht.

Wirkung und Anwendung. Wirken diaphoretisch und diuretisch, ohne die Nieren zu reizen.

Man verwendet sie als Pulver zu 0,5—1,0 oder in Pillen, 3—4mal täglich. Im Dekokt 5,0—10,0 150,0 dreimal täglich ein Esslöffel voll.

Verwechslung. Andere Arten, mit denen man sie verwechseln könnte, wie *Phyllochromia germanica* Westwood und *Ectobia lapponica* Serv sind nur halb so gross, die in Europa selten vorkommende amerikanische *Periplaneta americana* wird bis 32 mm lang.

Tinctura Blattae orientalis Liquor antihydropsicus Blattatinktur Schabentinktur Schabonpulver 1 Th wird mit Weingeist (90 proc) 5 Th ausgesogen.

Schwabenpulver Da diese lichtechnen Insekten sich mit Vorliebe in Kuchen und Wohnräumen in den Fugen der Herde und Öfen aufhalten, so sind zu ihrer Vertilgung giftige Mittel selbstverständlich ausgeschlossen. Ganz besonders sollte vor der Anwendung des gefährlichen Schweinfurter Grün (Kupferarseniat) gewarnt werden, wenn dasselbe zu diesem Zwecke in der Apotheke verlangt wird.

Man breitet Mischungen aus Borax und Weizenmehl, noch besser aus Borax und Insektenpulver, auf flachen Tellern aus und stellt diese auf, oder man formt daraus einen Teig und streicht denselben in die Fugen der Öfen. Benzin und Schwefelkohlenstoff sind ihrer Feuergefährlichkeit wegen nur mit grosser Vorsicht anzuwenden.

Boldo.

Peumus Boldus Molina (syn. *Boldoa fragrans* Jussieu), Familie der *Montmiaceae*, heimisch auf trockenen, sonnigen Hügeln in Chile, liefert die *Boldoblätter*, *Folia Boldo* seu *Boldin*, *Folia boldoa*, *Folia Ruiziae fragrantis*, *Feuilles de Boldo* (Gall).

Beschreibung Sie sind 4—8 cm lang, gestielt, eiförmig, ganzrandig, am Rande umgerollt, dick, steif, sehr zerbrechlich, untenseits mit deutlich hervortretenden, oberseits mit eingesunkenen Nerven, von zahlreichen Knotchen rauh, mit Büschelhaaren.

Die Epidermen beiderseits mit deutlicher Cuticula, unter der Epidermis der Oberseite ein schleimführendes Hypoderm, darunter die Palissadenschicht, im Mesophyll grosse Oelzellen. Spaltöffnungen nur auf der Unterseite.

Geruch und Geschmack kampherartig aromatisch.

Bestandtheile 2 Proc ätherisches Oel, vom spec Gew 0,914—0,945, das zwischen 170 und 250° C siedet, ein Alkaloid Boldin zu 0,1 Proc, ein Glykosid Boldoglucosin $C_{26}H_{32}O_8$ zu 0,8 Proc, ferner Zucker, Citronensäure, Gerbstoff, Gummi und 10 Proc Asche.

Anwendung Die seit 30 Jahren nach Europa gelangenden Blätter werden gegen Leberkrankheiten und Gallensteine, auch gegen Rheuma, Gonorrhoe und Dyspepsie empfohlen. Man giebt sie in weingeistigem Auszuge oder als Elixir in Gaben von 1—5 g. Das aus dem ätherischen Oele durch fraktionirte Destillation gewonnene Boldol wird zu 5 bis 10 Tropfen mehrmals täglich bei Tripper empfohlen und soll frei von störenden Nebenwirkungen sein. In ihrer Heimath sind sie ein Kuchengewurz.

Neben den Blättern verwendet man in Chile die gerbstoffreiche Rinde, die man für wirksamer hält. Technisch dient sie zum Gerben und Färben. Das Holz giebt eine geschätzte Kohle.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen vor Licht geschützt.

Tinctura Boldo. *Tenture ou Alcoolé de Boldo* (Gall). Aus grob gepulverten Boldoblättern 1 Th und Alkohol (80 proc) 5 Th durch 10 tägige Maceration zu bereiten. **Vinum Boldo** (Gall), wie *Vinum Colombo* zu bereiten.

Oleum foliorum Boldo *Boldoblätteröl*. Die trockenen Blätter des Boldobaumes geben bei der Destillation circa 2 Proc ätherisches Oel. *Boldoblätteröl* ist eine aromatische, nach Cymol und schwach nach Pfefferminze riechende Flüssigkeit. Spec Gew 0,914—0,945. Das Oel siedet zwischen 170 und 250° C und giebt mit Eisenchlorid eine grüne Färbung. Optisch ist es schwach linksdrehend. Von den Bestandtheilen des Oels ist noch keiner isolirt und untersucht worden.

Borax.

Borax (Brit Germ Helv) Natrium boracicum (Austri) Borate de soude (Gall) Sodii Boras (U-St) Natrium biberacicum seu bibericum seu boricum. Natrium-subborat Natriumbiborat. Pyroborsures Natrium Tetraborsures Natrium. Bauracon $\text{B}_2\text{O}_3\text{Na}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew. = 382

Handelsorten. Man unterscheidet im Handel 1) den prismatischen Borax, welcher als raffinierter Borax in den Preislisten aufgeführt wird und der officinelle Borax ist Enthalt 47 Proc Krystallwasser 2) Den oktaedrischen Borax mit 30,8 Proc Krystallwasser, welcher nur in der Technik Verwendung findet

1 Borax, gewöhnlicher Borax der Officinen. Prismatischer Borax.

Eigenschaften. Der raffinierte (officinelle oder prismatische) Borax bildet grosse krystallinische Salzstücke oder ziemlich grosse Prismen oder schiefe rhombische Säulen, farblos, durchscheinend, glänzend, ziemlich hart, auf dem Bruche flachmuschelig und glänzend Spec Gew 1,7 Löslich in 17 Th kaltem oder 0,5 Th siedendem Wasser, auch in 4 bis 5 Th Glycerin, nicht löslich in Weingeist Der Geschmack ist mild essiglich, kühlend, später langenhaft Die wässrige Lösung reagirt alkalisch und braunt Curcumpapier An trockener Luft verwirrt er, schmilzt er zunächst in seinem Krystallwasser, dann bläht er sich zu einer weissen, schwammigen Masse (*Borax calcinatus seu ustus*) auf, die schliesslich in einen farblosen Fluss übergeht und nach dem Erkalten ein farbloses Glas darstellt (Boraxglas) Der geschmolzene Borax löst Metalloxyde unter Bildung von Doppelsalzen auf und schützt wie ein Firnis die Metalle vor Oxydation Man benutzt ihn daher in der Analyse zur Herstellung der „Boraxperlen“, ferner zum Löthen der Metalle Borax hat die Eigenschaft, Schleime, z B diejenigen des arabischen Gummi und des Salep zu verdicken und starr zu machen Zusatz von Zucker hebt diese Eigenschaft auf Er macht ferner Harze und harzartige Stoffe (z B Schellack) in Wasser löslich, versauft Fette, löst Erweichstoffe, Harzsäure, Salicylsäure etc) Lösungen des Borax in Glycerin zeigen gegen gewisse Indikatoren saure Reaction (s unten) Lösungen von Borax mit Salicylsäure oder Natriumsalicylat schmecken bitter

100 Th Wasser lösen von dem krystallinischen Borax $\text{B}_2\text{O}_3\text{Na}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$ nach POGGIALLE

bei	0°	10°	20°	30°	40°	50°	60°	70°	80°	90°	100° C
	2,38	4,65	7,88	11,9	17,9	27,41	40,43	57,85	76,19	119,7	201,4

Er färbt die nicht leuchtende Flamme gelb, nach dem Befeuchten mit Schwefelsäure grün Uebergiesst man 0,5 g Borax mit 2–3 ccm verdünnter Schwefelsäure, 10–20 ccm Weingeist und entzündet die Mischung, so zeigt die Weingeistflamme grüne Ränder — Die wässrige Lösung reagirt alkalisch. Bringt man die mit Salzsäure angesäuerte Lösung auf Curcumpapier, so färben sich die angefeuchteten Stellen, besonders beim Trocknen, rothbraun Werden diese Stellen alsdann mit Ammoniakflüssigkeit betupft, so nehmen sie blauschwarze Färbung an

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung (1 = 50) werde weder durch Schwefelwasserstoffwasser (Metalle, z B Cu, Pb, Zn), noch durch Ammoniumoxalat (Calcium) verändert 2) Beim Uebersättigen mit Salpetersäure brause sie nicht auf (Natriumcarbonat), diese salpetersäure Lösung werde weder durch Baryumnitrat (Schwefelsäure), noch durch Silbernitrat (Chlor) mehr als opalisirend getrübt 3) 50 ccm der 2 proc Lösung werden, nach dem Ansäuern mit Salzsäure, durch Kaliumferrocyanidlösung nicht sofort geblaut (Spuren von Eisen sind zuzulassen)

Bestimmung der Borsäure. Man bereite eine Lösung von 5,0 g Borax in Wasser und fülle diese zu 250 ccm auf — 50 ccm dieser Lösung versetze man mit 8 bis 4 Tropfen Dimethylamidazoabenzolölösung und titire mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Salzsäure bis zur eben entretenden nelkenrothen Färbung 1 ccm der $\frac{1}{10}$ -Normal Salzsäure zeigt 0,0955 g Borax $\text{B}_2\text{O}_3\text{Na}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$ oder 0,062 g Borsäure BO_2H_3 an — Zur Kontrolle fügt man zu der obigen, mit Salzsäure auf Nelkenroth titrirten Lösung einige Tropfen Phenolphthalein

lösung, sowie etwa 40 cem reines Glycerin und titirt alsdann mit möglichst kohlenstoffreier Normal-Kahlauge (oder mit Barytlauge) bis zur Rosafärbung. Ist dieser Punkt erreicht, so giebt man 10 cem Glycerin zu und beobachtet, ob Entfärbung erfolgt. Ist dies nicht der Fall, so ist der Versuch beendet. Erfolgt jedoch Entfärbung, so wird weiterhin tropfenweise Kahlauge bis zur eintretenden Rothfärbung zugesetzt. Man setzt neuerdings 10 cem Glycerin zu und stellt fest, ob wieder Entfärbung eintritt. Dieses Verfahren wiederholt man so oft, bis auf erneuten Zusatz von Glycerin Entfärbung nicht mehr eintritt. Unter diesen Bedingungen zeigt 1 cem Normal-Kahlauge = 0,062 g Borsäure BO_3H_3 an. — Beide Bestimmungen müssen übereinstimmende Resultate liefern.

Aufbewahrung, Pulverung. Der krystallisierte Borax lässt sich ohne merkliche Veränderung in Holzkästen an einem trockenen, aber nicht allzuwarmen Orte aufbewahren. Das Pulvern erfolgt zweckmässig in einem Mörser aus Stein, das Pulver ist vor dem Einfüllen in die Gefässe etwas nachzutrocknen, weil es sonst zusammenbackt.

Anwendung. Borax hat faulnisswidrige, desinfectirende Eigenschaften und ein starkes Lösungsvermögen für harnsaure Salze. Aeusserlich zum Wundverbande, als Augewasser (1—5,0 100,0 Aqua), zu Pinselungen bei Aphthen, Soor, Angina 1 5—10,0 Honig, Sirop oder Glycerin, zu Teintwaschungen 0,5 100,0. Innerlich zu 0,5—2,0 g mehrmals täglich bei Nieren- und Blasensteinen (Uratsteinen), Larynxkatarrh, als Diureticum. Die Wirkung auf Menstruation und Wehenthatigkeit ist nicht sichergestellt. Wird durch den Urin unverändert ausgeschieden. Technisch zum Lothen, als Flussmittel bei Schmelzoperationen, zur Darstellung von Emailen und künstlichen Edelsteinen, als Appretur und Plattmittel, in der Analyse zu Lothhivversuchen. Ob die Verwendung zur Konservierung von Nahrungsmitteln als zulässig gelten kann, darüber sind die Ansichten noch nicht geklärt. Zum Lothen ist der oktaedrische Borax geeigneter, da er nicht wie der prismatische beim Erhitzen in kleine Stücke zerspringt.

Natrium boroglycerinatum. Iwanow. Boraxpulver und Glycerin ää werden im verzinnten Kessel oder in einer Porcellanschale so lange gekocht, bis die Masse dem Gefässboden nicht mehr anhaftet. Alsdann giesst man in Blechkapseln aus und zerschneidet die Masse in Tafeln, die in wohlverschlossenen Gefässe aufzubewahren sind.

II Oktaedrischer Borax. Juwelier-Borax. Wird erhalten, wenn man den Borax aus einer konc. über 60°C warmen Lösung krystallisiren lässt. Reguläre Oktaeder der Zusammensetzung $\text{B}_2\text{O}_3\text{Na}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$, spec. Gew. 1,815. Geht beim Liegen an feuchter Luft wieder in gewöhnlichen Borax über.

III Natrium tetraboricum neutrale Boro-Borax. Borsäure-Borax. Neutraler Borax. Boro-Borsäure. Antipyonin. Unter diesen 2 Th. recht unzweckmässigen Namen werden Gemische von Borax mit Borsäure verstanden, in denen die laugenhaften Eigenschaften des Borax durch die Borsäure herabgemindert sind. Die gegebenen Vorschriften wechseln. A) 10 Th. kryst. Borax werden mit 5,5 Th. Borsäure zusammengeschmolzen. B) Borax und Borsäure ää 1 Th. werden in 1 Th. heissem Wasser gelöst und zur Trockne gedampft (Hamburg. Vorschr.). Es mag ziemlich gleich sein, nach welcher Vorschrift gearbeitet wird. Das Präparat wird in der Augenheilkunde verwendet.

Antibacterid von C. ASCHMANN. 350 Th. Borax und 200 Th. Glukose werden unter Zusatz von etwas Wasser geschmolzen, worauf man 125 Th. Borsäure zusetzt.

Antifungin von FRIEDLANDER ist eine Mischung von 20 Proc. Borax und 80 Proc. Borsäure.

Antipyogen des Ingenieur KÜHLEWEIN, ein Flammenschutzmittel, ist ein Gemisch gleicher Theile Ammoniumsulfat, Borax und Borsäure.

Borment. Natrium chloro-borosum. Antimyceton von RUGER ist etwas verwitteter Borax, der mit feuchtem Chlorgas behandelt worden ist (G. KOTTMAYER). Wird zur Konservierung von Nahrungsmitteln empfohlen.

Borax-Appretur, Glanzstarke. Sind Mischungen von Reisstarke mit Borax. Unter dem Platireisen schmilzt der Borax in seinem Krystallwasser, zieht in die Gewebe ein und verleiht ihnen Glanz und Stafigkeit.

Borosal. Wassrige Lösung von Alun, Borax, Salicylsäure und Glycerin. Gegen Fusschweiss.

Glanz-Platt-Oel. Borax 50,0, Tragant 5,0, Wasser 1000,0, Glycerin 250,0, Lavendelöl 0,5, event. noch Specksteinpulver 50,0

Sandmandelkiele von KIRCHMANN-OTTENSEN Furfur Amygdalium dulcium, Farinae Tritici aa 25,0, Borax, Glycerin aa 10,0, Rhizomatus Iridis 5,0, Terrae siliceae praeparatae (Kieselguhr) 25,0, Talci veneti 2,0

Schaben-Pulver Mischung aus Borax, Weizenmehl und Zucker zu gleichen Theilen
SKILLP's antiseptische Tabletten Natru bicarbonici, Borax aa 30,0, Natru benzoyci, Natru salicylici aa 1,3, Eucalyptoli, Thymoli aa 0,7, Olei Gaultheriae 0,25, Mentholi 0,35 Hieraus Pastillen von 1 g Gewicht zu formen

Solphinol Französische Specialität zur Desinfektion der Instrumente Gemisch von Borax, Borsäure und Natriumsulfat
Stärkeglanz, flüssiger. Octacel, Gummi arabici, Borax aa 1,0, Glycerin 2,5, Aquae 24,5 Dem Stärkekleister zuzusetzen

Swagatin Angeblich unfehlbares Mittel gegen Zahnschmerzen, ist entwasserter Borax
Milch-Schutz. Borax 100,0, Kaliumkarbonat 50,0, Aqua 1250,0 1 Theelöffel konsumiert 1 l Milch etwa 24 Stunden

Schönheitsstaub Victoria, ein Waschmittel zur Verbesserung und Erhaltung des Teints, besteht aus 60 Th Reinstärke und 40 Th Boraxpulver mit Tuberosa parfümirt (Untersuch. Amt Breslau)

Aquae cosmeticae

I Lenticuleae

Rp Borax 10,0

Kali carbonici

Kali chlorici aa 5,0

Aquae Aurantii florum

Aquae Rosae aa 75,0

Glycerini 80,0

Hautflecken jeder Art werden täglich mehrmals damit befeuchtet

II Matthau-Waschwasser

(May-Dew-Lotion.)

Rp Borax 3,0

Natru sulfurici cryst 8,0

Glycerini 15,0

Aquae Rosae 450,0

Gegen Gesichtsflecken

III Lilienöse

Rp Borax 10,0

Kali carbonici 2,5

Aquae Aurantii florum

Aquae Rosae aa 100,0

Aquae Colonienis 80,0

Talci veneti praeparati 20,0

Ausserlich gegen Hautflecke, Finnen, Mitesser etc.

IV Odaline

Rp Borax 10,0

Cocconeae pulv 1,0

Aquae Aurantii florum

Aquae Rosae aa 50,0

Glycerini 50,0

Spiritus Benzoe 2,0

Werden $\frac{1}{2}$ Stunde digerirt und nach dem Erkalten filtrirt Ausserlich wie oben angegeben ist.

Aqua cosmetica STANTIN

Rp Borax 10,0

Kali chlorici 5,0

Glycerini 50,0

Aquae Rosae 250,0

Olei Rosae gtt I

Spiritus (80%) 30,0

Zum Waschen aufgesprungener Haut, Schrunden, aufgelegener Brustwarzen, Sommersprossen etc.

Aqua cosmetica WALTHER

Rp Borax 5,0

Aquae Rosae 150,0

Tincturae Benzoe

Balsami Vitae Hoffmanni

Tincturae Cauteridum aa 2,0

Zum Waschen der Sommersprossen und anderer Hautflecken

Balsamum contra perionones auricularem

Rp Borax pulverati 2,5

Acidi embelici puri 1,0

Glycerini 20,0

Mucilaginis Gummi arabici 80,0

Tincturae Opi simplicis 1,0

Ausserlich (die erkrankten Ohren täglich einmal mit der lauwarm gemachten Mischung zu bestreichen)

Cellulaire au borate de Gail.

Rp Borax pulv 5,0

Mellis rosati 20,0

Ausserlich

Collyrium antiblephariticum SCHRUB.

Rp Borax 10,0

Mucilaginis Oxydinae 1,0

Aquae Lauro Cerasi 5,0

Aquae destillatae 100,0

Zum Befeuchten der Augenlider und zum Eintröpfeln in das Auge

Collyrium badium LEDER

Rp Borax 2,0

Infusi Hyoscyamiflorum 8,0 80,0

Zweimal täglich eine Stunde hindurch mittelst Kompressen auf das Auge zu appliciren (bei Photophobie)

Collyrium badium WARMONT

Aqua badia WARMONT

Rp Borax 10,0

Extracti Hyoscyami 5,0

Decocti Althaeae 185,0

Ausserlich (bei acuter Augenentzündung Alle zwei bis drei Stunden lauwarm mittelst dicker Kompressen auf die geschlossenen Augen zu appliciren und 40–50 Minuten liegen zu lassen)

Collyrium boraxatum

Rp Borax 2,0

Sacchari albi 4,0

Aquae Rosae 120,0

Gegen Flecke der Hornhaut

Gargarisma boraxatum

Rp Borax 10,0

Infus folior Salviae 200,0

Tinctura Benzoe 10,0

Mellis rosati 50,0

Mundwasser bei Stomatitis aphthosa.

Gargarisma Boracis MACKENZIE

Rp	Boracis	
	Glycerini	
	Tincturae Myrrhae	ss 15,0
	Aquae destillatae	800,0

Gargarisma an borato de soude (Gall)

Rp	Infus flor Rosae rubrae	10,0	350,0
	Boracis	5,0	
	Mellis rosati	50,0	

Glycerium Boracis (Brit)

Rp	Boracis	20,0
	Glycerini	150,0

Liquor contra aphthas SWEDIAUR

Rp	Boracis	5,0
	Aquae Rosae	20,0
	Mellis rosati	40,0
	Tinctura Myrrhae	20,0

Zum Betupfen und Beiseln der Schwämmchen

Lotio boracina

Rp	Boracis	5,0
	Aquae Rosae	110,0
	Spiritus Vini	
	Glycerini	ss 5,0

Zum Befuchten der wunden Hautstellen (mittelst Pinsels oder Compressen bei Excoriationen)

Mel Boracis (Brit)

Rp	Boracis	50,0
	Glycerina	25,0
	Mellis depurati	400,0

Lotio leniens MEUS

Rp	Boracis	15,0
	Morphini sulfurici	0,2
	Aquae Rosae	200,0

Zwei- oder dreimal des Tages als Wäsche anzuwenden (bei Pruritus vulvae und in der Zwischenzeit Amylum oder Lycopodium einzustreuen)

Mel rosatum cum Borace**Mel boraxatum (Hamb Vorschr)**

Rp	Boracis pulverati	3,0
	Mellis rosati	18,0

Zum Bestreichen und Beiseln der Aphthen.

Mixtura boracina FIESSCHAPF

Rp	Boracis	5,0
	Aquae Melissae	100,0
	Aquae Amygdalarum amararum	80

D 8 Stündlich einen Esslöffel (bei Menstrualkolik)

Potio uratolytica

Rp	Boracis	5,0
	Natrii bicarbonatis	10,0
	Syrupi Sacchari	100,0
	Aquae communis	850,0
	Acidi citrici crystallorum	5,0

Alle 2-3 Stunden ein Weinglas voll (bei Hämigrise)

Pulvis ad partum**Wehenpulver Geburtspulver**

Rp	Boracis	
	Cort Cinnamomi	ss 5,0

D 8 Stündlich einen halben Theelöffel mit Kamillen-tee zu geben
(Den grossen Haustieren wird stündlich ein halber Esslöffel mit Kamillenaufguss eingegeben)

Pulvis contra peritones BAUDOT

Son d'amandes antipernicieuses de BAUDOT

Rp	Boracis	5,0
	Alumina	40
	Benzols	3,0
	Rhizomatus Indis Florontinae	
	Semina Sinapis	
	Farinae secalinae	ss 20,0
	Faunae Amygdalarum	30,0
	Olei Bergamottae	
	Olei Citri	ss gtt XV

D 8 Ein halber Theelöffel mit Wasser zum Brei anzumehren und damit die Froststellen einzurieben

Pulvis obstetricius WEDEL

Rp	Boracis	4,0
	Croci pulverati	0,5
	Olei Cassiae Cinnamomi	0,1

Divide in partes duas Stündlich 1 Pulver zur Beförderung der Wehen

Sapo boraxatus**Boraxseife**

Rp	Boracis pulverati	10,0
	Saponis cocoini recentis odorati	130,0

Solutio bore salicylica (Münch Vorschr)

Rp	Acidi borici	
	Acidi salicylici	ss 4,0
	Aquae destillatae	988,0

Tablettes de borate de soude (Gall)

Rp	Boracis	100,0
	Sacchari	900,0
	Tragacanthinae	5,5
	Aquae	60,0
	Tincturae Benzols	10,0

fiant pastilli ponderis 1,0

Unguentum boraxatum**Unguent ad peritones HOFFMANN**

Rp	Boracis sub pulverati	5,0
	Unguenti rosati	20,0

Zum Einreiben (der Froststellen)

Vet. Electuarium diureticum

Rp	Boracis	50,0
	Fructuum Jampieri	200,0
	Farinae secalinae	25,0
	Aquae q s	

ut fiant electuarium

Alle vier bis fünf Stunden den $\frac{1}{6}$ Theil zu geben (als mildes Diureticum bei Influenza, Brustentzündung etc der Pferde)

Kitte für Porcellan und Glas

Als Kitt für Porcellan und Glas empfiehlt sich ein Glasfluss aus 8 Mennige, 10 gebranntem Borax, 1 Kieide, $\frac{1}{8}$ gepulv weissom Glase. Die Substanzen werden fein gepulvert gemischt, geschmolzen und dann zu einem unfähigen Pulver zerrieben. Das Pulver wird mit Wasser angerührt angewendet, der Gegenstand in einer Muffel oder im Tüpfelofen gegläht. Klino Kittstellen werden über einer Gasflamme oder mittelst des Lötluchs gegläht. Wasserglas und Kieide zum Brei angerührt ist ebenfalls ein guter Kitt, widersteht aber nicht dem Wasser. Ein durchsichtiger Kitt ist eine konc Lösung von Mastix in Chloroform

IV Tartarus boraxatus (Germ Helv) Kalium tartaricum boraxatum.

Cremer Tartari solubilis Tartrate borico-potassique (Gall) Tartarus solubilis Boraxweinstein.

Darstellung Nach Germ und Helv Boiax 2 Th werden in einer Porcellanschale im Dampfbade in 15 Th Wasser gelöst, dann setzt man 5 Th gepulverten Weinstein zu und ruht öfter um Nach erfolgter Auflösung wird filtrirt und die Flüssigkeit eingedampft. Die zurückbleibende zähe Masse wird zerzupft, auf Porcellantellern ausgetrocknet, bis die Stücke durch ihre ganze Masse undurchsichtig geworden sind (!), schliesslich pulvernt man sie im erwärmten Mörser und bringt das Pulver sogleich in die gut getrockneten Standgefässe — Gall löst 100 Th Kalumbitratrat nebst 25 Th Borsäure in 250 Th Wasser auflösen und wie oben verfahren.

Bei der Darstellung muss man metallene Geräthe ausschliessen und dem Austrocknen, sowie der Aufbewahrung des Präparates besondere Sorgfalt zuwenden, sonst backt es zusammen oder zerfliesst in den Standgefässen.

Eigenschaften Amorphes weisses oder gelblich-weisses, sehr hygroskopisches Pulver von saurem Geschmack und saurer Reaktion. Löslich schon in 1 Th Wasser. Die wässrige Lösung giebt auf Zusatz von Weinsäure krystallinische Fällung. Wird das mit verdünnter Schwefelsäure befeuchtete Salz in eine farblose Flamme gebracht, so färbt es diese grün. — Die wässrige Lösung (1:10) werde weder durch Schwefelwasserstoff (Metalle), noch durch Ammoniumoxalat (Kalk) verändert. Nach Zusatz einiger Tropfen Salpetersäure werde sie durch Baryumnitrat (Schwefelsäure) und durch Silbernitrat (Chlor) höchstens opalisirend getrübt. — Borax-Weinstein ist kein chemisches Individuum, daher lässt sich eine Formel für denselben nicht angeben.

Das Präparat zeigt die Wirkung des Weinstein und der Borsäure. Man giebt es zu 0,5–2,0 g dre- bis viermal täglich als gelinde eröffnendes und diuretisches Mittel, als Abführmittel zu 5–10 g täglich. Aeusserlich die 5 procentige Lösung bei juckenden Hautausschlägen und zum Verbinden krebsiger Geschwüre.

Tartarus boraxatus in lamellis wird erhalten, indem man die sirupdichte Lösung (s. o.) auf Glasplatten sticht und auf diesen trocknet.

Electuarium laxativum COPLAND	
Rp Tartar depuratus	80,0
Boracis	10,0
Sulfuris depurati	80,0
Electuarii Senensis	40,0
Sirupi Zingiberis	80,0

Mixture obstetrica WALDENBURG	
Rp Tartari boraxali	25,0
Aquae destillatae	200,0
Tincturae Croci	10,0
Sirupi Cinnamomi	25,0

1–2 stündlich 1 Desslöffel zur Beförderung der Wehen, bei schmerzhafter Menstruation.

Abends vor dem Schlafengehen 1–2 Theelöffel.

Brenzcatechinum

† **Brenzcatechin Pyrocatechin. Ortho-Dioxybenzol Brenzcatechinsäure**
Oxyphensäure $C_6H_4(OH)_2$ (1:2) Mol. Gew. = 110. Kommt in geringer Menge in einigen Pflanzen und im rohen Holzessig vor, als Brenzcatechinschwefelsäureäther im pathologischen Harn und im Pferdeharn. Es entsteht bei der trockenen Destillation des Catechu, Kino, einiger Gerbsäuren, ferner durch Einwirkung von schmelzenden Alkalien auf Braunkohle und auf einige Harze wie Benzoe, Guajakharz.

Darstellung Lediglich fabrikmässig: 1) Durch Erhitzen von Catechu oder Kino 2) Durch Schmelzen von Ortho-Jodphenol, Ortho-Chlorphenol oder Ortho-Bromphenol oder Ortho-Phenolsulfosäure oder Benzolsulfosäure (1:2) mit Kalihydrat 3) In Guajakol, welches auf 200° C erhitzt ist, wird Jodwasserstoff eingeleitet, bis Jodmethyl nicht mehr entweicht.

Eigenschaften Weiss, glänzende, bitter schmeckende rhombische Krystalle von schwachem Geruche, aus Lösungsmitteln kurze, saulenförmige Krystalle. Schmelzp 104° C, Siedep 240–245° C. Leicht löslich in Wasser, in Alkohol und in Aether. Die wässrige Lösung wird durch Ferrichlorid grün gefärbt, diese Färbung geht durch wenig Natriumkarbonat oder Ammoniak in Violett über. Die Lösungen in Kalilauge oder Ammoniak färben sich zunächst an der Luft grün, dann braun, schliesslich schwarz. In der wässrigen

Lösung erzeugt Biacetat einen weissen Niederschlag $C_6H_5O.Pb$ Die Lösungen edler Metalle werden durch Brenzcatechin schon in der Kalte, alkalische Kupferlösung dagegen wird erst beim Erwärmen reducirt

Aufbewahrung, Anwendung Ist vor Licht und ammoniakalischen Dämpfen geschützt vorsichtig aufzubewahren Wird arzneilich nicht verwendet, dagegen dient es zur Herstellung von chemischen Präparaten

Bromalum hydratum.

† Bromalum hydratum. Hydras Bromali. Bromalhydrat Tribromaldehydhydrat. $CBr_3CH(OH)_2$ Mol Gew = 299

Darstellung In absoluten Alkohol wird zunächst unter Abkühlung, später unter Weglassung der Kühlung Bromdampf eingeleitet, bis Bromwasserstoff nicht mehr in erheblicher Menge entweicht Man destillirt das Reaktionsprodukt zunächst aus dem Wasserbade, später aus dem Sandbade Aus den bei $150-180^\circ C$ übergehenden Antheilen wird das wasserfreie Bromal durch fraktionirte Destillation als eine bei $172-178^\circ C$ siedende Flüssigkeit abgeschieden Löst man das Bromal in Wasser, so scheidet die Lösung beim langsamen Verdunsten das Bromalhydrat in schönen grossen Krystallen ab — Der bei der Darstellung entweichende Bromwasserstoff kann durch Auffangen in Kaliumcarbonat zu Kalumbromid verwandelt werden

Eigenschaften Farblose, rhombische Krystalle, welche bei $53,5^\circ C$ schmelzen und bei der Destillation, desgl beim Behandeln mit konc Schwefelsäure in der Kalte in Wasser und Bromal zerfallen (Konz Schwefelsäure in der Hitze zerstört die Verbindung unter Abscheidung von Brom) Gegen Auflösungsmitel und Reagentien verhält es sich ähnlich wie Chloralhydrat Durch atzende Alkalien wird es in Ameisensäure und Bromoform gespalten

Der Geschmack ist dem des Chloralhydrats ähnlich, aber noch unangenehmer und kratzender, der Geruch scharf, stechend, zu Thranen reizend

Prüfung 1) Die wässrige Lösung (1 10) sei klar (Trübung = Bromal-Alkoholat)
2) Sie werde durch Silbernitratlösung nicht getrübt (Bromwasserstoff)

Aufbewahrung. In Gefässen mit Glasstopfen, vorsichtig

Anwendung Es ist ein Hypnoticum wie Chloralhydrat, wirkt aber weniger energisch wie dieses, der Schlaf ist weniger tief und andauernd Gegen Epilepsie, Chorea und Tabes dorsalis zu $0,05-1,0$ g mehrere Male täglich in Pillen oder Bissen Um die Alkalescenzen der Gewebsäfte zu erhalten, empfiehlt sich die gleichzeitige Anwendung von Natriumbikarbonat

Bromum.

† Bromum (Germ Helv U-St) Brome (Gall) Bromine. Murides. Br. Atomgewicht = 80

Dieses Element wird gegenwärtig im Zustande grosser Reinheit durch die Stassfurter Werke in den Handel gebracht, insbesondere ist das Stassfurter Brom völlig frei von Jod Dagegen muss ein Gehalt von rund 1 Proc Chlor in dem kauflichen (officinalen) Brom als zulässig angesehen werden

Eigenschaften Dunkelbraunrothe Flüssigkeit, welche an der Luft braunrothe, erstreckend riechende und die Schleimhäute heftig reizende Dämpfe ausstösst Spec Gew bei $15^\circ C = 2,97-2,99$ Siedet bei $63^\circ C$ und erstarrt bei $-7,8^\circ C$ zu dunkelbraunen, dem Jod ähnlichen Krystallblättern mit gelbgrünem Metallreflex. Löslich in etwa 30 Th Wasser, leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff mit gelbbrauner

Farbe Brom setzt das Jod aus den Jodiden in Freiheit und färbt Stärkelösung orange gelb. Brom ist in ähnlicher Weise wie Chlor ein energisches Oxydationsmittel, es entfarbt Lackmus und Indigo, zerstört Holz, Kork u. dgl. Substanzen. Auf die Haut gebracht wirkt es zerstörend auf diese. Mit Ammoniak verbindet es sich zu Ammoniumbromid.

Prüfung. 1) Einige Tropfen auf ein Uhrglas gebracht, müssen sich in der Waime verflüchtigen, ohne einen wagbaren Rückstand zu hinterlassen (Bleibromid etc.) 2) 20 Tropf müssen sich in 5 ccm Natronlauge zu einer klaren Flüssigkeit auflösen (Abscheidung einiger Tropfen wurde auf Verunreinigung durch organische Bromverbindungen, z. B. Bromoform, hinweisen.) 3) Schüttelt man die wässrige Lösung (1:30) mit überschüssigem Eisenpulver, so darf das Filtrat nach Zusatz von Ferrichlorid weder Chloroform, welches mit der Mischung geschüttelt wird, violett färben, noch durch Zusatz von Stärkelösung blan gefärbt werden (Jod.) 4) Chlor weist man am zweckmassigsten nach, indem man das Brom durch Ammoniak in Ammoniumbromid (s. S. 263) überführt und dieses nach dem Trocknen in der S. 263 angegebenen Weise massanalytisch prüft.

Aufbewahrung. Wegen seiner grossen Flüchtigkeit ist das Brom in Gefässen mit sehr gut eingeriebenen Glasstopfen aufzubewahren. Diese Gläser erhalten zweckmässig eine aufgeschliffene Glasglocke, deren Schliff man durch Einfetten mit etwas Paraffinsalbe oder Cerasalbe dichtet. Ausserdem soll man den Bromvorrath an einem kühlen Orte (*), also im Keller aufbewahren. In der Officin halte man überhaupt kein Brom vorrätig, weil Bromdämpfe die Emaille der Glasgefässe stark angreifen. Hat man kleinere Vorräthe im Keller (z. B. ein Glas mit 5 oder 10 g Brom), so kann es vorkommen, dass man die Gefässe im Bedarfsfalle leer vorfindet. Man wird sich also da in der S. 507 angegebenen Weise helfen können.

Sollte Brom als solches oder in der Form von Bromwasser zu dispensiren sein, so ist es in Gläsern mit Glasstopfen (letztere mit Baumwachs umklebt) abzugeben.

Erkennung und Bestimmung. A. Man erkennt das freie Brom an seinem Geruche und an seiner Färbung, ferner an folgenden Reaktionen. 1) Feuchtes Stärkemehl wird durch freies Brom orange-gelb gefärbt. 2) Es setzt aus einer Kaliumjodidlösung Jod in Freiheit, welches durch Anschütteln mit Chloroform oder durch Zusatz von Stärkelösung nachgewiesen werden kann. 3) Freies Brom wird durch schweflige Säure zu Bromwasserstoff reducirt und zeigt also da die für die Bromwasserstoffsäure angegebenen Reaktionen (s. S. 53.) 4) Freies Brom giebt mit einer wässrigen Lösung von Karbolsäure einen weissen Niederschlag von Tribromphenol. B. Man bestimmt das Brom am zweckmassigsten massanalytisch. Man bringt eine (in einem dünnwandigen Glaskugelhchen) abgewogene Menge Brom in eine Lösung von überschüssigem Kaliumjodid, zerknüllt das Kugelhchen, nachdem es in die Kaliumjodidlösung eingetaucht worden ist, und titirt das ausgeschiedene Jod durch Natriumthiosulfatlösung. Je 1 ccm der $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung zeigt 0,008 g Brom an. — Von nicht concentrirten wässrigen Bromlösungen kann man mit Pipetten gemessene Mengen direkt in überschüssige Kaliumjodidlösung ablaufen lassen, ohne wesentliche Verluste befürchten zu müssen. — Betont sei indessen, dass bei dieser Art der massanalytischen Bestimmung des Broms auf einen Chlorgehalt* das letzteren nicht Rücksicht genommen ist. Ein Chlorgehalt des Broms würde verursachen, dass bei dieser Bestimmung die gefundenen Resultate etwas zu hoch ausfallen.

Anwendung. Brom ist ein starkes Antisepticum und Desinficiens. In Substanz erzeugt es auf Haut (unter Gelbfärbung) und Schleimhäuten starke Aetzung. In den Magen gebracht verursacht es heftige Gastroenteritis, eingeathmet starke Reizung der Luftwege (Gegenmittel = Alkohol). Man benützt es in Dampfform zur Desinfection geschlossener Räume (wobei die gleichzeitige Anwendung von Karbolsäure zu vermeiden ist, da beide sich in ihrer Wirkung unter Bildung von Tribromphenol fast aufheben). Ferner die Lösung 0,5—1,0:100,0 Wasser in der Wundbehandlung als Antisepticum, zu Pinselungen bei Diphtherie, zu Inhalationen. Um die Auflösung des Brom zu unterstützen, löst man der wässrigen Lösung in der Regel Kaliumbromid zusetzen. Bei der Darreichung sind Metallöffel zu vermeiden. Die Abgabe von Brom oder seinen Lösungen hat in dunklen Flaschen zu erfolgen. Zur Desinfection von Wohnräumen ist das Brom wegen der specifischen Schwere der Bromdämpfe stets hoch zu stellen.

Bromum ex tempore. Wie schon bemerkt wurde, kann es eintreten, dass trotz aller Sorgfalt der Aufbewahrung ein nicht allzugrosser Vorrath von Brom eines Tages spurlos

verschwunden ist. Da indessen freies Brom in der Regel nur in einigen Fällen vorordnet wird, so beachte man folgende Winke: 1) Man kann kleine Mengen Brom leicht und rasch darstellen durch Destillation einer Mischung von 1 Th Kalumbromid und 1 Th Kalumidichromat mit 5 Th konc Schwefelsäure. 2) In Mixturen lässt sich freies Brom durch Zersetzung von Kalumbromid mittelst Chlorwasser gewinnen. An Stelle von 1 g Brom nehme man 1,5 g Kalumbromid. Zur Zersetzung von 1,5 g Kalumbromid bedarf man 115 g Chlorwasser. Eine Verordnung von Brom 1,0, Aqueae destillatae 150,0 wäre im Nothfalle also in folgender Weise auszuführen: Kalu bromat 1,5 g, Aqueae Chlori 115,0, Aqueae destillatae 35,0.

Bromum solidificatum Brom-Kieselguhr Cylinder nach Dr. FRANK. Sind mit Brom getränkte (durch Aufsaugen) Cylinder aus Kieselguhr, zur Desinfektion von Wohnräumen etc.

Aqua bromata medicinalis Bromwasser zum medicinischen Gebrauche ist eine Auflösung von 1 Th Brom in 200 Th Wasser. Im Dunklen aufzubewahren, bes nur zur Abgabe zu bereiten. Nicht zu verwechseln mit dem Brom(salz)wasser nach ERLENMEYER s. dieses (!) und dem folgenden Präparat.

† **Bromwasser als chemisches Reagens** ist eine wässrige Auflösung von Brom 1 50. Sie ist haltbarer als Chlorwasser, unterliegt im direkten Sonnenlichte schliesslich aber auch der Umwandlung in Bromwasserstoffsäure. Vergleiche das vorhergehende Präparat.

† **Bromsalzsäure**, in der chemischen Analyse als kräftiges Oxydationsmittel, z. B. zur Ueberführung von Schwefelwasserstoff in Schwefelsäure angewendet, ist eine bei gewöhnlicher hoher Temperatur gesättigte Lösung von Brom in 25 proc., bisweilen auch in rauchender Salzsäure. Zur Bereitung übergiesst man 10 Th Brom mit 100 Th Salzsäure, schüttelt kräftig durch und giesst nach Bedarf die über dem nicht gelösten Brom stehende Lösung ab.

Liquor desinfectorius Pennés, Liquor antiseptique de Pennés gegen Stoh und Biss giftiger Thiere und gegen muthmassliche Infektion durch Lechengerist ist ein Gemisch von 20 Th Karbolsäure, 5 Th Bromwasserstoff und 500 Th verdünntem Spiritus.

Liquor inhalatorius SCHWETZ

Rp Bromi 1,0
Kalu bromat 33 0,5
Aqueae destillatae 150,0

Mit dieser Lösung wird ein Schwamm getränkt, dieser in eine Dötte von Paraffinpapier gelegt und vor Mund und Nase 5–10 Minuten lang gehalten. Diese Operation wird stündlich wiederholt (bei Croup und Diphtherie).

Liquor ad vulnera gangraenosa

Rp Bromi 1,0
Aqueae Calcariae 85,0

Mixtura bromata LUTHELM

Rp Bromi 1,0
Kali bromat 0,35
Aqueae destillatae 120,0

Stündlich einen Theelöffel in Wasser zu geben, neben Anwendung des Liquor inhalatorius SCHWETZ (bei Croup und Diphtherie).

Mixtura bromata OZANAM

Rp Kali bromat 0,1
Bromi Guttae unum
Aqueae destillatae 200,0

Stündlich 1 Esslöffel (bei Croup, Diphtherie etc.)

Opodeldoc bromatum

Linimentum bromatum FRÉGER

Rp 1) Kali bromat pulv 5,0
2) Liquoris Ammonii caustici

3) Aqueae destillatae 75 5,0
4) Lamenti saponat camphorati 150 0
5) Bromi 5,0

Man löst 1 in 2 und 3, fügt diese Lösung zu 4, nachdem dieses verflüchtigt ist, setzt alsdann 5 zu, mischt und lässt durch Einstellen in kaltes Wasser erstarren.

Die FRÉGER'sche Vorschrift gibt an 4,0 Brom, 5,0 Kalumbromid und 100 Opodeldok, indessen ist eine vollständige Auflösung des Kalumbromids nicht zu erreichen.

Pilisae bromatae LANDOLF

Rp Bromi 0,12
Extracti Conii 2,0
Radiciis Althaeae 1,0
Fructus Phellandri q s

fiant pilulae No 30. Fructu Phellandri pulverato conspergendae. D in vitro clauso S 1–2 mal täglich eine Pille.

Spiritus bromatus SCHNEIDER

Rp Bromi 10,0
Spiritus (90 Proc.) 50,0

Nur die frisch bereitete Mischung kommt zur Anwendung. Damit getränkte Watte Tampons werden 5–10 Minuten an die karcinomatöse Vaginalportion gebracht etc., die umliegenden Theile mit Natriumbicarbonatlösung geschützt.

† **Bromum chloratum. Chloratum Bromi Bromchlorid Chlorbrom** Leitet man Chlor in kalt gehaltenes Brom, so wird ersteres absorbiert und man erhält schliesslich eine rothgelbe, bewegliche Flüssigkeit, welche sich in Wasser mit gelber Farbe löst und angeblich Brompentachlorid BrCl_5 darstellt. Kühlt man die Lösung auf 0°C ab, so scheidet sich ein Hydrat in Krystallen aus, welche bei -7°C schmelzen. Im Falle diese Verbindung verordnet werden sollte, empfiehlt es sich, eine 50 procentige Lösung derselben darzustellen.

† **Liquor Bromi chlorati seu perchlorati 50 Proc** In ein auf $+5^\circ \text{C}$ kalt zu haltendes Gemisch von 20,0 Brom mit 60,0 destillirtem Wasser wird gewaschenes Chlorgas

solange eingeleitet, bis das sich anfangs bildende und auf dem Wasser schwimmende Bromchlorid sich gelöst hat und in Bromperchlorid übergegangen ist. Alsdann wird die Flüssigkeit mit Wasser auf 180,0 g verdünnt. Sie enthält 50 Proc. Bromperchlorid.

Aufbewahrung wie Brom an einem kühlen Orte. Man hute sich, die Dämpfe dieser Verbindung einzunathmen.

Causticum Valentinii		Pasta caustica Bayle	
Rp	Bromi chlorata 1,0	Rp	Bromi chlorata 5,0
	Acidii nitrici (1,40) 10,0		Liquoris Stibii chlorati ss 4,0
Ad vitrum opistomio vitreo munitum Aetzflüssigkeit bei Angina gangraenosa, Fistelgeschwülsten etc			Zinci chlorati ss 4,0
			Radices Althaeae pulv ss 10,0
			Gummi arabici 1,0
			Mucilaginis Gummi arabici q s
		ut fiat pasta. Nur zum baldigen Verbrauch zu bereiten	

Brucinum.

†† Brucinum (Ergänzb.) Brucine (Gall.) Canframin. Vomelin $C_{25}H_{29}N_3O_4 + 4H_2O$. Mol Gew = 460. Ist neben dem Strychnin in verschiedenen Strychnos Arten enthalten.

Darstellung. Die bei der Gewinnung des Strychninnitrates abfallenden Mutterlaugen enthalten neben etwas Strychninnitrat vorzugsweise Brucennitrat. Man concentriert diese Laugen durch Eindampfen und fällt aus ihnen das Gemisch beider Basen (Brucin + Strychnin) durch Ammoniak. Alsdann vertheilt man den Niederschlag in Wasser, fugt Oxalsäure bis zur Sättigung hinzu, erhitzt bis zur Auflösung, entfärbt, wenn nöthig, mit Thierkohle, filtrirt und dampft das Filtrat auf ein passendes Volumen ein. Beim Erkalten krystallisirt Brucinoxalat aus. Man sammelt dieses und wäscht es mit absolutem Alkohol aus. Alsdann löst man es in Wasser und fügt der Lösung Kalkmilch in mässigem Ueberschuss zu. Der nach einiger Zeit entstehende Niederschlag wird abfiltrirt, getrocknet und mit siedendem Alkohol extrahirt. Beim Erkalten der concentrirten alkoholischen Lösung werden Krystalle von Brucin erhalten, welche durch Umkrystallisiren zu reinigen sind. — Besonders grosse Krystalle erhält man durch freiwilliges Verdunsten der alkoholischen Lösung (Gall.)

Eigenschaften. Aus seiner Lösung in verdünntem Alkohol freiwillig abgeschieden farblose, durchsichtige, monokline Tafeln. Aus der heiss gesättigten Lösung entweder als später krystallinisch erstarrendes Oel oder als glänzende farblose, federartige Krystalle. Der Geschmack ist sehr stark bitter, die Reaction alkalisch. Die Krystalle enthalten 4 Mol Krystallwasser (= 15,45 Proc.), welches schon an trockener Luft theilweise abgegeben wird. Bei 100° C oder über Schwefelsäure werden sie völlig wasserfrei. Das krystallisirte, Krystallwasser enthaltende Brucin schmilzt wenig über 100° C, das völlig wasserfreie Brucin bei 178° C. Das krystallisirte Brucin löst sich in 320 Th kaltem oder 150 Th siedendem Wasser (zu einer alkalisch reagirenden Flüssigkeit), leicht löslich ist es in Alkohol und in Chloroform. Die wässrige Lösung ist linksdrehend.

Reine conc. Schwefelsäure löst Brucin ohne Färbung. Kono Salpetersäure oder salpetersäurehaltige Schwefelsäure lösen es mit blutrother Färbung, welche allmählich in Orange, schliesslich in Gelb übergeht. — Wenn man zu dieser Reaction nur wenig Salpetersäure anwendet und wartet, bis die rothe Färbung vorüber und in die gelbe Färbung übergegangen ist, so tritt auf zunehmigen Zusatz von Stannochlorid oder von farblosem Schwefelammonium zu der gelben Lösung eine schon violette Färbung auf. Chlorwasser (ebenso eine Mischung von Kaliumchlorat + Salzsäure) färbt Brucin lebhaft roth, ein Ueberschuss von Chlorwasser entfärbt diese Flüssigkeit wieder.

Prüfung. Es ist von Wichtigkeit, dass das therapeutisch zu verwendende Brucin frei von Strychnin ist. Um dies festzustellen, bringt man 1 Th Brucin mit 10 Th absolutem (!) Alkohol in ein geschlossenes Gefäss und schüttelt gelegentlich um. Sind nach 1—2 Stunden nicht gelöste Theile vorhanden, so giesst man die Lösung klar ab.

Den Rückstand lost man in einigen Tropfen verdünnter Schwefelsäure, bringt diese Lösung, eventuell unter Zusatz von etwas Wasser, auf ein Uhrglas und fugt unter Umrühren Kaliumdichromatlosung hinzu. Sobald sich Krystalle abcheiden, tupft man die Mutterlauge mit Filterpapier ab (!). Werden die Krystalle nunmehr in konc. Schwefelsäure gebracht oder mit konc. Schwefelsäure übergossen, so verursachen sie blauviolette Färbung, falls sie Strychnin enthalten.

Aufbewahrung. Unter den direkten Giften, sehr vorsichtig! Lichtschutz ist nicht unbedingt erforderlich, aber zu empfehlen.

Anwendung. Brucin soll bei lokaler Anwendung ansthesierende Wirkung haben, doch ist diese Angabe unsicher. Innerlich wirkt es wie Strychnin (s. dieses), aber schwächer als dieses. Nach einigen soll es nur $\frac{1}{10}$, nach anderen sogar nur $\frac{1}{40}$ — $\frac{1}{80}$ der Stärke der Strychninwirkung besitzen. Indessen sind auch diese Angaben nur mit Vorsicht aufzunehmen. In Deutschland ist es nur sehr wenig im Gebrauch. Man giebt die freie Base oder deren Salze zu 0,01—0,05—0,1 g in Pillen oder Tropfen. Höchstgaben. 0,1 g *pro dosi*, 0,2 g *pro die* (Eiganzb.).

†† **Brucinum nitricum** Brucinnitrat Salpetersaures Brucin $C_8H_{23}N_2O_4$. $HNO_3 + 2H_2O = 498$. Zur Darstellung werden 100 Th. kryst. Brucin in 200 Th. warmen Alkohol von 45 Proc. gelöst und mit (53 Th.) Salpetersäure von 25 Proc. neutralisiert, worauf man die Lösung an einem warmen Orte langsam abdunsten lässt. Farblose vierseitige, in Wasser und in Weingeist leicht lösliche Prismen. Aufbewahrung, Anwendung und Dosierung wie unter Brucin angegeben.

†† **Brucinum sulfuricum** Brucinsulfat Schwefelsaures Brucin $(C_8H_{23}N_2O_4)_2$. $H_2SO_4 + 7H_2O = 1012$. Zur Darstellung lost man 100 Th. kryst. Brucin in soviel (64 Th.) verdünnter Schwefelsäure, dass eine neutrale Lösung entsteht und bringt diese durch Abdunsten zur Krystallisation. Aus der Lösung in überschüssiger Schwefelsäure krystallisiert ein saures Salz. Aufbewahrung, Anwendung und Dosierung wie unter Brucinum angegeben.

†† **Brucinum crudum** Rohes Brucin. Das bei der Fabrikation des Strychnins abfallende Roh-Brucin, welches stets mehr oder weniger Strychnin enthält, wird zum Theil unter dem Namen Brucan, zum Theil als „Strychnin“ von den Fabrikanten als Gift zum Vertilgen von Raubzeug etc. angegeben.

Bryonia.

Gattung der Cucurbitaceae — Cucurbitaceo-Cucumerinae.

Bryonia dioica Jacq. mit rothen Früchten, heimisch in Mittel- und SüdEuropa, und **Bryonia alba** L. mit schwarzen Früchten, heimisch von Nordpersien bis Ungarn und Südrußland. Vielfach angepflanzt und aus den Kulturen an Zäunen und Hecken verwildert.

Beide Arten liefern in ihrer fleischigen, über armdicken, 60 cm langen Wurzel die **Radix Bryoniae**. **Radix Uvae ursinae**. **Radix Vitis albae**. Zaunrübe. Faulrübe. Gichtrübe. Hundskubis. Stiekwurz. Weisses Enzian. Racine de Bryone blanche (Gall.). **Bryonia** **Bryony** (U-St.). Die Wurzel ist innen weisslich mit Milchsafte, aussen weiss gelblich bis blass-bräunlich, bei **Bryonia dioica** glatt, bei **Bryonia alba** geringelt und warzig. Geschmack ekelhaft bitter, Geruch widrig. Trocken ist sie schwammig, mehlig, fast geruchlos und wenig bitter.

Der Holzkörper besteht aus schmalen Holz- und breiten Markstrahlen.

Bestandtheile. Ein Glykosid **Bryonin** $C_{27}H_{45}O_{10}$, löslich in Wasser und Alkohol, unlöslich in Aether, zu 1,0—1,2 Proc. in der Wurzel. Ferner **Bryoresin** $C_{27}H_{45}O_{11}$, löslich in Alkohol und Aether, unlöslich in Wasser, in der Pflanze wahrscheinlich in Form eines Alkaliresinates vorhanden. Das Bryonin findet sich in der Pflanze in schlauchförmigen Zellen lokalisiert.

Einsammlung und Aufbewahrung. Die Wurzel wird im Frühjahr vor der Blüthe gegraben, gewaschen, in Scheiben geschnitten und auf Bindfäden aufgereiht getrocknet. 9 Th. frische Wurzel geben 1 Th. getrocknete. Man bewahrt sie in gut verschlossenen Blech- oder Glasgefässen auf.

Anwendung. Man verwendet sie hier und da als drastisches Abführmittel, 0,3–0,5 g des Pulvers oder 4,0–15,0 g eines Infusum (1:10). Der ausgepresste Saft der frischen Wurzel war früher ein Bestandtheil der Frühlingskuren. In der Homöopathie bei Rheuma, Lungen- und Brustfellentzündung.

Alcoholature de Bryone (Gall.). Aus gleichen Theilen frischer Wurzel und Alkohol (90 proc.) durch 10tägiges Ausziehen zu bereiten.

Aqua Bryoniae (spirituosa). Frische, geschnittene Zaurübe 200 Th., Verdünnter Weingeist 300, Wasser q. s. Man destillirt 1200 Th. über.

Fomentum bryoniatum TRAMPFL. Frische, geschnittene Zaurübe 150, Heisses Wasser 1500. Zur Kolatur fügt man hinzu Essig 1500 und Kochsalz, soviel sich löst.

Spiritus Bryoniae compositus. **Aqua Bryoniae composita.** Rautenöl 0,5, Sadebaumöl, Krauseminzöl, Orangenschalenöl je 2,5, Bibergeil-Tinktur 7,5, Zaurübenwasser 125.

Tinctura Bryoniae. **Tincture of Bryonia.** U-St. Aus frischer, gepulverter Wurzel 100 g werden mittelst Alkohol (91 proc.) durch Verdrängung 1000 com Tinktur hergestellt.

Bucco.

Bucco, Bucku, Bucho, südafrikanischer Name für eine Anzahl im Kapland heimischer Arten der Gattungen *Barosma* und *Empleurum*, Familie der Rutaceae—Rutoideae—Diosmeae. Verwendung finden die Blätter. Man unterscheidet:

1) Breite Buccoblätter, *Folia Bucco lata seu rotunda* (Ergänzb. Gall.). *Buchu* (U-St.). *Buchu folia* (Brit.). *Fenilles de Buchu ou Bucco.* *Buchu leaves* von *Barosma crenulatum* (L.) Hooker mit länglichen, eiförmigen oder verkehrt-eiförmigen, gekerbten oder klein gesägten Blättern; im Kaplande am Tafelberg; *Barosma crenatum* Kunze, mit ovalen oder verkehrt-eiförmigen, an der Spitze stumpfen, am Rande gekerbten, gegenüber den vorigen etwas

breiteren Blättern, und *Barosma betulinum* (Thunb.) Bartl. et Wendl. mit rhombisch verkehrt-eiförmigen, am Rande unregelmässig gezähnten Blättern. Die erstgenannte Art pflegt die Hauptmasse der Droge auszumachen.



Fig. 120.
B. betulinum.



Fig. 121.
B. crenatum.



Fig. 122.
B. crenulatum, B. serratifolium.



Fig. 123.

2) Lange Buccoblätter, *Folia Bucco longa* (Gall.), von *Barosma serratifolium* (Curt.) Willd. mit 2–3 cm langen, lineal-lanzettlichen, scharf gesägten Blättern, heimisch

im südwestlichen Kapland, und *Empleurum ensatum* (Thunb.) Erkl. et Zeyh. (syn. *Empleurum serrulatum* Ait.), Sägezähne mehr abstehend, Spitze mehr ausgezogen wie bei der vorigen Art. Ebenfalls im südwestlichen Kapland. Die letztgenannte Art kommt auch als selbständige Sorte vor.

Die unter der Epidermis der Oberseite gelegene Zellschicht verschleimt, die Epidermiszellen enthalten Sphaerokrystalle, die man für Hesperidin hält. Im Mesophyll lysigene Ölbehälter und Oxalatdrüsen.

Geschmack und Geruch scharf aromatisch, an Raute, Kampfer und Pfefferminze erinnernd.

Bestandtheile. Ein Unterschied in den Bestandtheilen scheint zwischen den einzelnen Arten nicht zu bestehen. Sie enthalten ätherisches Öl (*B. serratifolium* 1,0 Proc.,

B betulinum 2,0 Proc) Ausserdem enthalten sie Harz, Schleim, Salicylsäure und zu 4 Proc einen als Diosmin bezeichneten, wenig bekannten Körper

Verwechslung An Stelle der ersten Droge sind die viel kleineren Blätter des *Barosma eulcifolium* vorgekommen

Anwendung Man verwendet sie als diuretisches und stimulirendes Mittel, meist in Form des Infusum Sie sind in Europa seit 1821 bekannt, werden aber wenig gebraucht, obschon sie nach neueren Nachrichten die *Folia Uvae Ursi* an Wirksamkeit übertreffen sollen Die beste Form der Anwendung dürfte die der Tinktur oder des Fluid extraktes sein

Aufbewahrung Die geschnittenen Blätter bewahrt man in gut verschlossenen Gefässen aus Blech, das Pulver in gelben Hafenglasern auf

Extractum Buchu fluidum. U-St Fluid Extract of Buchu — Aus gepulverten Buccoblättern (Nr 60) 1000 g werden mittelst Alkohol (91 proc) im Verdrängungsverfahren 1000 ccm Fluidextrakt hergestellt

Infusum Buchu Brit Infusion of Buchu Wie Inf Uvae Ursi Brit (S 868) zu bereiten Gabe 30—60 g

Tinctura Buchu Tincture of Buchu (Brit) Teinture ou Alcool de Buchu Aus Buccoblättern (Nr 20) 200 g und Alkohol (60 proc) werden im Verdrängungswege 1000 ccm Tinktur bereitet — Gabe 2—3,5 g Gall Aus Buccoblättern 1 Th, Alkohol (60 proc) 5 Th durch 10tägiges Ausziehen zu bereiten

Vinum Bucco (Gall), wie Vinum Colocho zu bereiten

Phana de folio Buchu	
Tisane de Buchu (Gall)	
Rp Folior Bucco	10,0
Aq dest ebull	1000,0
Nach einer halben Stunde abzupressen	

Rheumatismusmittel von FELIX MEYER ist ein Gemisch von Buccoblättern, Lindenblüthen, Hollunderblüthen, Wollblumen, Barentraubenblättern, Sonnenblättern, Bittersüßstengeln, Faulbaumrinde, Fenchel, Hauhechel, Süssholz, Sarsaparille, Eibischwurzel und Liebstöckel

Vet		Pulvis diureticus HARVEY	
		(Apoth Zeitung)	
Rp	Fol Bucco	45,0	
	Resinae Pinl		
	Kali nitric	55	90,0
M f pulv Div in p aeq XII			
Morgens und Abends ein Pulver im Fasser			

Oleum foliorum Buccu Bukkublätteröl Essence de Feuilles de Bucco.
Oil of Buchu leaves

Sowohl die langen wie die runden Bukkublätter geben bei der Destillation mit Wasserdampf atherisches Oel Die Blätter von *Barosma serratifolium* enthalten 0,8—1,0 Proc Oel Dieses ist arm an Diosphenol und deshalb bei gewöhnlicher Temperatur flüssig Spec Gew 0,944—0,962 Die Blätter von *Barosma betulinum* sind ölreicher und geben beim Destilliren 1,8—2 Proc Oel Es ist bei mittlerer Temperatur mit Krystallen von Diosphenol durchsetzt Spec Gew ca 0,94 bei 27° C Bukkublätteröl ist eine dunkle Flüssigkeit von starkem minz und kampheerartigen Geruch und bitterem, kühlendem Geschmack Diosphenol $C_{10}H_{16}O_2$ schmilzt in reinem Zustande bei 82° C und siedet nicht unzersetzt bei 232° C Ein zweiter Bestandtheil des Bukkublätteröls ist wahrscheinlich identisch mit Lanksmenthon

Das in den Blättern von *Empleurum serrulatum* zu 0,6 Proc enthaltene atherische Oel hat das spec. Gew 0,946 und siedet zwischen 200 und 235° C Es erinnert im Geruch an Rauten und giebt beim Schütteln mit Natriumsulfat eine feste Verbindung

Butylchloralum hydratum.

† Butylchloralhydrat (Erganzb) Chloralhydratum Butyli Trichlorbutylaldehydhydrat Crotonchloralhydrat Hydras Crotonchloralis $C_4H_7Cl_3O + H_2O$
Mol. Gew. = 193,5

Darstellung. Man leitet in Acetaldehyd, oder besser in Paralddehyd, welche zu nachst gut gekühlt werden, so lange trockenes Chlorgas in langsamem Strome ein, bis Chlornasserstoff nicht mehr entweicht. Alsdann setzt man das Einleiten des Chlors weiter fort, zuerst unter Weglassung der Kühlung, später unter Erwärmen, welches schliesslich auf 100° C gesteigert wird. Das Reaktionsprodukt wird mit conc. Schwefelsäure geschüttelt und das sich abscheidende wasserfreie Trichlorbutylaldehyd abgehoben und fraktionirt destillirt, wobei die bei 163—165° C siedenden Antheile gesammelt werden. 9 Th der wasserfreien Verbindung bringt man mit 1 Th Wasser zusammen. Wenn sich das Trichlorbutylaldehydhydrat als Krystallmasse gebildet hat, krystallisirt man dieses aus siedendem Wasser um.

Eigenschaften. Dunne, weisse, seidenglänzende Blättchen von eigenthümlich ausserlichem (fruchtartigem) Geruche und brennendem, butterlichem Geschmacke. Sie lösen sich in etwa 80 Th kaltem, leichter in siedendem Wasser, reichlich in Weingeist und Aether, weniger leicht in Chloroform. Glycerin befördert die Auflöslichkeit in Wasser. Sie schmelzen bei 78° C unter Zerfall in Wasser und Trichlorbutylaldehyd, welches letztere sich durch stechenden Geruch und reizende Einwirkung auf die Schleimhäute kennzeichnet. Wird das Butylchloralhydrat mit conc. Schwefelsäure erwärmt, so scheidet sich Trichlorbutylaldehyd als ölige Tropfen aus. Die wässrige Lösung des Butylchloralhydrats schwarz ammoniakalische Silberlösung infolge Reduktion des Silbersalzes zu metallischem Silber.

Prüfung. 1) Die weingeistige Lösung 1 = 10 rothe blaues Lackmuspapier nicht und werde durch Silbernitrat nicht getrübt (Salzsäure, fremde Chlorverbindungen). 2) Mit Schwefelsäure gelinde erwärmt braune es sich nicht (fremde Chlorverbindungen). 3) Es schmelze bei 78° C und verbrenne, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Aufbewahrung. Vorsichtig, grossere Vorräthe auch vor Licht geschützt. **Anwendung.** Butylchloralhydrat ist ein Anästheticum, als Hypnoticum wirkt es nicht so sicher wie Chloralhydrat. Es wirkt zuerst auf das Grosshirn, die Anästhesie beginnt am Kopfe. Die Respiration wird durch Einwirkung auf das Respirationcentrum verlangsamt, darauf die Reflexerregbarkeit des Rückenmarks herabgesetzt. Der Tod tritt nach grossen Gaben durch Respirationslähmung ein, das Herz wird nicht betroffen. Man giebt es gegen Trigemini Neuralgien und Schmerzen der Tabiker zu 0,2—0,5 g zweistündlich, als Hypnoticum 0,5—1—2,0—4,0 g in wässriger Lösung mit Glycerin oder Syrup. Höchstdosen: *pro dosi* 2,0 g, *pro die* 4,0 g (Ergänz.). — Die Ausscheidung erfolgt durch den Urin als „Urobtylchloralsäure“, bei Vergiftungen ist die künstliche Respiration als Hauptmittel anzuwenden.

Rp Butylchloralhydrat	Rp Butylchloralhydrat 5,0—10,0
Acid. carbolic. ss 20	Glycerin 20,0
	Aque destillatæ 150,0
Eisen mit der Mischung getränkten Wattepfropfen in den hohlen Zahn zu drücken. Gegen den Schmerz cancröser Zähne	Bei Tic douloureux, innerhalb 15 Minuten 1—2 Esslöffel.

Butyrum.

Butyrum Butter. Beurre. Butter (engl.)

Allgemeines. Butter ist die durch mechanische Operationen (Schlagen, Schütteln, Schaupeln) aus der Kuhmilch abgeschiedene innige Mischung von Milchlipp und anderen Bestandtheilen der Milch, welche, nachdem sie der „anerkannten molkereigerechten Behandlung“ unterworfen worden ist, theils gesalzen, theils ungesalzen in Verkehr kommt.

In der Milch ist das Butterfett in Form mikroskopisch kleiner Kugeln suspendirt, welche sich für gewöhnlich wahrscheinlich deshalb zu grosseren Massen nicht vereinigen, weil sie sich im Zustande der „Überschmelzung“ befinden. Wird die Milch regelmässig wiederkehrenden Erschütterungen durch den sog. Butterungsprocess ausgesetzt, so erstarrt

das Butterfett, und die Kügelchen vereinigen sich zu grosseren Massen — Aus praktischen Gründen unterwirft man dem Butterungsprocess nicht die Milch selbst, sondern den aus dieser gewonnenen Rahm im süssen oder gesauerten Zustande und bezeichnet dementsprechend das Endprodukt als Sussrahm Butter oder Sauerrahm-Butter. Durch den Butterungsprocess erhält man also die vom Butterfett der Hauptsache nach befeigte Milch (Buttermilch) einerseits und die Butter andererseits.

Die abgeschiedene „Butter“ besteht der Hauptsache nach aus Butterfett, enthält aber im Zustande emulsionsähnlicher Vertheilung noch beträchtliche Mengen von Buttermilch eingeschlossen. Zum Zwecke besserer Haltbarkeit wird die Butter, um sie von diesen Beimengungen in einem gewissen Grade zu befreien, mehrmals mit reinem Wasser ausgewaschen, schliesslich von der Hauptmenge des ihr hierbei einverleibten Wassers durch Kneten und Schlagen befreit. Eine völlige Entfernung der Buttermilch und des Wassers wird nicht beabsichtigt, weil hierunter der Wohlgeschmack der Butter leiden würde. — Die so hergestellte Butter kommt alsdann im ungesalzenen oder gesalzenen Zustande in den Verkehr.

Pharmaceutische Verwendung finden, allerdings nur sehr selten, sowohl die wasserhaltige Butter als auch das wasserfreie Butterfett, ausserdem wird das Butterfett auch noch zur Herstellung einiger pharmaceutischer Präparate, z B des Butteräthers (s S 176) und der Buttorseife gebraucht.

I Butyrum insulsum Ungesalzene Butter. Hierunter ist die nicht gesalzene, möglichst gut ausgewaschene, wasserhaltige Butter zu verstehen. Wird sie verlangt, so versuche man, sich dieselbe aus der nächstgelegenen Molkerei zu verschaffen. Man verlange ausdrücklich „Sussrahmbutter“. Bei häufigerem Bedarf wird es sich empfehlen, eine kleine Butterungsmaschine anzuschaffen, wie solche jetzt in sehr guter Ausstattung billig zu haben sind, und aus einem Quantum „Sussrahm“ die erforderliche Menge Butter durch Buttern von dem Küchenpersonal herstellen zu lassen. Die erbutterte Butter ist solange mit Wasser zu waschen, bis dieses nicht mehr milchig abläuft und dann durch Schlagen und Kneten von dem überschüssigen Wasser nach Möglichkeit zu befreien. Man nehme, um 10 Theile Butter zu gewinnen, mindestens 150 Th Sussrahm in Arbeit.

Diese wasserhaltige Butter findet gelegentlich zur Herstellung von Kuhlalben, Augensalben etc Verwendung. Man versuche unter keinen Umständen sie dadurch zu ersetzen, dass man gesalzene Butter auswäscht, denn es ist schwer, der Butter alles Kochsalz durch Waschen mit Sicherheit zu entziehen. Weit eher wäre ein Ersatz durch geschmolzenes Butterfett, *Adeps Butyri*, zu rechtfertigen.

II Adeps Butyri Butterfett (Ergänzb). Frische Butter wird in einem hohen Gefässe, z B einer Infundirbuche aus Porcellan, im Dampfbade geschmolzen und solange erwärmt, bis sich das Fett als völlig klare, obere Schicht abgeschieden hat. Alsdann wird diese noch warme Fettschicht abgegossen und in trockene, kleine, völlig anzuflulende Glasflaschen filtrirt. Hierzu ist zu bemerken, dass man mit der Filtration nicht eher beginnen soll, bis nicht eine deutliche Scheidung des geschmolzenen Butterfettes von den Molken stattgefunden hat. Die Filtration geht rasch von statten, wenn man das Filter vorher gut austrocknet. Das Filtriren hat an einem warmen Orte, bei grösseren Mengen mittels eines Warmwasser- oder Dampftrichters zu erfolgen.

Ein gelblichweisses bis weisses, körniges Fett von eigenartigem, nicht ranzigem Geruche und Geschmacke. Es schmelze bei 30–37°C zu einer klaren, mehr oder weniger gelben Flüssigkeit. — Werden 10 g Butterfett in 10 ccm Chloroform gelöst, 10 ccm Weingeist und 1 Tropfen Phenolphthaleinlösung hinzugefügt, so muss die Lösung nach Zusatz von 0,8 ccm Normal-Kalilauge und nach kräftigem Schütteln roth gefärbt erscheinen, was einem zulässigen Maximalgehalt von 3 Bunsen'schen Säuregraden entspricht.

Ersatz für wasserfreies Butterfett. Als solches gelten folgende Mischungen:
1) Olei Cacao 4 Th., Olei Amygdalarum 6 Th. 2) Olei Cacao 2 Th., Adipis 8 Th.

Unguentum ad combustiones STANL. STANL'sche Brandsalbe. Ist eine Mischung von 1 Th gelbem Wachs und 2 Th wasserfreiem Butterfett.

Untersuchung der Butter Die Butter des ehrlichen Marktverkehrs hat etwa folgende Zusammensetzung Butterfett 80—85 Proc, Wasser 10—15 Proc, Milchzucker, Casein, aus der Milch stammende Salze zusammen 1—3 Proc Ausserdem ist auf das markt üblich zugesetzte Kochsalz Rücksicht zu nehmen

Die Gesichtspunkte, unter denen die Marktuntersuchung der Butter zu geschehen hat, sind folgende

1) Verfälscht kann Butter dadurch werden, dass ihr a) eine grössere Menge Wasser einverleibt wird, als es im ehrlichen Verkehr gebräuchlich ist, b) dass ihr eine übergrosse Menge Kochsalz zugesetzt wird, c) dass das Butterfett zum Theil durch billigere Fette oder Fettgemische ersetzt wird

2) Verdorben ist Butter, welche in einen solchen Zustand übergegangen ist, dass sie nach der allgemeinen Ansicht zum menschlichen Genuss oder doch für die vom Käufer vorausgesetzte bestimmungsgemasse Verwendung nicht mehr geeignet ist

3) Nachgemacht ist Butter, wenn an ihre Stelle ein Kunstprodukt, z B Margarine, untergeschoben ist

Die Untersuchung führt man zweckmässig in folgender Weise aus

1) Bestimmung des Wassergehaltes

a) Approximativ Man füllt in ein weites Probirrohr (2,5 cm lichte Weite), welches man selbst graduert hat, etwa 20 g Butter und bringt diese durch Einstellen in heisses Wasser zum Schmelzen Nach einiger Zeit hat sich das geschmolzene Butterfett über der wässrigen Flüssigkeit (den Molken) soweit abgesetzt, dass beide Schichten sich deutlich abgrenzen Man schätzt nunmehr die Menge des geschmolzenen Fettes und der Molken Betragt die Menge der letzteren mehr als $\frac{1}{10}$, so ist die exakte Wasserbestimmung auszuführen

b) Exakt Man bringt in eine Platinschale etwa 20 g mit Salzsäure gut aus gewaschenen Quarzsand oder Bimsstein, dazu ein kleines Glasstäbchen und glüht die so beschickte Schale gründlich durch, bis sie konstantes Gewicht hat Dann bringt man 5 g Butter hinzu, die von möglichst vielen Stellen der Probe entnommen ist, rührt ohne Verlust um und trocknet im Wasserbad Trockenschrank bis zu konstantem Gewicht (nach funfstündigem Trocknen die erste Wagung!) Im Soxhlet'schen Trockenschrank ist das Trocknen nach $\frac{1}{4}$ bis $\frac{3}{4}$ Stunden beendet

2) Bestimmung des Fettgehaltes Den sub 1 erhaltenen Trockenrückstand verreibt man mit noch etwa 20 g getrocknetem Sande oder Bimsstein, extrahirt das Ganze in einem Extraktionsapparate (nach Soxhlet) mit wasserfreiem Aether und verfährt im übrigen, wie unter Milch angegeben ist (s Lac)

3) Bestimmung des Gehaltes an Kochsalz Man wägt 5 g Butter in eine Platinschale, verdampft die Hauptmenge des Wassers durch einstündiges Erhitzen auf dem Wasserbade und versacht bei nicht zu hoher Temperatur Die Asche wird gewogen, alsdann mit Wasser ausgezogen und in der Lösung das Chlor durch Titriren mit Silbernitrat und Kaliumchromat nach Mohr bestimmt Wagung und Titration müssen fast mit ein ander übereinstimmen

4) Bestimmung des Gehaltes an Casein 5—10 g Butter werden durch drei bis vierstündiges Trocknen vom Wasser befreit Dann zieht man mit Aether aus, sammelt das in Aether Unlösliche auf einem schwedischen Filter und wäscht es mit Aether aus Schliesslich bringt man Filter + Inhalt in einen Stickstoff-Kolben und bestimmt den Stickstoff nach KJELDAHL Stickstoff $\times 6,37$ ergibt die Menge des vorhandenen Caseins ¹⁾

5) Bestimmung des Säuregrades Man löst 5 g Butter in 80 ccm saurefreiem Aether, fugt 3 Tropfen Phenolphthaleinlösung zu und titirt mit $\frac{1}{10}$ Normal alkoholischem Kali Jeder für 100 g Butter verbrauchte Cubikcentimeter Normal-Kalilauge zeigt 1 Säuregrad nach BUNSEN an

¹⁾ Die Ausführungsbestimmungen des Reichskanzlers schreiben den Faktor 6,25 vor, doch soll der Faktor 6,37 genauer sein

6) Fremde Fette Vorprüfungen

1) Schmelzprobe Beim Erwärmen im Wasserbade schmilzt Butter zu einem rasch klar werdenden Fette, während Margarine längere Zeit ein trübes Aussehen behält. Die Probe beruht darauf, dass das Butterfett ursprünglich als Emulsion in der Milch enthalten war, und dass diese Emulsion absichtlich zerstört worden ist, während der Margarine Milch oder Rahm zugeführt worden ist, in der Absicht, eine Emulsion zu bilden. Nur als Vorprobe zu benutzen.

2) Refraktometrisch Man bestimmt die Refraktion im Abbe'schen Butter-Refraktometer. Butterfett hat bei 25° C eine Refraktion von höchstens 52,5. Der Apparat kostet etwa 150 M und gestattet lediglich die pure Unterscheidung von Butter und Margarine. In zweifelhaften Fällen lässt er häufig im Stiche — Jedem Apparate ist eine genaue Gebrauchsanweisung beigegeben, ausserdem findet sich eine eingehende Beschreibung des Apparates und seiner Anwendung in den Ausführungsbestimmungen des neuen Margarine Gesetzes.

Exakte Methoden 1) Nach HEINER-ANGELL Man bringt durch Differenz-Wägung 3—4 g klar filtriertes Butterfett in eine kugelige Porzellanschale, fügt 50 ccm Alkohol sowie 2 g Ätzkalk hinzu und verseift das Fett durch Erwärmen auf dem Wasserbade unter Umrühren. Dann lässt man den Alkohol vorsichtig aber vollständig abdunsten und übergiesst die zurückbleibende Seife mit 150 ccm heissem destillierten Wasser, in welchem sie sich klar auflösen muss. Zu der klaren Lösung giebt man verdünnte Schwefelsäure im Ueberschuss und erhitzt so lange, bis sich die Fettsäuren als ölige Schicht klar (!) abgesetzt haben und die wässrige Flüssigkeit nicht mehr milchig erscheint. Man filtriert nun die Flüssigkeit durch ein vorher in einem Wageglaschen getrocknetes und gewogenes Filter von dichtetem Papier, welches vorher mit heissem Wasser gewaschen und angefüllt worden ist, mit der Vorsicht, dass während der ganzen Dauer der Filtration die Fettsäuren niemals ganz nach dem Grunde des Filters gelangen, sondern dass sich auf diesem zu jeder Zeit genügend wässrige Flüssigkeit befindet, um ein Durchlaufen der Fettsäuren zu verhindern. Man spritzt nun alle Fettsäurereste aus der Schale auf das Filter und wäscht die gesammelten Fettsäuren mit siedendem Wasser (ca 1 1/4 Liter) so lange aus, bis das Filtrat gegen empfindliches Lackmuspapier nicht mehr sauer reagiert. Man bringt hierauf die Fettsäuren auf dem Filter zum Erstarren, indem man den ganzen Trichter in eiskaltes Wasser eintaucht, bringt Filter + Fettsäuren in das Wageglas und trocknet im Wasserbadtrockenschranke bis zu konstantem Gewicht. (Erste Wägung nach 8 Stunden, dann in einstündigen Pausen.)

2) Die REICHERT-MEISSL'sche (WOLLNY'sche) Zahl in der Modifikation von LEFFMANN-BEAM 5 g (genau gewogen!) reines filtriertes Butterfett werden in einem 800 ccm fassenden ERLKENMEYER-Kolben genau abgewogen, hierzu 20 ccm Glycerin-Natron¹⁾ gegeben, der Kolben wird mittels einer mit Kautschukschlauchstücken überzogenen Zange erfasst und über freier Flamme unter beständigem Umschwenken erhitzt. Hierdurch, wie auch im Nothfalle durch zeitweiliges Entfernen von der Flamme, wird die stark schäumende Masse leicht am Uebersteigen gehindert. Nach 3—4 Minuten ist die Reaktion beendet, das Wasser verdampft, die Flüssigkeit hört auf zu kochen und ist fast plötzlich vollständig klar. Alsdann fügt man, zu Anfang tropfenweise, da sonst leicht Ueberschäumen eintritt, 135 ccm destilliertes, ausgekochtes Wasser zu und nach eingetretener Auflösung von etwa erstarrter Seife 2 Stückchen Bimsstein und 5 ccm Schwefelsäurelösung²⁾. Man destilliert alsdann mit vorgelegtem LIEBIG'schen Kühler 110 ccm ab. Das Destillat wird gemischt und filtriert. Von dem Filtrate titriert man 100 ccm mit 1/10 Normallauge und

¹⁾ Zur Herstellung des Glycerin-Natron¹⁾ löst man 100 g Natriumhydrat in 100 ccm destilliertem Wasser. Von dieser Lösung werden 20 ccm mit 180 ccm reinem konc. Glycerin gemischt.

²⁾ Von der Schwefelsäurelösung enthalten 100 ccm = 20 ccm konc. Schwefelsäure 89.*

Phenolphthalein. Die verbrauchten Cubikcentimeter $\frac{n}{10}$ -Lauge multiplicirt man mit 1,1. Die so erhaltene Zahl ist die REICHERT-MEISEL'sche Zahl (oder WOLLNY'sche Zahl).

Beurtheilung. Der Gehalt an Kochsalz bezw. an Wasser wird meist nach Örtlichen Verordnungen beurtheilt. Wo diese fehlen, kann man in maximo 3 Proc. Kochsalz und 15 Proc. Wasser zulassen und in minimo einen Fettgehalt von 80 Proc. verlangen.

Ob Butter verdorben ist, lässt sich am besten durch die Kostprobe (Aufstreichen auf Brod oder Semmel) beurtheilen. Die Bestimmung des Säuregrades erfolgt in der Regel nur zur wissenschaftlichen Begründung des durch die Kostprobe gewonnenen Urtheils. Die meisten Chemiker nehmen als zulässige Maximalzahl 8 Säuregrade an.

Fremde Fette (Margarine, s. auch diese) weist man am sichersten durch Bestimmung der REICHERT-MEISEL'schen (WOLLNY'schen) Zahl nach. Für reines Butterfett ist 24,0 als niedrigste REICHERT-MEISEL'sche (WOLLNY'sche) Zahl anzunehmen. Es hat sich aber herausgestellt, dass gewisse Fütterungsarten (Reis, Palmkerne) die WOLLNY'sche Zahl herabdrücken. Ergeben sich nach der Bestimmung der REICHERT-MEISEL'schen Zahl Zweifel

über die Unverfälschtheit der Butter, so kann man noch die Bestimmung der HANSEN-ANGRELL'schen Zahl heranziehen. Diese wird für reines Butterfett in maximo als 90,0 angenommen. Doch kommen auch hier geringe Ueberschreitungen vor.

In zweifelhaften Fällen giebt allein uranfechtbare Auskunft die Selbstherstellung von Butter aus der in Frage kommenden Milch, bezw. Buttern unter amtlicher Aufsicht und vergleichender Untersuchung des so erhaltenen Butterfettes.

Färbung der Butter mit unschädlichen Farbstoffen

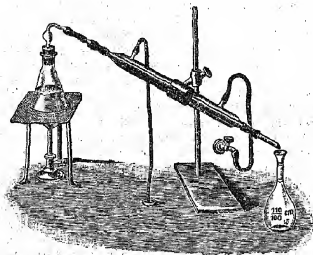


Fig. 124. Destillationsapparat zur Bestimmung der flüchtigen Fettsäuren nach REICHERT-MEISEL.

gen gilt zur Zeit als ein erlaubtes Verschönerungsmittel.

I. 5. k. Nachweis von Sesamöl (aus der Bekanntmachung des Reichskanzlers vom 1. April 1898).¹⁾

a) Wenn keine Farbstoffe vorhanden sind, die sich mit Salzsäure roth färbten, so werden 5 cem geschmolzenes Butterfett mit 0,1 cem einer alkoholischen Furfural-Lösung (1 Raumtheil farbloses Furfural in 100 Raumtheilen absoluten Alkohols gelöst) und mit 10 cem Salzsäure vom spec. Gew. 1,19 mindestens $\frac{1}{2}$ Minute lang kräftig geschüttelt. Wenn die am Boden sich abscheidende Salzsäure eine nicht absofort verschwindende deutliche Rothfärbung zeigt, so ist die Gegenwart von Sesamöl nachgewiesen.

β) Wenn Farbstoffe zugegen sind, die durch Salzsäure roth gefärbt werden, so schüttelt man 10 cem geschmolzenes Butterfett in einem kleinen cylindrischen Scheidetrichter mit 10 cem Salzsäure vom spec. Gew. 1,125 etwa $\frac{1}{2}$ Minute lang. Die unten sich ansammelnde rothgefärbte Salzsäureschicht lässt man abfließen, fügt zu dem in dem Scheidetrichter enthaltenen geschmolzenen Fette nochmals 10 cem Salzsäure vom spec. Gew. 1,125 und schüttelt wiederum $\frac{1}{2}$ Minute lang. Ist die sich abscheidende Salzsäure noch roth gefärbt, so lässt man sie abfließen und wiederholt die Behandlung des geschmolzenen Fettes mit Salzsäure vom spec. Gewichte 1,125, bis letztere nicht mehr roth gefärbt wird. Man lässt alsdann die Salzsäure abfließen und prüft 5 cem des so behandelten geschmolzenen Butterfettes nach dem unter a) beschriebenen Verfahren auf Sesamöl. Zu diesen Versuchen verwendet man keine höhere Temperatur, als zur Erhaltung des Fettes im geschmolzenen Zustande erforderlich ist.

¹⁾ Die cursiv gesetzten Stellen sind der Bekanntmachung des Reichskanzlers wörtlich entnommen.

I. 4 Nachweis von Konservierungsmitteln

a) *Borsäure* 10 g Butter werden mit alkoholischem Kali in einer Platinchale verascht, die Seifenlösung eingedampft und verascht. Die Asche wird mit Salzsäure übersättigt. In die salzsaure Lösung taucht man einen Streifen gelbes Kurkumapapier und trocknet das Papier auf einem Uhr glase bei 100° C. Bei Gegenwart von Borsäure zeigt die eingetauchte Stelle des Kurkumapapiers eine rothe Färbung, die durch Auftragen eines Tropfens verdünnter Natriumkarbonatlösung in Blau übergeht.

b) *Salicylsäure* Man mischt in einem Probirrohren 4 ccm Alkohol von 20 Vol Proc mit 2—3 Tropfen einer verdünnten Butyrolösung, fügt 2 ccm Butterfett hinzu und mischt die Flüssigkeiten, indem man das mit dem Daumen verschlossene Probirrohren 40—50 mal umschüttelt. Bei Gegenwart von Salicylsäure färbt sich die untere Schicht violett.

c) *Formaldehyd* 50 g Butter werden in einem Kolbchen von etwa 250 ccm Inhalt mit 50 ccm Wasser versetzt und erwärmt. Nachdem die Butter geschmolzen ist, destillirt man unter Einleiten von Wasserdampf 25 ccm Flüssigkeit ab. 10 ccm Destillat werden mit 2 Tropfen ammoniakalischer Silberlösung versetzt, nach mehrstündigem Stehen im Dunklen entsteht bei Gegenwart von Formaldehyd eine schwarze Trübung. (Die ammoniakalische Silberlösung erhält man durch Auflösen von 1 g Silbernitrat in 30 ccm Wasser, Versetzen der Lösung mit verdünntem Ammoniak, bis der anfänglich entstehende Niederschlag sich wieder gelöst hat, und Auffüllen der Lösung mit Wasser auf 50 ccm.)

Fremdartige Zusätze Kartoffelmehl, Kartoffelbrei, Getreidemehl, Mohrrubenbrei, welche bisweilen, aber nur selten, der Butter in betrügerischer Absicht zugesetzt werden oder durch Zufall in diese gelangen, weist man nach, indem man ein Quantum Butter erst mit Alkohol, dann mit Aether auszieht und den hierbei ungelöst hinterbleibenden Rückstand mit dem Mikroskop untersucht. Gips, Thon u. dergl. anorganische Zusätze, welche wohl kaum als übliche Verfälschungen gelten können, wurden in der Asche aufzusuchen und nachzuweisen sein.

I 5 1 Nachweis fremder Farbstoffe Die Gegenwart fremder Farbstoffe erkennt man durch Schmelzen des geschmolzenen Butterfettes mit absolutem Alkohol oder mit Petroläther vom spec Gew 0,638. Nicht künstlich gefärbtes Butterfett erhält diesen Lösungsmitteln keine oder nur eine schwach gelbliche Färbung, während sie sich bei künstlich gefärbtem Butterfett deutlich gelb färben. Zum Nachweise gewisser Theerfarbstoffe werden 2—3 g Butterfett in 5 ccm Aether gelöst und die Lösung in einem Probirrohren mit 5 ccm konc Salzsäure vom spec Gew 1,125 kräftig geschüttelt. Bei Gegenwart gewisser Anfarbstoffe färbt sich die sich unten absetzende Salzsäureschicht deutlich roth.

Schmelzbutter, Butterschmalz, Schmalz (letzteres eine specielle, süddeutsche Bezeichnung). Hierunter versteht man das durch Ausschmelzen der Butter und Abgessen von den Molken gewonnene wasserfreie Butterfett, welches in Süddeutschland namentlich während des Winters zu Küchen- und Konditorzwecken verwendet wird. Es ist bezüglich eines Gehaltes an fremden Fetten in gleicher Weise zu untersuchen und zu beurtheilen wie die Butter. — Schmelzbutter lässt unter dem Mikroskop Krystallnadeln erkennen.

Colostrum-Butter In einigen Gegenden gilt die aus dem Colostrum (d. i. die unmittelbar bis einige Tage nach dem Geburtsakt abgesonderte Milch), hergestellte Butter innerlich wie ausserlich als besonders heilkräftig. Colostrum-Butter ist braungelb, starrer als gewöhnliche Butter, reich an Erweisstoffen, von schleimigem Geschmack. Sie wird leicht ranzig.

Sapo butyrinus. Sapo e Butyro Butterseife. Zur Herstellung derselben kann mit Vortheil ranzige, zu Speisezwecken nicht mehr verwertbare Butter verwendet werden. Man schmilzt ein beliebiges Quantum Butter, lässt das Butterfett in der Wärme sich klären, filtrirt oder kocht es und verfahrt wie folgt.

100 Th geschmolzenes Butterfett werden in einer Porzellanschale mit 180 Th Natronlauge (von 15 Proc NaOH) im Wasserbade unter Umrühren so lange erhitzt, bis ein klarer, gleichmässiger Seifenleim entstanden ist. Nachdem die Erhitzung im Wasserbade noch 1 Stunde fortgesetzt worden ist, fügt man zu dem Seifenleim eine filtrirte (!) Lösung von 25 Th Kochsalz und 2,5 Th kryst Soda in 100 Th Wasser, rührt $\frac{1}{4}$ Stunde um, lässt dann etwa 1 Stunde im Wasserbade ruhig absetzen und bringt hierauf die Schale in die Kälte. Nachdem die Seife völlig erstarrt ist, wird sie von der Unterlage abgehoben, mit Wasser abgespült, in Stücke geschnitten und an einem warmen Orte, vor Staub geschützt, getrocknet. Ausbeute ca 120 Th. Verwendung zur Herstellung von Opodeldok.

Butterpulver Hierunter versteht man Pulver, welche, dem Rahm zugesetzt, die Abcheidung der Butter beim Buttern beschleunigen sollen. Diese Pulver, deren Nutzen zweifelhaft ist, bestehen in der Regel 1) Aus Natriumbikarbonat, 1–2 g auf 1 l Rahm 2) Gemische von (1 Th) Natriumbikarbonat mit (3 Th) Kochsalz Auf 1 l Rahm rechnet man 3–4 g der Mischung 3) Kochsalz Auf 1 l Rahm = 2–6 g 4) Kaliumbikarbonat Auf 1 l Rahm = 1–2 g Diese Pulver werden gelegentlich auch noch mit Auszügen von Orleans oder Kurkuma gefärbt und dienen alsdann zugleich als Farbmittel.

Butterfarbe, um zu heller Butter (Winterbutter) eine schöne Färbung zu verleihen 1) Aetherisches Orleansextrakt 2–3,0 g, Olivenöl 100,0 2) 1 Th getrockneter Orlean, 2 Th Kurkumapulver werden mit 10 Th Olivenöl 3 Tage lang im Dampfbade erhitzt, dann abgepresst und nach dem Absetzen filtrirt (E. Rosendorfs Butterfarbe) In dunklen Gläsern abzugeben 3) 3 Th Dimethylamidoazobenzol werden in 97 Th Olivenöl unter Erwärmen gelöst 4) Man zieht 100 Th Orlean mit einer Lösung von 1,5 Th Kaliumbikarbonat in 100 Th Wasser in der Wärme aus und zieht den Rückstand noch zweimal mit einer Lösung von je 0,6 Th Kaliumbikarbonat in 100 Th Wasser aus. Die vereinigten Auszüge werden auf 60 Th verdampft, dann mit 12 Th Alkohol versetzt und nach dem Absetzen filtrirt.

Butyromel Gemisch von 1 Th Honig mit 2 Th Butterfett oder Butter
Emplastrum universale Styriae Hofrathspflaster (Oester. Handverkaufs artikel) Cerae flavae, Adipis Butyri recentis, Terebinthinae venetae aa 320,0 Myrrhae, Aluminus usti, Camphorae aa 40,0, Croci 2,0

III Margarine Kunstbutter. „Margarine im Sinne des Gesetzes vom 15 Juni 1897 sind diejenigen der Milchbutter oder dem Butterschmalz ähnlichen Zubereitungen, deren Fettgehalt nicht ausschliesslich der Milch entstammt.“

Bereitung Frischer, gewaschener Rindertalg wird bei 60°C durch Dampf geschmolzen. Das geklütete (filtrirte) Fett lässt man 12–24 Stunden bei 20°C stehen und presst bei 80°C das ausgeschiedene feste Stearin von dem flüssiger bleibenden Oleomargarin ab. Das Oleomargarin wird — meist nach Zusatz anderer Fette und Oele, z. B. Sesamol, s. w. unten — mit 10 Proc. süsser oder saurer Milch in besonderen Emulsionsapparaten verbuttert, die Mischung wird alsdann gefärbt, gesalzen, auch parfümirt und giebt so nach dem Erstarren das „Margarine“ genannte Produkt. — Der Naturbutter ausserordentlich ähnliche Massen, nur durch die chemische Analyse (s. S. 516) von dieser zu unterscheiden.

Gesetzliche Bestimmungen Die Fabrikation der Margarine und der Verkehr mit derselben unterliegt für das Deutsche Reich den Bestimmungen des Gesetzes vom 15 Juni 1897 und dessen Ausführungsbestimmungen. Für die Thätigkeit des Analytikers kommen besonders folgende Bestimmungen des Gesetzes in Betracht.

§ 3 Die Vermischung von Butter oder Butterschmalz mit Margarine oder anderen Speisefetten zum Zwecke des Handels mit diesen Mischungen ist verboten. — Unter diese Bestimmung fällt auch die Verwendung von Milch oder Rahm bei der gewerbmässigen Herstellung von Margarine, sofern mehr als 100 Gewichtstheile Milch oder eine dementsprechende Menge Rahm auf 100 Gewichtstheile der nicht der Milch entstammenden Fette in Anwendung kommen.

Damit ist folgendes gesagt. In Deutschland ist es untersagt, Mischungen von Butter mit anderen Speisefetten gewerbmässig herzustellen und zu Genusszwecken zu verkaufen. Zugelassen ist die Herstellung der Margarine mit der Beschränkung, dass für 100 Th. Nicht-Milchfett nicht mehr als 100 Th. Milch oder eine dieser entsprechende Menge Rahm zur Verwendung kommen. Für die analytische Kontrolle ist anzunehmen, dass 100 Th. Milch in maximo 4 Th. Butterfett entsprechen, und die dem Analytiker gestellte Aufgabe besteht somit darin, festzustellen, ob das wasserfreie Fett einer Margarine mehr als 4 Proc. Butterfett enthält oder nicht. Dies geschieht durch Bestimmung der RICHBERT-MEISSL'schen Zahl. Die RICHBERT-MEISSL'sche Zahl beträgt bei einer den gesetzlichen Anforderungen entsprechenden Margarine nicht mehr als 2,0. Geht sie über 2,0 erheblich hinaus, so ist auf Zusatz grosserer Mengen von Butterfett zu schliessen. Dieser Schluss würde nur dann nicht immer zutreffend sein, wenn das Fettgemisch erhebliche Mengen von Kokosfett enthält. Dieses hat an sich eine höhere RICHBERT-MEISSL'sche Zahl. Auf die Anwesenheit von Kokosfett wird man aufmerksam gemacht bei der Bestimmung der RICHBERT-MEISSL'schen Zahl dadurch, dass sich aus dem erkalteten Filtrate Krystallnadeln von Fettsäuren

abscheiden, und dass die Fettsäuren auch nach lange Zeit fortgesetztem Trocknen keine Gewichtskonstanz zeigen

§ 6 „Margarine und Margarine, welche zu Handelszwecken bestimmt sind, müssen einer allgemeinen Erkennbarkeit der Waare mittelst chemischer Untersuchung erleichternden, Beschaffenheit und Farbe derselben nicht schädigenden Zusatz enthalten — Die näheren Bestimmungen hierüber werden vom Bundesrath erlassen und im Reichsgesetzblatt veröffentlicht“

Ueber die Art des Kennzeichnungsmittels bestimmt die Bekanntmachung des Reichskanzlers vom 4 Juli 1897 folgendes

1) Um die Erkennbarkeit von Margarine und Margarine, welche zu Handelszwecken bestimmt sind, zu erleichtern, ist den bei der Fabrikation zur Verwendung kommenden Fetten und Ölen Sesamol zuzusetzen. In 100 Gewichtstheilen der angewandten Fette und Öle muss die Zusatzmenge der Margarine mindestens 10 Gewichtstheile, bei Margarine mindestens 5 Gewichtstheile Sesamol betragen — Der Zusatz des Sesamols hat bei dem Vermischen der Fette vor der weiteren Fabrikation zu erfolgen

2) Das nach No 1 zuzusetzende Sesamol muss folgende Reaktion zeigen. Wird ein Gemisch von 0,5 Raumtheilen Sesamol und 99,5 Raumtheilen Baumwollensamenöl oder Erdnussöl mit 100 Raumtheilen rauchender Salzsäure vom spec Gew 1,19 und einigen Tropfen einer 2 procentigen alkoholischen Lösung von Purpuröl geschüttelt, so muss die unter der Odschicht sich absetzende Salzsäure eine deutliche Rothfärbung annehmen. Das zu dieser Reaktion dienende Purpuröl muss farblos sein

Für die Schätzung des Sesamölgehalts der Margarine geben die „Vorschriften für die chemische Untersuchung von Fetten und Käsen vom 1 April 1898 folgende Anweisung

II Die Untersuchung der Margarine erfolgt nach denselben Grundsätzen wie die der Butter. Ausserdem ist noch folgende Prüfung auszuführen

0,5 cem des geschmolzenen, klar filtrirten Margarinefettes werden mit 0,5 cem Baumwollensamenöl, das, nach dem unter I 5 k (S 516) beschriebenen Verfahren geprüft, mit Purpuröl und Salzsäure keine Rothfärbung giebt, vermischt. Man prüft die Mischung nach dem unter I 5 k (S 516) angegebenen Verfahren auf Sesamol. Hat die Margarine den vorgeschriebenen Gehalt an Sesamol, von der vorgeschriebenen Beschaffenheit, so muss die Sesamol Reaktion noch deutlich eintreten

Enthält die Margarine zugleich Farbstoffe (gewisse Azofarbstoffe, z B Dimethylamidoazobenzol), welche mit Salzsäure direkt eine Rothfärbung geben, so ist demnach die Prüfung auf Sesamol nach I 5 k β der für die Untersuchung der Butter gegebenen Anweisung auszuführen.

Cacao.

Theobroma Cacao L. Familie der Sterculiaceae—Büttnerieae.

Der bis 18 m hohe Baum ist einheimisch in den Küstenländern des mexikanischen Golfes und in Sudamerika bis zum Amazonas. Gegenwärtig fast überall in den Tropen mehr oder weniger in Kultur (cf unten) — Verwendung finden die Samen. Samen Cacao (Ergänzb) Fabae seu Nuclei Cacao (Gall.) Semen Theobromatis Fabae mexicanae. Kakao. Kakaobohnen. Fèves de Cacao Cacao-beans.

Ausser der genannten sollen noch einige andere Arten die Droge liefern. Theobroma bicolor Humb et Bpl (in Kolumbien und am Rio negro), Theobroma angustifolium Moç et Sess (Socorro), Theobroma ovalifolium Moç et Sess (Esmeraldas)

Beschreibung. Die beerenartigen, fleischigen, gelben, rothen oder braunen Früchte von Grösse einer mittleren Gurke enthalten, in ein schleimiges, angenehm schmeckendes Fruchtfleisch eingebettet, die dicht in 5 Längsreihen geordneten etwa 40 Samen, die frisch weiss sind und die braune Farbe erst durch die darauf folgende Zubereitung annehmen — Sie sind im Umriss ungefähr eiförmig, meist etwas plattgedrückt, etwa 2,5 cm lang, 1,5 cm breit, 1,0 cm dick. Am stumpferen Ende befindet sich das Hilum, von wo aus auf der einen Schmalseite die Raphe zum gegenüberliegenden Ende verläuft und sich hier in mehrere Bündel auflöst, wodurch sich das reichliche Vorkommen derselben in der Samen

schale erklärt. Die braune, ziemlich spröde Samenschale umschliesst den Embryo, der noch von einem zarten Häutchen (Silberhaut) bekleidet ist. Der Embryo besteht aus den dickfleischigen Kotyledonen, die vielfach in einander gefaltet und von aussen eingeschnürt sind, der keuligen Radicula und der als kleines Spitzchen kenntlichen Plumula. Wegen der vielen Falten etc. zerfallen die Kotyledonen leicht in kantige Stücke. Ihre Farbe ist auf dem Querschnitt mehr oder weniger braun bis violett. Die Kotyledonen bestehen zu äusserst aus einer aus dünnwandigen Zellen gebildeten Epidermis, die häufig (besonders an den Falten und an der Radicula) zu eigenthümlichen Haaren (MITSCHERLICH'sche Körperchen Fig. 125 *tr*) ausgewachsen sind. Die Epidermiszellen enthalten 3—4,5 μ grosse kantig-rundliche Pigmentkörner von orange-gelber bis brauner Farbe, die mit Chloralhydrat blutroth, mit Eisenchlorid olivenbraun werden. Das übrige Gewebe besteht, abgesehen von zarten Procambiumsträngen und schwach entwickelten Gefässbündeln, aus zarten Parenchymzellen, als deren Inhalt sich krystallinisches Fett, Plasma und Aleuronkörner erkennen lassen. Letztere enthalten entweder ein Krystalloid und färben sich mit Jod gelb, oder sie färben

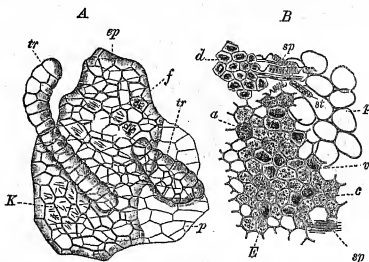


Fig. 125. Gewebe des Kakaos. 160 Mal vergrössert.

A Silberhaut des Samens. f Fettkrystalle. K Oxalatkrystalle. tr Mitscherlich'sche Körperchen, von der Samenschale abgebrochen. d Skleriden der Samenschale. E Parenchym der Kotyledonen der Stärke, Fett, Aleuron (a) und Farbstoffzellen (v). sp Spiralgefässe. (Nach MOELLER).

sich nicht mit Jod und enthalten dann ein oder mehrere Globoide. Beide Formen sollen nicht in derselben Sorte neben einander vorkommen (Tschirch). Endlich enthalten sie Stärke in kleinen einfachen, rundlichen oder wenig zusammengesetzten Körnern. Die Körner sind bei den einzelnen Sorten nicht gleich gross, und sie können wohl mit benutzt werden, einzelne Sorten zu charakterisiren. (S. 521.)

Zahlreiche Zellen (Pigmentzellen, Fig. 125 *v*) der meisten Sorten enthalten Farbstoff Kakaoroth, der entweder braun oder violett (mit mehr oder weniger rötlichem Stich) ist, diese Pigmentzellen sind im allgemeinen regellos zerstreut, gegen die Epidermis bilden sie häufig kurze Reihen. Manchen Sorten fehlen sie ganz. Sie werden mit Eisenchlorid blau-schwarz, mit konc. Säuren roth, mit Kalilauge blau.

Aus dem Gewebe der Radicula sind als charakteristische Elemente zu erwähnen: Einzelkrystalle und kleine Drusen von Kalkoxalat. Die Gefässbündel sind weiter entwickelt wie diejenigen der Kotyledonen.

Das den Embryo bedeckende Silberhäutchen, der Rest des Perisperms, enthält in seinen Zellen Krystalle und Krystallaggregate von Fett in rundlichen oder keuligen Formen.

Aus dem Gewebe der Samenschale (Fig. 126) ist bemerkenswerth die Epidermis mit polygonalen Zellen, deren gelbgefärbte Wände etwas verdickt sind, das zusammen-

gefallene Parenchym mit braunröthlichem Inhalt, die abrollbaren Spiralgefässe, und eine Schicht kleiner Sklereiden (Fig 125 d), die an der Innenwand und den Seitenwänden vertheilt sind

Zubereitung der Samen Die eingesammelten Früchte werden geöffnet, die Samen herausgenommen, durch Reiben mit den Händen oder auf Sieben vom Fruchtmus befreit und auf luftigen Hürden getrocknet. Die so zubereiteten Samen nennt man ungeröstet, sie sind von geringem Aroma und ziemlich bitterem Geschmack. Diese Methode wird jetzt nur noch selten angewendet. Fast überall unterwirft man die Samen einem Gährungsprocess und erhält so die weniger bitteren gerösteten Samen, deren Aroma sich durch den genannten Process entwickelt hat.

Zu diesem Zweck breitet man sie in bis 10 cm dicker Schicht auf Brettern aus und beschwert sie oder bringt sie in Kasten oder Töge oder grub sie früher einfach in die Erde. — Die gerösteten Samen werden dann getrocknet und kommen in den Handel. Sie haben nun eine braune Farbe angenommen, der violettrothe Farbstoff in den Kotyledonen ist aber, wenigstens in vielen Fällen, schon vorher vorhanden gewesen. Früher nahm man das Rotten in roher Weise in Erdgruben vor und die Samen erhielten dadurch einen Ueberzug von Erde, den man ihnen jetzt oft künstlich giebt.

Sorten Guayaquil-Machala 24 mm lang, 13 mm breit, 7 mm dick Zimmtfarbig Querschnitt graubraun

Guayaquil-Arriba 24 mm lang, 15 mm breit, 7,5 mm dick Rostfarbig Querschnitt dunkelbraun violett oder grau Stärkekörnchen bis 7 μ

Guayaquil-Balso 23 mm lang, 13 mm breit, 8 mm dick Rostfarbig Querschnitt braun oder violett Stärkekörnchen bis 5,2 μ

Puerto-Cabello 23 mm lang, 6 mm breit, 13 mm dick Ockerfarbig, erdig Querschnitt hellbraun

Para 22 mm lang, 11 mm breit, 5 mm dick Rostfarbig matt Querschnitt braun bis graubraun

Bahia 25 mm lang, 14 mm breit, 7 mm dick Rothbraun Querschnitt dunkelviolett Stärkekörnchen bis 7 μ

Maracas 23 mm lang, 13 mm breit, 7 mm dick Rothbraun Querschnitt graubraun Stärkekörnchen bis 3,6 μ

Canca 23 mm lang, 13 mm breit, 10 mm dick Rostfarbig oder graubraun Querschnitt gelbbich braun Stärkekörnchen bis 7,2 μ

Caracas 23 mm lang, 11,5 mm breit, 9 mm dick Ockerfarbig Querschnitt hellbraun, oft mit violetterm Ton

Garupano 24 mm lang, 13,5 mm breit, 6 mm dick Erdfarbig grau Querschnitt violett Stärkekörnchen bis 13,5 μ

Domingo 22 mm lang, 13 mm breit, 6 mm dick Schmutzgrau Querschnitt gelbbich-braun

Trinidad 23 mm lang, 13 mm breit, 7 mm dick Rostfarbig Querschnitt rothviolett

Ceylon 21 mm lang, 13 mm breit, 8 mm dick Röthlichbraun, Querschnitt braun Stärkekörnchen bis 7 μ

Java 22 mm lang, 13 mm breit, 8 mm dick Kupferfarben Querschnitt braun

Kamerun 24 mm lang, 13,5 mm breit, 6 mm dick Dunkel zimmtfarbig Querschnitt innen violettbraun

St Thomé 25 mm lang, 13 mm breit, 7 mm dick Graubräunlich Querschnitt grau-violett bis violett Stärkekörnchen 5,3 μ

Die mitgetheilten Masse der Samen sind das Mittel aus 20–80 Messungen. — Die Farbe des Querschnitts wird bedingt durch die Farbe der Pigmentzellen und den

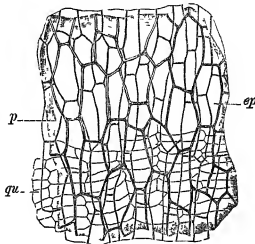


Fig 126 Samenschale des Kakao 160 Mal vergrößert.
ep Epidermis p Parenchym (Nach MOELLER)

durch das Rösten meist braun gefärbten Inhalt der übrigen Parenchymzellen — Aus der Beschaffenheit der Pigmentzellen allein sind Schlüsse auf eine bestimmte Sorte nicht zulässig.

Verarbeitung des Samens. Dieselben werden zunächst in rotirenden Siebcylindern von Fremdkörpern und Staub befreit, die schlechten und wurmstichigen Stücke ausgelesen. Dann löstet oder brennt man sie, wodurch das Aroma erhöht, das Stärkemehl zum Theil verquollen und der etwa noch vorhandene bittere Geschmack gemildert wird. Ausserdem werden die Schalen ausgetrocknet und sprode, sodass sie leicht entfernt werden können. Das Rösten geschieht meist in besonders konstruirten Trommeln bei einer Temperatur von 120–150° C. Danach werden die Samen durch einen kalten Luftstrom möglichst rasch und vollständig abgekühlt und gelangen in die Brechmaschine, die aus einem innen mit Stiften versehenen geneigten Cylinder besteht, in welchem sich eine aussen ebenfalls mit Stiften versehene Walze dreht. Der Zwischenraum zwischen Cylinder und Walze ist so klein, dass ihn die Samen unzerbrochen nicht passieren können. Die dabei abprallenden leichten Schalen werden durch einen Luftstrom weggeführt. Häufig wird für Herstellung feiner Chocoladen auch die Radicula und Plumula durch eine Siebvorrichtung entfernt, man setzt sie dann geringeren Sorten zu. — Dann mischt man für die weitere Verarbeitung meist mehrere Sorten unter einander (z. B. Caracas und Guayaquil aa, Caracas und Bahia aa, Trinidad und Maragnon aa) und zerreibt die zerkleinerten Samen auf Glockenmøhlen. — Für Herstellung der sogen. entölten Kakaos wird dann das Fett zum Theil abgepresst auf Handpressen oder mittels hydraulischer Pressen, deren Platten zur Erwärkung mit Dampfeinströmung versehen sind. Für Kakaos, die später mit Dampf oder Alkalien aufgeschlossen werden sollen, lässt man etwa 80% Fett darin, bei anderen Sorten zuweilen nur 12%. Bei der weiteren Verarbeitung solcher Kakaos wird das Pulver mit Alkalien (K_2CO_3 oder Na_2CO_3) bei 40–50° C 24 Stunden digerirt. Es ist zu beachten, dass die Alkalien im Pulver bleiben und den Aschegehalt erhöhen. Durch diesen Process wird das noch vorhandene Fett zum Theil verseift, Erwesensstoffe etc. angeblich leichter löslich gemacht (Vergl. aber Bestandtheile). Bei dem Aufschliessen durch Dampf wird das Pulver einer erhöhten Temperatur und starkem Dampfdruck längere Zeit ausgesetzt. Die Albuminate werden in lösliche Albumosen, die Stärke theilweise in Dextrin etc. verwandelt.

Neuerdings werden auch beide Methoden kombiniert, indem man das Aufschliessen mit Ammoniumsalkalien besorgt und dann dämpft, wobei zugleich die Ammoniumsalze wieder entfernt werden.

Für die Herstellung der Chokolade wird die nichtentfettete Masse bei einer Temperatur von 35–40° C auf Maschinen verschiedener Konstruktion mit Walzen auf einem Reibsteine, mittels eines gefurchten Kegels, der sich in einem gleichfalls gefurchten Mantel dreht, etc. höchst fein zerrieben und dabei zugleich mit den verschiedenen Zusätzen versehen. Bei geringen Chokoladen presst man auch wohl das Fett ab und ersetzt es durch minderwerthiges Fett anderer Art. Als Zusätze sind zu erwähnen Zucker, möglichst staubfrei und völlig ausgetrocknet, da feuchter Zucker eine matte, glanzlose Chokolade liefert. An Stelle des Zuckers tritt neuerdings häufig das Saccharin (s. d.), ferner Vanille resp. Vanillin, das die erstere aus der Chokolade immer mehr verdrängt, früher ersetzte man wohl die Vanille ganz oder theilweise durch Perubalsam resp. Benzoe, endlich Zimmt, Gewürznelken, Muskatnuss, Muskatblüthe, Cardamomen. Der Gewürzzusatz zu Chokolade, die im übrigen nur Kakao und Zucker enthalten darf, soll nicht mehr wie 1% betragen. Um billige, kohlehydratreiche Chokoladen herzustellen, oft aber auch zum Zwecke der Täuschung, macht man den Chokoladen häufig einen Zusatz von Stärke (Reis-, Maranta-, Sago-, Weizen-, Kartoffelstärke), auch Dextrin.

Für manche Zwecke (zu Figuren, Pralinées etc.) ist es nothwendig, der Chokolade oder dem Kakao noch einen besonderen Zusatz von Kakaofett zu machen, um sie recht dünnflüssig zu erhalten (Convertiren Masse).

Bestandtheile der Kakaosamen und der nichtentfetteten Kakaomasse.

nach H. WEIGMANN

Kakaosamen	Wasser	Stückstoff- haltige Sub- stanz	Theobromin	Fett	Stärke	Stückstoff- freie Ex- traktstoffe	Rohfaser	Asche	in der Trocken- substanz		
									Stückstoff- haltige Sub- stanz	Theobromin	Fett
Procent											
Rohe, ungeschälte	7,93	14,19	1,49	45,57	5,85	17,07	4,78	4,61	15,41	1,62	49,49
Geröstete, ungeschälte	6,79	14,13	1,58	46,19	6,06	18,04	4,63	4,16	15,56	1,69	49,56
Geröstete, geschälte	5,58	14,13	1,55	50,09	8,77	13,91	3,93	3,59	14,96	1,64	53,04
Geknetete Masse	4,16	13,97	1,56	53,03	9,02	12,79	3,40	3,63	14,88	1,66	56,43
Kakaoschalen	11,73	13,95	0,73	4,66	43,29	16,02	10,71 ¹⁾	15,79	0,82	5,26	

Es scheint, dass durch das Rösten die Verdaulichkeit des Kakaos beeinträchtigt wird, nach STUTZER blieben von 100 Th N-haltiger Substanz beim Behandeln mit künstlichem Magensaft unverdaut

Von rohen Samen 19,3—23,2 Proc, von gerösteten Samen 39,7—40,3 Proc

Der werthvollste Bestandtheil, auf dem die Wichtigkeit des Kakaos als Genussmittel beruht, ist das Theobromin, an dem der Kakao im Verhältnisse zu den andern verwandten, coffeinhaltigen Genussmitteln relativ arm ist. Neben dem Theobromin kommt in geringen Mengen (0,33—0,35 Proc) ein zweites sehr ähnliches Alkaloid in den Samen vor, wahrscheinlich Coffein.

Von sonstigen Bestandtheilen ist noch zu erwähnen eine geringe Menge Gerbstoff (6,71 Proc) und das wahrscheinlich aus demselben entstandene Kacacoth (3,2 Proc)

Bestandtheile fertiger Kakaos

nach KOENIG

Kakaosorten	Wasser	Stickstoff- haltige Sub- stanz	Theobromin	Fett	Stärke	N-freie Ex- traktstoffe	Rohfaser	Asche	In H ₂ O lös- liche Stoffe	Kalk	Ammoniak- stickstoff
	P r o c e n t										
Gewöhnlicher	6,35	21,50	1,37	27,34	15,17	16,48	5,44	5,19	6,43	1,85	0,028
Holländischer	4,54	19,66	1,74	31,61	12,61	17,25	5,85	8,48	6,22	4,01	0,021
mit K ₂ CO ₃ aufgeschlossen											
Gaedeke's	5,66	22,12	1,69	27,83	14,46	17,86	5,96	4,39	7,06	1,66	0,330
mit Ammoniak u. Ammon carb aufgeschl											

Weitere Bestandtheile derselben Sorten nach STUTZER

Kakaosorten	Gesamt- stickstoff	In Procenten des Gesamtstickstoffs					In H ₂ O lös- liche Stoffe	Phosphor- säure	Von d. Phos- phorsäure in % entzieh
		Theo- bromin- stick- stoff	Ammo- niak- stick- stoff	Amid- stick- stoff	Verdau- barer Stick- stoff	Unver- daulich Stick- stoff			
		P r o c e n t							
Gewöhnlicher	3,68	16,57	1,36	6,25	44,56	31,26	12,30	1,85	77
Holländischer	3,30	16,66	0,91	0,61	37,00	44,82	13,47	2,52	19
Gaedeke's	3,78	15,96	8,24	3,46	39,09	32,23	11,54	2,10	85

Die Erhöhung des Gehaltes an Kalk resp. Ammoniak durch die Röstzusätze tritt deutlich hervor. Die Löslichkeit der Phosphorsäure wird verringert, die anderer Stoffe wird nicht erhöht (KOENIG). Es scheinen danach die Methoden, die eine sog. Aufschliessung des Kakaos beabsichtigen, keine Vortheile zu bieten.

¹⁾ Mit 4,06 Proc Sand.

Zusammensetzung einiger Kakao- resp. Chokoladespecialitäten.

Nahrealskakao von Dr. LAHMANN Wasser 8 Proc, Stickstoffsubstanz 17,5 Proc, Theobromin 1,78 Proc, Fett 28,26 Proc, Stärke 11,09 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 26,24 Proc, Rohfasen 4,21 Proc, Asche 4,7 Proc, Kali 1,66 Proc, Phosphorsäure 1,56 Proc

Malto-Leguminosen-Kakao Wasser 7,38 Proc, Stickstoffsubstanz 19,71 Proc (davon 18,26 Proc verdaulich), Theobromin 0,71 Proc, Maltose 1,88 Proc, Dextrin etc 3,53 Proc, Stärke 27,82 Proc, sonstige stickstofffreie Extraktstoffe 18,8 Proc, Rohfasen 2,36 Proc, Asche 4,94 Proc, Kali 1,74 Proc, Phosphorsäure 1,51 Proc

Eichelkakao Wasser 5,38 Proc, Stickstoffsubstanz 18,51 Proc, Fett 14,82 Proc, Gerbstoff 2,42 Proc, Zucker 26,91 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 30,16 Proc, Holzfaser 2,91 Proc, Asche 8,64 Proc, Phosphorsäure 1,81 Proc

Saccharinkakao Wasser 7,26 Proc, Stickstoffsubstanz 20,5 Proc, Theobromin 2,09 Proc, Fett 32,25 Proc, Saccharin 0,4 Proc, Stärke 13,02 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 18,51 Proc, Holzfaser 5,27 Proc, Asche 5,93 Proc, Kali 2,16 Proc, Phosphorsäure 1,69 Proc

Peptonkakao Wasser 4,08 Proc, Stickstoffsubstanz 20,56 Proc, Albuminosen 8,25 Proc, Pepton 4,41 Proc, Theobromin 1,03 Proc, Zucker 49,51 Proc, sonstige stickstofffreie Bestandtheile 9,37 Proc, Holzfaser 1,43 Proc, Mineralstoffe 4,17 Proc, Kali 1,97 Proc, Phosphorsäure 1,21 Proc

Verfälschungen. Als solche kommen vor Auf dem Etiquette nicht deklarirte Beimengungen von Mehl und Stärke (Weizen, Reis, Kartoffel, Tapioca, Sago, Leguminosenmehl, Eichelmehl, Cichorienmehl etc), Nusschalenpulver, Zucker (wird, weil viel billiger, dem Kakao beigelegt, sollte in Chokolade nicht mehr wie etwa 50 Proc betragen), fein gemahlene Kakaoschalen (Pöps), fremde Fette (durch die man die Chokoladefabrikation einen Theil des abgepressten Kakaofettes ersetzt, es werden als solche verwendet Rindstalg, Dikabutter von *Mangifera gabonensis*, gereinigtes Kokosfett), mineralische Substanzen (Borax, Eisenoxyd mit etwas Alaun, Ocker werden reichlich mit Stärke versetzten Kakaoarten zur Herstellung der Farbe beigelegt)

Untersuchung. 1) Mikroskopische Da die Kakaosamen außerordentlich fein gemahlen werden, so sind alle Gewebselemente stark zertrümmert und schwer zu erkennen. Eher zu untersuchenden Probe ist vorher, nachdem sie ev. fein zerrieben ist, das Fett durch 24stündige Maceration mit Aether zu entziehen. Handelt es sich darum, in stark mit fremder Stärke versetzten Mustern noch nach anderen Verfälschungen zu suchen, so besetzt man die Stärke, nachdem man sie mikroskopisch bestimmt hat, durch Kochen mit stark verdünnter Salzsäure und untersucht den Bodensatz von neuem (cf S 299), wobei zu beachten ist, dass die Pigmentzellen sich dabei roth färben.

Das Pulver reinen Kakao und reiner Chokoladen lässt unter dem Mikroskop die kleinen einzelnen oder aus wenigen zusammengesetzten Stärkekörnchen erkennen, Bruchstücke der Fett, Aleuron und Stärke enthaltenden bis 40 μ grossen Parenchymzellen, selten zarte Spinalgewebe und die Bruchstücke der Pigmentzellen (cf oben). Auf sie wird man am meisten Gewicht legen, wenn es sich um den Nachweis von Kakao handelt, es ist aber zu beachten, dass sie in einigen und zwar besonders feinen Sorten fehlen können, ferner dass sie (anscheinend durch zu starkes Erhitzen) beim Rösten braun geworden sein können. Eine Verfälschung mit fremden Stärkemehlarten ist leicht festzustellen (cf S 294).

Schwieriger ist schon der Nachweis von beigelegtem Kakaoschalen. Zunächst fallen reichlicher vorhandene und etwas stärkere Spinalgewebe auf, ferner achtet man auf die Epidermiszellen (Fig 126 ep), als das entscheidende Element gelten die kleinen sklerotischen Zellen (Fig 125 d), die man aber, wenn sie aus dem Verbands gelöst, einzeln liegen, mit ganz kurzen Bruchstücken der Spinalgewebe verwechseln kann, wenn man nicht darauf achtet, dass letztere in der Aufsicht keinen völlig geschlossenen Ring bilden, sondern mit den beiden Enden des Spinalbandbruchstückes meist über einander liegen.

2) Chemische Untersuchung a) Asche 5–10 g der lufttrockenen, fein zerriebenen Masse werden in einer Platinschale bei anfangs kleiner Flamme verbrannt. Nach eingetretener Verkohlung leuchtet man die Flamme, zerdrückt nach dem Erkalten die Kohle, feuchtet mit Wasser an und führt die Veraschung bei verstärkter Flamme zu Ende.

b) Fett Es ist zweckmässig, die zerriebene Substanz mit Aether im Soxhlet zu extrahiren, dann den Inhalt der Patrone mit feinem Sand zu zerreiben und nochmals bis zur Erschöpfung mit Aether zu extrahiren.

c) Theobromin und Caffein (nach Mulder) 10 g Kakao oder 20 g Chokolade werden mit Wasser angerieben, $\frac{1}{2}$ Stunde gekocht, mit Magnesia usta versetzt und unter öfterem Umrühren auf dem Wasserbade zur Trockne verdampft. Der trockene Rückstand wird im Soxhlet bis zur Erschöpfung mit Chloroform extrahirt, das letztere abdestillirt, der verbleibende Rückstand in heissem Wasser gelöst, filtrirt, das Filtrat in einer gewo

genen Platinschale zur Trockne verdampft, gewogen, angeaschert und wieder gewogen. Gesamttauckstand minus Asche ist Theobromin + Coffein

Zur Bestimmung des Coffeins behandelt man eine zweite Probe in derselben Weise, wagt, aschert aber den gewogenen Rückstand des Chloroformauszuges nicht ein, sondern extrahiert ihn mit Benzol, worin sich Coffein löst, während Theobromin so gut wie unlöslich ist

d) Zucker (nach KOENIG) Die Kakaomasse oder Chokolade wird am besten erst im Soxhlet mit Aether extrahiert, dann ein neues Kolbchen vorgelegt und der Zucker mit Alkohol ausgezogen. In der alkoholischen Lösung wird dann der Zucker bestimmt, indem man die Lösung mit Bleiesug, bezw Thonerdehydrat oder Alaun klart und dann polarisiert (of Saccharum). Oder man verdampft den Alkohol, stellt das Gewicht des Rückstandes fest, löst in Wasser, filtriert und verdünnt so, dass man keinen höheren Gehalt als 1 Proc annehmen kann ein aliquoter Theil wird durch halbständiges Erwärmen mit Salzsäure im kochenden Wasserbade invertiert, mit titrierter Natronlauge genau neutralisiert und mit Fehling'scher Lösung der Zuckergehalt bestimmt (of Saccharum)

e) Stärke und Mohlsatz (nach KOENIG) 5 g der Substanz werden im Soxhlet erst mit Aether und dann mit Alkohol extrahiert, dann bringt man den fett- und zuckerfreien Rückstand nach dem Trocknen in eine starkwandige Glasbüchse oder einen bedeckten Zinnbecher von 150–200 ccm, mit 100 ccm Wasser gemengt in einen Soxhlet'schen Dampftopf (Fig 127) und erhitzt 3–4 Stunden bei 8 Atm Druck — In Ermangelung eines Dampftopfes kann man auch ein REICHAUER-LITNER'sches Druckfläschchen benutzen, das man 8 Stunden auf 108–119° C im Glycerinbade erhitzt — Der Inhalt des Fläschchens oder Bechers wird noch heiss durch einen mit Asbest gefüllten Trichter filtriert und mit siedendem Wasser ausgewaschen. Der Rückstand darf mit Jod keine Blaufärbung mehr geben. Das Filtrat wird auf 200 ccm ergänzt und mit 200 cm Salzsäure (spec Gew 1,125) drei Stunden am Rückflusskühler im kochenden Wasserbade erhitzt — Dann wird rasch abgekühlt und mit Natronlauge bis zur nur noch schwach sauren Reaktion neutralisiert und auf 500 ccm aufgefüllt. Die in der Lösung befindliche Dextrose wird mit Fehling'scher Lösung nach ALLHN (of Saccharum) bestimmt. Die gefundene Menge Kupfer $\times 0,9$ ergibt die Stärkemenge

f) Der Nachweis von Kakaoschalen kann durch die Bestimmung der Rohfaser unterstützt werden, da die enthaltenen Samen davon 8,5 Proc, die Schalen 15–16 Proc enthalten. Die Entscheidung kann aber nur der mikroskopische Nachweis bringen

Die Kakaoschalen Kakaothee Testae Cacao Cortex Cacao tostus machen 12,8–20,1 Proc (Mittel 15 Proc) der Samen aus und bilden ein schwer verwertbares Nebenprodukt, das aber, da es auch Theobromin enthält, als Genussmittel nicht ganz werthlos ist. *Bestandtheile* of S 523

Verwendung. Die Verwendung bietet Schwierigkeiten. Hier und da benutzt man sie als billigen Kaffee- oder Theeersatz, wozu sie sich ihres Theobromingehaltes wegen sehr wohl eignen, oder überzieht sie als Naschmittel mit Zucker. Anderwärts verwendet man sie als Futtermittel, als Düngemittel oder macht Briquettes daraus

Pasta Cacao (Ergänzb) Massa Cacao Pasta cacaotina. Kakaomasse Chokoladenmasse. Pâte de Cacao Cacao-paste Die aus den Samen gewonnene Masse (of S 522) kommt gewöhnlich in dicken Tafeln in den Handel, ist ein befeuchtes, starkendes Genuss- und Nahrungsmittel und eignet sich vorzüglich zur Herstellung medicinischer Zeltchen, Pastillen und Chokoladen. Zu diesem Zwecke erweicht man sie im Wasserbade,

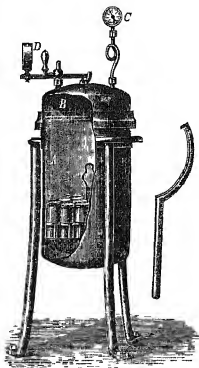


Fig 127

Soxhlet'scher Dampftopf.

fügt die betreffenden Arzneistoffe hinzu und giesst entweder in Formen oder sticht mittelst eines Pastillenstechers aus

Cacao ab oleo liberatum Cacao deoleatum s. expressum. Entölteter Kakao Entfettete Kakaomasse. Gesundheitschokolade. Wird aus der Kakaomasse durch Abpressen des fetten Oeles erhalten (cf S 522), ist als Grundlage für Pillen oder Pulver zur Aufnahme bitterer Stoffe sehr zu empfehlen

Die Chokoladen und Chokoladenpulver des Handels sind Mischungen aus Kakaomasse, Zucker und Gewürzen, bisweilen enthalten sie auch Stärke oder geröstetes Mehl. Sie liefern alsdann mit kochendem Wasser alsbald ein gleichförmiges, wohlgeschmeckendes Getränk, während reiner Kakao auch bei gleicher Behandlung in kurzer Zeit zu Boden setzt. Diese Zusätze von Stärke oder Mehl sind natürlich zu deklarieren.

Kakaomasse und Chokoladen müssen in einem trockenen, kühlen Räume aufbewahrt werden, um das Schimmeln und eine Verminderung des Aromas zu verhüten, kann man sie mit verdünnter Benzoeöluntur (o Spirit aa) bestreichen und in Stanniol einschlagen

Essentia Cacao BERNEGAV	
Rp 1 Cacao deoleati	125,0
2 Vanillae	2,0
3 Cortex Cinnamomi	2,0
4 Caryophyllorum	0,75
5 Macidis	0,3
6 Rhizomatis Zingiberis	0,1
7 Spiritus (80 proc)	750,0
8 Aquae	200,0
9 Sacchari	550,0
10 Aquae	750,0

Man zieht 1—8 mit 7—8 acht Tage lang aus und filtriert dann in die heisse Lösung aus 9 und 10 Stärkungsmittel für Nekonalescenten, besonders mit verquistem Eiweiß

Pasta Cacao alba Chocolat blanc	
Rp 1 Olei Cacao	16,0
Amyli Oryzae	56,0
Sacchari albi	192,0
Amyli	16,0
Gummi arabici	8,0
Tincturae Vanillae	1,0

Aquae fervidae q. s. ut fiat pasta

Man formt Pastillen, die zum Gebrauch in heissem Wasser oder Milch gelöst werden

Pasta Cacao aromatica Gewürz-Chokolade (Diet)	
Rp 1 Pastae Cacao	500,0
2 Sacchari bene siccati	500,0
3 Cortex Cinnamomi	10,0
4 Fructus Cardamomi	2,0
5 Caryophyllorum	2,0
6 Macidis	1,0

Man schmilzt 1 im Dampfbade, erhitzt $\frac{1}{2}$ Stunde unter Umrühren, setzt 2 mit den Gewürzen gemischt zu, bringt in Blechformen und vertheilt durch gleichmässige Aufschlagen

Pasta Cacao cum Extracto Chiniae China-Chokolade	
Rp 1 Extracti Chiniae spiriti	2,5
Cortex Cinnamomi	10,0
Rhizomatis Zingiberis	2,5
Sacchari	500,0
Pastae Cacao	485,0

Wird wie Gewürzchokolade bereitet

Pasta Cacao cum Extracto Glandium Quercus Eichel-Kakao (Diet)	
Rp 1 Extracti Glandium Quercus saccharati	100,0
Sacchari	500,0
Pastae Cacao	400,0

Wie Pasta Cacao aromatica zu bereiten

Pasta Cacao cum Hordeo praeparato Gerstenmehl-Chokolade	
Rp 1 Pastae Cacao	500,0
Sacchari	450,0
Farinae Hordei praeparatae	50,0

Pasta Cacao ferrata Eisen-Chokolade (Diet)	
Rp Ferri oxydati saccharati (Derm)	50,0
Sacchari Vanillinii (8%)	2,0
Sacchari	488,0
Pastae Cacao	450,0

Pasta Cacao purgativa
Abführende Chokolade

Rp 1 Pastae Cacao	800,0
2 Olei Ricini	100,0
3 Magnesiae ustae	200,0
4 Sacchari	400,0

Man schmilzt 1 mit 2 und fügt dann 3 und 4 hinzu

Pasta Cacao saccharata
Gesundheits-Chokolade

Rp 1 Pastae Cacao	480,0
Amyli Marantae	10,0
Sacchari	500,0

Pasta Cacao vanillata

Vanille-Chokolade

Rp 1 Pastae Cacao	450,0
Sacchari	450,0
Sacchari Lactis	85,0
Sacchari Vanillinii	5,0

Pastilli medicinales cum Cacao

Pastillen mit Kakaogrundung

Rp 1 Medicamenti piasacripidi	25,0—50,0
2 Sacchari	575,0—550,0
3 Pastae Cacao	400,0
4 Sacchari Vanillinii	2,0

Man schmilzt 3, setzt die sehr fein gepulverte Mischung aus 1, 2, 4 hinzu, mischt innig und vertheilt mit Messlöffel oder Wage in gewirkte Blechformen, durch Aufschlagen auf die Unterlage erhalten die Pastillen die richtige Form. Obige Masse giebt 1000 Stück, jede Pastille enthält 0,025—0,05 g des wirksamen Arzneistoffs

b. nach HELL's Man

(for Pastilli Santonini)

Rp (Santonini)	2,5
Sacchari	100,0
Pulveris Chocolatae	100,0
Butyri Cacao	2,0

Piant trochiscs No 100

Pulvis Cacao compositus

Rascheuk Reiskonzent. Kontentmehl

A	
Rp 1 Pastae cacaotinae	500,0
Farinae Oryzae	250,0
Sacchari albi	245,0
Cassiae Cinnamomi	5,0

B	
Rp 1 Masse Cacao deoleat	150,0
Amyli Marantae	200,0
Tuborum Salep	48,0
Sacchari	600,0
Sacchari Vanillinii	2,0

Ratiffa Cacao Kakaolikör	
I	
Rp Pastae Cacao vanillinae	150,0
Spiritus	850,0
Aquae	500,0
II	
Rp Cacao delecta	200,0
Coccinellinae	2,0
Tinct Vanillae	40,0
Arauc	200,0
Spiritus	2800,0
Sacchari	4000,0
Aquae	8000,0

Vinum Chinae cum Cacao BUGEAUD	
Vin toni-nutritif BUGEAUD	
Rp Semin Cacao test pulverat	100,0
Spiritus Vini gallici	400,0
Nach 24stündiger Digestion fügt man hinzu	
Cortice Chinae regiae	120,0
Corticis Cinnamomi	10,0
Syrupus simplicis	200,0
Vini Hispanici	2000 0
Nach mehrtägigem Stehen presst man, lässt absetzen und filtrirt.	

Um Pastillen mit Chokolade zu überziehen, schmilzt man $\frac{1}{2}$ Kilo Kakaomasse im Wasserbade, arbeitet mit 250 g Zuckerpulver und 5 g Vanillinzucker durch und taucht entweder die Pastillen einzeln mittelst einer Stricknadel, oder in grösserer Zahl auf in Korkscheiben befestigte Stifte gespiess in die Masse.

Pillen werden mit Chokolade überzogen, indem man sie mit Zuckersirup befeuchtet und in einer geräumigen Schale mit einer Mischung aus Kakao 4 Th, Zuckerpulver 6 Th rollt. Die luftgetrockenen Pillen erhalten durch nochmaliges Rollen in einer gelinde erwärmten Schale Glanz, den man noch durch Überziehen mit ätherischer Benzotinktur erhöhen kann. Im grossen dient zu diesem Verfahren der Drageekessel.

Chocolat digestif, Vichy-Chokolade ist Chokolade mit geringem Gehalt an Natriumbicarbonat.

Chocolat rétablière aus Wien enthält Ferrum reductum, getrocknetes Fleisch, Erbsen- und Weizenmehl, Zucker und Kakao.

Cocoa, ein Nahrungsmittel, enthält als Grundlage Kakaoschalen.

Davosin, von HERTZ in Basel ist Chokolade mit Guajakalkarbonat.

Dictamina von GROUT & BOUTRON Russl., ein Stauungsmittel, besteht aus Kakao, präparirtem Gerstenmehl, Stärke, Zucker, Vanille.

Gaugau, ein Wiener Kinderthee, besteht aus Kakaoschalen.

Harididadi, Asiatische Chokolade, ist aus Kakao, Zucker, Stärke, Reismehl, Vanille zusammengesetzt.

Homöopathische Chokolade von KREPLIN besteht aus geröstetem Weizenmehl 20, Kakao 85, Zucker 45.

Kaiffa, Fecule orientale. Gemisch aus Kakao, Reismehl, Sago, Salep, Stärke, Gelatine, Zucker.

Kindernährpulver von LEBMANN-Berlin. Fleischextrakt, Kakao, Salep, Zucker, Conchae präp.

Nähr- und Heilpulver von Dr KORBEN enthält Zucker, Kakao, Grasmehl, Eihelkakfee.

Palamoud des Turcs besteht aus Kakao, Reismehl, Stärke und Sandelholz.

Racahout des Arabes Cacao pulv 2, Amylum 5, Salep 1, Saccharum 8, Tinct Vanill q s.

Theobromade, Theobromine ist ein trockenes Extrakt aus Kakaoschalen. Wacaca des Indes Cacao pulv 60, Saccharum 165, Cort Cinnamom 8, Vanilla 2, Tinct Ambrac q s.

Oleum Cacao (Austri Germ Helv) Oleum Theobromatis (Brit U-St) Oleum Cacao expressum s unguinosum. Butyrum Cacao Kakaobutter. Kakaofett Kakaool. Kakaotalg Beurre de cacao (Gall) Oil of Theobroma Butter of Cacao.

Gehalt der Samen an Fett und Darstellung cf S 522, 523. Rohe Samen enthalten etwas mehr Oel als gebrannte, z B 48 45 Proc. Das frisch abgepresste Oel ist mit Theilen der Samen verunreinigt, man stellt es zum Absetzenlassen längere Zeit in einen auf 40—50° C erwärmten Raum und giesst dann ab. Für pharmaceutische Zwecke wird es dann häufig noch durch einen Heisswassertrichter filtrirt.

Eigenschaften. Es ist gelblichweiss, nach längerem Liegen gelb, ziemlich hart, hat einen schwach aromatischen Geruch und Geschmack nach Kakao. Es löst sich klar in Aether, Petroläther und Chloroform, in 5 Th kochenden, absoluten Alkohols, unlöslich in 90 proc Alkohol (Unterschied von Cocosfett). — Die gewöhnliche Annahme, dass Kakaobutter schwieriger ranzig werde, als viele anderen Fette, ist falsch. Eine Probe, die frisch 0,06 cem $\frac{1}{4}$ Normallauge zur Neutralisation verbrauchte, verbrauchte nach sechsmonatlichem Aufbewahren in verschlossenen Gläsern 0,22 cem. — Schon durch das gebräuchliche Ent

wassern und Filtriren im Dampftrichter kann sich der Säuregehalt auf das Doppelte erhöhen, weshalb man längeres Erhitzen vermeiden soll

Konstanten Spec Gewicht bei 15° C 0,952—0,981, bei 90° C 0,892 Schmelzpunkt bei den einzelnen Sorten nicht konstant 29,5—35,0° C (Trinidad 31,5—32,5° C, Caracas 31,9—34,2° C, Granada 33,0—33,3° C, Ceylon 33,0—33,6° C, Guayaquil 33,6 bis 33,0° C) (Die Arzneibücher verlangen Germ 31—32° C, Helv 30—32° C, Austr 30 bis 35° C, U-St 30—33°, Brit 31,1—33,9°)

Schmelzpunkt der Fettsäuren 50,5° C, Erstarrungspunkt 27,0° C, Erstarrungspunkt der Fettsäuren 49,5° C Refraktometerzahl bei 40° C = 46,5, bei 50° C 41,0 Brechungsindex bei 33,5° C = 1,45927 Jodzahl 27,0—37,5 HENNER'sche Zahl 94,89

Bestandtheile Glyceride der Stearin-, Palmitin-, Laurin- und Arachinsäure, ferner Ameisensäure, Essigsäure, Buttersäure und Cholesterin

Verfälschungen Die Kakaobutter wird häufig mit Nierenfett (Tal), Wachs, Stearinsäure und Paraffin verfälscht Besonders geeignet dazu ist aber das Cocosfett und das Dikafett aus dem Samen der *Mangifera gabonensis* und wohl auch das der *Irvingia Barteri* Um einen „schönen“ Bruch der Chocolate zu erzielen, ist es vielfach gebräuchlich, derselben bis 4 Proc Sesamöl zuzusetzen

Prüfung 1 Saurezahl 10 g Ol Cacao löst man in 40 ccm Chloroform + Alkohol 5:5 und titirt mit $\frac{1}{10}$ N alkoholischer Kalilauge und Phenolphthalein Die verbrauchten Kubikcentimeter Länge > 5,6 = Saurezahl (d h Milligramm KOH, die 10 g Ol Cacao binden) Grenzzahlen 7,8—25,20

2 Verseifungszahl heiss und kalt Grenzzahlen, heiss 195,07—207,67, kalt 189,83—193,33

a) 8 g werden in einem Kolben mit 40 ccm $\frac{1}{2}$ N alkoholischer Kalilauge auf dem Sandbade 1 Stunde im Sieden erhalten, den verdunsteten Alkohol ersetzt man erst, wenn der Inhalt des Kolbens noch etwa 10 ccm beträgt Dann bringt man auf das ursprüngliche Volumen und titirt mit $\frac{1}{2}$ N Schwefelsäure zurück Die gebundenen Kubikcentimeter KOH > 28 = Verseifungszahl

b) 8 g werden in 25 ccm Petrolbenzol gelöst, dann 25 ccm N alkohol Kalilauge zugegeben und über Nacht stehen gelassen, dann titirt man mit $\frac{1}{2}$ N Salzsäure zurück

3 Aetherprobe 8 g Ol Cacao werden mit 6 g Aether übergossen, das Reagensglas mit einem Kork verschlossen und bei 18° C durch Schütteln in Lösung gebracht Die klare Lösung stellt man in Wasser von 0° C, wenn sie sich dann nach 10—15 Minuten trübt und bei 19—20° C wieder klar wird, so ist das Fett rein — Mit Wachs verfälschtes Ol Cacao giebt von vornherein eine trübe Lösung Mit Rindertalg verfälscht beginnt die Trübung früher (7—8 Minuten) und die neue Klärung tritt erst bei 22—25° C ein — Dikafett wird durch diese Proben nicht angezeigt

c) Anilinprobe 1 g Ol Cacao wird mit 2—3 g Anilin bis zur Lösung erwärmt und bleibt bei 15° C eine Stunde stehen Reines Oel schwimmt als klare Schicht auf dem Anilin und erstarrt erst nach Stunden Ist das Oel verfälscht mit Talg und Stearin säure oder wenig Paraffin, so setzen sich körnige oder schollige Partikel ab in der Oelschicht Ist Wachs oder viel Paraffin vorhanden, so erstarrt die Fettschicht, bei Gegenwart von viel Stearin erstarrt das Ganze zu einer krystallinischen Masse

d) Sesamöl (vergl oben) weist man nach, indem man 2 g mit einem Gemisch von 1 ccm Salzsäure (spec Gew 1,18) und 0,05—1,0 g Rohrzucker gelinde erwärmt Reines Sesamöl wird gelb bis braun, bei Gegenwart von Sesamöl ist die Färbung mehr oder weniger roth

e) Nach den bisherigen Erfahrungen ist Dikafett kaum nachzuweisen sein Schmelzpunkt ist 29—31° C, die Jodzahl 80,9—81,8 Die Säurezahl wird auf 17,3—19,6 angegeben

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt an einem kühlen Orte Das Oel füllt man am besten fassig in trockene, nicht zu grosse, gelbe Arzneigläser Die Handelswaare erhält man gewöhnlich in Tafeln, die mit Stanniol umhüllt sind Für Receptzwecke ist die Form der Fäden oder des groben Pulvers, das man sich mittels eines Reib eisens darstellt, am zweckmässigsten, doch hält man davon nur einen mässigen Vorrath, da das Oel, mit der Luft in Berührung, bald missfarbig wird

Anwendung Innerlich sehr selten als Emulsion, die in einem erwärmten Mörser mit warmem Wasser zu bereiten ist, öfter als Grundlage für Pillenmassen mit Metallsalzen,

zu Augensalben und Lippenpomaden; hauptsächlich aber zu Suppositorien, Vaginalkugeln, Urethralstäbchen und ähnlichen Arzneiformen.

Infolge des neuerdings vermehrten Verbrauches von entöltem Kakao, verwendet man das in grosser Menge erhältliche Fett zur Herstellung von Seifen: dazu werden 1000 g Kakaöl mit 850 g Natronlauge (spec. Gew. 1,34) im Wasserbade so lange unter Umrühren erhitzt, bis eine Probe sich in heissem, destillirten Wasser klar löst. Dann bringt man dazu 700 g einer filtrirten Lösung von Natriumchlorid in destillirtem Wasser und erhitzt unter Umrühren $\frac{1}{4}$ Stunde, lässt in einem nicht metallenen Gefäss erkalten, und hebt die abgeschiedene Seife ab um sie weiter zu reinigen (cf. Sapo medicatus).

Pillen überzieht man mit Kakaöl, indem man sie in einer möglichst grossen, erwärmten Schale mit geschmolzenem Oel rollt und nach dem Erkalten dieses wiederholt, bis der Ueberzug gleichmässig und glänzend erscheint. Auf 100 Pillen nimmt man jedesmal etwa 1 g Kakaobutter.

Suppositorien, Suppositoires, Suppositories, sind kegel-, walzen-, kugel- oder eiförmige Arzneiformen, je nachdem sie in den Darm, in die Harnröhre oder in die Scheide eingeführt zu werden bestimmt sind. Als Grundlage dient, wenn nichts anderes vorgeschrieben ist, Kakaobutter (Brit., Germ., Helv., U-St.); die Arzneistoffe werden gelöst oder mit wenig Kakaobutter angerieben, bei gelinder Wärme mit dem Reste derselben gemischt und die

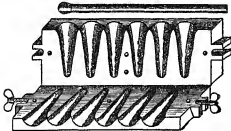


Fig. 128. Maschine für Voll-Suppositorien von R. LIEBOW in Chemnitz.

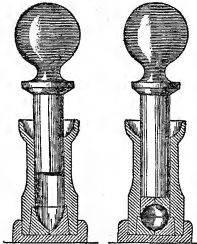


Fig. 129. KUNZE'sche Presse für Suppositorien und für Vaginalkugeln von E. A. KUNZE-Berlin.

Masse unter beständigem Rühren während des Erkaltes in kleine Wachs-Düten gegossen — das älteste und am wenigsten zu empfehlende Verfahren —; oder man bedient sich der gepulverten Kakaobutter und stösst nach Zusatz von wenig Lanolin zu einer bildsamen Masse an, die mit der Hand und dem Rollbrett auf einer Glasplatte, auf Wachs-tuch oder Pergamentpapier ausgerollt, eingetheilt und unter Bestreuen mit Talk (Amylum, Lycopodium) geformt wird; oder man stopft diese abgetheilte Masse in Formen aus Holz oder Metall, in die man zuvor mittelst eines Stüftes Stanniol eindrückt.

Stäbchen erhält man in beliebiger Stärke sehr sauber mittelst der BOUVIER-Spritze, auf jeden Fall gleichmässiger als durch Aufsaugen der geschmolzenen Masse in Glasröhren. Die fertigen Suppositorien werden, in Wachspapier oder Stanniol gehüllt oder einfach zwischen Watte gelegt, verpackt. — Stuhlzäpfchen, Rectal Suppositories, sind kegelförmig; Brit., U-St. lassen dieselben etwa 1 g schwer, Gall. 4 g schwer, Germ., Helv. 3—4 cm lang und 2—3 g schwer anfertigen; Urethralstäbchen, Bacilli, Cereoli, Bougies, Urethral Suppositories sind walsenförmig und 1 g schwer (U-St.); Vaginalkugeln, Globuli vaginales, Vaginal Suppositories 3 g (U-St.) oder 4—6 g (Germ., Helv.) schwer. — In wärmeren Ländern giebt man der Suppositorienmasse einen entsprechenden Zusatz von Cera alba (Brit.). — Die fabrikmässig aus Kakaöl hergestellten Holzstäpfen dürfen (Germ., Helv.) nur auf ausdrückliche Vorschrift abgegeben werden.

Bacilli s. Cereoli Argenti nitrati

(cum Oleo Cacao parati).

Höllensteinstäbchen.

Apotheker-Zeitg.

Rp. Argenti nitrati	0,1
Olei Cacao	18,0
Adipis Lanne	2,0

Man formt 40 Stäbchen von 8 cm Länge und 4 mm Dicke. Das Arg. nitr. wird als feines Pulver zugesetzt.
Handb. d. pharm. Praxis. I.

Bacilli Olei Cacao
Kakao-Stübchen.
Rp Olei Cacao 10,0
Adips Lanna 1,0

Man formt 10 Stübchen von 10 cm Länge, 3 mm

Dicke

Für 1 Stübchen von 10 cm Länge sind erforderlich:

bei 2 mm Dicke 0,3 g Oleum Cacao

" 8 " " 0,7 " " "

" 4 " " 1,25 " " "

" 5 " " 2,0 " " "

" 6 " " 2,9 " " "

" 7 " " 4,0 " " "

" 8 " " 4,75 " " "

Sollen derartige Stübchen Arzneistoffe aufnehmen, so wird die Menge der Kakaobutter um die Gewichtsmenge dererestern verringert

Bacilli Olei Cacao elastici KREMER.

Rp 1 Ol Cacao 50,0

2 Gummi arab plv 25,0

3 Glycerin

4 Aq destillat 50 12,5

Man schmilzt 1, lässt mit 2 vermischt $\frac{1}{2}$ Stunde bei 85°C stehen und fügt allmählich 3 und 4 zu. Die Masse lässt sich vorzüglich halten.

Coratum labiale
Lippen-Pomade Pomade pour les lèvres

Rp Olei Cacao 75,0

Olei Olivum 25,0

Olei Rosae gtt V

Durch q s Olei Alkanarae färbt man möglichenfalls rosa und giest halb erkaltet in Glasröhren, Tafeln oder Schmelzbecken aus Zinn

Pasta urethralis SOGLAND

Urethralstübchenmasse

Rp Olei Cacao 2,0

Lanolin 1,0

Cereae albae 1,0

Man formt 10 Stübchen

Pasta urethralis UNNA

Rp Cereae flavae 4,0

Olei Cacao 94,0

Balsam peruvian 2,0

Pilulae Argentii nitrici

Höllensteinpillen (Apoth Zeitg)

Rp Argenti nitrici 0,5

Olei Cacao 5,0

Adips Lanna 0,5

M f pilul No 50 Conspr Tale venet pulv

Jede Pille enthält 0,01 g Argentinum nitricum

Anusolzapfchen gegen Hamorrhoiden, von F BUCHKA's Kopf-Apothek in Frankfurt a M., bestehen aus jodresorcin sulfonsaurem Wismut (= Anusol), Zinkoxyd, Perubalsam, Kakaobutter, Wachsöl

Chokoladenbutter, von England aus als Ersatz der Kakaobutter empfohlen, zeigle alle Eigenschaften des Kokosfettes

Hygroma, THEINHARDT's, braunliches, südes und nach Kakao schmeckendes, pulverförmiges Nahrungsmittel Enthält 22 Proc Eiweiss, 6,6 Proc Fett, 52,8 Proc Isoli Kohlenhydrate, 2,5 Proc Nahrungsalze

Kakaobutter, kunstliche, aus der Königl Hofapothek von SANDER in Potsdam, wird aus Kakaoschalen gewonnen

Kakaophen. Ein Mehl aus Reis, Hulsenfruchten, Kakao — Fett 12 Proc, Protein 26 Proc

Martol STROSCHEIN ist ein dickes, essentannat enthaltendes Extrakt aus Kakaoschalen Rhinalgin, gegen Schnupfen, sind Zapfchen aus Kakaöl 1,0, Alumol 0,01, Menthol 0,025, Baldrianöl 0,025, die in die Nase gesteckt werden

Sicherheitspessarien von Dr GUTTMANN, HENKE, KETZER & Co, NOFFKE, SCHWEIZER, Therapie¹¹, und sämtlich Kakaöl-Suppositorien mit einem Gehalt von 0,025 bis 0,05 Chinin

Agonoplasmin besteht aus Kaliumpermanganat und 6 Kakaosuppositorien

Pilulae Hydrargyri chlorati mitis
Kalomelpillen. (Apoth-Zeitg)

Rp Hydrargyri chlorata mit 3,6

Olei Cacao 4,0

Adips Lanna 1,0

M f pilul No 60 Conspr Tale venet

Jede Pille enthält 0,06 g Kalomel

Pilulae Kali iodati

Jodkaliumpillen (Apoth-Zeitg)

Rp Kali iodati 15,0

Magnesi carbonici 1,0

Olei Cacao 5,0

Adips Lanna 2,5

M f pilul No 80 Conspr Tale venet Jede

Pille enthält 0,5 g Jodkalium

Styli medicinales UNNA.

UNNA's Salbenstifte

Rp 1 Ol Cacao 70,0

2 Paraffin solid 10,0

3 Ol Olivum 10,0

Man schmilzt 1 und 2, fügt die mit 3 angemessenen Arzneistoffe (3—15 Proc) zu und giest halb erkaltet in Glasröhren

Suppositoria Olei Cacao

Kakao-Stuhlzapfchen

Rp Olei Cacao 20,0

Adips Lanna 2,0

Man stösst zur Masse an und formt daraus 10 Suppositorien

Suppositoria cum Oleo Cacao

Suppositorie de Beurre de Cacao (Gall)

Rp Ol Cacao 4,0

Zu einem Suppositorium

Unguentum pomadinum UNNA

Rp Olei Cacao 10,0

Olei Amygdalarum dulc 20,0

Olei Rosae gtt I

Unguentum pomadinum compositum UNNA

Rp Ungt pomadinum UNNA 100,0

Sulfuris praecipitati 4,0

Resorcin 2,0

Unguentum pomadinum sulfuratum UNNA

Rp Olei Cacao 10,0

Olei Amygdalarum 20,0

Sulfuris praecipitati 1,0

Olei Rosae gtt II

Hygienische Sicherheitsovale aus Berlin N 54 enthalten Kakaobl., Borsäure, Weinsäure

Suppositoires Malthus von SAUTER in Genf (Préservatif des dames) bestehen aus Kakaobl. 2, Chininsulfat 0,035, Thymol 0,02

Theobion LEFFERRE, ein Getränk aus Zuckerrüben, das mit Kakao nichts gemein hat.

Tutiel Dr SMITHSON enthält neben Kakaobl. wenig Weinsäure

UNGER's Sicherheitsovale enthalten Borsäure, Chinin, Chinosol, Kakaobutter (AUFRICHT)

Cadmium.

Cadmium (Gall) Kadmium. Cadmie (französisch) Cadmium (engl) Cd.
Atom-Gew. = 112.

I Cadmium metallicum Cadmiummetall. Kommt in den Erzen meist mit Zink zusammen vor und ist bei der Ausbringung des Zinks in den ersten Antheilen des Destillates enthalten, da es bei niedrigerer Temperatur siedet als das Zink. Man schlägt es ferner aus den Zinksulfatlösungen des Flugstaubes aus Zinkblende Röstanstalten durch metallisches Zink nieder.

Eigenschaften. Zinnweisses, glanzendes, geschmeidiges Metall vom spec Gewicht 8,6—8,7. Härter als Zinn, lässt sich aber mit dem Messer schneiden, zu Blech walzen und zu Draht ausziehen. Es krystallisirt in regulären Oktaedern, beim Biegen kreischt es wie Zinn, der Bruch ist hakig, das Gefüge dicht. Es schmilzt bei 320° C und siedet bei etwa 760° C (Gall spec Gew. = 8,6, Schmelzp. 315° C, Siedep. ca 880° C). An der Luft verhält es sich dem Zink ähnlich. In trockener, reiner Luft hält es sich unverändert, an feuchter Luft bedeckt es sich oberflächlich mit einer Schicht von Cadmiumsubkarbonat. In Wasser bedeckt es sich allmählich mit einer weissen Schicht von Cadmiumhydroxyd und -Subkarbonat. An der Luft erhitzt, verbrennt es unter Entwicklung eines braunen, widerlich riechenden und Kopfschmerzen verursachenden Dampfes zu Cadmiumoxyd CdO . — In Essigsäure, Chlorwasserstoffsäure und verdünnter Schwefelsäure löst es sich unter Entwicklung von Wasserstoff langsamer als Zink, leicht löslich ist es in verdünnter Salpetersäure unter Entbindung von Stickstoffoxyd. — Aus seinen Salzlösungen wird das Cadmium durch Zink gefällt (s. oben). — Cadmium kommt meist in Form von Stangen in den Handel.

Prüfung. 1) Man bestimmt das spec Gewicht, welches 8,6—8,7 betragen muss. 2) 2 g Cadmium werden in 10 ccm Salpetersäure gelöst. Die Lösung muss klar sein (ein weisser unlöslicher Rückstand wurde Zinn anzeigen). Diese Lösung wird getheilt. 3) 5 ccm der Lösung sub 2 werden mit Ammoniak in starkem Ueberschusse versetzt. Blaue Färbung zeigt Kupfer an. 4) 5 ccm der Lösung sub 2 werden mit 10 ccm Wasser versetzt, mit Kalilauge im Ueberschuss gefällt und filtrirt. Das Filtrat darf durch Schwefelwasserstoffwasser nicht braunschwarz (Blei) oder weiss (Zink) gefällt werden. 5) Auf Arsen prüft man, indem man einige Stücke Cadmium mit arsenfreiem Zink zusammen in einen MANSU'schen Apparat bringt.

Man beachte indessen, dass geringe Mengen fremder Metalle das Cadmium für die meisten Zwecke noch nicht ungeeignet machen.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen.

Anwendung. Zur Herstellung einiger Metalllegirungen, namentlich für Zahnärzte, ferner zur Darstellung der Cadmiumsalze.

Chemie und Analyse. A. Erkennung. Man erkennt das Cadmium an folgenden Reaktionen. 1) Wird das Metall vor dem Löthrohre auf Kohle erhitzt, so verbrennt es mit braunem, die Kohle beschlagendem Oxyd. — Erhitzt man ein Salz des Cadmiums mit Soda auf Kohle vor dem Löthrohre, so erhält man in der Reduktionsflamme einen braunen Beschlag. 2) Kalium- und Natriumhydroxyd fällen aus Cadmiumsalzlösungen weisses, im Ueberschuss des Fällungsmittels unlösliches Cadmiumhydroxyd Cd(OH)_2 .

3) Ammoniak fällt gleichfalls Cadmiumhydroxyd, aber dieses löst sich in einem Ueberschuss von Ammoniak klar auf 4) Natriumkarbonat und Ammoniumkarbonat fallen weisses Cadmiumkarbonat, CdCO_3 , welches in einem Ueberschuss des ersteren unlöslich, des letzteren nur wenig löslich ist 5) Schwefelwasserstoff und Schwefelammonium fallen aus neutraler, saurer und alkalischer Lösung gelbes Cadmiumsulfid CdS , leicht löslich beim Erwärmen in Salzsäure, Salpetersäure oder verdünnter Schwefelsäure Die Gegenwart von Kaliumcyanid verhindert die Fällung nicht (Unterschied vom Kupfer) Cadmiumsulfid ist unlöslich in Alkalisulfiden (Unterschied vom Arsensulfid) Sind die Lösungen zu stark sauer, so fällt aus ihnen das Cadmiumsulfid erst nach gehöriger Verdünnung durch Wasser

B Bestimmung Man bestimmt das Cadmium entweder als Cadmiumoxyd CdO oder als Cadmiumsulfid a) Als Cadmiumoxyd Die Lösung des Cadmiumsalzes wird in einer Platinschale oder Porcellanschale mit Kaliumkarbonat in der Wärme gefällt Man sammelt das Cadmiumkarbonat auf einem Filter, wäscht es aus und trocknet es Dann wird der Niederschlag vom Filter möglichst getrennt, letzteres mit Ammoniumnitratlösung befeuchtet, getrocknet und im Porcellantiegel verascht Hierauf bringt man die Hauptmenge des Cadmiumcarbonates dazu und glüht erst schwach, dann starker bis zu konstantem Gewicht $\text{CdO} \times 0,875 = \text{Cd}$

ß) Als Cadmiumsulfid Man fällt die nicht zu stark saure Lösung unter massigem Erwärmen mit Schwefelwasserstoff, filtrirt durch ein gewogenes Filter, wäscht mit Schwefelwasserstoffwasser, dem ein wenig Salzsäure zugegeben ist, aus, trocknet bei 100°C bis zum konstanten Gewichte und wägt Das Filtrat darf, mit einer grosseren Menge gesättigten Schwefelwasserstoffwassers versetzt, auch nach einigen Stunden keine Ausscheidung von gelbem Cadmiumsulfid mehr zeigen Enthält das gefällte Cadmiumsulfid Schwefel beigemengt, so wäscht man es successive mit Alkohol, Aether, Schwefelkohlenstoff aus $\text{CdS} \times 0,7778 = \text{Cd}$

Legirung für Cithéres nach HOFER GROSSEAN Cadmium 22,5, Zinn 36,0, Blei 50,0
Schnell Loth. Cadmium 20,0, Zinn 40,0, Blei 20,0 Schmelzpt 150°C

Explementum ad dentes EVANS		II	
Rp	Stanni puri 100,0	Rp	Cadmi respati 10,0
	Cadmi 80,0		Hydrargyr 28,5
Man löst die gefeilte Legirung in überschüssigem Quecksilber und presst den Ueberschuss des letzteren durch Leder ab			
Explementum metallicum ad dentes Metallzahnkitt Plombe für Zähne		III	
I		Rp	1 Cadmi
Rp	Cadmi respati 10,0		2 Stanni 55 20,0
	Hydrargyr 80,0		3 Bismuti 80,0
			4 Plumbi 40,0
			5 Hydrargyri 20,0
		Man schmilzt 1—4 bei mässiger Hitze und fügt 5 hinzu	

II † Cadmium bromatum Cadmiumbromid. Bromcadmium. $\text{CdBr}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew. = 344. Man übergiesst in einem Glaskolben 110 Th metallisches Cadmium in kleinen Stücken mit 600 Th destillirtem Wasser und 150 Th Brom und lässt das Gemisch unter gelegentlichem Umschwenken so lange an einem warmen Orte stehen, bis eine farblose Lösung entstanden ist Man giesst diese von dem etwa nicht verbrauchten Cadmium ab, filtrirt sie, dampft sie bis zum Salzhütchen ein und lässt sie an einem warmen Orte bei $35-40^\circ \text{C}$ krystallisiren

Farblose, glänzende, durchsichtige, lange prismatische Krystallnadeln, in Wasser oder in Alkohol leicht löslich, bei längerem Liegen an der Luft verwitternd Bei 100°C geben sie 2 Mol, bei 260°C alles Krystallwasser ab Aufbewahrung Vorsichtig Anwendung In der Photographie

Behufs der Werthbestimmung fällt man aus 1 g des Salzes das Cadmium durch Kaliumkarbonat als Cadmiumkarbonat und führt dieses durch Glühen in Cadmiumoxyd über, ferner bestimmt man das Brom nach VOLHARD oder nach MOHR Ein reines Präparat enthält 37,21 Proc Cadmiumoxyd CdO und 46,51 Proc Brom Wird mehr Brom gefunden, so ist das Salz chlorhaltig

† **Cadmium bromatum anhydricum** CdBr_2 = 272 Wird durch Trocknen des krystalisirten Salzes zunächst bei 100°C und allmähliches Erhitzen bis auf 260°C erhalten Farbloses Salzpulver Aufbewahrung Vorsicht! und vor Feuchtigkeit geschützt, im übrigen s das vorige

III † **Cadmium iodatum** **Cadmiumjodid** **Jodcadmium** CdJ_2 . Mol. Gew. = 366. Die Darstellung erfolgt 1) Analog wie beim Cadmiumbromid Man übergiesst 115 Th. zerkleinertes Cadmiummetall mit 1200 Th. destillirtem Wasser und trägt — indem die Flüssigkeit warm gehalten wird — in mehreren Antheilen 250 Th. Jod ein Die farblose Lösung wird filtrirt und entweder bis zum Salzantheken oder direkt zur Trockne verdampft 2) Man dampft die concentrirte Lösung von 10 Th. Cadmiumsulfat und 18 Th. Kaliumjodid zur Trockne und zieht den Salzrückstand bei gelinder Wärme mit absolutem Alkohol aus Beim Verdunsten des Alkohols hinterbleibt das Salz in Krystallen

Farblose, perlmutterglänzende Krystalschuppen, schon bei relativ niedriger Temperatur schmelzend Löslich in 1,1 Th. kaltem oder in 0,75 Th. siedendem Wasser, auch leicht löslich in Weingeist Die wässrige Lösung reagirt sauer Aufbewahrung Vorsicht! Anwendung Früher vorübergehend in Salben (5/40) als Antiscrophulosum Technisch in der Photographie Mit Kaliumjodid kombiniert als Alkaloidreagens (s S 206)

IV **Cadmium sulfuratum** **Cadmiumsulfid**. **Schwefelcadmium** **Jaune brillant**. **Cadmiumgelb**. CdS Mol. Gew. = 144. Eine Lösung von Cadmiummetall in Salpetersäure wird mit dem zwanzigfachen Volum Wasser verdünnt, mit Ammoniak bis zur schwach alkalischen Reaktion versetzt und dann mit Schwefelwasserstoff bis zum Ueberschuss gesättigt Der anfangs citronengelbe, allmählich pomeranzengelb werdende Niederschlag wird gesammelt, mit kaltem Wasser gewaschen und bei nicht über 30°C getrocknet 100,0 Cadmium geben gegen 130,0 Sulfid aus

Schwefelcadmium bildet ein gesättigt pomeranzengelbes, geruch- und geschmackloses Pulver, welches in Ammoniakflüssigkeit unlöslich ist (Schwefelarsen ist darni löslich) und von concentrirter Salzsäure unter Erwärmen gelöst wird (Schwefelarsen ist in Salzsäure nicht löslich) Der ammoniakalische Auszug lässt, mit Salzsäure sauer gemacht, keinen gelben Niederschlag fallen (Arsen) Die salzsäure Lösung, mit einem starken Ueberschuss Aetzkalklösung versetzt und mit Wasser verdünnt, giebt ein Filtrat, welches durch Schwefelwasserstoff nicht verändert wird (Blei) Beigemischtes Baryumsulfat giebt sich durch seine Nichtlöslichkeit in Salzsäure zu erkennen

Schwefelcadmium wird zum Färben der kosmetischen Seifen, überhaupt als Malerfarbe und zu blauen Feuerwerksätzen gebraucht Als Malerfarbe verträgt es keinen Bleiweisszusatz, wohl aber Baryt- oder Zinkweiss Es ist nicht giftig

Schwefelcadmium en pâte ist mit Oel abgeriebenes Cadmiumsulfid Es wird besonders zum Färben der Seifen verwendet Es kommt im Handel in einer citronengelben, sowie einer orangegelben Modifikation vor

V † **Cadmium sulfuricum (Erganzb)** **Cadmiumsulfat**. **Schwefelsaures Cadmium** $3\text{CdSO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 708 ¹⁾

Darstellung In einen Glaskolben giebt man 19 Th. concentrirte reine Schwefelsäure, 50 Th. destillirtes Wasser und nach geschehener Mischung 81 Th. Salpetersäure von 25 Proc. und 20 Th. Cadmiummetall, in Stücken wie es ist Der Kolben wird, mit einem Trichter lose bedeckt, zur Seite gestellt Unter Entwicklung von Stickoxydgas und unter Wärmentwicklung geht die Auflösung lebhaft vor sich Wenn die Reaktion nachlässt, stellt man an einen heissen Ort, bis die Lösung erfolgt ist Die Lösung dampft man in einem porcellanen Kasserol unter Umrühren mit einem Porcellanstab bis zur Trockne ein Der Salzrückstand wird in der $2\frac{1}{2}$ -fachen Menge heissem destillirtem Wasser gelöst, durch Papier oder Glaswolle filtrirt und durch Eindampfen bis auf ein halbes Volum und Beisetzstellen zur Krystallisation gebracht Aus der letzten etwas sauren Mutterlauge fällt man das Cadmium durch Zink heraus — Ist man genöthigt, die Darstellung des Cadmiumsulfats aus unreinem zinkhaltigen Cadmium zu unternehmen, so ist es nothwendig,

¹⁾ Gall führt an Sulfate de Cadmium, $\text{CdSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$ s. unter Eigenschaften

dieses in Salpetersäure zu lösen, aus der filtrirten Lösung das Cadmiumoxydhydrat durch einen starken Ueberschuss Aetznatron- oder Aetzkohlauge auszufällen, auszuwaschen, alsdann in warmer, schwach verdünnter Schwefelsäure zu lösen und die Lösung zur Krystallisation zu bringen. Die gesammelten Krystalle lässt man abtropfen und trocknet sie zwischen Fliesspapier, ohne mehr als höchstens eine laue Wärme anzuwenden, weil sie leicht verwittern, 20 Th Metall geben gegen 47 Th krystallisirtes Salz. Bei Darstellung kleiner Mengen fallen die Krystalle unansehnlich aus.

Eigenschaften. Farblose, durchsichtige, monokline, an der Luft verwitternde Krystalle, ohne Geruch, von herbem, metallischem Geschmacke. Löslich in 2 Th. Wasser, nicht löslich in Weingeist. Die wässrige Lösung reagirt schwach sauer. Je nach den gewählten Bedingungen krystallisirt das Cadmiumsulfat mit verschiedenen Mengen Krystallwasser (angegeben werden Salze $\text{Cd SO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$, auch $4\text{H}_2\text{O}$). Das Salz obiger Zusammensetzung krystallisirt bei mittlerer Temperatur aus der gesättigten Lösung.

Die verdünnte wässrige Lösung giebt auf Zusatz von Schwefelwasserstoffwasser einen gelben Niederschlag von Cadmiumsulfid, welcher beim Uebersättigen der Flüssigkeit durch Ammoniak nicht verschwindet. Baryumnitratlösung erzeugt einen weissen, in Salpetersäure unlöslichen Niederschlag von Baryumsulfat. Durch Zusatz von wenig Ammoniak entsteht in der wässrigen Lösung ein weisser Niederschlag $[\text{Cd}(\text{OH})_2]$, der im Ueberschuss von Ammoniak löslich ist.

Prüfung. 1) Wird aus der mit Salzsäure mässig angesauerten, wässrigen Cadmiumsulfatlösung durch Einleiten von Schwefelwasserstoff alles Cadmium als Cadmiumsulfid ausgefällt, so darf das Filtrat beim Verdampfen in einem Platinschälchen keinen glühbeständigen Rückstand hinterlassen (Zink). 2) Wird der sub 1 erhaltene gelbe Niederschlag mit Wasser ausgewaschen und hierauf mit Ammoniakflüssigkeit geschüttelt, so darf in dem Filtrate nach dem Uebersättigen durch Salzsäure keine Trübung oder gelbe Ausscheidung entstehen (Arsen).

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen, vorsichtig.

Anwendung. Die innerliche Anwendung wird in Gaben von 0,005–0,01 g und zwar als Pillen bei Syphilis und Rheumatismus empfohlen, ist aber in Deutschland nicht gebräuchlich. Aeusserlich in der Augenheilkunde an Stelle des Zinksulfates zu adstringirenden Collyrien (0,05–0,2 und 10,0 Aqua), zu Augensalben (0,1–0,2 10,0 Adeps), ferner zu Injektionen bei Tripper und Otorrhoe (1,0 100,0–200,0 Aqua). Höchstgaben pro dos 0,1 g, pro die 0,4 g (Erganzb.)

Collyrium ANGLAUX.

Rp Cadmi sulfurel 006 (ad 0,6)
Mucilaginis Gummi arabici
Tincturae Opi crocatae 33 8,0
Gegen Hornhautflecke. Man bestreicht mittelst eines Pinsels 2–3mal täglich den Hornhautfleck und lässt jedesmal das Auge einige Minuten schliessen, damit das aufgetragene Mittel nicht von den Thränen weggespült werde. Die Cadmiumsulfidmenge wird nach Umständen gesteigert.

Injectio antihæmorrhagica

MELCHIOR ROBERT

Rp Cadmi sulfurel 1,0
Aque destillatæ 200,0

Zwei bis drei Injectionen täglich in die Harnröhre zu machen

Injectio styptica LEBKE

Rp Cadmi sulfurel 1,0
Infusi Rosæ Heram 100,0
Tincturae Opi crocatae 3,0

Zum Einspritzen (bei Otorrhoe)

VI † Cadmium salicylicum. Cadmiumsalicylat. Salicylsaures Cadmium $\text{Cd}(\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2)_2$. Mol. Gew. = 380.

Zur Darstellung erwärmt man in einer Porcellanschale 10 Th. Salicylsäure mit 800 Th. destillirtem Wasser und trägt unter Umrühren so viel Cadmiumcarbonat (circa 12 Th.) ein, dass die Flüssigkeit neutral ist. Dann sauert man mit Salicylsäure ganz schwach an, dampft auf etwa 120 Th. ein und lässt krystallisiren. Die Mutterlauge liefert nach dem Eindampfen auf 80 Th. nochmals Krystalle.

Farblose tafelförmige Krystalle von neutraler oder sehr schwach saurer Reaktion, löslich in 68 Th. kaltem oder in 24 Th. siedendem Wasser, auch löslich in Alkohol, Aether oder in warmem Glycerin, unlöslich in Chloroform und in Benzin. Die wässrige Lösung (1 100) wird durch Ferrichlorid violett gefärbt, nach dem Ansäuern mit Salzsäure wird

sie durch Zusatz von Schwefelwasserstoffwasser citronengelb gefärbt. Das Salz hinterlässt beim Glühen braunes Cadmiumoxyd. Die Bestimmung des Cadmiumoxyd-Gehaltes erfolgt durch Eindunsten des Salzes mit konc. Salpetersäure und Glühen des hinterbleibenden Cadumnitratres.

Das Cadmiumsalicylat ist äusserlich von Caesaris in wässriger Auflösung als desinfectirendes und adstringirendes Mittel empfohlen worden bei eitrigen Ophthalmien, Hornhaut-Entzündungen, Conjunktivitiden, Syphiliden, Gonorrhoe, Vaginitis. Dosirung wie bei Cadmium sulfuricum.

Caesalpinia.

Gattung der Caesalpiniaceae — Eucaesalpiniaceae.

I Caesalpinia echinata Lam. In Brasilien. Namen Ibirá pitanga und Ymirá pitanga. Liefert das Fernambuk- oder Brasilienholz. Nicaraguaholz. Rothholz. Lignum Fernambuci. L. Brasilense. L. sanctae Marthae. Bois de Brésil. Bois de Fernambouc. Brazil-wood. Pernambuco-wood, das in dichten, arm-dicken, rothbraunen oder schwärzlichen, innen gelbrothen Stücken in den Handel kommt.

Beschreibung. Unter der Lupe erkennt man die einzelnen oder in kleinen Gruppen zusammenstehenden Gefässe, von kleinen Holzparenchymgruppen umgeben, die zarten, hellen Markstrahlen und concentrische, an Jahresringe erinnernde Zonen.

Die Markstrahlen sind 10—24 Zellen hoch, 1—3 Zellen breit, radial gestreckt, sie führen zuweilen Krystalle. Die behoft-geknipften Gefässe sind 35—127 μ weit, oft von Keimgummipropfen verschlossen. Im Längsform häufig Krystallkammerfasern mit Einzelkrystallen.

Bestandtheile. Brasilin $C_{15}H_{14}O_6$, aus concentrirten Lösungen in derben, bernsteingelben, rhombischen Krystallen, aus verdünnten Lösungen in weissen, seidenglänzenden Nadeln erhalten, die ersten mit $1H_2O$, die anderen mit $1\frac{1}{2}H_2O$, das beide bei $180^\circ C$ verlieren. Schmeckt süss, hintennach bitterlich. Löst sich in verdünnter Natronlauge mit rother Farbe, durch Zinkstaub wird die Lösung entfärbt, färbt sich aber an der Luft bald wieder roth.

Anwendung. Das früher als zusammenziehendes Mittel gebräuchliche Holz wird in der Färberei gebraucht. Zur Bereitung rother Tinten giebt man jetzt den wasserlos-lichen Anilinfarben den Vorzug.

Die Rinde des Baumes wird unter dem Namen Nacacolorinde zum Gerben benutzt. Geringere Sorten Rothholz kommen von den westindischen Inseln von **Caesalpinia crista L.** in **Caesalpinia bijuga Sw.**, von Ostindien das Sappanholz von **Caesalpinia Sappan L.**, das neben Brasilin das farblose Sapanin $C_{15}H_{10}O_4 \cdot 2H_2O$ enthält.

Ausser der zuerst genannten liefern auch andere Arten Gerberinden, so **Caesalpinia Sappan L.**, **C. bijuga Sw.**, **C. pauciflora H. B. u. a.**

Charta exploratoria Fernambuci: Fernambukpapier, Rothholzpapier (Diet). Lignum Fernambuci raspatum 80,0, Aquae destillatae 1000,0. Man macerirt 24 Stunden, filtrirt, setzt tropfenweise Ammoniak bis zur beginnenden, blauröthlichen Färbung zu und trankt mit der Lösung säurefreies (mit Ammoniak behandeltes) Fliesspapier.

II Caesalpinia coriaria Willd. In Westindien. Die gerbstoffreichen Hülsen Dividivi, Libidibi, Samak, Nanacascalote sind stängelförmig eingerollt, bis 3 cm lang, 2—8 hosenförmige Samen enthaltend. Sie enthalten 30—50 Proc. Gerbstoff (Ellagengerbsäure). Man verwendet sie selten medicinisch, reichlich technisch zum Gerben und Färben. In Amerika macht man daraus mit Eisensulfat eine Tinte Nacacolo, die man zum Färben benutzt.

III. Arzneilich verwendet werden noch **Caesalpinia Bonducella** Flemming Nicker tree, Yeux de bourrique, in den Tropen und **C Bonduc Roxb** Die Samen (Grains de Chiquier, Grey seed, Poormanns Quinine) gegen Fieber und Wassersucht, das aus ihnen gewonnene Oel gegen Krämpfe

C. pulcherrima Swartz, Small gold mehor, Fleur de pavon, Macata, Guacamaya Die Blätter als Purgir- und die Menstruation beförderndes Mittel, die Blüten als Expectorans und gegen Fieber **C adnata** g. m. in Westindien, Moruro abey, als Adstringens

Calamus.

Acorus Calamus L. *Araceae* — *Potilloideae* — *Acoreae* Ursprünglich vielleicht in Asien heimisch, jetzt weit verbreitet, auch zum arzneilichen Gebrauch angebannt — Verwendung findet

Das Rhizom. *Rhizoma Calami* (Germ Helv) *Radix Calami aromatici* (Austr) s. *oderati*. *Calamus* (U-St) *Rhizoma Acori* *Radix Singentianae*. Kalmuswurzel Deutscher Ingber. Gewurzkalmus. Magenwurz. *Rhizome d'Acore vrai* (Gall) *Acorus-root* Sweet-Flag.

Beschreibung Das ein Sympodium bildende Rhizom, dessen Verzweigung abwechselnd nach rechts und links geschieht, kommt in 20—80 cm langen, etwas platt gedruckten, bis 8 cm breiten Stücken vor. Sie lassen auf der Ober- und Unterseite abwechselnd rechts und links die Narben der stehenden, schwertförmigen Blätter erkennen, in ihrer Achsel die Knospen oder Reste der Zweige, auf der Unterseite die Narben der Wurzeln, die in der Regel eine unregelmässige Zickzacklinie bilden, die Farbe ist graubraun, der Querschnitt gelblich mit rothlichem Ton.

Das Rhizom besteht aus Parenchym mit so grossen Interzellularräumen, dass zwischen den einzelnen meist nur eine Zellreihe breite Parenchymplatten stehen. Die einzelnen Zellen sind rundlich, getupfelt und enthalten feinkörnige Stärke. Die Zellen an den Kieuzungsstellen der Parenchymplatten sind etwas grösser und zu atherisches Oel führenden Sekretzellen umgewandelt. Ausserdem haben zahlreiche, von den Parenchymzellen in der Grösse sich nicht unterscheidende Zellen einen dicklichen Inhalt, der mit Vanillin und Salzsäure schon roth, mit Ferrichlorid im frischen Rhizom braun, in der trockenen Droge schwarz wird (Sie eignen sich ausgezeichnet zum Nachweis des Kalmuspulvers). — Rinde und Gefässcylinder sind durch eine wenig deutliche Endodermis getrennt, die Gefässbündel in der ersten sind kollateral, im letzteren konzentrisch. Geruch aromatisch, Geschmack brennend aromatisch.

Bestandtheile Aetherisches Oel (in deutscher Waare 1,5—3,5 Proc, in japanischer bis 5 Proc) (vgl unten), ein angebliches Glukosid *Acorin* $C_{28}H_{40}O_6$, dessen Existenz bestritten wurde, ein Gerbstoff, Methylamin (Calamin), Cholin.

Verwechslung. Das Rhizom von *Iris Pseudacorus* L, das früher als *Radix Acori vulgaris* s. *palustris* Verwendung fand, wird zuweilen mit der Droge gesammelt. Es schrumpft beim Trocknen stark zusammen und ist nicht aromatisch.

Einsammlung, Aufbewahrung. Officinell ist der ungeschälte Wurzelstock, *Rhiz Calami crudum* der Drogisten. Man gräbt denselben im Spätherbst (Austr Helv) oder im Frühjahr vor der Blattentwicklung, entfernt Wurzeln und Blattreste, wäscht, spaltet zuweilen der Länge nach und trocknet bei gelinder Wärme 9 Th frische Wurzel geben etwa 2 Th trockene.

Geschnitten und grob gepulvert in Blechbüchsen, fein gepulvert in gelben, dicht verschlossenen Glasern vorrätig. Für kosmetische Zwecke zieht man das aus der geschälten Wurzel hergestellte, hellere Pulver vor. Beide, Speciesform und Pulver, trockne

man vor dem Einfüllen scharf nach 100 Th hefern etwa 90 Th grobes, 85—88 Th feines Pulver

Anwendung. Innerlich als *Tonicum amarum* bei Dyspepsie, Flatulenz in Form von Pulver zu 0,5—2,0 g, Aufguss 1 10, Tinktur oder Extrakt, zu Mundwassern und Zahntinkturen, grob geschnitten zu Bädern bei Rhachitis und Sirophulose (als wässriger Aufguss aus $\frac{1}{4}$ —1 Kilo auf ein Bad) — Eine Mischung aus Kalmuspulver und Ammoniumkarbonat wird zur Vertreibung der Ameisen empfohlen

Confectio Calami. **Conditum Calami** Kalmuskonfekt **Kandirter** oder überzuckerter Kalmus Frisches oder trockenes, geschältes Kalmusrhizom wird in siedendem Wasser genügend erweicht, mit einem Syrup aus Zucker 100 Th, Wasser 25 Th einige Minuten gekocht, nach 3 Tagen das Flüssige abgeseiht, für sich eingedampft und nach Zusatz der Wurzel unter Umrühren zur Trockne gebracht

Extractum Calami (Germ) **Extractum Calami aromatici s Acori (Austr)** Kalmusextrakt

Austr Aus grob gepulverter Wurzel wie Aconit Extrakt (S 155) zu bereiten Ausbeute etwa 17 Proc

Germ Rhizomat Calami concisi (Sieb III) 2

Spiritus 4 } I Spiritus 2 } II
Aque 6 } I Aque 8 } II

Man zieht mit I 4 Tage, hierauf mit II 24 Stunden lang aus und dampft die abgepressten Flüssigkeiten (von denen man 5 Th Weingeist abdestillirt), zu einem dicken Extrakte ein Harzige Auscheidungen werden durch vorzüglichen Zusatz von Weingeist (Destillat) gelöst Rothbraunes, in Wasser trübe lösliches Extrakt Ausbeute 18—20 Proc, bei Verwendung grob gepulverter Wurzel etwa 80 Proc Der Pressrückstand giebt bei der Destillation noch Weingeist und ätherisches Oel aus Innerhoh zu 0,5—1,0 g in Pillen

Extractum Calami fluidum (U St) **Fluid Extract of Calamus** **Rhizoma Calami pulveratum (Nr 60)** 1000 g, Alkohol (91 Proc) q s Man befeuchtet mit 350 ccm, sammelt durch Verdrängung zunächst 900 ccm und bereitet 1 a 1000 ccm Extrakt

Tinctura Calami (Germ, Helv) **Tinctura Calami aromatici s Acori (Austr)** **Kalmustinktur** **Tenture d'acore vrai** **Tincture of Calamus**

Austr Wie Tinctura Auranti Cortici zu bereiten **Germ** Rhizomatus Calami concisi (Sieb II) 1, **Spiritus diluti** 5 **Helv** Rhizomatus Calami 20 Th mischt man mit **Spiritus diluti** 8 Th und bereitet durch Perkolation mit **Spiritus diluti** q s 100 Th Tinktur

Bräunlichgelbe Tinktur. Innerhoh $\frac{1}{2}$ —1 Theelöffel

Aqua Calami
Kalmuswasser
Rp Rhizomatus Calami gr pulv 50,0
durch Destillation im Dampf-
strom sammelt man 1000,0
Ex tempore
Olel Calami git 10
Aque destillatae fervidae 1000,0
Man mischt durch Schütteln

Pulvis dentifricus roborans
Krättersabpulver
Rp Rhizomatus Calami 30,0
Foliorum Salviae 30,0
Calci carbonis praeparati 35,0
Lepidis Pumae praeparati 5,0

Syrupus Calami
Rp Tinctura Calami 15,0
Syrupi simplici 85,0

Species aromaticae ad balnea
Thee zu aromatischen Bädern.

Rp Rhiz Calami
Species aromati.
Flor Chamomill.
Herb Meljora
Fol Menth pip 85

Als Aufguss (300—500 g mit 2—3 Liter Wasser)
dem Bade anzusetzen.

Species herbarum ad balnea

Thee zum Krättersbad
Rp Rhizomatus Calami
Herbae Menthae crispae
Herbae Rosmarini
Herbae Scorpilli
Florum Chamomillae
Florum Lavandulae 85,0

Zu einem Vollbade

Spiritus Calami

Kalmusspiritus (Ergänzb)

Rp Rhizomatus Calami concisi (Sieb 2) 1 Th.
Spiritus 5 „
Aque 8 „

Nach 24stündigem Stehen werden 4 Theile abdestillirt

Tinctura Calami composita
(Pruca's Arzneitaxe)

Rp Rhizomatus Calami 2,0
Rhizomatus Zedoariae 3,0
Rhizomatus Zingiberis 3,0
Fructum Aurantii immaturus 5,0
Spiritus diluti 100 0

Tinctura stomachica KASTL.
Dr KASTL's Magentropfen.

Rp	Rhiz Calami	
	Fol Menth pip	
	Rad Angelicae	ss 10,0
	Cort Canelae	
	Cort Clovesmomi	
	Rhiz Zingibers	
	Autophyllum	ss 5,0
	Spiritus (70 proc)	1000,0
	Ol Juniperi	
	Ol Macidis	ss 5,0

Tinctura stomachica LENTIN.
Elixir stomachicum LENTIN.

Rp	Tinctura Calami	4,0
	Tinctura Rhei aqueosa	2,0
	Tinctura amara	2,0
	Tinctura aromatica	2,0

Vet Appetit-Latwerge für Pferde

Rp	Rhizomatis Calami	
	Radice Gentianae	
	Rhizomatis Zingibers	
	Herbae Absinthii	ss 50,0
	Natri chlorati	
	Farinae Secalis	ss 100,0
	Tincturae Capsici	15,0

Aquae q s n fiat electuarium
5mal täglich 1 Esslöffel (Diet.)

Vet Appetitpillon für Hunde

Rp	Rhizomatis Calami	
	Natru sulfurei sicc	ss 6,0
	Natru bicarbonici	
	Rhizom Rhei	ss 2,0

Man formt mit Syrupus communis 6 Pillen Tag-
lich 5mal 1 Pille

CARDIAC Appetitpillen. Rhizoma Calami, Semen Foenugraeci, Tartarus stibiatus, Succus Liquiritiae ss 50 g, Natrum sulfureum 200 g stößt man mit einem Gemisch aus Glycerin 25, Aqua 15, Syrupus simplex 12,5 zur Masse an und formt 50 g schwere Pillen
Gut Heil von Auser ist ein Lakör aus Kalmus, Rhabarber, Zimmt, Pomeranzen schalen

HUB ULLICH's Kräuterwein, angeblich aus Malsg, Weisspirt, Glycerin, Roth wein, Eberschensafft, Kirschsaft, Manna, Fenchel, Ams, Alantwurzel, amerik Ginseng-wurzel, Enzian, Kalmus

Magenwasser, BRUMBY's Lakör aus Kalmus, Ingwar, Ams

Sacoptabalsam. Mit Kurkuma gefärbtes weingeistiges Destillat aus Kalmus und Lavendel

Wundertränkelein, JOH TREIBLER's ist Kalmushkör

Oleum Calami (Ergänzb) Kalmusol Oil of Calamus. Hulle d'acore vrai. Das Rhizom liefert beim Destilliren mit Wasserdämpfen frisch 0,8 Proc, getrocknet 1,5—3,5 Proc ätherisches Oel Dasselbe ist klar, etwas dicklich, gelb bis braungelb, von starkem Kalmusgeruch und -Geschmack Spec Gew 0,96—0,97 Drehung (100 mm Rohr) des aus fischem Rhizom gewonnenen Oeles +20—31°, aus trockenem +13—21° Es ist mit Weingeist in jedem Verhältnisse klar mischbar, in verdünntem Alkohol schwer löslich, die alkoholische Lösung wird durch Ferrichlorid dunkel gefärbt

Bestandtheile Ein bei 158—159° C siedendes Terpen $C_{14}H_{24}$ (Pinen?), ein über 250° C siedendes Sesquiterpen $C_{18}H_{34}$, ein hoher wie 255° C siedender sauerstoffhaltiger Antheil, vielleicht $C_{16}H_{34}O$, ein zwischen 270 und 280° C übergehendes blaues Oel, geringe Mengen eines Phenoles

Vet Fresspulver für Schweine

Rp	Rhizomatus Calami	50,0
	Radice Gentianae	50,0
	Süßli sulfureti nigri	50,0
	Natru bicarbonici	500,0
	Natru chlorati	500,0
	Natru sulfurici	500,0

Mehrmals täglich einen Esslöffel voll

Vet Magenpulver

Rp	Rhizomatus Calami pulverat.	
	Florun Chamomillae	ss
	Fructuum Carvi	ss
	Natru chlorati	ss
	Natru sulfurici	ss

mischt man zu gleichen Theilen 3 Tage lang 5mal
täglich 1 gehäufte Esslöffel voll (Diet)

Vet Milch- und Nutzenpulver für Kinder

Rp	Rhizomatus Calami	
	Fructuum Cocomuli	
	Fructuum Anisi	
	Natru chlorati	
	Natru bicarbonici	
	Bois sibi 33	

Bei blauer oder dünner Milch 5mal täglich ein
gehäufte Esslöffel voll

Vet Pulvis anticollicus

Rp	Rhizomatis Calami	50,0
	Radice Valerianae	10,0
	Opus puri	0,5

M f pulvis Dent tales doses 5

Vet Pulver gegen wasserige Milch

Rp	Rhizomatus Calami	
	Herbae Absinthii	
	Natru chlorati	ss 500,0
	Tartari crudi	50,0
	Süßli sulfureti crudi	40,0

5mal täglich 1 Esslöffel voll

Prüfung Eine Verfälschung mit Terpentinol setzt das spec Gewicht herab und vermindert die Löslichkeit in Alkohol, ebenso vermindern Cedernholzöl und Gurjunbalsamol die Löslichkeit in Alkohol. Ausserdem sind die beiden letzteren linksdrehend

Galizischer Kalmus liefert ein minderwerthiges Oel das aus japanischem Rizum zu 5 Proo gewonnenes hat spec Gewicht 0,985—1,0 und ist in verdünntem Alkohol leicht löslich

Anwendung Zu 1—3 Tropfen einigemal am Tage mit Zucker, zum Bade 15—20 g in einem halben oder ganzen Liter Alkohol gelöst

Rotulae Calami

Werden wie Rotulae Menthae piperitae dargestellt

Spiritus ad balnea		Spiritus antirheumaticus	
Rudospiritus		Spiritus Calami (Form mag Berol)	
Rf	Öl Calami 25,0	Rp	Öl Calami 1,0
	liq Ammon caustici spirituos 50,0		Spiritus 99,0
	Mixtura oleoso-balanica 100,0		
	Spiritus 225,0	D S	Aeusserlich.
	Spiritus saponata 600,0		

Calcaria.

I. Calcaria usta (Germ) **Calcium oxydatum** (Austr Helv) **Chaux commune ou vive** (Gall) **Calx** (Brit U-St) **Lime**. Aetzkalk. Gebrannter Kalk. CaO Mol. Gew = 56.

Der Aetzkalk wird in grossen Mengen durch Glühen („Biennen“) von verschiedenen Abarten des Calciumcarbonates in den sog „Kalköfen“ erzeugt Als Ausgangsmaterialien benutzt man Kalkspath, Marmor, Kalkstein, auch Muschelschalen Zum pharmaceutischen Gebrauche eignen sich ausgesuchte, weisse Stücke eines fetten Aetzkalkes (s w unten), ganz besonders aber die aus weissem Marmor gebrannte Sorte „Calcaria usta e marmore“

Eigenschaften. Weissliche oder weisslich-grüne, dichtere oder lockere, harte oder zerreibliche Massen, welche aus der Luft allmählich Kohlensäure und Feuchtigkeit anziehen und infolgedessen zu einem aus Calciumkarbonat und Calciumhydroxyd bestehenden Pulver zerfallen Löslich in etwa 800 Th kaltem oder 1300 Th siedendem Wasser Benetzt man sie mit Wasser, so erwärmen sie sich stark, und verwandeln sich unter Entwicklung von Wasserdämpfen je nach der Menge des zugesetzten Wassers entweder in ein staubiges Pulver (Calciumhydroxyd) oder in eine breiartige Masse (Kalkbrei) Beide Formen des Calciumhydroxydes müssen sich in Salzsäure ohne erhebliche Kohlensäureentwicklung, ohne Auftreten von Schwefelwasserstoff, bis auf einen nur geringen unlöslichen Rückstand auflösen

An diesem Verhalten gegen Wasser (das „Löschen“ des Kalkes genannt) ist zu erkennen, ob der Kalk brauchbar ist oder nicht Guter Aetzkalk muss, wenn man ihn mit der Hälfte seines Gewichtes Wasser allmählich besprengt, unter lebhafter Dampfbildung zu einem weissen, staubigen Pulver zerfallen, welches auf weiteren Zusatz von 3—4 Th Wasser einen dicken, gleichmässigen, weissen Kalkbrei bildet Kalk, welcher diese Eigenschaften besitzt, heisst „fetter Kalk“, im Gegensatz zum „mageren Kalk“, welcher sich langsamer abloscht, dabei weniger Hitze entwickelt und mit mehr Wasser keinen fetten Brei, sondern eine körnige, sandige Mischung bildet Die Ursache für diese Erscheinung ist ein Gehalt von mehreren (15—25) Procenten Magnesia und Thonerde „Todtgebrannt“ heisst der Kalk, wenn er sich mit Wasser nicht löst Dies kann herrühren von mangelhafter Leitung des Brennprocesses oder von einem zu grossen Gehalte an Calciumsilicat

Aufbewahrung. Am zweckmassigsten in weithalsigen Glasflaschen mit Korkverschluss und Dichtung mit festem Paraffin Weissblechgefässe bieten für längere Zeit nicht die Gewähr dafür, dass der Aetzkalk in ihnen nicht Kohlensäure und Feuchtigkeit aus der Luft anzieht

Anwendung In der Pharmacie zur Darstellung verschiedener Präparate und als Reagens, auch als Austrocknungsmittel in den sog Kalktrockenschranken Die technische Anwendung ist eine sehr vielseitige, übrigens hinreichend bekannte

Prüfung Nicht selten wird die Bestimmung der wichtigsten Bestandtheile des Aetzkalkes gefordert Zunächst wird eine gute Durchschnittsprobe hergestellt Mit dieser verfährt man dann wie folgt

1) Kohlensäure + Feuchtigkeit 2–3 g werden in einem Platintiegel zunächst aber einem gewöhnlichen Bunsenbrenner, schliesslich über dem Gebläse bis zum konstanten Gewicht geglüht Der Gewichtsunterschied ist = Kohlensäure + Feuchtigkeit

2) Kohlensäure In 5 g der Probe wird in der S 84 angegebenen Weise der Kohlensäuregehalt bestimmt Durch Subtraktion von dem zu 1) erhaltenen Werthe ergibt sich die Feuchtigkeit

3) 5 g der Probe werden im bedeckten Becherglase mit Wasser abgelöscht, dann giebt man allmählich etwa 50 ccm Salpetersäure (von 25 Proc) hinzu, dampft die saure Lösung in einer Schale aus Platin oder Porcellan ein und erhitzt den Rückstand 2 Stunden lang auf 120–130° C Dann nimmt man mit salpetersäurehaltigem Wasser auf, filtrirt ab und wascht das Filtrat zuerst mit salpetersäurehaltigem, denn mit reinem Wasser aus Un gelöst bleiben Kieselsäure, Sand und Aluminiumsilicat

Das salpetersäure Filtrat versetzt man in einer Schale aus Platin oder Porcellan mit 5 g Ammoniumchlorid, darauf mit Ammoniak in mässigem Ueberschuss und erhitzt so lange, bis der Ueberschuss des Ammoniaks verjagt ist (vergl S 242 u 832) Der erhaltene Niederschlag besteht aus Aluminiumhydroxyd und Eisenhydroxyd (Bei ganz genauen Bestimmungen muss er nochmals in Salpetersäure gelöst und abermals durch Ammoniak gefällt werden Das Filtrat ist mit dem vorigen zu vereinigen) Man wäscht ihn aus, trocknet und führt ihn durch Glühen in Aluminiumoxyd + Eisenoxyd über Ueber die Trennung beider vergl S 832

Das hierbei gewonnene Filtrat (bzw die vereinigten Filtrate) werden nunmehr auf 500 ccm aufgefüllt und gut gemischt Von dieser Lösung bringt man 50 ccm in ein Becherglas, giebt Ammoniakflussigkeit in mässigem Ueberschuss hinzu und fällt in der Siedehitze mit einem Ueberschuss von Ammoniumoxalat Nach 12stündigem Absetzen wird das Calciumoxalat abfiltrirt und nach dem Auswaschen durch Glühen in Calciumoxyd übergeführt (Bei ganz genauen Bestimmungen ist das gewogene Calciumoxyd nochmals in Salzsäure zu lösen Die mit Ammoniak alkalisch gemachte Flüssigkeit ist nochmals mit Ammoniumoxalat zu fällen) Das Filtrat ist mit dem vorigen zu vereinigen (s S 548)

Die vereinigten Filtrate werden mit Salzsäure sauer gemacht und in einer Porcellanschale auf etwa 100 ccm eingedampft, dann übersättigt man mit Ammoniak, fällt mit Natriumphosphat und führt das Magnesium-Ammoniumphosphat in Magnesiumpyrophosphat über Vergl unter Magnesia

Der zu 100 Proc fehlende Rest ist als Alkalien (K_2O , Na_2O) in Rechnung zu stellen

Calcium oxydatum purissimum Reines Calciumoxyd Wird durch Glühen von reinem Calciumnitrat oder von reinem Calciumoxalat über Weingeistflammen dargestellt Leuchtgasflammen sind wegen der im Leuchtgas enthaltenen Schwefelverbindungen zu vermeiden Ein solches Präparat wird lediglich zu analytischen Zwecken gebraucht

II. Calcaria hydrica Calcaria hydrata. Calcii Hydras (Brit) Kalkhydrat. Calciumhydroxyd. Calcaria extincta. Chaux éteinte (Gall) Slaked lime $Ca(OH)_2$. Mol Gew. = 74. Ein weisses, zartes, trockenes Pulver, welches für den jedesmaligen Gebrauch frisch bereitet wird

Man giebt 100 Th guten Aetzkalk (in Stücken) in eine Porcellanschale, bei grösseren Mengen in ein Gefäss aus Eisen, und besprengt ihn mit 40–50 Th Wasser Die Kalkstücke zerfallen unter starker Selbsterhitzung zu einem staubigen Pulver, welches bis zum Verbrauch in ein gut schliessendes Gefäss gebracht, aber nicht längere Zeit auf bewahrt wird.

Gehalt der Kalkmilch an Aetzkalk bei 15° C
(LUNGE und BLATTNER)

Grad Baumé	Gew von 1 l Kalkmilch in g	CaO in 1 l g	CaO Gew Proc	Grad Baumé	Gew von 1 l Kalkmilch in g	CaO in 1 l g	CaO Gew Proc	Grad Baumé	Gew von 1 l Kalkmilch in g	CaO in 1 l g	CaO Gew Proc
1	1007	7,5	0,745	11	1083	104	9,60	21	1171	218	18,61
2	1014	16,5	1,64	12	1091	115	10,54	22	1180	229	19,40
3	1022	26	2,54	13	1100	126	11,45	23	1190	242	20,34
4	1029	36	3,54	14	1108	137	12,35	24	1200	255	21,25
5	1037	46	4,48	15	1116	148	13,26	25	1210	268	22,15
6	1045	56	5,36	16	1125	159	14,13	26	1220	281	23,03
7	1052	65	6,18	17	1134	170	15,00	27	1231	295	23,96
8	1060	75	7,08	18	1142	181	15,85	28	1241	309	24,90
9	1067	84	7,87	19	1152	193	16,75	29	1252	324	25,87
10	1075	94	8,74	20	1162	206	17,72	30	1263	339	26,84

Kalkmilch. *Lac Calcis Lait de chaux Milk of chalk* Man verwandelt 100 Th Aetzkalk in Kalkhydrat und fügt soviel Wasser hinzu, dass im ganzen 1000 Th. Wasser verbraucht werden Eine milchweisse, stark ätzende Flüssigkeit, welche zu den mannigfachsten Zwecken Verwendung findet, insbesondere auch als billiges Desinfektionsmittel —

Wiener Kalk *Wiener Polirmittel* Ist ein sehr weisses, sandfreies, magnesiahaltiges Kalkhydrat Es kommt in Flaschen und Blechbüchsen in den Handel und wird als Polir- und Putzmittel von Metallgegenständen gebraucht

Wiener Weiss *Bologneser Weiss Marmorweiss* Bestehen aus sehr weissem gebrannten Kalkstein oder gebranntem weissen Marmor und werden nur als Polir- und Farbmittel gebraucht

III Aqua Calcariae (Germ) Aqua Calcis (Austr) Calcium hydricum solutum (Helv) Eau de chaux (Gall) Liquor Calcis (Brit U-St) Kalkwasser Limewater. Eine bei gewöhnlicher Temperatur gesättigte Lösung von Calciumhydroxyd in Wasser

Darstellung *Germ, Austr* Man bringt in einen Topf aus Steingut 1 Th. guten Aetzkalk, löscht diesen durch Besprengen mit 4 Th Wasser und mischt das gebildete Calciumhydrat mit 50 Th destillirtem Wasser gut durch Man giesst die Mischung in eine gut zu verschliessende Flasche, welche etwa von ihr angefüllt wird und lässt sie bis zur erfolgten Klärung stehen Dann zieht man (um die in der Kalkmilch vorhandenen kleinen Mengen Natronhydrat oder Kalhydrat zu beseitigen) die klare Flüssigkeit mittels eines Hebers ab, giesst auf den Rückstand nochmals 50 Th destillirtes Wasser, schüttelt während einiger Stunden oder Tage mehrmals um und bewahrt die Mischung in gut verschlossener Flasche auf Zum Gebrauche wird umgeschüttelt und eine entsprechende Menge des Kalkwassers abfiltrirt

Helv giebt die nämliche Vorschrift mit folgender Abweichung 1 Th Aetzkalk wird mit 5 Th Wasser abgelöscht Dann mischt man 100 Th Wasser hinzu und lässt absetzen Nach Beseitigung des ersten Auszuges werden nochmals 100 Th Wasser zugegeben Man schüttelt während der folgenden Tage öfter um, bewahrt in wohlverschlossener Flasche auf und filtrirt im Bedarfsfalle ab

In der Praxis verfährt man in der Regel so, dass man auf 100 Th Wasser eine erheblich grössere Menge, z B 5 Th Aetzkalk anwendet Der erste Auszug wird weggegossen Dann füllt man das Vorrathesgefäss bis unter den Stopfen mit Wasser an und verschliesst es gut Im Bedarfsfalle filtrirt man nach dem Umschütteln aus der Vorrathesflasche ab, füllt diese wieder mit destillirtem Wasser völlig an, schüttelt öfter um und bewahrt den Vorrath sorgfältig auf Dieses Entnehmen und Auffüllen mit destillirtem Wasser kann öfter wiederholt werden Nach einigen Wochen schüttet man den Inhalt der Flasche weg und setzt eine neue Menge Aetzkalk in gleicher Weise an

Eigenschaften. Eine klare, farblose und geruchlose Flüssigkeit von schwach alkalischem, herb erdigem Geschmack. Sie bläut Curcumpapier und blaut rothes Lackmuspapier, röthet Phenolphthalein. Bei Einleitung von Kohlensäure oder Einblasen der ausgeathmeten Luft wird sie durch Bildung von Calciumkarbonat getrübt. Durch Versetzen mit Ammoniumoxalat entsteht eine starke Trübung von Calciumoxalat. — Wird Kalkwasser zum Sieden erhitzt, so trübt es sich unter Anscheiden mikroskopischer Krystalle von Calciumhydroxyd. Diese Trübung gilt als ein Zeichen für den vorschriftsmässigen Gehalt an Calciumhydroxyd. Sie beruht darauf, dass Calciumhydroxyd in siedendem Wasser weniger löslich ist als in kaltem Wasser. 1 Th Calciumhydroxyd löst sich nämlich schon in 750 Th Wasser von 15° C, aber erst in 1800 Th siedendem Wasser. Mit einem gleichen Volumen Leinöl geschüttelt giebt Kalkwasser ein gleichmässiges Liment.

Prüfung. Dieselbe kann sich auf den vorschriftsmässigen Gehalt an Calciumhydroxyd beschränken. Man versetzt 100 cem Kalkwasser mit einigen Tropfen Phenolphthaleinlösung und trübt die rothgefärbte Flüssigkeit mit Normalsalzsäure bis zur eben eintretenden Entfärbung. 1 cem Normalsalzsäure zeigt unter diesen Umständen die Gegenwart von 0,028 Calciumoxyd CaO an.

Zur Neutralisirung von 100 cem Kalkwasser sollen verbraucht werden

	Austr.	Gall.	Germa.	Helv.	Brit.	U-St.
Normal Salzsäure cem	—	—	> 4,0	> 4,0	4,17	4,0
Gehalt an CaO in Proc.	—	0,1285	0,112	0,128	0,117	0,112

Aufbewahrung. Wegen der Neigung, Kohlensäure aus der Luft anzuziehen und mit dieser unlösliches Calciumkarbonat zu bilden, bewahrt man grössere Vorräthe in Glasflaschen auf, welche mit guten Korkstopfen verschlossen und tektirt sind. Flaschen mit Glasstopfen sind hierzu nicht zu empfehlen, weil die Stopfen durch Bildung von Calciumkarbonat eingekittet werden. Gefässe aus Steinzeug sind deshalb als Aufbewahrungsgefässe nicht geeignet, weil ihre Wandungen für Luft nicht ganz undurchlässig sind. — In der Officin hält man das Kalkwasser in Standgefässen mit Glasstopfen vorrathig, welche häufiger durch Behandeln mit Salzsäure gereinigt werden. — Für die Dispensation ist zu beachten, dass das filtrirte (!) und nicht etwa nur klar abgessene Kalkwasser abzugeben ist.

Anwendung. Kalkwasser verflüssigt zahschleimige Sekrete, löst äusserlich angewendet Croup- und Diphtherie-Membranen, wirkt auf Schleimhäute, Geschwüre sekretionsbeschränkend, austrocknend, adstringirend, desinficirend. Innerlich neutralisirt es die Säure des Magensaftes, wirkt sekretionsbeschränkend auf den Darm, stopfend. Längere Zeit gebraucht, stört es Appetit und Verdauung. Man wendet es an verdünnt (1 + 2) oder unverdünnt zu Waschungen und Umschlagen auf nassende Wunden, Brandwunden, als Gurgelwasser und in Form von Inhalationen bei Angina, Croup, Diphtherie. Innerlich als Antacidum, bei Magen- und Darmgeschwüren, Diarrhoe der Kinder und zwar am besten mit 4 Th Milch oder Bouillon vermischt. In der Analyse dient es zur Abscheidung der Magnesia als Magnesiumhydroxyd.

Kitte und Cemente mit Aetzkalk. 1) Kaseinkitt, Universalkitt. Frischer Kasein aus völlig abgerahmter Milch wird durch Auspressen so viel als möglich von den Molken befreit, dann in dünnen Schichten ausgetrocknet und gepulvert. 10 Th dieses Kaseinpulvers und 1 Th gepulverter Aetzkalk gemischt, werden mit so viel Wasser angerührt, dass ein halbflüssiger Brei entsteht. Dieser Brei ist sofort zu verwenden. — 2) Eichenkorkkitt. Eichenkork erhält man aus der Mischung des Erweisses eines Eies mit 1,0 Kalkhydrat. Auch dieser Kitt ist sofort zu verwenden. — 3) Wasserdichtender Kitt, welcher dem Wasser widersteht, erhält man durch Mischung von 10 Th gepulvertem Aetzkalk, 12 Th frischem Milchcasein und 2 Th Wasser. Auch dieser Kitt erhärtet sehr schnell. — 4) Cement für Fussböden und die Fugen zwischen den Stübenplatten. Ein Gemisch von Kalkhydrat und Steinkohlensche mit Wasser angerührt. — 5) Holzkitt, ein Kitt für Risse und Spalten im Holz, für Stübenplatten etc. besteht aus 10 Th Kalkhydrat, 20 Th Roggenmehl und der genügenden Menge Leinölfirnis. — 6) Eisenkitt, Kitt

für Dampfkessel, eiserne Gerathschaften und zum Anfüllen von Löchern und Rissen in Eisen besteht aus 80 Th Graphit, 15 Th Kalkhydrat, 40 Th Blanc fixe und der genügenden Menge Leinölfirniss — 7) Der sogenannte Diamantkitt besteht aus 80 Th Bleiglatte, 10 Th Kalkhydrat, 20 Th Schlammkreide, 50 Th Graphit und 20 Th oder der genügenden Menge Leinölfirniss Dieser Kitt wird vor der Anwendung erwärmt — 8) Zinkkitt, Kitt für Zinkgegenstände, ist ein Gemisch von 20 Th Kalkhydrat und 4 Th Schwefelblumen mit einer heissen Lösung von 10 Th Leim in 7 Th heissem Wasser Muss frisch verwendet werden — 9) Ein universaler Füllkitt besteht aus 10 Th Infusorienerde, 10 Th Bleiglatte, 5 Th Kalkhydrat und der genügenden Menge Leinölfirniss — 10) Ofenkitt Graphit, Sand, Knochenkohle, Kalkhydrat zu gleichen Theilen mit Ochsenblut oder mit frischem feuchten Kase gemischt Muss frisch verwendet werden — 11) REINOLD's chemisch-hydraulischen Universalkitt fand HAGEN zusammengesetzt aus Aetzkalkpulver (gebranntem Marmor) und Arabischem Gummi

Chemie und Analyse. A Man erkennt die Calciumverbindungen (die Kalkerde) an folgenden Reaktionen

1) Kalksalze färben die nicht leuchtende Flamme gelbroth Am besten zeigt diese Erscheinung das Calciumchlorid Es empfiehlt sich daher, Kalksalze nach dem Befeuchten mit Salzsäure dieser Reaktion zu unterwerfen Die Färbung ist von der durch Strontium hervorgebrachten nicht sicher zu unterscheiden 2) Aetzende Alkalien (KOH, NaOH) fallen aus genügend conc Kalksalzlösungen weisses Calciumhydroxyd Ammoniak bringt diese Fällung nicht hervor, doch entsteht in der ammoniakalischen Lösung durch Aufnahme von Kohlensäure Trübung, welche durch Calciumcarbonat verursacht wird. 3) Alkalikarbonate fallen weisses Calciumcarbonat, in Mineralsäuren unter Aufbrausen leicht löslich 4) Natriumphosphat fällt aus der neutralen Lösung Dicalciumphosphat $\text{Ca}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$, löslich in verdünnter Salzsäure, Salpetersäure, auch in Essigsäure (Calciumoxalat ist in Essigsäure unlöslich) 5) Oxalsäure oder Ammoniumoxalat fallen aus der neutralen ammoniakalischen oder essigsäuren Lösung weisses, krystallinisches Calciumoxalat. Dieses ist unlöslich in Essigsäure, löslich in Mineralsäuren Durch Glühen wird es schrittweise in Calciumcarbonat und in Calciumoxyd verwandelt 6) Schwefelsäure und Ammoniumsulfat fallen aus der nicht zu stark verdünnten Lösung weisses Calciumsulfat $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$, unlöslich in Weingeist, löslich in conc Salzsäure 7) Kieselfluorwasserstoffsäure und Chromsäure bewirken keine Fällung (Unterschied von Baryum)

B Die Bestimmung erfolgt in der Regel als Calciumoxalat Die zu bestimmende Lösung, welche keine Phosphorsäure oder Oxalsäure enthalten soll, wird mit soviel Ammoniak versetzt, dass sie deutlich darnach riecht Entsteht hierbei ein Niederschlag von Magnesiumhydroxyd, so ist dieser durch Zugabe hinreichender Mengen von Ammoniumchlorid in Lösung zu bringen Man erwärmt die klare Lösung bis fast zum Sieden und füllt unter Umrühren durch allmähliche Zugabe von Ammoniumoxallösung, bis diese im Ueberschuss vorhanden ist Man lässt 12 Stunden an einem warmen Orte absetzen, filtrirt darauf das Calciumoxalat ab, wäscht es mit siedendem Wasser aus, trocknet und führt es durch Glühen vor dem Gebläse in Calciumoxyd CaO über Es empfiehlt sich, nur soviel Substanz anzuwenden, dass nicht mehr als etwa 0,3 g Calciumoxyd zur Wägung gelangen

In der Regel handelt es sich bei der Kalkbestimmung zugleich um eine Trennung von gleichzeitig vorhandener Magnesia In diesem Falle beachte man, dass der Fällungsflüssigkeit so viel Ammoniumoxalat zugesetzt werden muss, dass die gesammte Magnesia in das lösliche Oxalatdoppelsalz mit Sicherheit übergeführt wird Ausserdem empfiehlt es sich, für genaue Bestimmungen das gewogene Calciumoxyd in Salzsäure zu lösen und aus der mit Ammoniak alkalisch gemachten und mit Ammoniumchlorid versetzten Lösung den Kalk nochmals mit Ammoniumoxalat zu fällen Unter Umständen muss diese Auflösung und Fällung noch ein drittes, ja ein viertes Mal (so lange, bis zwei aufeinander folgende Fällungen das gleiche Resultat geben) wiederholt werden

IV. Calcaria saccharata Zuckeralk (Erganzb) Saccharum calcareum. Kalk-saccharat Antacidin

100,0 Kalkhydrat, 300,0 Zuckerpulver und 1200,0 destillirtes Wasser werden in einer gut verkorkten Flasche unter öfterem Umschütteln zwei Tage bei Seite gestellt. Die abgegossene Flüssigkeit wird in kohlensäurefreier Atmosphäre filtrirt, im Wasserbade zur Sirupdicke abgedampft und, auf Glastafeln ausgegossen, getrocknet. Ziemlich luftbeständige, weisse, seidenglänzende Lamellen oder ein weisses Pulver von anfangs süsslichem, hintennach langenhaftem Geschmack, welches beim Erhitzen unter Verkohlungs-Caramelgeruch verbreitet. Löslich in 12 Th Wasser, leicht löslich in zuckerhaltigem Wasser, unlöslich in Alkohol. Die wässrige Lösung reagirt alkalisch, sie trübt sich beim Aufkochen unter Zersetzung in Zucker und eine basischere Saccharatverbindung, welche beim Erkalten wieder in die vorher bestandene Verbindung übergeht. Die wässrige Lösung 1 10 giebt, mit $\frac{1}{10}$ Raumtheil Ferrichloridlösung gemischt, eine klare braune Flüssigkeit. Durch Ammoniumoxalatlösung wird sie weiss gefällt. Durch Schwefelwasserstoffwasser werde sie nicht verändert (Metalle), durch verdünnte Schwefelsäure nicht so gleich getrübt (Strontium, Baryum). Nach dem Ansäuern mit Salpetersäure werde sie weder durch Baryumnitrat (Schwefelsäure) noch durch Silbernitrat verändert — 1 g Zuckeralk soll zur Neutralisation (Phenolphthalein als Indikator) mindestens 9 ccm Normalsalzsäure verbrauchen, was einem Gehalt von 8,4 Proc Calciumoxyd entspricht. Aufbewahrung in gut verschlossenen Gefässen, vor Kohlensäure geschützt.

Das Kalksaccharat wird als Antacidum, bei Flatulenz und besonders Diarrhoe der Kinder gebraucht. Dosis 0,5–1,0–1,5, für Kinder 0,3–0,5–1,0. Ausserdem wird es häufig als Gegenmittel bei Vergiftungen, z. B. Karbolsäure, Oxalsäure, angewendet. Der Brauer bedient sich des Zuckeralks zum Entsäuern des Bieres, der Kufer zur Entsäuerung des Weines.

Liquor Calcis saccharatus (Brit.) Zuckeralklösung. Calciumhydroxyd 50 Th, Zuckerpulver 100 Th, destillirtes Wasser 1000 Th werden unter gelegentlichem Umschütteln in einer wohlverschlossenen Flasche zur Seite gestellt, dann unter Bedeckung mit einer Glasscheibe rasch filtrirt. Alkalische Flüssigkeit Spec Gew = 1,055. — Zur Neutralisation von 10,0 g sollen = 6,3 ccm Normal Salzsäure ausreichen, entsprechend einem Gehalte von 1,77 Proc Calciumoxyd.

Sirupus Calcis. Sirup of lime (U-St.) Man mischt 65 Th Aetzkalk mit 400 Th Zuckerpulver im Mörtel. Diese Mischung trägt man in 500 Th siedendes Wasser unter Umrühren ein und kocht unter Umrühren 5 Minuten und seht durch. Die Kolatur wird mit dem gleichen Volumen ausgekochtem Wasser verdünnt und filtrirt. Das Filtrat wird auf 700 Th abgedampft und nach dem Abkühlen mit Wasser bis 1000 Th Gesamtfüssigkeit versetzt.

Aqua Calcis saccharata (Hungarica). Frisch gebrannter Kalk 15,0 wird mit 10,0 Wasser gelöscht, dann fügt man Zuckerpulver 25,0 Th und nach erfolgter Auflösung Wasser 1000,0 Th zu. Die Mischung wird in einem wohlverstopften Gefässe aufbewahrt. Zum Gebrauch filtrirt man die erforderliche Menge ab. Das Filtrat enthält 0,5 Proc Calciumhydrat.

Aqua digestiva FROL.

Rp	Unguenti digestivi	50,0
	Yellula ovorum duriorum	
	Aquae Calcis	450,0

Caesmentum dentarium OSTERMAIER.
OSTERMAIER'S Zahnkitt.

Rp	Calcariae usinae pulverisae	5,5
	Acidi phosphoricus glacialis	5,0

Misce. Das Gemisch wird in die Zahnhöhle eingebracht. Stets frisch zu bereiten.

Caesmentum coesmentum POLLAU

KLEON'S Caesmentum.

Rp	1 Kalk caustic. fusi	
	2 Saponis medicati	5,0
	3 Calcariae usinae	40,0
	4 Aquae calidae	15,0

5 wird mit 4 gelöscht und mit der Mischung von 1 und 2 zusammengemischt. In gut geschlossenen Gläsern aufzubewahren.

POLLAU wendete die Mischung erst 6 Monate nach der Bereitung an. Ein solches Präparat würde man für den sofortigen Gebrauch erhalten durch Ersetzung des Kalhydrates mit trockenem Kaliumcarbonat.

Zur Beseitigung von Warzen, Muttermilern, Haut-Becken. Man macht eine gewisse Menge des Pulvers mit 30proc. Weingeist zur Paste an und bringt diese in der Höhe von 4–5 mm auf die zu ätzende Stelle. Sobald sich eine entzündliche Aureole bildet oder starkes Brennen eintritt, wird die Paste entfernt und die geätzte Stelle mit Umschlagen von Boraxlösung oder dergl. behandelt.

Glycerinum cum Calcaria saccharata LATOUR.

Zuckerkalk-Glycerin

- Rp 1 Calci hydrati 20,0
2 Sacchari pulverati 40,0
3 Aquae destillatae 200,0
4 Glycerini 40,0

Man mischt 1-3, läßt die Mischung in verschlossener Flasche 1 Tag unter öfterem Umschütteln stehen und filtrirt. Dem Filtrat setzt man 4 zu und dampft bis auf 100 Vol ein. Bei Brandwunden anzuwenden.

Linimentum calcareum BRASLEY

- Rp Aquae Calcariae 200,0
Glycerina
Aquae Rosae aa 50,0
Tragacanthae pulverinae 10,0

Ausserlich bei Verwundungen, wunder Haut, aufgesprungenen Brustwarzen und Lippen.

Linsiment calcaire (Gall)

- Rp Olii Amygdalorum
Aquae Calcariae 75.

Linimentum contra combustiones (Form Boel)

Linimentum Calcis (Helv)

Linimentum Calcariae (Erglitzb Hamb V)

- Rp Olii Lini
Aquae Calcariae 50.

Linimentum calcareum aquosum BRYAN

Glycerol calcare anesthetique.

- Rp 1 Calcariae ustae 5,0
2 Aquae 15,0
3 Glycerini 100,0
4 Aetheris 5,0

1 wird mit 2 abgeseiht, dann mit 3 und 4 gemischt Auf Brandwunden mittels Compressen aufzulegen

Linimentum calcareum DÉCLAT

- Rp Aquae Calcariae
Olii Lini aa 100,0
Acidi carbonici 2,0

Zum Aufstreichen auf Brandwunden.

Linimentum oleose calcareum

- Rp Glycerini cum Calcaria sacchar LATOUR 20,0
Olii Olivarum 40,0

Misce emulsando Zum Wundverbande.

Pasta ad naevos maternos

- Rp Calci hydrati
Saponis medicati pulv aa 5,0
Spiritus saponat 2,5

Anwendung wie Causticum POLEAU

Vet

Unguentum antecrematorium NEUMANN

- Rp Natrii sulfurici pulverati 12,0
Calcariae ustae pulveratae
Amyli pulverati aa 40,0

Mit etwas Wasser zu einem Brei angemacht zwischen die Haare auf den Teil aufzutreiben, von welchem man dieselben (behufs Application von Pflastern, Verbänden, Sinapismen) entfernen will

Pulvis pinguedinem absorbans

- Rp Calci hydrati 100,0
Acidi carbonici 10,0
Spiritus (90%) 20,0

Zum Bereiben und Bestreuen der inneren Flächen der Thierfelle beim Austropfen der Thierlauge.

Sirupus Calcariae

- Rp Sacchari 100,0
Aquae Calcariae 60,0

Werden zum Sirup gekocht

Sirupus Calcariae TROUSSEAU

- Rp 1 Calcariae ustae
2 Aquae destillatae aa 1,0
3 Aquae destillatae 10,0
4 Sirupi Sacchari 100,0
5 Sirupi Sacchari 400,0

Man mischt 1 mit 2 fügt 3 hinzu, kocht mit 4 während 10 Minuten, kocht und vermischt nach dem Erkalten mit 5. Bei chronischer Diarrhoe esslöffelweise

Unguentum antecrematorium NEUMANN

- Rp Calci hydrati
Natrii carbonici crystall aa 3,5
Extracti Opi 0,8
Adipis suilli 50,0

Unguentum calcareum SPENDER.

- Rp Adipis suilli 25,0
Olii Olivarum 5,0
Calci hydrati 100,0

Zum Verbands atonischer Fussgeschwüre

Unguentum contra tineam capitis

(BIERT, CAZENAVE, PETRI)

- Rp Calcariae hydratae 5,0
Natrii carbonici crystallati 7,5
Adipis suilli 40,0

M. Past unguentum D S Ausserlich (Zuerst werden die Krusten des Grindes durch Umschläge abgewischt und dann obige Salbe aufgelegt)

Vet.

Kalkzucker.

- Rp 1 Calcariae ustae 100,0
2 Aquae calidae 35,0
3 Sacchari albi pulverati 500,0

Man löst 1 mit 2 und mischt 3 dazu. In wohlverschlossenen Gefässen aufzubewahren. Einen Drittel-Esslöffel (Schafen), einen geküßten Esslöffel (Rindern) mit 0,5 und 0,5 Liter Wasser gemischt einzugraben (bei Bläh oder Trommel-sucht)

Aetzalk als Trocknungsmittel.

Wegen seiner Eigenschaft, Wasser aus der Luft aufzunehmen und sich mit diesem zu Calciumhydroxyd (Kalkhydrat) zu verbinden, ist der Aetzalk ein ausgezeichnetes Trocknungsmittel, um so mehr, als er verhältnissmässig billig und ohne Schwierigkeit überall zu beschaffen ist — Natürlich wird der umsichtige Apotheker in jedem Einzelfalle zu erwägen haben, ob ein auszutrocknendes Object für die Trocknung durch Kalk geeignet ist oder nicht. Ferner wird man zu beachten haben, dass der Aetzalk, indem er Wasser anzieht, allmählich in ein feines trocknes Pulver zerfällt, welches leicht stäubt, vor dessen Staube also die zu behandelnden Objecte zu schützen sind — Endlich wird man in vielen Fällen die Hauptanwendung nicht darin suchen, sehr wasserreiche Objecte thatsächlich auszutrocknen, sondern bereits vorgetrocknete nachzutrocknen oder bereits getrocknete im trocknen Zustande zu erhalten. In dieser

Beziehung wird sich also eine Aufbewahrung in einem mit Aetzkalk beschickten Raume decken mit dem Begriff des „trockenen“ Ortes, welcher für die Aufbewahrung zahlreichen Substanzen in diesem Buche empfohlen ist

Wir geben im Nachstehenden die wichtigsten Fälle an, in denen sich Aetzkalk als Trocknungsmittel empfiehlt

Aetzkalk als Trocknungsmittel in Aufbewahrungsgefäßen Substanzen, welche sich an feuchter Luft leicht verändern, z B trockene Extrakte, Pulver von Harzen, leicht schimmelnde Pflaster, hygroskopische Salze, bewahrt man zweckmässig in Behältern auf, welche durch Aetzkalk trocken gehalten werden — Man füllt zu diesem Zwecke den Aetzkalk in Dosen oder Kapseln aus Blech, deren Form derjenigen der Aufbewahrungsbehälter anzupassen ist — Damit die Luft ungehinderten Zutritt zu dem Aetzkalk hat, sind die Dosen oder Kapseln an geeigneter Stelle mit Lochern zu versehen. Damit ein Verstauben des Kalkpulvers möglichst verhütet wird, legt man auf den Kalk eine Schicht Watte

Porcellan-Kruken Als Einsätze für Porcellanbüchsen benutzt man runde Dosen aus Weissblech. Durch einen leicht anzubringenden Bayonett-Verschluss trägt man



Fig 180
Kalkdose in Porcellanbüchsen zu setzen



Fig 181
Kalktisten als Einsätze in Kästen mit leicht schimmelnden Pflastern



Fig 182
Mit Aetzkalk gefüllter Glasstopfen für Pulverflaschen

Sorge dafür, dass der Deckel sich vom Untertheil der Dose beim Aufheben nicht trennt. Ein Griff auf der oberen, perforirten Seite dient zum bequemen Erfassen der Dose. Diese Dosen setzt man auf den hygroskopischen Inhalt der Büchsen. Fig 180

Pulver-Flaschen Um in diesen Gefäßen hygroskopische Pulver trocken zu erhalten, empfiehlt es sich, den Aetzkalk in den Stopfen unterzubringen. Am bequemsten sind hohle Glasstopfen, welche durch das in das Innere der Flasche reichende offene Ende gefüllt und hierauf mit Schafleder überbunden werden. In solchen Gefäßen halten sich z B trockne Extrakte ganz vorzüglich. Fig 182

Schiebekasten Um z B leicht schimmelnde Pflaster und dergl trocken zu halten, legt man in die Aufbewahrungskasten kleine Kalkkästchen parallelepipedischer Form, die

an einer Stirnseite mit übergreifendem Deckel geschlossen und nur auf einer Seite perforirt sind



Fig 183

Kalk-Trockenschränke Um im pharmaceutischen Laboratorium ohne Anwendung von Wärme Drogen zu trocknen, bezw nachzutrocknen oder trocken zu erhalten, benutzt man die sogen Kalk-trockenschranke oder Kalt-Trockenschränke. Der von TOELLNER Bremen in verschiedenen Grössen konstruirte hat die Form eines Eischranks und wird von vielen Seiten empfohlen (D R P. 73769 und 75 680)

Derselbe besteht aus einem schrankförmigen, innen mit Blech ausgeschlagenen

Holzkasten Durch eine eigenartig zusammengesetzte Querwand ist das Innere des Apparats in zwei nebeneinander liegende, verschieden grosse Abtheilungen geschieden. Die grössere dient zur Aufnahme des Trockengutes, kann mit Horden, Haken etc. ausgestattet werden und ist durch eine dicht schliessende Thür zugänglich — Die kleinere Abtheilung hat an der oberen und an der Vorderwand (unten) je eine Oeffnung. Erstere dient zum Einfüllen des Aetzkalks, letztere zum Entnehmen desselben, nachdem er zu Pulver zerfallen und durch einen Eisenrost von dem noch wirksamen Kalk in Stücken getrennt worden ist — Das unwirksam gewordene Pulver sammelt sich in einem ausschleibbaren Blechkasten und kann nach Bedürfniss entfernt werden.

Nachdem die kleinere Abtheilung durch die Oeffnung im Deckel mit Aetzkalk beschickt und die Oeffnungen verschlossen sind, ist der Apparat zum Betriebe bereit.

Der Apparat lässt sich mit Vortheil zu folgenden Zwecken benutzen.

1) Zum Trocknen von Aloe, Ammoniacum, Asa foetida, Benzoe, Galbanum, Gewürzen aller Art, Manna, Myrrha, Opium, Salzen (krystallwasserhaltigen), Senfsamen, Spanischem Pfeffer.

2) Zum Nachtrocknen von trocknen Extrakten, Lakritz Präparaten, Mutterkorn, Pflastern, Seifen, Vanille, Zuckerwaren.

3) Zur trockenen Aufbewahrung zahlreicher Drogen, galenischer und chemischer Präparate.

Kalk-Mörtel Ein baugerechter Mörtel wird hergestellt durch Vermischen von 1 Vol Baukalk (d. i. gelochter Kalk, der in einer Grube so viel Feuchtigkeit an den Boden abgegeben hat, dass ein Kalkhydrat von fettartiger Beschaffenheit zurückbleibt) mit 2,5 Vol feuchtem Kies. In bestimmten Fällen, z. B. nach dem Einsturz eines Neubaus kann die Frage vorgelegt werden, in welchen Verhältnissen Baukalk und Kies gemischt werden sind, um einen gegebenen Mörtel herzustellen. In diesem Falle verfährt man wie folgt:

Sand 5 g Mörtel werden in einer Porcellanschale mit 20 ccm Wasser angerührt, darauf mit etwa 30 ccm Salzsäure (25 Proc.) zuerst in der Kälte (Uhrglas anlegen!), hierauf auf dem Wasserbade zersetzt. Man filtrirt alsdann durch ein aschefreies Filter unter Dekantiren, und wäscht den Rückstand in der Schale, sowie das Filter mit Wasser vollständig aus. Hierauf spült man etwa auf dem Filter befindliche Kieselsäure mit einer genügenden Menge Natriumkarbonatlösung in die Schale zu dem Sandrückstand, wäscht das Filter etwas aus, versucht es und bringt die Asche zu dem Rückstand in der Porcellanschale. Man erhitzt die Flüssigkeit nun etwa 2 Stunden auf dem Wasserbade, um alle hydratische Kieselsäure in Lösung zu bringen, filtrirt darauf, wäscht den Rückstand nacheinander mit Sodalösung, Wasser, stark verdünnter Salzsäure, schliesslich mit Wasser aus, bringt den Sand in eine Platinschale, versucht das Filter, bringt auch dieses hinzu, glüht bei dunkler Rothgluth und wägt — Man stellt fest, ob dieser Sand seiner Korngrösse nach als „Kies“ oder als „Schleifsand“ zu bezeichnen ist.

Als Sand ist in Rechnung zu stellen das Gewicht von Sand + Eisenoxyd + Thonerde.

Kalk. Das sub 2 erhaltene salzsaure Filtrat füllt man auf 500 ccm auf 100 ccm desselben versetzt man mit einer hinreichenden Menge Ammoniumchlorid und fällt nun mit Ammoniak in der Wärme Eisenoxyd und Thonerde. Das Filtrat hiervon macht man mit Essigsäure sauer und fällt den Kalk durch Ammoniumoxalat und führt das abgeschiedene Calciumoxalat durch Glühen in Calciumoxyd über. — Im Filtrat bestimmt man noch die Magnesia als Ammoniummagnesiumphosphat. Als Kalk ist in Rechnung zu stellen das gefundene Calciumoxyd + Magnesiumoxyd.

Aus den erhaltenen Werthen berechnet man die zur Herstellung des Mörtels verwendeten Mengen Baukalk und Kies unter Zugrundelegung folgender Daten:

1) Guter Baukalk enthält 33,84 Proc. Calciumoxyd und 66,66 Proc. Wasser. 1 l guter Baukalk wiegt 1828 g. [Das Gewicht eines Volumens ist also 1,328.]

2) Feuchter Kies (Bausand) besteht aus 93,76 Proc Glührückstand und 6,24 Proc Wasser 1 Liter feuchter Bausand wiegt = 1542 g [das Gewicht eines Volumens ist also 1,542]

Beispiel Gefunden

Sand
85 Proc

Kalk + Magnesia
7 Proc

a) 85,0 g trockner Sand sind $[93,76 \ 100 = 85 \ x] = 90,65$ g feuchter Bausand
Diese sind $[90,65 \ 1,542] = 58,78$ ocm feuchter Bausand

b) 7 Proc geglähter Aetzkalk CaO sind $[33,84 \ 100 = 7 \ x] = 21$ g Baukalk Diese sind $[21 \ 1,328] = 15,8$ ocm feuchter Baukalk

Mithin ist der Mörtel $[58,78 \ 15,8]$ aus 1 Vol Baukalk und 3,71 Vol feuchtem Bau sand hergestellt worden

Calcium aceticum.

Calcium aceticum Calciumacetat Essigsaurer Kalk. *Acétate de chaux* (Gall.) $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$ Mol Gew. = 176. Die reine Verbindung wird erhalten durch Neutralisation von 4 Th verdünnter (30 Proc) Essigsäure mit 1 Th gefälltem Calcium karbonat in der Wärme Man filtrirt die neutrale oder sehr schwach sauer reagirende Lösung und bringt sie durch Eindampfen zur Krystallisation

Farblose, glänzende Nadeln oder Prismen, welche an trockner Luft und bei 100°C das Krystallwasser nur zum Theil abgeben Von herb salzigem Geschmack, leicht löslich in Wasser, weniger leicht in Alkohol löslich. Die wässrige Lösung löst Bleisulfat reichlich auf Das reine Salz findet Verwendung zum Nachweis bezw zur Bestimmung der Oxalsäure

Weisskalk oder Holzkalk ist die Bezeichnung des zur Darstellung der Essigsäure dienenden rohen Calciumacetats, welches durch Neutralisation des Holzeßigs mit Aetzkalk und Eindampfen der Lösung erhalten wird

Calcium benzoicum.

Calcium benzoicum Calciumbenzoat. Benzoësaures Calcium. *Benzoate de chaux* (Gall.) $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2)_2 \text{Ca} + 4\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 354.

Darstellung Man bereitet aus 10 Th Aetzkalk eine dünne Kalkmilch, trägt in diese 43 Th Benzoesäure ein, erhitzt 5—10 Minuten zum Sieden und filtrirt Das Filtrat wird durch Eindampfen concentrirt, nöthigenfalls nochmals filtrirt, alsdann der Krystallisation überlassen Aus den Mutterlaugen kann man durch Ansäuern mit Salzsäure die Benzoesäure wiedergewinnen

Eigenschaften. Farblose, verwitternde Nadeln, löslich in 20 Th kaltem, leichter löslich in siedendem Wasser Aus der wässrigen Lösung werden durch Salzsäure Krystalle von Benzoesäure abgeschieden. Zur Prüfung auf Chlor wird das Salz schwach gegläht und der Glührückstand nach dem Auflösen in Salpetersäure durch Silbernitrat geprüft. Die wässrige Lösung wird durch Ammoniumoxalat weiss, durch Ferrichlorid reh braun gefällt.

Anwendung. Als innerliches Antisepticum wie Natriumbenzoat und Natrium salicylat.

Calcium boricum.

Calcium boricum Calcium pyroboricum Calcium tetraboricum. Calciumborat $B_2O_3, Ca + 6H_2O$. Mol Gew = 304

Zur Darstellung von Calciumsalzen der Borsäure existiren eine ganze Reihe von Vorschriften Die Zusammensetzung der Präparate ist indeß von den gewählten Veruchsbedingungen ausserordentlich abhängig Es ist also die im folgenden angegebene Vorschrift genau einzuhalten, wenn man das oben aufgeführte Präparat erhalten will

Darstellung Man lost 10 Th krystallisiertes Calciumchlorid $CaCl_2 + 6H_2O$ in 100 Th Wasser, ferner 17,4 Th krystallarten Borax in 100 Th Wasser und mischt beide Lösungen, welche mittlere Temperatur haben sollen, durch Umrühren Es entsteht sogleich weisser, breiartiger Niederschlag Man saugt denselben von der Strahlpumpe ab, wäscht ihn mit kleinen Mengen Wasser bis zur Chlorfreiheit aus und trocknet ihn auf porösen Unterlagen bei Lufttemperatur, worauf er zerrieben wird

Eigenschaften. Ein weisses, fast geschmackloses Pulver, oder weisse, an der Zunge haften bleibende Massen, der Stärke oder weissem Thon ähnlich Sie blauen das rothe Lackmuspapier In kaltem Wasser fast unlöslich, wenig löslich in heissem Wasser, massig löslich in den Lösungen des Calciumchlorids und in denen des Borax Ziemlich leicht löslich in Glycerin, namentlich in der Wärme Diese Lösung reagirt gegen Lackmus deutlich sauer Löslich auch beim Erwärmen in Ammoniumchloridlösung unter Entwicklung von Ammoniak, in dieser Lösung entsteht auf Zusatz von Ammoniumoxalat ein weisser, in Essigsäure unlöslicher Niederschlag — Löslich in verdünnter Salzsäure Diese Lösung färbt Curcumpapier braunroth Durch Ammoniak werden die braunroth gefärbten Stellen in Schwarzblau übergeführt — Uebersiebt man 0,5 g des Salzes mit 2 ccm verdünnter Schwefelsäure und 8 ccm Alkohol, so verbrennen die beim Erwärmen entweichenden Dämpfe mit grüner Flamme

Anwendung Aeusserlich bei nassenden Ekzemen, Verbrennungen, nbelriechendem Sch weiss, innerlich zu 0,3—0,4 g gegen Diarrhoe der Kinder

Calcium boro-glycerinum Borglycerinkalk. (Ross) Eine Lösung von 8 Th gelbem Kalk $[Ca(OH)_2]$ und 25 Th Borsäure in 76 Th Glycerin

Calcium bromatum.

Calcium bromatum Calciumbromid. Bromcalcium Calcii Bromidum (U St) $CaBr_2$. Mol Gew = 200

Darstellung Man neutralisirt 650 Th Bromwasserstoffsäure (von 25 Proc) mit 100 Th gefälltem Calciumcarbonat unter schwachem Erwärmen Die filtrirte neutrale Lösung wird eingedampft

Eigenschaften. Ein farbloses, körniges, zerfliessliches Salz von scharf salzigem Geschmack Löslich in 0,7 Th Wasser von 15° C oder in 1 Th Alkohol von 94 Vol Proc Die wässrige Lösung ist neutral und giebt mit Silbernitrat einen gelblichweissen Niederschlag von Silberbromid, mit Ammoniumoxalat einen weissen in Essigsäure unlöslichen Niederschlag von Calciumoxalat Auf Zusatz von etwas Chlorwasser färbt sie sich gelb braun, durch Schütteln mit Chloroform geht das Brom in dieses über

Prüfung 1) Das Salz färbt sich beim Befeuichten mit verdünnter Schwefelsäure nicht sofort gelb (Calciumbromat $Ca(BrO_3)_2$) 2) Die wässrige Lösung (1 10) werde nach Zusatz von etwas Starkelösung durch wenige Tropfen Chlorwasser oder Ferrichlorid nicht blau gefärbt (Jod) 3) 0,2 g des scharf getrockneten Salzes sollen bei der Titration unter Zusatz einiger Tropfen Kaliumchromatatlösung bis zur eben eintretenden Rothfärbung 20 ccm $\frac{1}{10}$ Normal Silbernitratlösung verbrauchen Ein höherer Verbrauch würde Gehalt an Calciumchlorid anzeigen

Aufbewahrung. Vor Feuchtigkeit geschützt, in sehr gut verschlossenen Glas gefässen

Anwendung. Als Nervinum in Gaben von 1—2 g mehrmals täglich

Elixir Calcis Bromidi, Elixir of Calciumbromide (Nat formul) Calen bromat 85,0 g, Acidi citrici 4,0, Elixir aromati q s ad 1000 com

Calcium carbonicum.

Calciumkarbonat kommt in mehreren verschiedenen Formen zur pharmaceutischen Verwendung, 1) als präcipitirtes Calciumkarbonat, 2) Schlammkraute, 3) Marmor, 4) präparirte Austernschalen, 5) Krebssteine, 6) und 7) rothe und weisse Koralle, 8) weisses Fischbein

1 Calcium carbonicum (Helv) Calcium carbonicum praecipitatum (Austri Germ) Carbonate de chaux précipité (Gall) Calci Carbonas praecipitatus (Brit U-St) Calciumkarbonat. Kohlensaurer Kalk. CaCO_3 , Mol. Gew = 100

Darstellung Man geht zweckmässig vom weissen Marmor aus. Man löst 100 Th weissen Marmor in einer Mischung von 300 Th Salzsäure (25 Proc) und 800 Th Wasser auf. Um die in dieser Lösung neben Calciumchlorid enthaltenen Verunreinigungen (Ferrochlorid, Manganochlorid und Magnesiumchlorid) zu beseitigen, versetzt man die deutlich salzsaure Flüssigkeit mit einer dünnen Anreicherung von (5 Th) Chlorkalk mit Wasser, bis die Flüssigkeit deutlich nach Chlor riecht. Nach mehreren Stunden der Einwirkung des Chlors wird die Flüssigkeit mit der zweifachen Menge Wasser verdünnt, erhitzt und nunmehr unter Umrühren so lange mit Kalkmilch (aus *Calcarea usta e marmore*) versetzt, bis deutlich alkalische Reaktion vorhanden ist. Eisen und Manganverbindungen werden hierdurch vollständig, Magnesiumchlorid wird der Hauptmenge nach ausgefällt. Man filtrirt sogleich eine kleine Probe ab und stellt fest, ob sie eisenfrei ist. Die alkalische Flüssigkeit darf durch Schwefelammonium nicht dunkel gefärbt werden, die mit Salzsäure angesäuerte Lösung darf durch Ferrocyankalium nicht blau gefärbt werden, sonst muss die Behandlung mit Chlorkalk und Kalkmilch wiederholt werden. Man lässt einige Stunden absetzen, filtrirt die Lösung, stellt ihr spec Gewicht fest und ermittelt aus einer Tabelle (s S 558) den Gehalt an Calciumchlorid CaCl_2 . Hiernach ist die ungefähr anzuwendende Menge von Natriumkarbonat zu berechnen. Auf 100 Th in Lösung befindliches Calciumchlorid CaCl_2 bedarf man rechnungsmässig rund 260 Th krystallisirtes Natriumkarbonat.

Man erwärmt das mit Salzsäure schwach angesäuerte Filtrat nunmehr auf 60—70° C und fällt unter Umrühren mit einer filtrirten Lösung von (etwa 800 Th) kryst Natriumkarbonat in der 3—4fachen Menge Wasser. Am Schlusse der Fällung muss die Flüssigkeit deutlich alkalisch reagiren. Man lässt den Niederschlag einige Stunden absetzen, dann wäscht man ihn zunächst durch Dekanthiren, später auf einem Papierfilter oder auf einem gut geküssten Colatorium so lange aus, bis das Ablaufende chlorfrei ist, also nach dem Ansauern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nicht mehr opalisirend getrübt wird. Dann lässt man das Wasser abtropfen oder absaugen, trocknet den Niederschlag und pulvert ihn.

Die Fällungstemperatur ist auf die Beschaffenheit des Präparates nicht ohne Einfluss. Bei gewöhnlicher Temperatur fällt das Calciumkarbonat zunächst als amorpher voluminöser Niederschlag aus, der nur schwierig auszuwaschen ist, nach längerem Stehen aber freiwillig dicht und krystallinisch wird, wobei er in die rhomboedrische Form des Kalkspaths übergeht. Aus siedender Lösung fällt das Calciumkarbonat sofort in krystallinischem Zustande aus und zwar in der Form des Arragonits.

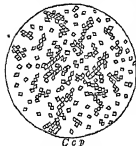


Fig 184

Fällpräcipitirtes Calciumkarbonat
400fache Vergr

Eigenschaften. Ein trockenes, sehr weisses, zartes, geruch- und geschmackloses, der Zunge anhaftendes Pulver, welches aus mikroskopisch-kleinen, rhomboedrischen, durchsichtigen Krystallchen besteht, löslich in etwa 27000 Th kaltem Wasser, dagegen leicht löslich in kohlensäurehaltigem Wasser, und zwar unter Bildung von Calciumbikarbonat, leicht, vollständig, klar und farblos auflöslich in verdünnter Salzsäure, Salpetersäure oder Essigsäure. Die Krystallchen des aus kalter Lösung gefällten Calciumkarbonats sind erheblich kleiner als die aus heisser Lösung abgeschiedenen. Letztere eignen sich daher besser für Zahnpulvermischungen.

Beim Glühen geht das Calciumkarbonat wieder in Calciumoxyd über.

In der essigsäuren Lösung, welche unter Aufbrausen vor sich gehen muss, entsteht durch Zusatz von Ammoniumoxalat ein weisser Niederschlag von Calciumoxalat $\text{C}_2\text{O}_4\text{Ca} + \text{H}_2\text{O}$, der in Salzsäure und in Salpetersäure löslich, in Essigsäure unlöslich ist (Identität).

Prüfung Durch diese ist namentlich der Nachweis zu führen, dass das Präparat bis auf Spuren frei von Chlor ist und kein Alkalikarbonat (Na_2CO_3) enthält. 1) 1 Th Calciumkarbonat mit 50 Th Wasser geschüttelt gebe ein nicht alkalisch reagirendes (also neutrales) Filtrat, welches beim Verdunsten einen wagbaren Rückstand nicht hinterlassend Alkalische Reaktion und Verdampfungsrückstand wurden schliessen lassen, dass das Präparat mangelhaft ausgewaschen wurde und noch Natriumkarbonat¹⁾ enthält.

2) Die mit Hilfe von Salpetersäure dargestellte wässrige Lösung (1 = 50) darf durch Baryumnitratlösung nicht sofort verändert (wenige Trübung von Baryumsulfat zeigt Schwefelsäure an) und durch Silbernitratlösung nur opalisierend getrübt werden, es sind daher Spuren von Chlorwasserstoff bezw. Chlornatrium zugelassen (Ueber das chlorfreie Präparat s. w. u.).

3) Die salzsäure Lösung werde a) durch Ammoniak, im Ueberschuss versetzt, inner halb 10 Minuten nicht getrübt (Thoneide), b) durch Kaliumferrocyanidlösung nicht sogleich blau gefärbt (Eisen).

Aufbewahrung In gut verschlossenen Glasgefässen.

Anwendung. Innerlich genommen neutralisirt das Calciumkarbonat die Säure in den ersten Verdauungswegen unter Abscheidung von Kohlensäure und Bildung der betreffenden Calciumsalze, ein Ueberschuss Calciumkarbonat geht mit den Fäces fort. Ein Theil der Kalksalze wird resorbirt und zur Bildung des Knochengerüsts verbraucht. Man giebt das Calciumkarbonat zu 0,5–1,0–1,5 g als Antacidum bei übermässiger Säurebildung, Diarrhoeen, Knochenkrankheiten, Skrophulose, neuerdings, mit Calciumphosphat kombiniert mit gutem Erfolge bei Diabetes. Aeusserlich ist es ein mildes, austrocknendes Mittel, besonders eine viel gebrauchte Grundlage für Zahnpulver.

Calcium carbonicum purissimum, chlorfrei (Austr. Germ.) Dieses zu analytischen Zwecken, z. B. zur Prüfung der Benzoesäure auf gechlorte Produkte, benutzte Präparat wird durch Fällung einer Lösung von Calciumnitrat mit Natriumkarbonat bei 60–70° C und nachfolgendes gründliches Auswaschen erhalten.

II Creta praeparata Calcium carbonicum nativum (Austr.) Schlammkreide Kreide. Blanc d'Espagne (de Paris ou de Meudon). Craie. Chalk. Die Kreide kommt als „Stückenkreide“ und als „geschlammte Kreide“ im Handel vor.

Zur Darstellung der letzteren wird die natürlich vorkommende, weisse Kreide gemahlen und einem Schlammprozess unterworfen. Das geschlammte Produkt wird getrocknet und kommt entweder als Pulver oder in Trochiskenform (als kleine Kegel) in den Verkehr.

Zartes, weisses Pulver, unfehlbar. In verdünnter Essigsäure soll es sich fast klar ohne Hinterlassung von Sandkörnern auflösen. Die hierbei entwickelte Kohlensäure besitzt in der Regel modrigen Geruch. — Schlammkreide stellt amorphes Calciumkarbonat dar, in

¹⁾ Man hüte sich, sodahaltiges Calciumkarbonat zu Zahnpulvern zu verwenden, die Käufer bringen letzteres wegen des laugenhaften Geschmacks mit Protest zurück. Es empfiehlt sich, das für Zahnpulver bestimmte Calciumkarbonat durch den Geschmack zu prüfen.

der Regel verunreinigt durch kleine Mengen Thonerde, Thonerdesilikat, Magnesiumkarbonat, Calciumkarbonat, Calciumphosphat, organische Substanz und Spuren von Eisenoxyd

Die Kreide besteht hauptsächlich aus den Schalen mikroskopisch kleiner Foraminiferen (Polythalamien), unter dem Mikroskop zeigt sie meist abgerundete Partikel von linsen förmiger Gestalt und verschiedener Grösse Fig 136

Innerlich wird die Schlammkreide überhaupt nicht mehr angewendet Sie ist hier, wie auch zur Herstellung von Zahnpulvern, durch das gefällte Calciumkarbonat während der letzten 20 Jahre vollständig verdrängt worden Technisch wird sie zur Bereitung von Kitt, zur Gewinnung von Kohlensäure in der Mineralwasserfabrikation verwendet

III Marmor album Weisses Marmor. Marbre. Marble Der Abfall aus den Werkstätten der Bildhauer ist zu einem sehr geringen Preise zu erlangen Der weisse Marmor ist meist ein sehr reines Calciumkarbonat und wird daher zur Darstellung der Kalksalze und als Kohlensäurematerial gebraucht Auch die Mineralwasserfabrikanten, welchen die Erlangung des Magnesiums erschwert ist, benutzen ihn als Kohlensäurematerial, denn die daraus entwickelte Kohlensäure ist sehr rein Man sehe nur darauf, dass zum pharmaceutischen Gebrauch möglichst weisse Marmorstücke verwendet werden Nöthigenfalls lese man die weissesten Stücke aus Der durch Brennen von weissem Marmor erhaltene Aetzkalk ist sehr rein (s S 583)

IV Conchae praeeparatae (Erganzb) Testae Ostreae laevigatae. Präparirte oder geschlammte Austernschalen.

Die gepulverten und geschlammten Schalen der gemeinen Auster, *Ostrea edulis* Linn, einer an den europäischen Küsten vielfach vorkommenden, zur Klasse der Lamelli branchiaten gehörigen Molluske aus der Familie der Ostreiden



Fig 136 Cn p. Präparirte Austernschalen

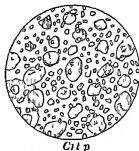


Fig 136. Cit p Schlammkreide.

400fache Vergrößerung.

Darstellung. Die aus den Wein- bezw Austernstuben während der kalten Jahreszeit in grossen Mengen kostenfrei zu erhaltenden Schalen werden zunächst von anhaftenden Unreinigkeiten mechanisch durch Abkratzen gereinigt Alsdann weicht man sie in ammoniakhaltigem Wasser ein, kocht sie hierauf mit Wasser aus, bürstet sie mit einer Stahldrahtbürste aus, wäscht sie mit reinem Wasser und trocknet sie Hierauf stösst man die äusseren, gefärbten Schichten der Schale mit einem starken, kurzklüggigen Messer ab und pulvert die von diesen befreiten Schalen im Mörser möglichst fein Das Pulver wird alsdann im Mörser aus Porcellan mit Wasser fangerieben (im grossen auf Mahlgängen) und einem Schlammprocess unterworfen Die sich absetzenden feinsten Theilchen werden gewaschen, alsdann in der Regel in die Form kleiner Kegel gebracht und getrocknet.

Eigenschaften. In den Handel gelangen sie entweder in der Form der schon beschriebenen Kegel von etwa 1 cm Höhe oder als feines Pulver Zerrieben stellen sie ein weissliches, feines, unfühlbares Pulver dar, welches keine glänzenden Partikel enthält In kalter Salzsäure löst es sich unter Aufbrausen mit Hinterlassung einiger weniger Rückstehen auf Aus dieser Lösung scheidet sich durch Uebersättigen mit Ammoniak nur

ein geringer Niederschlag von Calciumphosphat ab, während z. B. Knochenasche einen sehr reichlichen Niederschlag von Calciumphosphat giebt. Eine Unterschiebung von Kreide entdeckt man, wenn man eine Probe zwischen den Zähnen laßt. Das Präparat aus Austernschalen enthält, auch wenn es zwischen den Fingern unfehlbar erscheint, doch stets harte, scharfe Partikelchen, welche zwischen den Zähnen und auf der Zunge leicht kenntlich sind. Solche scharfe Partikel fehlen der Kreide. Fig. 135.

Mit Sicherheit lassen sich Kreide und Austernschalen unter dem Mikroskop unterscheiden. Die präparirten Austernschalen bestehen aus verschiedenen grossen, ziemlich scharfkantigen, bisweilen langlichen, durchsichtigen Stückchen, denen man es aber immer ansieht, dass sie von platten- oder tafelförmigen Gebilden herrühren. Die Kreide zeigt zwar auch grössere und kleinere Theilchen, aber diese sind nicht scharfkantig, sondern nähern sich mehr der Linsen- oder Kugelform. Nach CHATIN und MUNTZ enthalten die Austernschalen in Procenten 0,1 Stickstoff, 0,15 Schwefel als Sulfat, 0,02 Schwefel als Sulfid, 0,4 Magnesiumoxyd, 0,012 Mangan, 0,025 Eisen, 1,0 Siliciumdioxid, 50,0 Calciumoxyd, 45,0 Kohlensäure (CO_2), 0,008 Jod, 0,005 Brom, 0,02 Fluor, 0,09–0,4 Phosphorsäure (P_2O_5) und 1,0 organische Bestandtheile.

Anwendung. Die präparirten Austernschalen werden unter den gleichen Indicationen wie der kohlensäure Kalk angewendet. Sie sind Bestandtheil zahlreicher Kinder (beruhigungs)pulver, ferner vieler Zahnpulver. Die Ansicht, dass man sie ohne weiteres durch das reine gefällte Calciumcarbonat ersetzen könne, muss als irrtümlich bezeichnet werden.

V Lapis Cancrorum (Ergänz.) Oculi Cancrorum Calculi Cancrorum.

Krebsaugen Krebssteine Werden gegenwärtig vorzugsweise aus Russland eingeführt.

Der Flusskrebs, *Astacus fluviatilis* Linn., ein zur Unterklasse der Malakostraken gehöriger Kruster aus der Familie der Astaciden, wechselt alljährlich und zwar von Juni bis August seine Kalkschale. Während dieser Häutungszeit findet man an den Seiten seines Magens und am Grunde der Speiseröhre harte, ziemlich weisse, matte, kreisrunde, konkav-konvexe, auf der konkaven Seite mit wulstig vortretendem Rande versehene, 0,3 bis 1,0 cm im Durchmesser haltende, 0,2–0,5 cm dicke Körper. Sie zeigen im Innern concentrische Schichtung. In ihrer chemischen Zusammensetzung sind sie den Austernschalen ähnlich. In kochendem Wasser nehmen die Krebssteine gewöhnlich eine rosenrothe Farbe an. Beim Erhitzen in der Weingeistflamme unter Aufbrausen und hinterlassen eine gallertartige Haut von der Gestalt des gelosten Krebssteines. In der salzsauren Lösung erzeugt Ammoniak, wenn es im Ueberschuss zugesetzt wird, einen ziemlich reichlichen Niederschlag von Calciumphosphat. Sie enthalten nach WEISSE 14,44–15,08 Proc. organische Materie, 55,42–55,72 Calciumoxyd, 30,6–31,9 Kohlensäure und 10,73–11,23 Phosphorsäure.

Man hält die Krebssteine unzerkleinert oder als feines Pulver vorräthig. Die unzerkleinerten wendet das Volk an, um Fremdkörper aus dem (menschlichen) Auge zu entfernen. Zu diesem etwas rohen Verfahren sollten möglichst kleine Krebsaugen abgegeben werden. Das Pulver wird innerlich in gleicher Weise wie Calciumcarbonat und Conchae praeparatae angewendet.

VI Corallium album Weisses Koralle. Unter dieser Bezeichnung wurden früher verschiedene Augenkorallen (Oculiniden) gesammelt, namentlich die Jungfernkoralle, *Oculina virginea* Less. und verschiedene andere, der Gattung *Madrepora*, Familie der *Madreporidae*, zugezählte Korallen. Das Kalkgerüst dieser Korallen fand in der alten Medicin häufig als giftwidriges Mittel Verwendung.

Der Korallenstock ist baumartig und astig, milchweiss, glatt, mit zusammenlaufenden Aesten. Die als weisse Koralle in den Handel kommenden Bruchstücke der Aeste sind



Fig. 137. Krebssteine

a Vertikaldurchschnitt,
b kleiner Krebsstein von
unten, c ein grosser von
oben gesehen

hart, 2 bis 10 cm lang, 0,5—1,0 cm dick, cylindrisch, hin und her gebogen, glatt mit vielen rundlichen Vertiefungen mit strahlig gestellten Blättchen. Innen sind sie hohl und strahlig. Sie bestehen hauptsächlich aus Calciumkarbonat mit Spuren Jod und etwas thierischer chitinartiger Substanz.

Die weisse Koralle, welche höchst selten und nur als feines Pulver in Anwendung kommt, wird durch *Conchae praeparatae* vollständig ersetzt, sowohl in Pulvern für den innerlichen Gebrauch, als auch in Zahnpulvermischungen.

VII Corallium rubrum Rothe Koralle. Hierunter sind die kleinen Fragmente der im Mittelmeer und im rothen Meere gefischten Blut- oder Edelkoralle *Corallium rubrum* Lam., Familie der Gorgonidae, Ordnung der Octactinia zu verstehen.

Der Polypenstock ist strauchartig und astig. Die in den Handel kommenden rothen Korallen sind harte, 3—5 cm lange Bruchstücke der Aeste. Sie sind strohhalm- bis federhaidlich, cylindrisch oder plattgedrückt, hin und her gebogen, zart gestreift. Sie bestehen hauptsächlich aus Calciumkarbonat mit kleinen Mengen Magnesia, Eisenoxyd, chitinartiger Substanz und Spuren Jod. Durch Digestion in Terpentinol werden sie weiss.

Die rothe Koralle wird nur als ein feines Pulver zu Zahnpulvern verwendet.

Corallin hat man die als Farbmateriale benutzte Rosolsäure genannt. Diese entsteht aus einem Gemisch von 1 Th. Oxalsäure, $1\frac{1}{2}$ Th. Karbolsäure und 2 Th. Schwefelsäure durch mehrstündiges Erhitzen bis auf 140 bis 150° C.

VIII Os Sepiae (Erganzb.) Ossa Sepiae. Tegmina Sepiae. Seple. Sepia. Knochen. Weisses Fischbein.

Der Tintenfisch, die gemeine Sepie, *Sepia officinalis* Linn., ein zur Unterordnung der Decapodiden gehöriger Cephalopode aus der Familie der Myopsiden, trägt unter seiner äusseren Haut eine kalkige Rückenschale (Rückenschulp), welche die Sepia des Handels darstellt.

Das weisse Fischbein des Handels besteht aus langlich ovalen, 12—25 cm langen, 4—8 cm breiten, weissen, sproden und leicht zerbrechlichen Stücken. Man unterscheidet leicht drei Lagen des Schulpes. Nach aussen ist eine feste, dünne (papierstarke) Kalkschicht mit chagrinirter, feinhöckeriger Oberfläche. Die mittlere Schicht ist ein dünnes Hornblatt. Das grösste Volumen nehmen sehr zahlreiche, schief nach oben gerichtete Kalkblättchen ein, welche sich unter einander verbinden und die dritte Schicht bilden. Diese letztere ist bisweilen von schwachem Seewassergeruch und schwach salzigem Geschmack. Das weisse Fischbein besteht hauptsächlich aus Calciumkarbonat und thierischer leimartiger Substanz nebst sehr geringen Mengen Calciumphosphat und Natriumchlorid.

Zur Darstellung des gepulverten weissen Fischbeins wird die innere weisse lockere Schicht mit einem Messer mit rundem Ende von der harten äusseren Decke abgestossen und zu Pulver zerrieben. Es ist zuweilen Bestandtheil des Zahnpulvers oder wird vom Volke als Fieber- und Magenmittel genommen, oder zum Poliren metallener Gerathschaften gebraucht. Zu letzterem Zwecke wird häufiger das ganze oder nicht zerkleinerte Fischbein benutzt. Die Goldarbeiter benutzen die ganzen Sepia-Schalen zur Herstellung von Gussformen für Ringe und dergl. Hierfür sind besonders grosse und dicke Exemplare auszuwählen.

Die unter dem Namen Sepia geschätzte dunkelbraune Malerfarbe ist der eingedickte Saft des Tintenbeutels des Tintenfisches.

Zahn-Pasten Das Calciumkarbonat ist ein Bestandtheil der meisten Zahnpasten, welche bekanntlich ausserdem noch Seifenpulver, Borax und andere mehr indifferente Bestandtheile enthalten. Für die Darstellung guter Zahnpasten ist folgendes als wichtig zu beachten. Die Mischung der vorgeschriebenen Pulver ist lediglich unter Anwendung von concentrirtem Glycerin zur Paste anzustossen. Der vorgeschriebene Farbstoff ist im Glycerin zu lösen und als Glycerinlösung zuzufügen. Zusätze von Wasser und Alkohol sind streng zu vermeiden, denn sie machen die Paste in kurzer Zeit steinhart.

Aqua Calcariae bicarbonicae
Carrara-water
Rp Aquae Calcariae q s
Ist mit Kohlensäure zu imprägniren,
Globalli antaryspisacel
Elisabethiner Kugeln
Rp Cretae levigatae 130,0
Alumini pulverat 10,0
Ammoni chlorat 5,0
Camphorae trite 2,5
Mucilugum Amyli q s
Man bereite hieraus 10 Kugeln und trockne sie
an einem warmen Orte

Mistura Cretae (Brit)
Rp Calci carbonici praecip 5,0
Trigonanthae pulv 0,7
Sacchari pulverati 10,0
Aquaes Cinnamomi q s ad 100,0 com

Mistura Cretae (U-St)
Rp Pulveris Cretae compositi 200,0
Aquaes Cinnamomi 400,0
Aquaes destillatae q s ad 1000,0 com.

Mistura cretaea (Hamb V)
Austernschalen-Mixtur Lac Perlarum
Rp Concharum praeparatarum 8,0
Gummi arabici pulv 8,0
Aquaes Amygdalar amar dil 20,0
Sirupi Sacchari 15,0
Aquaes destillatae q s ad 100,0

Pasta dentifricia nebulis
Dr B FISCHER'S Zahnpaste
Rp Bornea 3,0
Rhizomatis Iridis pulv 5,0
Saponis medicati 10,0
Calci carbonici praeco 20,0
Olei Menthae piperatae
Olei Geranii aa 1,0
Phloxinroth
Glycerin! KK q s

Diese Zahnpaste, von B FISCHER während 10 Jahren
erprobt, ist die schönste, welche wohl überhaupt
existirt S oben unter Zahn-Pasten.

Pulvis antilyssus
Graf ISENBURG'S Pulver
Rp 1 Concharum praeparatarum
2 Corallorum rubrorum aa 20,0
3 Auri foliat
4 Argenti foliat KK q s

Man mischt 1 und 2 und reibt von 3 und 4 so
viel darunter, dass glänzende Fitter in der
Mischung deutlich zu sehen sind

Pulvis Cretae aromatatus (Brit.)
Rp Corticis Cinnamomi 80,0
Nucis moschatae 60,0
Caryophyllorum 80,0
Fructus Cardamomi 20,0
Sacchari 500,0
Calci carbonici 220,0

Pulvis Cretae compositus (U-St.)
Rp Calci carbonici praecip 30,0
Gummi arabici 20,0
Sacchari albi 50,0

Pulvis dentifricus albus
Weisses Zahnpulver (Ergl. 2. B.)
Rp Calci carbonici praeco 940,0
Saponis medicati 50,0
Olei Menthae piperatae 5,0

Pulvis dentifricus albus (Austir)
Rp Rhizomatus Iridis pulv
Magnesi carbonici aa 5,0
Calci carbonici 40,0
Olei Menthae piperatae gtt IV

Pulvis dentifricus cum Camphera (Ergl. 2. B.)
Poudre dentifrice de crat camphrée (Gall)
Rp Camphorae 1,0
Calci carbonici 19,0 90,0

Pulvis dentifricus saponatus LASSAR.
LASSAR'Sches Zahnpulver
Rp Calci carbonici 100,0
Kali chlorici
Lapidis Pumici pulv aa 2 5
Saponis medicati 25,0
Olei Menthae pip 1,0

Pulvis dentifricus ruber nebulis
Dr B FISCHER'S rothes Zahnpulver
Rp Calci carbonici 100,0
Rhizomatus Iridis pulv 5,0
Magnesi carbonici 5,0
Solutiois Phloxini spirituosae q s
Olei Menthae pip
Olei Geranii aa 10

Eine der schönsten rothen Zahnpulver

Pulvis Principis Friderici
Prinz Friedrichs Pulver

Rp Calci carbonici
Sacchari albi aa 50,0
Magnesi carbonici 10,0
Tincturae capium Papaveris 5,0

Wird kleinen Kindern messerspitzenweise mit Milch
als Anemeticum und Anidiarhoeum gegeben.

Tinctura Corallorum
Korallentropfen

Rp Tincturae Ratanhae
Tincturae Cinnamomi
Tincturae aromaticae aa 15,0
Spiritus diluti (70%) 55,0

Früher wurde diese Tinktur aus Gewürzen und
rothen Korallen bereitet. Da von diesen aber
nichts gelöst wurde, so hat man der obigen
Mischung den Namen Korallentinktur gelassen

Trochiscus Cretae (U-St.)

Rp Calci carbonici 25,0
Gummi arabici 7,0
Spiritus Maadla 8 com
Sacchari albi 40,0

fiant cum aqua q s trochisci No 100

Balm of White Lilies, for preserving and beautifying the skin, von H A HODLEY
in New-York Schönheitswasser für die Haut Roth gefärbtes Wasser, welches eine
grosse Menge Kalkcarbonat in Suspension, aber keine schädlichen Metalle enthält (CHAND
LEE, Analyt)

Epilepsiemittel, von der Frau Gross-Herzogin von Mecklenburg-Schwerin
empfohlen, zu beziehen aus der Hofapotheke zu Schwerin, besteht aus 91,28 g Paonien-
pulver und 8,77 g präparirten Krebsesteinen, vertheilt auf 24 Pulver, und einer Flasche
Maiblumenwasser (HMLX, Analyt)

Fettflecke aus Marmor zu entfernen. Man trägt einen Brei von gebrannter
Magnesia und Benzin auf, bedeckt, um das rasche Abdunsten von Benzin zu verhün-

dern, mit einer Schale und wischt das Pulver, nachdem es trocken geworden ist, weg. Das Verfahren muss unter Umständen wiederholt werden.

Hühner-Pulver, um die Hühner zum vermehrten Eierlegen zu veranlassen. Grob gestossene Austernschalen 250,0, Kreide 38,0, Calciumphosphat 38,0, Schwarzer Pfeffer, Paprika je 4,0, Eisenoxyd 6,0, Natriumchlorid 8,0.

Kalodont von SARG in Wien. Calciumcarbonat 250,0, Magnesiumoxyd 80,0, Glycerin 500,0, medicinale Seife 150,0, Zimmtöl, Pfefferminzöl je 2,0, Phloxinroth q s (DAMMEN). In Tuben zu fällen.

Kinderberuhigungspulver (Wiener Specialität). Pulvis Visci albi, Magnesi carbonici, Rhizomatus Iridis florentinae, Concharum praeeparatarum àà 10,0, Ligni Santali rubri pulverati 20,0.

Lily White and Rose Blom, LAYNE'S. Kalkcarbonat mit Speckstein (CHANDLER, Analyt).

Lily White, superior, besteht aus Kalkcarbonat und wenig Magnesiumsubcarbonat (CHANDLER Analyt).

Marmorplatten aufleimen. Um Marmorplatten auf Holz, z. B. auf Nachttische und Spiegeltische aufzuleimen, benutzt man eine Mischung von heissem Leim mit Gips. Die zu verbindenden Flächen sind anzuwärmen, auch ist rasch zu arbeiten.

Opiat pour les dents von PICAUD, eine Zahnlutwerge 70 Th mit Rosanilin rothgefärbter Zuckersyrup, 21 Th Kreide, $7\frac{1}{2}$ Th Gips, $1\frac{1}{2}$ Th Magnesia (PESBAM, Analyt).

Patentkitt, Karlsbader. Besteht I) aus Wasserglas von 1,84 spec Gew. II) Aus 1 Th Calciumcarbonat und 29 Th Kaolin. Zum Gebrauch erwärmt man die zu kittenden Bruchflächen, mengt das Pulver mit dem Wasserglas zu einem dicken Brei an, bestreicht die Bruchflächen, presst sie aneinander und lässt sie zwölf Stunden in gelinder Wärme trocknen.

Pondarine von FALTINGER & Co in Wien, ein Pulver, welches die Hühner zum Eierlegen anregen soll, ist angeblich eine Mischung von Sohlammkreide mit Eisenoxyd (Eisenmenge).

Sozodont von BUSKIRK, Zahnreinigungsmittel. I) Gemisch von Calciumcarbonat, Magnesiumcarbonat und Veilchenwurzelpulver, mit Nelkenöl schwach parfümirt. II) Lösung von Oelsäure 5,0, Glycerin 8,0, Spiritus 30,0, Wasser 20,0. Parfümirt mit Nelkenöl, Pfefferminzöl, Anisöl etc. und mit Kochenille tingirt.

Steinpillen der Frau STEPHENS. 0,2 g schwere Pillen aus Kalkcarbonat und Seife. Tiglich fünfmal je 5 Pillen.

Superior Lily White von BAZIN in Philadelphia. Besteht aus Kalkcarbonat mit kohlensaurer Magnesia und ist frei von schädlichen Metallen (CHANDLER, Analyt).

Zahnpasta, aromatische, von SUIN DE BOUVERMAUD in Rheimsberg. 62,5 Proc Oelsäure, 6,5 Proc Stärkemehl, 17,4 Proc Kugellack, 7,35 Proc kohlensaurer Kalk, 0,95 Proc schwefelsaurer Kalk, 6,2 Proc Bimstein nebst wenig Pfefferminzöl. 24 g = 0,6 Mark (WITTSTEIN, Analyt).

Zahnpasta von PFEFFERMANN in Wien. 60 Th Schlammkreide, 26 Th Austernschalen, 6 Th Florentiner Lack, 3 Th Pfefferminzöl werden mit der nöthigen Menge Tra gantischleim zur Konsistenz geformt. 50 g = 2,5 Mark (HILDEWEIN, Analyt).

Zahnpulver, FARKOW'SCHEM, besteht aus Ossis Sepiae, Lapidum Cancrurum ana 20,0, Rhizomatus Iridis 15,0, Lapidis Pumicis 5,0, Carmini rubri 0,6, Olei Menthae piperitae 0,15, Olei Rosae 0,05.

Zahnpulver, vegetabilisches, von J. G. POPP in Wien. 20 Th Veilchenwurzel, 10 Th gebranntes Hirschhorn, 1 Th Florentiner Lack. 30 g = 1,8 Mark (HILDEWEIN, Analyt).

Calcium chloratum.

Im Handel unterscheidet man folgende drei Hauptsorten des Calciumchlorids. 1) *Calcium chloratum crystallisatum* $\text{CaCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$, 2) *Calcium chloratum siccum seu granulatum* $\text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ und 3) *Calcium chloratum fusum* CaCl_2 .

I *Calcium chloratum crystallisatum*. Chlorure de calcium cristallisé (Gall.). Krystallisirtes Calciumchlorid. Calx salita. Sal ammoniacum fixum. Chlorealcium, krystallisirtes $\text{CaCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 219.

Darstellung. 100 Th grob gepulverter weisser Marmor werden in einen gemäßen Glaskolben gegeben und nach und nach mit 300 Th reiner Salzsäure von

circa 1,124 spec Gew übergossen. Gegen das Ende dieser Operation erwärmt man den Kolben im Sandbade, um die Auflösung des Marmors und die Austreibung der Kohlensäure zu befördern. Hierauf giebt man noch 5 Th oder so viel gepulverten weissen Marmor hinzu, dass bei fortgesetzter Digestion ein Theil des Marmors ungelöst bleibt. Der warmen Flüssigkeit werden nun ohne zu filtriren 5 Th Chlorkalk, welcher mit Wasser zu einem Brei angerührt ist, nach und nach hinzugesetzt. Das Erwärmen wird eine halbe Stunde oder solange fortgesetzt, bis eine abfiltrirte geringe Menge der Lösung, mit einigen Tropfen Aetzammon versetzt, auf Zusatz von Schwefelwasserstoff nicht farbig verandert wird, also die Abscheidung etwa gegenwärtigen Eisenoxyds gesichert ist.

Die erkaltete Flüssigkeit wird filtrirt, wenn sie deutlich alkalisch reagiren sollte, mit reiner Salzsäure neutralisirt und in einer porcellanen Schale in der Wärme des Sandbades ($110-130^{\circ}\text{C}$) entweder unter Umrühren zur Trockne eingedampft oder bis zur Sirupdickte eingengt und zur Krystallisation bei Seite gestellt. Ausbeute circa 210 Th. In beiden Fällen erhält man das krystallisirte Calciumchlorid $\text{CaCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$, welches fast 50 Proc Wasser enthält.

Hatte man Krystalle erzielt, so bringt man diese zum Abflauen in einen bedeckten Trichter, trocknet sie rasch durch Walzen auf Filtrirpapier und bringt sie — obgleich sie jetzt noch feucht aussehen werden — sogleich in trockne, mit guten Korken zu verschliessende und sogleich mit Paraffin zu dichtende Gefässe, die man an einem kühlen Orte aufbewahrt.

Eigenschaften. Das krystallisirte Calciumchlorid bildet geruch- und farblose, sehr hygroskopische und an der Luft zerfliessende, gewöhnlich etwas feuchte, 4- und 6seitige Säulen mit scharf zulaufenden Endspitzen oder ein trockenes, weisses, krystallinisches Pulver von erwarmend salzigem, bitterem, scharfem Geschmack und mit einem Krystallwassergehalt von 49,32 Proc, leicht löslich in Wasser und Weingeist, damit neutrale Flüssigkeiten gebend.

Beim Erhitzen schmilzt es und giebt einen Theil des Krystallwassers ab. Wird es längere Zeit auf 200°C erhitzt, so giebt es 4 Mol Krystallwasser ab und es hinterbleibt ein undurchsichtiges wasserarmes Salz der Zusammensetzung $\text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, welches rund 24,6 Proc Wasser enthält. Wird die Erhitzung bis zur Rothgluth gesteigert, so wird auch der Rest des Wassers abgegeben und man erhält das wasserfreie Calciumchlorid CaCl_2 als geschmolzene, ölige Flüssigkeit, welche nach dem Erkalten zu durchsichtigen, krystallinischen Massen erstarrt.

Während das krystallisirte Calciumchlorid leicht neutral erhalten werden kann, tritt sowohl bei der Darstellung des Salzes $\text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ als auch bei derjenigen des wasserfreien Salzes CaCl_2 eine geringe Abspaltung von Salzsäure ein unter Bildung von basischem Calciumchlorid, so dass diese beiden Salze, so wie sie im Handel vorkommen stets mehr oder weniger alkalisch reagiren, worauf man unter Umständen Rücksicht zu nehmen hat.

Prüfung. 1) Die Lösung in 10 Th Wasser sei klar und gegen Lackmuspapier annähernd neutral. 2) Beim Versetzen mit Ammoniakflüssigkeit entstehe nicht sogleich ein Niederschlag, ein weisser Niederschlag würde von Thonerde, ein bräunlicher von Eisenverbindungen herrühren. 3) Die mit Salzsäure mässig angesäuerte Lösung werde durch Baryumchlorid nicht getrübt (Schwefelsäure) und durch Schwefelwasserstoff nicht gefärbt (Metalle, z B Eisen, Blei). Durch Kaliumferrocyanid werde sie nicht sogleich blau gefärbt (Eisen).

Aufbewahrung. Wegen seiner stark hygroskopischen Eigenschaften wird das Calciumchlorid in Glasgefässen, welche dicht mit Kautschuk- oder mit paraffinirten Korkstopfen geschlossen sind, an einem trocknen Orte aufbewahrt.

Anwendung. Das krystallisirte Calciumchlorid wirkt in Substanz wegen seiner Neigung, Wasser aufzunehmen, auf Schleimhäute schwach ätzend, in verdünnter Lösung adstringirend. In Deutschland wird es nur selten, häufiger in England und Amerika angewendet. Man giebt es Aeusserlich in Augewässern (0,1 10,—20,0 Aqua), zur Zerkleinerung von Drüsengeschwülsten in Form von Salben (1, 10,0 Fett), als Verbandwasser

(1, 20,—30,0 Wasser) Innerlich bei Scrophulosis und Phthisis mehrmals täglich 0,2—0,5 in stark verdünnter, wässriger Lösung Gaben von 2,0—5,0 bewirken Ekel, Erbrechen, Mattigkeit, Angst, Schwindel, Zittern und ähnliche Zufälle

Die Hauptmengen des krystallisierten Calciumchlorids werden, soweit der Pharmaceut in Betracht kommt, zur Darstellung künstlicher Mineralwasser, namentlich des künstlichen Selterswassers verbraucht — Ferner dient das Calciumchlorid des Ausgangsmaterials zur Darstellung zahlreicher Calciumverbindungen. Endlich ist es ein Bestandtheil zahlreicher Feuerlöschmittel

Calcium Mittel gegen das Gefrieren der Schaufenster etc ist eine Auflösung von Calciumchlorid

Calcium chloratum crudum Dieses Salz ist im krystallisierten Zustande oder in Gestalt der kono wässrigen Lösung ein Nebenprodukt, ja häufig ein lastiges Abfallprodukt der chemischen Industrie Man verwendet es zur Darstellung von Badern (100—200 g) auf ein Vollbad), besonders aber als Gefrier-Laugen bei der künstlichen Herstellung von Eis Koncentrirte Calciumchloridlösungen können nämlich auf -10°C und darunter abgekühlt werden, ohne zu erstarren Man hat also damit die Möglichkeit, Kalte in Form einer stark abgekühlten Flüssigkeit durch Rohrenleitungen nach beliebigen Orten hin zu führen Aus dem gleichen Grunde benutzt man Lösungen von Calciumchlorid als Sperrflüssigkeit für Gasometer in solchen Fällen, in denen bei Anwendung von reinem Wasser nuthmasslich ein Einfrieren des letzteren eintreten würde s S 349

Werden 8 Th krystallisiertes Calciumchlorid mit 1 Th Schnees oder zerkleinertem Eise gemischt, so sinkt die Temperatur bis auf -36°C — Eine solche Mischung wird daher in der Praxis als Kältemischung benutzt

Zu manchen Zwecken muss dieses Salz neutral sein oder vielmehr, es darf nicht sauer reagiren Man prüft eine grössere Menge der auf einen Gehalt von etwa 15 Proc des krystallisierten Salzes verdünnten Lösung mit Methylorange Die Lösung muss gelb bleiben und darf nicht roth gefärbt werden Ein saures Präparat könnte durch Digeriren mit Marmorpulver oder durch Zugabe von Kalkmilch entsauert werden

Volumgewicht und Gehalt der Lösungen an krystallisiertem und wasserfreiem Calciumchlorid bei $18,3^{\circ}\text{C}$. (Scheff)

Spec. Gew bei $18,3^{\circ}\text{C}$	Proc $\text{CaCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	Proc. CaCl_2	Spec. Gew bei $18,3^{\circ}\text{C}$	Proc $\text{CaCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	Proc CaCl_2	Spec. Gew bei $18,3^{\circ}\text{C}$	Proc $\text{CaCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	Proc CaCl_2
1,0079	2	1,014	1,1107	26	13,177	1,2252	50	25,840
1,0159	4	2,028	1,1199	28	14,191	1,2363	52	26,354
1,0241	6	3,041	1,1292	30	15,204	1,2465	54	27,868
1,0323	8	4,055	1,1386	32	16,218	1,2567	56	28,381
1,0407	10	5,068	1,1480	34	17,232	1,2669	58	29,395
1,0491	12	6,082	1,1575	36	18,245	1,2772	60	30,408
1,0577	14	7,096	1,1671	38	19,259	1,2877	62	31,422
1,0663	16	8,107	1,1768	40	20,272	1,2981	64	32,436
1,0750	18	9,121	1,1865	42	21,286	1,3087	66	33,449
1,0838	20	10,136	1,1963	44	22,300	1,3193	68	34,463
1,0927	22	11,150	1,2062	46	23,313	1,3300	70	35,476
1,1017	24	12,164	1,2162	48	24,327			

II Calcium chloratum siccum (Erganzb) Calcium chloratum granulatum. Calcii Chloridum (Brit.) Entwässertes oder trockenes Chlorcalcium. Granulirtes Chlorkalcium. $\text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 147.

Darstellung Eine neutrale oder schwach saure Lösung von Calciumchlorid wird in einer Porcellanschale auf dem Sandbade unter Umrühren mit der Vorsicht erhitzt, dass die Temperatur nicht wesentlich über 200°C hinauskommt Die Flüssigkeit wird zunächst dlig-dick, später bildet sich auf ihr eine weisse, undurchsichtige Haut, schliesslich wandelt sie sich in eine krümelige weisse, undurchsichtige Salzmasse um Man setzt das Erhitzen (bei 200°C) so lange fort, bis die Salzmasse rein weiss aussieht, eine darüber gehaltene

kalte Glasplatte nicht mehr mit Feuchtigkeit beschlägt und die Masse sich ohne allzu grosse Schwierigkeiten in Krusten von der Schale ablosen lässt

Man zerkleinert diese Salzmassen noch heiss, bringt die Stücke durch Absieben auf eine einigermaßen gleichartige Korngrosse und füllt sie sogleich in vorgewärmte, gut zu verschliessende Gefässe ein. Die mehr pulverigen Antheile werden gesondert aufbewahrt

Eigenschaften Weisses körnig-krystallinisches Salzpulver, meist aber granulirte, poröse Massen von Erbsengrosse darstellend. Sie ziehen mit Begierde Feuchtigkeit aus der Luft an, wobei sie zu einer sirupösen Flüssigkeit zerfliessen. In Wasser sind sie unter Selbsterwärmung löslich. Die wässrige Lösung reagirt in der Regel etwas alkalisch (s. vorher § 557), verhält sich im übrigen aber ebenso wie die wässrige Lösung des krystallinischen Calciumchlorids. — Das Salz enthält nach der obigen Formel rechnerisch rund 24,5 Proc. Krystallwasser, die es beim Erhitzen auf Rothgluth unter Uebergehen in den geschmolzenen Zustand abgibt. Deshalb verlangt der Ergänzbg., dass das entwässerte Calciumchlorid, längere Zeit geschmolzen, nicht mehr als 25 Proc. an Gewicht verlieren solle.

Anwendung Dieses Salz ist dasjenige, welches vorzugsweise zum Trocknen von Gasen, zum Füllen von Exsiccatoren, zum Einstellen in Wagechause verwendet wird. Es eignet sich hierzu, obgleich es noch 2 Moleküle Wasser enthält, wesentlich besser als das wasserfreie, geschmolzene Calciumchlorid, weil es den Gasen seiner porösen Beschaffenheit wegen eine grössere Oberfläche darbietet. Zur Füllung von Absorptionsröhren für die Kohlensäurebestimmung, auch für die Elementar-Analyse benutzt man meist das im Vorstehenden beschriebene reine Salz, nachdem es neutral gemacht worden ist, für Exsiccatoren, zum Trocknen von Gasen, bei nicht quantitativen Arbeiten u. dgl. die noch zu besprechende technische Sorte.

Calcium chloratum siccum neutrale. Neutrales Calciumchlorid. Zur Füllung der Absorptionsröhren für die Bestimmung der Kohlensäure bedarf man eines getrockneten Calciumchlorids, welches frei ist von basischem Calciumchlorid. Man gewinnt dasselbe, indem man das Gefäss, in welchem sich das Calciumchlorid befindet, entweder a) mit feuchter Kohlensäure oder b) mit trockener, gasförmiger Salzsäure füllt, das betr. Gas etwa 12 Stunden im verschlossenen Gefässe einwirken lässt und alsdann durch mehrstündiges Durchleiten von getrockneter Luft den Ueberschuss des betreffenden Säuregases wieder entfernt.

Die geeignetsten Absorptionsröhren sind langschenkelige, die man nach dem Füllen (mit Calciumchlorid oder einem anderen Medium) durch Abschmelzen verschliesst.

Calcium chloratum siccum technicum. Wird in den chemischen Fabriken durch Eindampfen der mehr oder weniger reinen, neutralen Chlorcalciumlauge in eisernen Kesseln erhalten. Im pharmaceutischen oder chemischen Laboratorium verarbeitet man bisweilen die abgebrauchten Füllungen der Kohlensäureapparate auf dieses Salz. — Es ist meist durch etwas Ferroxchlorid oder Eisenoxyd verunreinigt, daher gelblich gefärbt. Indessen schadet das seiner Verwendung als Trocknungsmittel nicht. Die Selbsttherapie dieses Salzes, welches zu sehr niedrigem Preise im Handel zu haben ist, bietet materiell keinen Vortheil.

III Calcium chloratum fusum. Geschmolzenes Calciumchlorid. Wasserfreies Chlorcalcium. *Calcii Chloridum* (U-St.) CaCl_2 Mol. Gew. = 111.

Darstellung. Krystallisiertes Calciumchlorid oder die im Sandbade eingetrocknete Lösung des Calciumchlorids (s. § 556) wird in einer porcellanen Schale bis auf circa 200° C erhitzt und bei dieser Temperatur unter Umrühren eine Stunde erhalten. Die erkaltete Salzmasse wird alsdann in einem Hessischen Tiegel gegeben und nach Auflegen eines Deckels bei allmählich verstärktem Kohlenfeuer bis zur Dunkelrothgluth oder soweit erhitzt, bis das Salz eine wie dickes Oel fließende Masse darstellt. Diese wird auf eine eiserne oder marmorne Platte ausgegossen, nach dem Erkalten sofort in Stücke zerbrochen,

welche in dicht zu verschliessende Glasgefässe eingeschichtet an einem trocknen Orte auf bewahrt werden Die Korkstopfen sind zweckmassig mit Paraffin anzugriessen

Das unreine geschmolzene Calciumchlorid wird in der Weise dargestellt, dass man eine neutrale salzsaure Lösung des weissen Marmors in einem gusseisernen Kessel eindampft und zuletzt bis zur dunklen Rothgluth erhitzt, es eine Viertelstunde in dieser Temperatur erhält und nun auf Eisenplatten ausgiesst etc

Eigenschaften. Farblose, durchsichtige, krystallinische Massen, welche aus der Luft Wasser anziehen, zunächst undurchsichtig werden, spator zerfliessen Sie lösen sich unter Selbsterwärmung in 1,5 Th Wasser, auch in 8 Th kaltem oder 1,5 Th siedendem Alkohol (von 80 Proc), in Aether, Fetten und ätherischen Oelen, Chloroform, Kohlenwasserstoffen u dgl sind sie unlöslich Die wasserige Lösung reagirt wegen eines geringen Gehaltes von basischem Calciumchlorid in der Regel schwach alkalisch

Geschmolzenes Calciumchlorid verbindet sich mit Methylalkohol und Aethylalkohol zu den krystallisirenden Verbindungen $\text{CaCl}_2 + 4\text{CH}_3\text{OH}$ bez $\text{CaCl}_2 + 4\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, es kann also nicht mit Vortheil zum Entwässern dieser Alkohole, wohl aber zur Abscheidung dieser Alkohole benutzt werden — Mit Ammoniakgas bildet es die Verbindung $\text{CaCl}_2 \cdot 4\text{NH}_3$, aus diesem Grunde kann es auch nicht zum Trocknen von Ammoniakgas verwendet werden

Anwendung. Das geschmolzene Calciumchlorid dient namentlich zum Trocknen von Flüssigkeiten, z B Aethern, Saure-Aethern, ätherischen Oelen, Kohlenwasserstoffen u dgl Zu diesem Zwecke trägt man es in bohngrossen Stücken in die betreffenden Flüssigkeiten ein, lässt die Mischung unter häufigem Umschütteln 12–24 Stunden stehen Hierauf giesst man die entwässerte Flüssigkeit ab und behandelt sie entweder mit neuen Mengen geschmolzenem Calciumchlorid oder man destillirt sie ab

Balneum Balarucense artificiale Bain de Balaruc.		Mistura antihæctica BERGROSA	
Rp	Calci chlorati cryst. crudi 500,0	Rp	Calci chlorati cryst 3,0
	Magnesi chlorati 200,0		Extracti Hyoscyami 0,5
	Natri chlorati crudi 2000,0		Aquæ destillatæ 150,0
	Kali bromatæ 10,0		Sirupi Liquiritiæ 25,0
	Natri sulfurici crystallisati 500,0	Viermal täglich einen Eßlöffel (bei akrophulber Lungenschwindsucht)	
	Aquæ calidæ 300 l	Pastilli ferro calcareo Dragées de Pongues	
inter agitationem immisce	Natri bicarbonici pulverati 600,0	Rp	Calci chlorati 100,0
			Magnesi chlorati 30,0
Liquor antiscrophulosus NIRMANN.			Ferri chlorati 10,0
Rp.	Calci chlorati 5,0	Solutio in	
	Tincturæ Calami 27,0	Aquæ communis 2000,0	
20–40 Tropfen mit Zuckerwasser drei- bis viermal täglic.		admisce	
Liquor Calci chlorati RADEMACHER.			Natri carbonici crystallisati 200,0
Liquor Calcestræ muraticæ RADEMACHER. (Ergänz)		soluta in	
Rp.	Calci chlorati stoci ($\text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$) 20,0	Aquæ communis 1000,0	
	Aquæ destillatæ 40,0	Sedimentum exortum collige in colatorio linteo, exprime et cum	
D S 15–30 Tropfen dreistündlich (bei chronischen Magenleiden mit Erbrechen und Atrophie)			Natri bicarbonici 100,0
			Tragacanthæ 1,0
		in pastillos ducentos rediga.	
Pasta Calci chlorati cum Pice URSA			
Rp	Zinci oxydii 4,0		
	Olei cedini 4,0		
	Terres siliceæ 8,0		
	Calci chlorati fusi 2,0		
	Aquæ destillatæ 20,0		
	Vasellini flavi 25,0		

Annihilator. Apparat zum Löschen kleiner Brände Eine Handdruckspritze mit Calciumchlorid-Lösung gefüllt

Calcium hypophosphorolum.

† Calcium hypophosphorolum (Erganzb. Helv.) Calcii Hyposphosphis (Brit. U. St.) Hypophosphite de chaux (Gall.) Calcium subphosphorum. Calcium hypophosphit Untere phosphorigsaures Calcium. $\text{Ca}(\text{PO}_2\text{H}_2)_2$. Mol. Gew. = 170.

Darstellung. 100 Th. frisch bereitetes Kalkhydrat und circa 250 Th. destillirtes Wasser werden in einem steinzeugnen Topfe gemischt, dann mit 40 Th. Phosphor, welcher in einer Flasche unter Wasser geschmolzen und durch Schütteln granulirt worden ist, versetzt und unter häufigem Umrühren und Ersatz des etwa verdampften Wassers eine Woche hindurch oder so lange digerirt, bis die Entwicklung des entzündlichen Phosphorwasserstoffs beim Umdrehen nicht mehr stattfindet. Nach Zusatz von 300 Th. heissem destillirtem Wasser wird durch Leinwand kolirt und das im Kolatorium Verbliebene mit etwas heissem destillirtem Wasser nachgewaschen. In die Kolatur wird nun Kohlensäure eingeleitet, so lange durch diese eine Abscheidung von Calciumcarbonat erfolgt. Dann wird filtrirt und das Filtrat in der Wärme des Wasserbades (nicht über freiem Feuer) unter beständigem Umrühren zur Trockne eingedampft (Ausbeute ca. 35 Th.) oder nur concentrirt und durch Beiseitstellen in Krystalle gebracht (Ausbeute 30 Th.). Die Krystalle werden durch Drücken zwischen Fliesspapier getrocknet.

Eigenschaften. Farblose, luftbeständige, säulenförmige Krystalle von Perlmutterglanz, oder ein weisses krystallinisches Pulver, geruchlos, von widerlich bitterem und zugleich laugenhaftem Geschmack, löslich in 6 Th. Wasser von 15° C., etwas leichter löslich in siedendem Wasser, unlöslich in Alkohol und in Aether. Wird das Salz in einem trockenen Probirrohr erhitzt, so entweicht ein selbstentzündliches Gas, welches ein Gemisch von Wasserstoff und Phosphorwasserstoff ist, im Rückstande hinterbleibt ein Gemisch von Calciumpyrophosphat mit Calciummetaphosphat mit etwas rothem Phosphor. Beim Erhitzen mit Kalihydrat entweicht nur Wasserstoff.

Die wässrige Lösung ist gegen Lackmus neutral und giebt mit Ammoniumoxalat einen weissen, in Essigsäure unlöslichen Niederschlag. Wird sie schwach (!) mit verdünnter Schwefelsäure angesäuert, so giebt sie mit Silbernitrat einen Niederschlag, der zunächst weiss ist, sehr bald aber — unter Ausscheidung von metallischem Silber — braun bis schwarz wird. — Das Calciumhypophosphit ist ein energisches Reduktionsmittel, diese Eigenschaft tritt in folgenden Reaktionen zu Tage:

1) Aus Mercurochloridlösung wird Mercurchlorid, ja metallisches Quecksilber abgeschieden. 2) Beim schwachen Erwärmen mit Kupfersulfatlösung entsteht ein brauner Niederschlag von Kupferwasserstoff. 3) Erwärmt man die wässrige Lösung schwach mit etwas verdünnter Schwefelsäure und Ammoniummolybdat, so tritt blaue Färbung auf. 4) Die mit Schwefelsäure angesäuerte wässrige Lösung reducirt Kaliumpermanganat. Wird die Oxydation mit Kaliumpermanganat bis zur bleibenden Rothfärbung durchgeführt, so enthält die Flüssigkeit alsdann Phosphorsäure, welche durch Ammoniummolybdatlösung gefällt werden kann.

Prüfung. 1) Es löse sich in 10 Th. Wasser zu einer klaren neutralen Flüssigkeit auf. Eine Trübung könnte von Calciumsulfat oder von Calciumphosphat herrühren. 2) Die wässrige Lösung werde nicht getrübt a) durch Baryumchlorid (Schwefelsäure, der Niederschlag würde in Salzsäure unlöslich sein), b) durch Bleiacetat (lösliche Phosphate). 3) Sie werde auch durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Metalle).

Gehaltsbestimmung. Wird 0,1 g. Calciumhypophosphit in 10 ccm Wasser gelöst, diese Lösung mit 10 ccm conc. Schwefelsäure sowie 50 ccm $\frac{1}{10}$ N. Kaliumpermanganatlösung (3,16 g. KMnO_4 in 1 l.) gemischt und die Mischung 15 Minuten lang im Sieden erhalten, so sollen nicht mehr als 5 ccm $\frac{1}{10}$ N. Oxalsäurelösung (6,3 g. krystall. Oxalsäure in 1 l.) zur eben eintretenden Entfärbung verbraucht werden.

Die Oxydation erfolgt nach der Gleichung $\text{Ca}(\text{PH}_2\text{O}_2)_2 + 2\text{O}_2 = \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$. Jeder 1 ccm der obigen Lösung giebt 0,0008 g. Sauerstoff zur Oxydation ab. Jeder 1 ccm der $\frac{1}{10}$ N. Kaliumpermanganatlösung zeigt das Vorhandensein von 0,002127 g. Calciumhypophosphit an.

Aufbewahrung. Vorsichtig, in gut geschlossenen Gefäßen. Man hüte sich, dieses Salz mit Calciumphosphat zu verwechseln!

Anwendung. Calciumhypophosphit wirkt schon in verhältnismässig kleinen Mengen giftig. In kleinen, medicinalen Gaben soll es den Appetit anregen und Puls frequenz sowie die Temperatur steigern. Längere Zeit oder in grosseren Gaben gebraucht, stört es den Appetit und erzeugt Schwindel, Ohrensausen und ähnliche Nebenerscheinungen. Es wird namentlich in England und Amerika in Gaben von 0,2–0,5 g dreimal täglich zur Hebung des allgemeinen Kraftzustandes bei Phthisis, ferner bei Scrophulosis, Chlorosis und Rachitis gegeben.

Oave. Man vermeide während des Gebrauchs Säuren, saure Speisen, Kalium chloricum.

Das Präparat ist für eine Reihe von Magistralvorschriften verwendet worden (Sirupe), von denen wir im Nachstehenden die wichtigsten angeben.

Calciumhypophosphit-Sirup von GRIMAULT & Co in Paris. *Calcii hypophosphorosi* 1,0, *Aquae destillatae* 80, *Aquae Calcariae* 8,0, *Sacchari* 64,0. Mit Kochemilie rötlich gefärbt. [HAGNA.]

Elisir Calcii Hypophosphitis, *Elisir of Calcium Hypophosphite* (Nat Form). *Calcii hypophosphorosi* 35,0 g, *Acidi citrici* 4,0, *Elisir aromatici* q s ad 1000 com.

Emulsio Olei Jecoris cum Calcio hypophosphoreo. I. Rp. *Olei Jecoris Aselli* 71,0, *Olei Menthae piperitae* 0,5–1,0, *Glycerini* 87,0, *Calcii hypophosphorosi*, *Natri hypophosphorosi* aa 1,0, *Gummi arabici* 80,0, *Aquae destillatae* 168,0. II. Rp. *Aquae Calcariae* 250,0, *Saccharini* 0,2, *Spiritus* q s, *Calcii hypophosphorosi* 80,0, *Natri hypophosphorosi* 15,0, *Gelatinae* 50,0, *Olei Jecoris Aselli* 250,0, *Olei Amygdalarum amararum aetheris* gtt 5, *Olei Anisi* gtt 15.

Fellow's Syrup of Hypophosphites. Amerikanische Specialität. *Ferr. phosphorici solubilis* 1,0, *Natri hypophosphorosi* 3,0, *Chinni sulfurici* 0,06, *Strychnini* 0,06, *Manganii hypophosphorosi* 1,0, *Sirupi Sacchari* q s ad 1/2 Liter.

Sirupus Calcii hypophosphorosi. **Calciumhypophosphit-Sirup**. A. Ergänzt: *Calcii hypophosphorosi* 1,0, *Sacchari pulveris* 64,0, *Aquae destillatae* 80,0, *Aquae Calcariae* 8,0. Durch Erwärmen auf 40–50° C zum Sirup zu verarbeiten. Die nämliche Vorschrift enthalten auch die Hamburg. Vorschr.

B. Gall. *Calcii hypophosphorosi* 5,0, *Sirupi Aurantii florum* 50,0, *Sirupi Sacchari concentrati* (spec. Gew. 1,32) 445,0.

C. Nat form. **Sirupus Calcii Hypophosphitis**. *Calcii hypophosphorosi* 85,0 g, *Acidi citrici* 1,5 g, *Sacchari* 775,0 g, *Aquae* q s ad 1 Liter.

Sirupus Calcii et Sodii Hypophosphitum (Nat form). *Calcii hypophosphorosi*, *Natri hypophosphorosi* aa 35,0 g, *Acidi citrici* 1,5 g, *Sacchari* 775,0 g, *Aquae* q s ad 1 Liter.

Sirupus Calcii hypophosphorosi ferratus, **Kalkeisensirup** (Ergänzb., Hamburg. Vorschr.). *Sirupi Calcii hypophosphorosi* 2 Th, *Sirupi Ferri hypophosphorosi* 1 Th.

Sirupus Hypophosphitum, **Syrup of Hypophosphites** (U-St). *Calcii hypophosphorosi* 45,0, *Kali hypophosphorosi*, *Natri hypophosphorosi* aa 15,0, *Acidi hypophosphorosi diluti* (10 Proc.) 2,0, *Sacchari* 500,0, *Spiritus Citri* 5 com, *Aquae destillatae* q s ad 1 Liter.

Sirupus Hypophosphitum compositus. **Compound Sirup of Hypophosphites**. (Bad. Taxe, Münch. Ap. V.). *Calcii hypophosphorosi* 35,0, *Kali hypophosphorosi*, *Natri hypophosphorosi* aa 12,0, *Manganii hypophosphorosi* 2,0, *Ferri lactici* 5,0, *Chinni puri* 1,0, *Strychnini puri* 0,06, *Acidi citrici* 10,0, *Sacchari pulv.* 500,0, *Aquae destillatae* q s ad 1000,0. Man löst zunächst Chinn, Strychnin und Citronensäure in wenig Wasser, dann die übrigen Salze ohne Anwendung von Wärme in Reste des Wassers. Mit der gemachten Flüssigkeit schüttelt man den Zucker bis zur Lösung, lässt gut absetzen und filtrirt. Von gelblicher Farbe.

Sirupus Hypophosphitum cum Ferro. **Syrup of Hypophosphites with iron** (U-St). *Ferri lactici*, *Kali citrici* aa 10,0, *Sirupi Hypophosphitum* (U-St) q s ad 1 Liter. Die beiden Salze sind mit dem Sirup bis zur Auflösung anzureichen.

Calcium iodatum.

I. † Calcium iodatum Calcium hydrojodicum. Calciumjodid. Jodcalcium. CaJ_2 . Mol. Gew. = 294 Man kann bei der Darstellung des Präparates direkt vom Jod ausgehen. Kleinere Mengen aber stellt man zweckmässig aus Calciumkarbonat und Jodwasserstoffsäure dar

Darstellung 1) 100 Th Calcium sulfurosum neutrale purum (s S 181) werden in 400 Th lauwarmem destillirten Wasser vertheilt, alsdann fügt man in kleinen Antheilen so viel Jod (etwa 158—160 Th) hinzu, als sich in der Flüssigkeit auflöst und bis die Lösung anfängt, dauernd eine gelbliche Färbung anzunehmen. Man beseitigt die gelbe Färbung durch einen gerade hinreichenden (!) Zusatz von etwas Calciumsulfatlösung, giebt zu der noch lauwarmen Lösung nach und nach 63 Th reines Calciumkarbonat hinzu und erwärmt, bis die Kohlensäure ausgetrieben ist. Nachdem die Flüssigkeit sich durch Absetzen in einer möglichst vollig gefüllten, gut verschlossenen Flasche geklärt hat, wird filtrirt und das Filtrat — am besten im luftverdünnten Raume — zur Trockne verdampft. Den Salzrückstand erhitzt man in einem Porcellan-Kasserol (s S 875) zum Schmelzen, giesst das geschmolzene Salz auf eine Marmorplatte aus und bringt es sofort (!) in gut verschlossenen Gefässen unter 2) Man neutralisirt 102,4 Th Jodwasserstoffsäure von 25 Proc HJ (oder 256 Th von 10 Proc HJ) mit 10,0 Th reinem Calciumkarbonat und bringt die filtrirte Lösung wie oben angegeben zur Trockne bezw. in die Form des geschmolzenen Salzes

Eigenschaften. Aus der concentrirten wässrigen Lösung schießt das Salz in wasserhaltigen Nadeln an. Beim Abdampfen der Lösung zur Trockne (wobei durch die Einwirkung der Luft theilweise Zersetzung erfolgt) entsteht eine weisse zerfällische, schmelzbare Masse, die beim Erkalten krystallinisch erstarrt — Ein weisses (gewöhnlich gelbliches), sehr hygroskopisches krystallinisches Pulver oder solche Stücke von herbbitterm Geschmack, leicht löslich in Wasser und wasserhaltigem Weingeist. Es bietet die Reactionen der Kalkerde und der Jodwasserstoffsäure. An der Luft oder feucht werdend zersetzt es sich unter Abscheidung von Jod und dadurch gelb werdend

Aufbewahrung. In der Reihe der starkwirkenden Arzneistoffe in kleinen dicht geschlossenen Flaschen

Anwendung Das Calciumjodid wurde als Alterans und Resolvens bei Scrophulose mit Aufgedunsenheit der Gewebe, ausserlich zur Zertheilung von Drüsengeschwulsten empfohlen. Dosis 0,02—0,05—0,2 zwei bis dreimal täglich in wässriger Lösung. Von Vivrenor wird es neuerdings als Antisyphiliticum dem Kaliumjodid vorgezogen. Es wird 1,0 dieses schwer konservirbaren Jodids durch eine Mischung von 1,15 Kaliumjodid mit einer gleichen Menge Kalkphosphat für Pillen und Pastillen vollständig ersetzt und in dieser Weise ex tempore oder auch, wie folgt, dargestellt

† **Liquor Calcii iodati** mit 10 Proc Calciumjodidgehalt wird durch Mischung und Lösung von 11,5 Kaliumjodid und 7,5 krystallisirtem Calciumchlorid in 81,0 destillirtem Wasser dargestellt

Sirupus Calcii iodati mit 2 Proc Calciumjodid 2,3 Kaliumjodid und 1,5 krystallisirtes Calciumchlorid werden in 97,0 Sirupus Sacchari gelöst. Thee löfelfeise. In Amerika hat man einen 9proc Calciumjodidsirup im Gebrauch

Sirupus Calcii Iodidi (Nat. Form.) Man bereitet aus 57 g Jod, sowie 28 g Eisenpulver und 185 g Wasser eine Auflösung von Ferrojodid. Diese filtrirt man in eine Flasche, welche 19 g Jod enthält, wäscht das Filter mit 60 cem Wasser nach und wärmt bis zur Auflösung des Jods schwach (!) an. Dann erhitzt man in einer geräumigen (!) Porcellanschale 250 cem destillirtes Wasser zum Sieden und giebt nun (von einer abgewogenen Menge von 34 g gefälltem Calciumkarbonat) abwechselnd kleine Mengen Calciumkarbonat und Ferrojodidlösung unter Umrühren und gelegentlichem Ersatz des verdampften Wassers dazu. Man erhält schliesslich kurze Zeit im Sieden, filtrirt und wäscht mit Wasser nach, bis das Filtrat im kalten Zustande 500 cem ausmacht. In diesen 500 cem löst man 700 g Zucker und füllt mit Zuckersirup bis zu 1000 cem auf

II † Calcaria iodata *Calcaria iodosa. Calcaria hypojodosa. Jodkalk*
Jodurte Kalkerde, ein dunkel braunschwarzes, nach Jod riechendes, scharf und herb schmeckendes hygroskopisches Pulver, dargestellt durch Mischung einer erwärmten Kalkmilch aus 100 Th Kalkhydrat und 850 Th destillirtem Wasser mit 310 Jod, und Eintrocknen der Mischung unter beständigem Umrühren in der Wärme des Wasserbades. Das trockne Pulver wird noch warm in kleine Flaschen gefüllt und in der Reihe der starkwirkenden Arzneisubstanzen aufbewahrt.

Man wendet dieses höchst überflüssige Präparat in denselben Fällen und in gleicher Dosis wie das Calciumjodid an. Es ist in Deutschland nicht gebräuchlich, besteht übrigens im wesentlichen aus einer Mischung von jodsaurem Calcium $\text{Ca}(\text{JO}_3)_2$, mit Calciumjodid

Calcium lacticum.

I. Calcium lacticum *Calciumlaktat. Lactate de chaux purifié, (Gall)*
Milchsaurer Kalk. $\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2)_2 + 5\text{H}_2\text{O}$ Mol Gew = 308.

Grosse Mengen von Calciumlaktat werden gelegentlich der Darstellung der Milchsaure als Zwischenprodukt gewonnen. Es empfiehlt sich indessen zur Bereitung kleiner Mengen des reinen Calciumlaktats nicht, von diesem Rohprodukt auszugehen. Man zieht es vor, reines Calciumkarbonat mit reiner Milchsäure zu neutralisiren.

Darstellung. In ein heisses Gemisch von 120 Th Milchsäure (25 Proc) mit 600 Th destillirtem Wasser werden 50 Th. oder soviel reines Calciumkarbonat eingebracht, als unter Kohlensäureentwicklung gelöst wird und bis ein geringer Theil Calciumkarbonat ungelöst bleibt. Die Flüssigkeit wird noch warm filtrirt und in der Kalte zur Krystallisation gebracht. Die Mutterlauge wird durch Eindampfen concentrirt.

Eigenschaften. Wäszug vereinigte Nadeln oder weisse, körnige Massen, ohne Geruch, von wenig hervortretendem Geschmack, löslich in 9,5 Th kaltem Wasser, in jedem Verhältnisse in siedendem Wasser, wenig löslich in kaltem Alkohol, etwas löslicher in siedendem Alkohol, fast unlöslich in Aether. Bei 100°C wird das Salz wasserfrei.

Anwendung. Man giebt es, um dem Organismus Kalk in resorbirbarer Form darzubieten, bei Rachitis, Skrophulose, zu 0,2–0,5 g mehrmals täglich, meist mit Calciumkarbonat, Calciumphosphat oder Ferrolaktat kombinirt. Am häufigsten aber in der Form des *Syrupus Calci lacto phosphorici*.

II Calcium lacto-phosphoricum *Milchphosphorsaures Calcium. Phosphormilchsaures Calcium. Calcium phosphoricum lacticum.* Ob das im Nachstehenden zu beschreibende Präparat in der That eine chemische Verbindung oder nur eine Mischung ist, muss dahingestellt bleiben.

Man löst in einer Porcellanschale 15 Th reines gefälltes Calciumkarbonat in einer Mischung von 86 Th Milchsäure (75 Proc) und 150 Th Wasser auf, filtrirt wenn nöthig, mischt darunter 39,2 Th. Phosphorsäure (25 Proc) und trocknet die Mischung in der mit Papier überdeckten Schale an einem warmen Orte (nicht im Wasserbade) oder im Schwefelsäure-Vakuum-Exsiccator aus. Wenn der Rückstand trocken geworden ist, wird er zu einem groben Pulver zerrieben und dieses gut gemischt.

Weisses Salzpulver, in etwa 30 Th kaltem Wasser langsam aber vollständig löslich, von saurer Reaktion und saurem Geschmack. Es ist hygroskopisch.

Elixir Calci Lactophosphatis (Nat. Form.) *Calci lactici* 17,5 g, *Acidi phosphorici* (85 Proc) 8 com, *Aquae* 60,0 g, *Syrupi Sacchari* 60 com, *Elixir aromati* (U-St) q s ad 1 Liter.

Lactophosphate de chaux en solution (Gall.) *Calci phosphorici* 17,0, *Acidi lactici* (75 Proc) 19,0, *Aquae* 964,0. Man reibt das Calciumphosphat mit etwas Wasser an, fügt die Milchsäure hinzu und filtrirt nach erfolgter Auflösung.

Syrupus Calci lacto-phosphorici cum Ferro et Mangano. Kalk-Eisen-Mangan-Sirup (Bad Taxe, Hamburg Vorsch.) *Calci lactico phosphorici* 20,0,

Ferri lactici 5,0, Mangani lactici 1,0, Aquae destillatae 74,0 Die filtrirte Lösung wird mit Sacchari 600,0 und Aquae destillatae 300,0 sowie Olei Citri gtt 2 zum Sirup gekocht.

Sirupus Calcii phospho lactici. Calciumphosphat-Laktatsirup I (Ergänzb., Hamburg Vorschr.) Calci carbonici 2,5, Aquae destillatae 30,0, Acidi lactici (75 Proc) 6,0, Acidi phosphorici (25 Proc) 5,5 Diese Lösung filtrirt man in Sirupus simplicis 200,0 und wascht mit Wasser bis zum Gesamtgewicht 250,0 nach Enthalt etwa 5 Proc Calciumphospholaktat II. Bad Taxe Calci lacto phosphorici 20,0, Aquae 80,0 Das Filtrat mit Sacchari (blaufrei) 600,0, Aquae destillatae 300,0, Olei Citri guttas II zum Sirup erwarman III U-St Calci carbonici 25,0, Aquae 100,0 g, Acidi lactici (75 Proc) 60 cem, Acidi phosphorici (85 Proc = 1,71 spec Gew) 36,0 cem, Aquae florum Auranti 25,0 g, Sacchari 700,0 g, Aquae destillatae q s ad 1 Liter

Sirupus Ferro-Calcii lactophosphorici Ferri sulfurici crystallisati 5,56, Calci phosphorici 14,68, Acidi lactici (75 Proc) 20,0, Aquae q s ad 350,0, Sacchari (blaufrei) 650,0, Olei Neroli gtt $\frac{1}{4}$ fiat Sirupus

Nat Form **Sirupus Calcii Lactophosphatis cum Ferro** Ferri lactici, Kalii citrici aa 8,5 g, Aquae 60,0, Sirupi Calci phospho lactici q s ad 1 Liter

Vin de Vial. Calci lacto phosphorici 10,0, Ferri citrici ammoniati 8,0, Extracti Carnis 3,0, Extracti Chinæ 10,0, Vini Xerensis, Vini Malacensis aa 250,0

Calcium phosphoricum.

Die dreibasische Phosphorsaure PO_4H_3 bildet mit der Kalkerde drei verschiedene Salze, deren Benennung, weil sie nach verschiedenen, auch zeitlich auseinander liegenden Grundsätzen erfolgte, ziemlich verworren ist. Wir werden uns daher erst über die Nomenclatur zu einigen haben.

I	II	III
$(\text{PO}_4\text{H}_2)_2\text{Ca}$	$\text{PO}_4\text{H Ca}$	$(\text{PO}_4)_2\text{Ca}_3$
Primäres Calciumphosphat	Sekundäres Calciumphosphat	Tertiäres Calciumphosphat
Monocalcium phosphat	Dicalcium phosphat	Tricalcium phosphat
Saures Calciumphosphat	Neutrales Calciumphosphat	Basisches Calciumphosphat

Von diesen drei Salzen ist das unter II aufgeführte, sekundäre Calciumphosphat dasjenige, welches in der Therapie und Pharmacie gewöhnlich unter dem Namen „Calciumphosphat“ verstanden wird.

I Calcium phosphoricum acidum Saures Calciumphosphat. Einbasisches Calciumphosphat. Primäres Calciumphosphat. Monocalciumphosphat. Phosphate monocalcique (Gall) $(\text{PO}_4\text{H}_2)_2\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew = 270.

Darstellung. Man vertheilt 600,0 gepulverte Knochenasche in 1200,0 Wasser und giesst allmählich unter Umrühren 500,0 conc Schwefelsäure hinzu. Unter Freiwerden von Kohlensäure tritt Selbsterwärmung der Flüssigkeit ein, schliesslich wandelt sie sich in einen steifen Krystallbrei um. Wenn dies der Fall ist, ruht man soviel Wasser dazu, dass ein dünner Brei entsteht und lässt 24 Stunden unter gelegentlichem Umrühren stehen. Nach dieser Zeit verdünnt man mit siedendem Wasser, seigt die Flüssigkeit durch und zieht den Rückstand noch zweimal mit siedendem Wasser aus. Die durch Absetzenlassen geklärten Kolaturen dampft man zum dünnen Sirup ein. Nachdem durch mehrtägiges Stehen an einem kalten Orte das Calciumsulfat völlig abgeschieden ist, filtrirt man die sirupöse Flüssigkeit, dampft sie zum dicken Sirup ab und überlässt diesen an einem warmen Orte der freiwilligen Verdunstung, worauf das obige Salz auskrystallisirt.

Eigenschaften. Farblose, perlmutterglänzende Blättchen, in viel Wasser ohne Zersetzung löslich, hygroscopisch. Die wässrige Lösung reagirt sauer und giebt mit Silbernitrat einen gelben Niederschlag von Silberphosphat, PO_4Ag_3 . Das Salz wird bei 100°C wasserfrei und geht bei Glühtemperatur unter Abgabe von Wasser in Calciummetaphosphat $(\text{PO}_3)_2\text{Ca}$ über, welches beim Befeuchten mit Silbernitrat sich nicht gelb färbt (Unterschied vom tertiären Calciumphosphat). — Das Salz findet keine arzneiliche Verwendung, ist aber gelegentlich Bestandtheil künstlicher Blumen- und Gartendünger. Es ist auch in den

„Superphosphaten“ enthalten. Ausserdem ist es ein Bestandtheil mancher Backpulver, in denen es das Kaliumbitartrat ersetzt.

II Calcium phosphoricum (neutrale) (Anstr. Germ. Helv.) Phosphate Micalcique (Gall.) Dicalciumphosphat Sekundäres Calciumphosphat Zweibasiches Calciumphosphat. Phosphorsaurer Kalk (gewöhnlicher) $\text{CaPO}_3\text{H} + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew. = 172. Das zum therapeutischen Gebrauche bestimmte Calciumphosphat ist durch Fällung von Calciumsalzlösungen mit Natriumphosphat zu bereiten. Das aus Knochenasche dargestellte Calciumphosphat enthält immer Schwefelsäure und ist vom Arzneigebrauche ausgeschlossen.

Hierzu ist zu bemerken, dass die Gall das Salz ohne Krystallwasser aufführt. Die Darstellung erfolgt nach allen genannten Pharmacopoen durch Fällung neutraler oder ausserst schwach saurer Lösungen von Calciumchlorid mit Dinatriumphosphat. Die in den Vorschriften vorhandenen Abweichungen sind nur unwesentliche.

Darstellung. (Germ.) Man übergiesst 20 Th weissen Marmor mit einer Mischung aus 50 Th reiner Salzsäure (25 Proc) und 50 Th Wasser. Wenn in der Kälte eine weitere Einwirkung nicht mehr erfolgt, führt man die Auflösung durch massiges Erwärmen zu Ende, lässt absetzen und giesst die Flüssigkeit von dem etwa nicht gelösten Marmor Rest ab. Alsdann vermischt man sie mit soviel frisch bereitetem Chlorwasser, dass sie stark (!) darnach riecht und lässt sie wohlverschlossen 12 Stunden im Dunkeln stehen. Nach dieser Zeit muss noch deutlicher Geruch nach Chlor wahrzunehmen sein, sonst müsste eine neue Menge Chlorwasser zugefügt werden. Hierauf erwärmt man auf $50-80^\circ\text{C}$, setzt Kalkmilch, welche aus 1 Th oder soviel Kalk bereitet ist, dass die Flüssigkeit alkalisch reagirt und etwas Kalkhydrat im Ueberschuss verbleibt, hinzu, erwärmt $\frac{1}{2}-\frac{1}{3}$ Stunde auf $70-80^\circ\text{C}$ und filtrirt (von Eisenhydroxyd und Calciumhydroxyd) ab. — Das Filtrat säuert man durch Zufügung von 1 Th Phosphorsäure (25 Proc) an. Nach dem Erkalten fügt man ihm unter Umrühren eine filtrirte und auf $25-30^\circ\text{C}$ erkaltete Lösung von 61 Th krystallisirtem Natriumphosphat in 300 Th Wasser hinzu und rührt so lange, bis der Niederschlag krystallinisch geworden ist. Dann lässt man ihn absetzen, giesst die überstehende Flüssigkeit ab, sammelt den Niederschlag auf einem Filter, wäscht ihn erst mit gewöhnlichem und schliesslich mit destillirtem Wasser aus, bis das Filtrat nach dem Ansauern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nicht mehr getrübt wird. — Dann presst man den Niederschlag mässig ab, trocknet ihn bei massiger Wärme, pulvert ihn und schlägt ihn durch ein Sieb. —

An Stelle der salzsauren Lösung von 100 Th weissem Marmor kann man auch eine Lösung von 220 Th krystallisirtem Calciumchlorid oder 110 geschmolzenem Calciumchlorid anwenden.

Eigenschaften. Ein rein weisses, zartes, krystallinisches, geruch- und geschmackloses, in Wasser beinahe unlösliches, ohne Aufbrausen in Essigsäure, Chlorwasserstoffsäure, Salpetersäure, Phosphorsäure leicht lösliches Pulver. In Kohlensäure enthaltendem Wasser, auch in Natriumchlorid und Ammoniumsalzlösungen ist es etwas löslich. Es enthält verschiedene Mengen Krystallwasser, je nach der Wärme, bei welcher die Fällung geschah, und der Länge der Zeit, in welcher der Niederschlag in der Fällungsflüssigkeit verblieb. Die chemische Zusammensetzung des nach der Germ. bereiteten Präparates entspricht der Formel $\text{CaHPO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$.

Die mit Hilfe von Salpetersäure bereitete wässrige Lösung (1=20) bleibt auf Zusatz von Ammoniumoxalat klar, fügt man aber der Mischung Natriumacetat hinzu, so dass man an Stelle der freien Salpetersäure jetzt freie Essigsäure hat, so erfolgt Ausscheidung eines weissen Niederschlages von Calciumoxalat $\text{CaC}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O}$. — Wird die salpetersaure Auflösung mit Ammoniakflüssigkeit genau neutralisirt, so entsteht in der neutralen Lösung auf Zusatz von Silbernitratlösung ein gelber Niederschlag von Silberphosphat, Ag_3PO_4 , das sowohl in Salpetersäure als auch in Ammoniakflüssigkeit leicht löslich ist.

Wird Calciumphosphat direkt mit Silbernitratlösung befeuchtet, so färbt es sich gleichfalls gelb, wobei sich sekundäres Silber(ortho)phosphat Ag_3HPO_4 bildet, welches gelbe Färbung besitzt $\text{CaHPO}_4 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{Ag}_3\text{HPO}_4$.

Wurde das Salz jedoch vorher stark gegluht, so färbt es sich mit Silbernitratlösung nicht mehr gelb, da es alsdann unter Wasserverlust $2\text{CaHPO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$ in Calciumpyrophosphat übergegangen ist, welches sich mit Silbernitratlösung zu weissem Silberpyrophosphat $\text{P}_2\text{O}_7\text{Ag}_4$ umsetzt.

Unter dem Mikroskop zeigt das Calciumphosphat säulen- oder tafelförmige Krystalle, deren Flächen und Kanten etwas verwittert sind.

Prüfung Die möglichen Verunreinigungen bestehen in Arsen, Sulfaten, Chloriden und Metallen. Ausserdem ist auf den richtigen Wassergehalt zu prüfen. 1) Wird 1 g Calciumphosphat mit 3 ccm Stannochloridlösung geschüttelt, so darf im Verlaufe einer Stunde braune Färbung nicht auftreten (Arsen, welches mathematisch dem Natriumphosphat entstammen wurde). — 2) Wird Calciumphosphat mit 20 ccm Wasser geschüttelt, so darf das mit Essigsäure angesäuerte Filtrat durch Baryumnitratlösung nicht verändert werden. Eine Trübung wurde Schwefelsäure bzw. Calciumsulfat anzeigen. Das Ansäuern mit Essigsäure hat den Zweck, das Ausfallen von Baryumphosphat zu verhindern. Die Anwesenheit von Schwefelsäure konnte davon herrühren, dass das verwendete Natriumphosphat aus Knochenasche hergestellt wurde. — 3) Man bereite eine Auflösung von 1 g Calciumphosphat in etwa 6 ccm Salpetersäure und 13 ccm Wasser. Ein Theil dieser, freie Salpetersäure enthaltenden Lösung darf durch Silbernitratlösung nach 2 Minuten nur opalisierend getrübt werden. Eine starke weissliche Trübung zeigt einen unzulässig hohen Gehalt an Chloriden an. — Ein anderer Theil der salpetersauren Lösung muss mit Ammoniak einen rein weissen Niederschlag von tertiärem Calciumphosphat geben, das durch Zugabe von Schwefelwasserstoff nicht dunkel gefärbt werden darf (Metalle, z. B. Kupfer, Blei, Eisen). 4) 1 g Calciumphosphat darf beim Glühen bis zum gleichbleibenden Gewichte nicht mehr als 0,25–0,26 g Wasser verlieren. Nach der Formel $\text{CaPO}_4\text{H} + 2\text{H}_2\text{O}$ ergibt sich rechnerisch ein Gewichtsverlust von 0,2616 g.

Anwendung. In physiologischer Beziehung ist das phosphorsaure Calcium ein nothwendiges Material zum Aufbau des thierischen Knochengerüsts und unerlässlich bei der Zellenbildung. Obgleich man den grössten Theil des eingeführten Phosphats in den Faeces wiederfindet, so hat sich dennoch sein Gebrauch bei Knochenerweichung, Rachitis, Knochenfrakturen, bei Oxalurie mit Diarrhoe, skrophulösen Leiden, Geschwüren, Diarrhoe der Kinder in der Zahnungsperiode, allein oder mit tonischen Mitteln (besonders Eisenoxyd), in Gaben von 0,5–1,0–2,0 g heilsam erwiesen.

III Calcium phosphoricum basicum Phosphate tricalcique (Gall) Calcii Phosphas (Brit.) Calcii Phosphas precipitatus (U-St.) Tricalciumphosphat. Tertiäres Calciumphosphat. Dreibasiches Calciumphosphat $\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2$. Mol. Gew. = 310.

Darstellung Man geht entweder von der Knochenasche aus oder man fällt die neutrale oder schwach alkalische Lösung eines tertiären Phosphats mit Calciumchlorid.

A. Man rührt 500 Th gepulverte Knochenasche mit Wasser zu einem Brei an, fugt in mehreren Antheilen 1100 Th Salzsäure (25 Proc.) hinzu, rührt um und überlässt das Ganze an einem warmen Orte unter gelegentlichem Umrühren 5–7 Tage oder so lange sich selbst, bis die Säure nicht mehr auflösend wirkt. Alsdann verdünnt man mit 5000 bis 6000 Th Wasser, lässt absetzen und filtrirt. Zu dem Filtrat giebt man unter Umrühren so viel Ammoniak, dass die Flüssigkeit schwach alkalische Reaktion hat, wodurch ein weisser Niederschlag entsteht. Man erhitzt und hält die Flüssigkeit 1 Minute lang im Sieden, lässt absetzen, dekanthirt die klare Flüssigkeit, sammelt den Niederschlag, wäscht ihn mit warmem Wasser bis zur Chlorfreiheit aus, giesst ab und trocknet ihn. B. Zu der aus 100 Th Marmor erhaltenen Auflösung von Calciumchlorid (oder an deren Stelle zu einer Lösung von 220 Th krystallisiertem Calciumchlorid oder 110 Th geschmolzenem Calciumchlorid in 600 Th Wasser) wie sie bei der Darstellung des sekundären Calciumphosphats beschrieben ist, fugt man unter Umrühren eine Auflösung von 360 Th krystall-

sirtem Natriumphosphat ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 + 12 \text{ Aqua}$) in 1800 Th Wasser, die mit 170 Th Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc) versetzt ist. Der entstandene Niederschlag wird entweder nach kurzem Erwärmen oder nach langem Absetzen gesammelt, gewaschen, im übrigen wie unter A weiter verarbeitet.

Eigenschaften. Weisses amorphes, luftbeständiges Pulver ohne Geruch und Geschmack. Unlöslich in kaltem Wasser, von siedendem Wasser wird es allmählich zersetzt, indem sich ein unlösliches basisches Salz bildet und ein lösliches saures Salz in Lösung geht. Nur im frischgefällten Zustande löslich in Essigsäure. Dagegen ist es bedingungslos löslich in Salzsäure oder Salpetersäure. Auch von kohlenstoffhaltigem Wasser wird es merklich gelöst. Durch Glühen wird es nicht verändert. Daher nimmt es beim Befeuchten mit Silbernitratlösung — gleichgültig ob es vorher gegläht wurde oder nicht — gelbe Färbung an (Unterschied von dem primären und sekundären Calciumphosphat).

Da der Niederschlag sehr voluminos ist und sich deshalb nur schwer auswaschen lässt, so enthält das Präparat stets einen geringen Chlorgehalt. Will man ein chlorefreies Calciumphosphat erzielen, so nimmt man an Stelle einer Calciumchloridlösung eine solche von Calciumnitrat. Das aus Knochenasche gewonnene ist stets durch etwas Magnesiumphosphat verunreinigt.

Prüfung. Man schüttelt 2 g des Salzes mit 20 ccm Wasser an und giebt tropfenweise Salpetersäure bis zur Auflösung hinzu. Aus dieser Lösung wird das Calciumphosphat durch Zusatz von Ammoniak unverändert gefällt. Durch schwaches Erwärmen mit Ammoniummolybdatlösung entsteht ein gelber Niederschlag.

1) In der salpetersäuren Lösung erzeugt Silbernitrat nur eine opalisierende Trübung (Begrenzung des Chlorgehalts). 2) Löst man in 5 ccm der salpetersäuren Lösung 0,5 g Natriumacetat auf, und füllt den Kalk durch Ammoniumoxalat im Ueberschuss aus, so darf durch Zugabe von überschüssigem Ammoniak nur eine leichte Trübung (Magnesia) entstehen. 3) Die Lösung von 1 g des Salzes in 1 g Salzsäure und 20 ccm Wasser werde weder in der Kälte noch in der Wärme durch Schwefelwasserstoff verändert (Metalle, namentlich Arsen, Blei, Kupfer).

Anwendung und Aufbewahrung wie die vorgehen.

IV Calcium phosphoricum crudum (Ergänzb.) Os calcinés (Gall.) Knochenasche. Beinasche. Bone ash. Ossa usta alba. Os ustum. Cornus Cervi ustum. Magisterium Cornu Cervi. Cranium humanum philosophice praeparatum. Ebur ustum album. Gebranntes Hirschhorn. Weiss gebranntes Elfenbein. Die aufgeführten Namen sind Benennungen für Knochenasche. Die Geflügelasche, die Knochenasche durch Conchae praeparatae zu ersetzen, ist durchaus verwerflich, wenn überhaupt eine Substituierung in Frage kommen sollte, so konnte diese nur durch basisches Calciumphosphat (sub III) oder durch das Dicalciumphosphat (sub II) erfolgen. Am besten aber giebt man eben die wirkliche Knochenasche ab.

Darstellung. Knochen vom Rinde (auch vom Kalbe) oder Hammel werden von anhaftenden Fleischtheilen durch Abschaben befreit, mit Wasser gewaschen, getrocknet und bei Luftzutritt weiss gebrannt. Für die zum inneren medicinischen Gebrauche bestimmten Sorten nimmt man das Weissbrennen in einem mit Holzkohle erhitzten Windofen vor, für rohere Produkte kann man die Knochen auch einfach in irgend eine beliebige Feuerung eintragen. — Nach dem Weissbrennen hinterbleiben die Knochen in ihrer ursprünglichen Form, aber sie sind von etwas geringerem Volumen als vorher, von kräftigem Aussehen und von niedrigem specifischen Gewichte. Die weiss gebrannten Knochen werden durch mechanisches Auslesen von etwa vorhandenen kohligen Stellen befreit, alsdann in ein feines Pulver verwandelt.

Eigenschaften. Ein weisses oder grauweisses Pulver, welches in verdünnter Salzsäure unter nur geringem Aufbrausen fast völlig klar löslich ist, diese Lösung giebt beim Uebersättigen mit Ammoniakflüssigkeit einen voluminösen, weissen Niederschlag. Wird Knochenasche mit Silbernitratlösung befeuchtet, so färbt sie sich allmählich gelb.

Im übrigen gibt sie alle Reaktionen, welche für das tertiäre Calciumphosphat $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ schon mitgeteilt worden sind

Der Hauptbestandtheil der Knochenasche ist das tertiäre Calciumphosphat, daneben enthält sie noch Magnesiumphosphat, Calciumcarbonat, Fluor und Chlor an Calcium gebunden. ZALESKY fand z B in 1000 Th der Knochenasche vom Ochsen

Calciumphosphat $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	860,9 Th	Kohlensäure (CO_2)	62,0 Th
Magnesiumphosphat $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	10,2 „	Chlor	2,0 „
Calcium, an CO_2 , F u Cl gebunden	78,6 „	Fluor	3,0 „

Die Zusammensetzung der Knochenasche schwankt natürlich bei den einzelnen Thierarten. Aber sie ist auch bei der nämlichen Art bei den einzelnen Individuen etwas verschieden. Ausserdem ist auch bei den nämlichen Individuen die Zusammensetzung der einzelnen Knochen nicht die ganz gleiche. Indessen bewegen sich die Schwankungen doch nur innerhalb geringer Grenzen.

Anwendung. Namentlich in Frankreich, England und Amerika als ein die Knochenbildung unterstützendes Mittel, etwa wie bei uns das sekundäre Calciumphosphat, ferner als Antiepilepticum, gegen incontinentia urinae etc. In der Volksmedizin, auch der Gebildeten, spielt die Knochenasche bestimmte Thiere noch eine bedeutende Rolle. Der Apotheker wird immer gut thun, diese Drogen originaliter zu besorgen und sich nicht auf Substitutionen einzulassen.

Wertbestimmung des Knochenmehls. A. Stickstoff. 10,0 g einer möglichst sorgfältig durchgemischten Probe werden in einem 500 cem-Rundkolben mit 9 Tropfen Quecksilber und 55 cem reiner, konz. stickstofffreier Schwefelsäure übergossen und — zunächst bei kleiner Flamme — so lange erhitzt („kjeldahlirt“) s unter Nitrogenium), bis die Masse weiss geworden ist. Tritt zu starkes Schäumen ein, so setzt man ein linsengrosses Stückchen Paraffin zu. — Nach dem Abkühlen fugt man etwa 10 cem konz. Natriumchloridlösung hinzu und fällt bei 15°C bis zur Marke auf.

50 cem des klaren Filtrates (= 1 g Substanz) werden mit einer hinreichenden Menge Schwefelnatriumlösung, etwas Zink und 40 cem Natronhydratlösung (von 80 Proc NaOH) destillirt unter Vorlegen von 20 cem $\frac{n}{8}$ Schwefelsäure. Ueber die Einzelheiten der Bestimmung siehe KJELDÄHL'S Stickstoffbestimmung unter Nitrogenium.

B. Phosphorsäure. In weiteren 50 cem des klaren Filtrates (= 1 g Substanz) wird die Phosphorsäure nach der Citrat-Methode bestimmt, indem man 100 cem Citratlösung zugeibt, mit 25 cem Magnesiumlösung, welche tropfenweise unter Umrühren zugegeben werden, fällt, 5 Minuten lang umrührt, und nach dreistündigem Stehen die phosphorsaure Ammoniakmagnesia abfiltrirt und nach S 91 weiter verarbeitet. Die Citrat-Methode gestattet die direkte Bestimmung der Phosphorsäure, ohne vorherige Abscheidung als molybdänphosphorsaures Ammonium (s S 92) bei Gegenwart von Kalk und Eisenverbindungen, welche durch das Ammoniumcitrat in Lösung gehalten werden.

Citratlösung. 110,0 g kryst. Citronensäure mit 400 g Ammoniakflüssigkeit von 0,91 spec Gewicht und der nöthigen Menge Wasser gelöst und zu 1 Liter aufgefüllt.

Lecksuchtpulver. Rimpacher Zehrpulver. Ossium ustorum pulv 800,0, Salis culinaris 100,0, Radici Gentianae 200,0.

Lac Calcii phosphoric. Lac Ossium. Kalkphosphatmilch (Hamburg Vorschr.) Man löst 6 Th krystall. Calciumchlorid in 200 Th Wasser und mischt eine Lösung von 10 Th Natriumphosphat in 200 Th Wasser in der Kälte hinzu. Der entstehende Niederschlag wird nach dem Auswaschen mit Wasser angerührt, bis das Gesamtgewicht 200 Th beträgt.

Blumendünger. Engrais artificiale pour des pots à fleurs.

A. Ammonii nitrici 40, Ammonii phosphoric 20,0, Kali nitrici 25,0, Ammonii chlorati 5,0, Calcii sulfurici oxydulati ammoniaci 1,5. Gebräuch wie bei A. Die groben Pulver werden gemischt. 4 g der Mischung werden in 1 l Wasser gelöst. Diese Menge genügt zum Begiessen von 12 mittleren Blumentöpfen und ist 1—2 mal wöchentlich anzuwenden.

B. Kali nitrici, Calcii carbonici, Natrii chlorati, Calcii phosphoric, Natrii silicici aa 5,0, Ferri sulfurici oxydulati ammoniaci 1,5. Gebräuch wie bei A.

C. Knor's Pflanzennährsalz. Calcii phosphoric 10,0, Kali nitrici 2,5, Kali phosphoricum succi 2,5, Magnesium sulfurici 2,5.

MARAGLIANO'S Kraftpulver. Calcii phosphoric, Natrii chlorati, Natrii bicarbonici aa 10,0, Ferri lactici 3,0, Manganii superoxydati, Rhizomatis Calami aa 2,0.

Calcaria phosphorica gelatinosa COLLAS, ist frisch gefülltes, im Filtrum gesammeltes, darin ausgewaschenes und noch feuchtes, also nicht ausgetrocknetes basisches Kalkphosphat. Es enthält ca 66,6 Proc Wasser. Wird dieser Niederschlag in der genügenden Menge reiner Salzsäure gelöst, so erhält man den

Liquor Calcii muratici phosphorici CORNÉZ, von welchem täglich 1—2 Theelöffel voll in einer Mischung von Wein mit Wasser genommen werden.

Sirupus Calcii Chlorhydrophosphatis (Nat. Form) Calcii phosphorici 17,5 g, Aqua 30,0 g, Acidi hydrochlorici (25 Proc) q s ad solutionem (ca 10,0 g), Essentiae Citri 20,0 g, Sirupi Sacchari q s ad 1 Liter.

Sirup de lactophosphate de chaux (Gall.) Calcii phosphorici 12,5, Acidi lactici 14,0, Aquae 340,0, Sacchari (blaufrei) 630,0, Essentiae Citri e cortice recente (1+2) 10,0.

Sirup de phosphate acide de chaux (Gall.) Calcii phosphorici 12,5, Acidi phosphorici (25 Proc) 44,0, Aquae 318,0, Sacchari (blaufrei) 630,0, Essentiae Citri e cortice recente (1+2) 10,0.

Panis cum Calcio phosphorico

Zu 1 kg fertigen Brotteiges wird ein Gemisch aus 25,0 g Calciumphosphat und 50,0 g Zucker zugesetzt und daraus ein Brot gebacken.

Pulvis antatrophicus

Discut wird zu grobem Pulver zerrieben und mit $\frac{1}{12}$ des Gewichtes Calciumphosphat gemischt.

1 Theelöffel bis Esslöffel beim Frühstück mit Kaffee, Milch oder Schokolade zu nehmen.

Pulvis antirachiticos

(Hamb. Vorsch., Form Berl.)

Rp Calcii carbonici 35,0
Calcii phosphorici 10,0
Ferri lactici 3,0
Sacchari Lactici 50,0

Pulvis calcareus BOUCHUT

Rp Calcii phosphorici 5,0
Natrii bicarbonici 10,0
Sacchari Lactici 15,0

Rachitischen Kindern 4mal täglich eine Messerspitze

Sirupus Calcii phosphoricus

Rp Calcii phosphorici 10,0
Sirupi Sacchari 40,0
Acidi phosphorici (25%) 30,0

Unter Erwärmen zu lösen, dann ansetzen.

Sirupi Sacchari 400,0

Sirupus Calcii chlorhydrophosphoricus

Sirup de chlorhydrophosphate de chaux

Rp Calcii phosphorici 12,5
Acidi hydrochlorici (25%) 12,0
Aquae destillatae 340,0
Sacchari sibi 630,0
Tincturae Citri e cortice recente (1+2) 10,0

Solutio Calcii chlorhydrophosphorici

Rp Calcii phosphorici 17,0
Acidi hydrochlorici (25%) q s
ad solutionem (ca 10,0)
Aquae destillatae 375,0

Trochisci antatrophici

Rp Calcii phosphorici 20,0
Calcii carbonici 10,0
Ferri reducti 5,0
Massae Cacao cum Saccharo 37,0

fiant pastilli 100

Calcium sulfuratum.

Von den geschwefelten Verbindungen des Calciums haben einige entweder pharmaceutische oder gewerbliche Bedeutung. Es ist indessen darauf aufmerksam zu machen, dass die Nomenklatur dieser Substanzen eine ziemlich verworrene ist, und dass mit gewissen Namen nicht immer einheitliche Verbindungen, sondern zum Theil auch Mischungen bezeichnet werden.

I. Calcium sulfuratum purum. Reines Calciumsulfid. Reines Schwefelcalcium. CaS . Mol. Gew. = 72

Die reine Verbindung kann erhalten werden durch Gluhen von Calciumsulfat im Wasserstoffstrom oder durch Gluhen von Calciumoxyd im Schwefelwasserstoffstrom oder durch Gluhen von Calciumcarbonat in einem Gemisch von Schwefelkohlenstoffdampf und Kohlensäure.

Weisse, in Wasser unlösliche Masse, welche an feuchter Luft nach Schwefelwasserstoff riecht. Es hat die Eigenschaft, im Dunklen zu leuchten, wenn es vorher dem Lichte ausgesetzt worden war. Diese reine Verbindung wird weder in den Gewerben, noch in der Pharmacie verwendet, sie kann als Sammlungspräparat betrachtet werden.

II Calcium sulfuratum crudum. Calcium sulfuratum (Erganzb.) Calc. sulphurata (Bnt. U-St.) Rohes Calciumsulfid. Rohes Schwefelcalcium. Hepar Sulfuris calcareum. Kalk-Schwefelleber

Darstellung. A) (Brit U-St) Man bereitet eine innige Mischung aus 70 Th entwässertem Calciumsulfat (Gips), 10 Th Holzkohlepulver und 2 Th Starke Diese Mischung packt man unter mässigem Druck in einen Hesseschen Tiegel, bedeckt diesen mit einem Deckel und erhitzt nun 1–2 Stunden, anfangs gelinde, später starker, bis die Masse auch in ihren inneren Theilen grauweiss geworden ist. Alsdann lässt man erkalten, pulvert die Masse und bringt das Pulver sogleich in kleine, gut zu verschliessende, trockene Flaschen



B) Ergänzb 100 Th. fein gepulverter weisser Aetzkalk und 80 Th sublimirter Schwefel werden innig gemischt und damit ein Hessescher Tiegel unter Rütteln bis zum Rande angefüllt. Nachdem mittels Thones ein Deckel aufgekittet ist, setzt man den Tiegel in einen Windofen und umschüttet ihn mit Holzkohlen, so dass eine geringe Kohlenschicht den Deckel bedeckt. Nun schüttet man glühende Holzkohlen auf, so dass das Kohlenfeuer langsam von oben nach unten um sich greift. Wenn das Feuer bis fast zur Sohle niedergegangen ist, schüttet man noch Kohlen auf, so dass die Glühung circa eine Stunde währt. Man lässt erkalten, nimmt den Deckel vorsichtig vom Tiegel, zerreibt die gelbrüthliche Masse zu einem Pulver und bringt dieses alsbald in Glasflaschen unter

Eigenschaften. Grauweisses oder leicht röthliches Pulver, schwach nach Schwefelwasserstoff riechend, von widerlichem, alkalischem Geschmack. An feuchter Luft wird es unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff allmählich zersetzt. Es ist keine einheitliche Verbindung, sondern ein Gemisch von Calciumsulfid und unverändertem Calciumsulfat mit wechselnden Mengen Kohle. Es soll nach Ergänzb etwa 35 Proc, nach Brit mindestens 50 Proc, nach U-St mindestens 60 Proc Calciumsulfid CaS enthalten. Die im Nachstehenden angegebenen Reaktionen sind diesem Gehalt an Calciumsulfid zuzuschreiben.

In kaltem Wasser ist es schwer löslich, etwas leichter in heissem Wasser. Durch siedendes Wasser wird das Calciumsulfid in Calciumhydroxyd und in Calciumsulfhydrat zersetzt: $\text{CaS} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Ca}(\text{SH})_2$. Durch verdünnte Essigsäure wird es unter Freiwerden von Schwefelwasserstoff zersetzt, das Filtrat enthält alsdann Calciumacetat und giebt deshalb mit Ammoniumoxalat einen weissen, in Salzsäure löslichen Niederschlag.

Gehaltsbestimmung. Man trägt eine bestimmte Menge Calciumsulfid allmählich in eine siedende Lösung von Kupfersulfat von bekanntem Gehalt ein, digerirt alsdann 15 Minuten lang auf dem Wasserbade und filtrirt. Das erkaltete Filtrat darf alsdann mit einigen Tropfen Kaliumferrocyanidlösung eine braune Färbung nicht geben. Es wird hierdurch in jedem Falle ein bestimmter Minimalgehalt an Calciumsulfid CaS festgestellt. Diese Prüfung gestaltet sich bei den verschiedenen Pharmakopöen wie folgt: Ergänzb 1 g Calcium sulfuratum zu einer Lösung von 1,20 g krystall. Kupfersulfat in 50 ccm Wasser. Minimalgehalt rund 85 Proc CaS . Brit 1 g Calcium sulfuratum zu einer Lösung von 1,75 g krystall. Kupfersulfat in 50 ccm Wasser. Minimalgehalt = 50 Proc CaS . U-St 1 g Calcium sulfuratum zu einer Lösung von 2,08 g krystall. Kupfersulfat in 50 ccm Wasser. Minimalgehalt = 60 Proc CaS .

Aufbewahrung. In dicht verkorkten kleineren Flaschen. Bei Luftzutritt verwandelt sich das Calciumsulfid unter allmählicher Entwicklung von Schwefelwasserstoff in Calciumcarbonat.

Anwendung. Innerlich hat man das Calciumsulfid zu 0,2–0,3–0,5 mehrmals täglich in denselben Fällen wie die Kalischwefelleber angewendet. Sehr starke Gabe 0,6. Aeusserlich gebrauchte man es bei Kopfgrind und anderen Hautausschlägen, Krätze, auch als Enthaarungsmittel. Zu letzterem Zwecke ist das Calciumhydrosulfid geeigneter.

III Calcium hydrosulfuratum. Calcaria hydrosulfurata. Calciumsulfhydrat. Calciumhydrosulfid. Schwefelwasserstoff-Schwefelcalcium. Massa depilatoria MARTINI. $\text{Ca}(\text{SH})_2 + \text{Aqua}$.

Darstellung. 100 Th. Aetzkalk werden durch Besprengen mit 50 Th. warmem Wasser in Kalkhydrat verwandelt, mit 200 Th. oder der genügenden Menge kaltem Wasser zu einem dünnen Brei angerührt und nun durch Einleiten von Schwefelwasserstoff (entwickelt aus circa 300 Th. Eisensulfid und 700 Th. verdünnter Schwefelsäure)

mit diesem Gase übersättigt, bis die breuge Flüssigkeit eine blaugraue Farbe angenommen hat

Man erhält so Flüssigkeiten, welche bis zu 7 Proc $\text{Ca}(\text{SH})_2$ enthalten. Das Calciumsulfhydrat ist nicht im trockenen Zustande, sondern lediglich in Auflösung bekannt. Wenn das Präparat als Depilatorium verwendet werden soll, so wird der entstehende Kalkbrei ohne vorherige Filtration abgegeben.

Aufbewahrung. In ganz gefüllten Glasgefäßen mit Glasstopfen und mit Paraffin dicht verkittet.

Anwendung. Dieses Präparat ist ein energisches Depilatorium (von Rud. BORTNER empfohlen). Es wird in 5 mm dicker Schicht auf die mit Haaren bedeckte Haut aufgetragen und nach 10 Minuten mit einem nassen Schwamme abgewaschen. Es löst das Haar zu einer gallertartigen Masse auf. Obgleich ein vorzügliches Depilatorium, so wird es dennoch höchst selten benutzt, indem man dem Rhusma (S. 400), ferner dem nachstehenden Depilatorium, neuerdings auch den mit Baryumsulfid bereiteten Depilatorium (s. S. 464) den Vorzug giebt.

Depilatorium. I. Natriumsulfhydrat crystallisat 1,0, Calciumcarbonat 8,0 oder II. Natriumsulfhydrat crystallisat 8,0, Calcariae ustae pulverisat, Amyli aa 10,0. Beide Präparate sind mit Wasser zu einem Brei anzurühren, welcher messerrückendick auf die zu enthaarenden Stellen aufzutragen ist.

IV Calcium oxysulfuratum Calciumoxysulfuret. Unter diesem nicht sehr zutreffenden Namen werden Präparate verstanden, welche durch Kochen von 1 Th. Aetzalkali mit 2 Th. Schwefel bei Gegenwart von Wasser dargestellt werden. Hierbei bilden sich nach der Gleichung $3\text{CaO} + 12\text{S} = \text{CaS}_2\text{O}_3 + 2\text{CaS}$, Calciumthiosulfat und Calciumpentasulfid, so dass die so entstehenden Präparate im wesentlichen diese beiden Verbindungen enthalten. Die geschilderte Reaktion wird übrigens vorzugsweise zur Herstellung der sog. VLEMINCKX'schen Lösung benutzt.

Calcium oxysulfuratum Calciumoxysulfuret Austr. Calcariae ustae (*e. mar-more*) 80,0 werden in Stücke zerschlagen und mit Aquae 20,0 besprengt. Zum gelochten Kalk gebe man Sulfurs sublimat 60,0 und mische gut durch. — Die Mischung ist in bestens verschlossenen Gefäßen aufzubewahren.

Calcium oxysulfuratum solutum (Austr.) Solutio VLEMINCKX. 8 Th. der vorstehenden Mischung (als Calcium oxysulfuratum Austr. aufgeführt) werden mit 20 Th. siedendem Wasser bis zur Kolatur von 12 Th. unter beständigem Umrühren eingekocht. Die Lösung ist bestens verschlossen aufzubewahren.

Liquor Calcii sulfurati (Erganzb.) Calcium sulfuratum solutum (Helv.) VLEMINCKX'sche Lösung Golden lotion. Yellow lotion. Calcariae ustae (*e. mar-more*) 1,0 wird mit Wasser zu Pulver gelocht, dann mit 2,0 Schwefel und 20,0 Wasser in einer Porcellanschale unter Umrühren gekocht, so dass 12,0 durchgeseichte oder klar abgeseigte Flüssigkeit erhalten werden. — Gelbrothe Flüssigkeit, auf Säurezusatz Schwefelwasserstoff entwickelnd, unter Abscheidung von Schwefel. In kleinen, ganz gefüllten, gut verschlossenen Gläsern aufzubewahren. Die nämliche Vorschrift geben Helv., Hamb. Vorschr.

V. Calcium stibiato-sulfuratum. Calcium sulfurato-stibiatum. Calcaria stibiato-sulfurata. Calx Antimoni cum Sulfure (HOFFMANN). Antimonhaltige Kalkschwefelleber, kalkhaltige Spießglanzeber.

Bereitung. 90 Th. gepulverter Aetzalkali und 30 Th. Antimonpentasulfid (Goldschwefel) werden gemischt in ein porcellanes Gefäß gegeben, mit 150 Th. Wasser übergossen und in der Wärme des Wasserbades unter bisweiligem Umrühren trocken gemacht.

Eigenschaften. Die antimonhaltige Kalkschwefelleber ist ein gelblichgraues, fast geruchloses, in heissem Wasser zum grösseren Theile mit gelblicher Farbe lösliches Pulver, welches mit verdünnter Salzsäure behandelt reichlich Schwefelwasserstoff entwickelt und einen Goldschwefelniederschlag fallen lässt.

Aufbewahrung In kleinen, völlig gefüllten Flaschen.

Anwendung Dieses im 18. Jahrhundert von HOFFMANN in Mainz als Geheimmittel vertriebene Präparat wurde bei Scrophulose, Hautkrankheiten, Gicht, Syphilis, Unterleibsstockungen in Pulvern, Pillen, selbst in der Abkochung zu 0,1—0,2—0,3 zweier- bis viermal täglich gegeben, auch ausserlich zu Umschlagen, Waschungen, Bädern, Pflastern und Salben, selbst als Depilatorium angewendet.

Aqua Calcariae sulfurato stibiatæ HOFFMANN
Aqua sulfurato-stibiatæ Decoctum HOFFMANN

Rp Calcariae sulfurato stibiatæ 10,0
Aque calidæ 2500,0
Ebulliendo evaporare ad 2000,0 remanentia, quæ
filtrantur
D 8 Tassenweise mit Milch oder Fleischbrühe
mehrmals am Tage zu trinken

Decoctum Heligolandicum

Decoctum Calcariae picæum
Rp Calcariae stibiatæ sulfuratæ 10,0
Aque ferridinæ 2000,0
Sint per horas quadrantem, et additis
Pisces liquidæ 800,0
digere saepius agitando per horas quadrantem
Tum sepona. Liquor frigida decantetur et in
lagenis obturatis servetur

Depilatorium BOURDET

Rp Natri hydrosulfurati 8,0
Calcariae ustæ pulveratæ Amyli 83 10,0
Mit Wasser angerührt auf die mit Haaren besetzte
Haut aufzutragen (in 3—4 Minuten ist die
Wirkung erreicht)

Emplastrum antarthriticum Heligolandicum

Emplastrum Calcariae picæum.
Rp Calcariae stibiatæ sulfuratæ 15,0
Cerae flavæ 15,0
Pisces nigrae 55,0
Pisces liquidæ 25,0

Globuli sulfurati ad balneum
Boules Barégiennes

Rp Calcii sulfurati 100,0
Natri chloridi crudi 50,0
Natri thiosulfurati 80,0

Natri carbonici crystallisati 50
Gummi arabici 10,0
Glycerini 20,0
Aque q s

Piant globuli duo
Eine bis zwei Kugeln zu einem Vollbade
Nach einer französischen Vorschrift wird eine
Kugel aus 40,0 Calciumsulfid, 10,0 Kochsalz,
5,0 Seifenwurzelextrakt und der genügenden
Menge konzentrierter Leimlösung zusammen-
gesetzt

Pilulae Calcii stibiatæ sulfurati HOFFMANN

Rp Calcii stibiatæ sulfurati
Tragacanthæ pulveratæ 83 2,0
Aque destillatæ q s
Piant pilulas sexaginta (80), Cassia cinnamomæ
pulveratâ conspergendæ D ad vitrum S
Zweimal täglich 5 Stück (bei chronischer Metall-
vergiftung)

Pilulae Calcii sulfurati

Rp Calcii sulfurati
Argillæ 83 5,0
Aque glycerinatæ q s
Piant pilulas centum (100), Cassia cinnamomæ
pulveratâ conspergendæ
Täglich drei- bis viermal 3—5 Pillen.

Pulvis antiparietarius PIRONELLI

Rp Calcariae sulfuratæ 20,0
Divide in partes æquales decem.
D ad chartam paraffinatam
S Ein Pulver mit Olivenöl angerieben zum Ein-
reiben

Unguentum antihæreticum GIBERT

Rp Calcariae sulfuratæ 20,0
Camphoræ tritæ 1,0
Adipis suilli 80,0
M D S Zum Einreiben (bei Herpes)

Sulphame-Arzneien. Aus Amerika importierte Geheimmittel, S-Mixture, S ointment, S pills, S-sop enthalten Calciumpentasulfid und Calciumthiosulfat. Es handelt sich also um Präparate, welche durch Kochen von Schwefel mit Kalk und Wasser hergestellt sind.

Leuchtfarben (BALMAIN's) Wie schon bemerkt wurde, hat das Calciumsulfid die Eigenschaft, im Dunkeln zu leuchten, wenn es vorher beheizt worden war. Im Nachstehenden geben wir eine Vorschrift zur Darstellung phosphorescirenden Calciumsulfids und zur Zusammenstellung einiger Farbmischungen. Man mischt 20 g sehr fein gepulverte, gebrannte Muschelschalen (von Hypopus vulgaris mit 6 g Schwefel und 2 g Stärke, versetzt die Masse tropfenweise mit 8 ccm einer Lösung von 0,5 Wismutnitrat (und einigen Tropfen Salzsäure) in 100 ccm absolutem Alkohol, lässt $\frac{1}{2}$ Stunde stehen, erhitzt in einem geschlossenen Tiegel 20 Minuten lang auf helle Rothgluth, entfernt nach völligem Erkalten die entstandene dünne Gipschicht von der Oberfläche, pulverisirt und glüht nochmals $\frac{1}{4}$ Stunde bei gleicher Temperatur, wobei ein aus kleinen, kaum agglomerirten Körnern bestehendes Produkt erhalten werden muss, welches nicht weiter zerkleinert werden darf. Dieses Produkt phosphorescirt schön violett. Durch Befugung von 0,1 Proc der Schwefelverbindungen von Antimon, Cadmium, Kupfer, Platin, Uran, wird der Ton des leuchtenden Calciumsulfids gelbgrün bis blaugrün (Verneuil).

Ein schön phosphorescirendes Präparat enthält 37 Proc Calciummonosulfid, 50 Proc Calciumoxyd, 7 Proc Calciumsulfat, 5 Proc Calciumkarbonat nebst Spuren von Kieselsäure, Magnesia, Phosphaten, Alkalien und einigen Zehntausendsteln Wismutsulfid.

Im Nachstehenden geben wir einige gefärbte Mischungen für Anstrichfarben.

Orange		Blau	
Feinss	46,0	Feinss	42,0
Baryumsulfat	17,5	Baryumsulfat	10,2
Indisches Gelb	1,0	Ultramarinblau	8,4
Alizarin	1,5	Kobaltblau	5,4
Calciumsulfid	38,0	Calciumsulfid	45,0
Gelb		Violett	
Feinss	48,0	Feinss	42,0
Baryumsulfat	10,0	Baryumsulfat	10,2
Baryumchromat	8,0	Ultramarinviolett	2,8
Calciumsulfid	34,0	Kobaltarsenik	9,0
		Calciumsulfid	86,0
Grau		Braungelb	
Feinss	45,0	Feinss	48,0
Baryumsulfat	6,0	Baryumsulfat	10,0
Calciumkarbonat	6,0	Auripigment	8,0
Ultramarinblau	0,5	Calciumsulfid	34,0
Zinksulfid grau	6,5		
Calciumsulfid	36,0		

In den vorstehenden Vorschriften ist unter „Calciumsulfid“ stets das aus Muschelschalen wie oben angegeben hergestellte phosphorescierende Calciumsulfid zu verstehen. An Stelle von Feinss kann auch Wasserglas als Bindemittel verwendet werden.

Leuchtende Leimfarben. Gelatine 500,0 g, heisses Wasser 2 l, Calciumsulfid 1,5 kg, Glycerin 50,0. Noch warm aufzutragen, aber kein Kaliumdichromat zusetzen.

Noctiluca heisst die leuchtende Substanz der Leuchtthiere und gewisser Pflanzen, s. B. Agaricus.

Calcium sulfuricum.

Das Calciumsulfat kommt in der Natur im wasserfreien Zustande als „Anhydrit“ CaSO_4 vor. Im wasserhaltigen Zustande kommt das Calciumsulfat in der Natur gleichfalls vor, es hat alsdann die Zusammensetzung $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ und fñhrt die Bezeichnung Gips. Die namliche Zusammensetzung ($\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$) hat das kñnstlich gefüllte Calciumsulfat. — Endlich hat man den durch Erhitzen des wasserhaltigen Gipses erhaltenen sog. gebrannten Gips zu berñcksichtigen.

1. Calcium sulfuricum praecipitatum. Gefälltes Calciumsulfat. *Sulfate de chaux. Sulfate of lime.* $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 172.

Zur Darstellung mischt man eine filtrirte Lösung von 100 Th. krystallisirtem Calciumchlorid in 1000 Th. Wasser mit einer Lösung von 150 Th. krystallisirtem Natriumsulfat in 1500 Th. Wasser. Man lñsst die Mischung einen Tag absetzen, wascht alsdann den Niederschlag mit warmem Wasser aus und trocknet ihn bei etwa 80°C .

Feines weisses, zartes Pulver, aus monoklinen Krystallen bestehend. Schwer lñslich in Wasser. Bei 15°C lñst es sich in etwa 500 Th. Wasser. Das Lñsungs Optimum liegt bei 85°C , bei dieser Temperatur lñst es sich in rund 370 Th. Wasser. Verhaltissmässig leicht lñslich in nicht zu sehr verdünnter Salzsäure (Unterschied von Baryum- oder Strontiumsulfat). Das Präparat findet Verwendung zur Darstellung kñnstlicher Mineralwässer (s. S. 344), die concentrirte wasserige Auflñsung auch als Reagens in der chemischen Analyse.

Ein durch Fällung in der Grostechnik dargestelltes Calciumsulfat ($\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$) kommt im Handel als Annalin oder Pearl hardening vor und wird namentlich als Füllstoff in der Papier-Fabrikation angewendet.

Gipswasser. Calciumsulfatlñsung. Man übergiesst etwa 5 g gefülltes Calciumsulfat mit 1 l destillirtem Wasser, lñsst einige Tage unter gelegentlichem Umschütteln stehen und filtrirt alsdann ab. Reagens zum Nachweis des Strontiums und Baryums, ferner zum Nachweis der Traubensäure.

II Calcium sulfuricum nativum. Gips. Wasserhaltiger Gips. $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew = 172.

Der natürliche, wasserhaltige Gips kommt in monoklinen Krystallen vor, unter denen sich häufig Zwillinge Krystalle (sogen Schwalbenschwanze) finden. Ist er von körniger, dem Marmor ähnlicher Struktur, so heisst er „Alabaster“. Lässt er sich in dünne Blättchen spalten, so wird er „Marienglas“ oder „Frauenglas“ genannt. Stellt er faserige Massen dar, so heisst er „Fasergips“. „Gipsstein“ heissen die dichten, weniger reinen Sorten.

Lapis specularis *Glacies Mariae* Marienglas Frauenglas. Ist ein durch sichtiger blattriger Gips, GipsSPATH. Man hält die völlig farblose Waare in Stücken und als mittelfeines Pulver vorrätig. Erstere wird zu Zwecken in der Technik, z. B. zur Fabrikation künstlicher Blumen, letzteres als Medikament für Schweine und auch innerlich und äusserlich gegen rosenartige Entzündungen und zu sympathetischen Kuren in den Apotheken gefordert.

Dieser GipsSPATH ist nicht mit dem Glimmer (Kaliglimmer, Russisch Glas) zu verwechseln, welcher mitunter auch als Marienglas oder Frauenglas bezeichnet wird, auch aber durch die elastisch-biegsamen Plättchen von dem GipsSPATH unterscheidet und aus Material für Deckgläsern mikroskopischer Objekte liefert.

III Calcium sulfuricum ustum (Anstr. Germ. Helv.) Calcii Sulphas exsiccatus (U-St.) Gebrannter Gips. Plâtre cult. Burnt Plaster. Dried Gypsum.

Ist der durch massiges Erhitzen seines Krystallwassers zum grössten Theile beraubte natürliche, wasserhaltige Gips.

Darstellung. Wird der wasserhaltige Gips erhitzt, so verliert er bei $100-105^\circ \text{C}$ einen Theil seines Krystallwassers. Bei $105-170^\circ \text{C}$ geht dann der Rest des Krystallwassers weg, wobei zwischen 135 und 150°C nochmals eine Periode des Stillstandes eintritt. Wird die Erhitzung über 200°C hinausgesteigert, so giebt der Gips mit Wasser nicht mehr einen schnell erhärtenden Brei, er heisst dann „todtgebrannt“. Beim Brennen (Entwassern) des Gipses ist demnach dafür Sorge zu tragen, dass die Entwässerung bei einer mittleren Temperatur von etwa 150°C ausgeführt wird, und dass die Temperatur unter keinen Umständen über 200°C hinausgeht.

Kleine Mengen Gips erhitzt man zum Zweck der Entwässerung in Form eines groben Pulvers unter Umrühren in flachen eisernen Kesseln, so lange eine darüber gehaltene kalte Glasscheibe beschlägt. Grössere Mengen brennt man in einem gewöhnlichen Backofen. Nachdem der Backofen geheizt ist und die Kohlen herausgenommen sind, giebt man den Gips in ungefähr taubeneigrossen Stücken auf die Sohle des Ofens, schliesst die Thür und überlässt ihn anderthalb Tage dieser Wärme. Wenn ein in das Mundloch des Ofens gehaltenes kaltes Stück Glas nicht mehr beschlägt, so ist die Entwässerung beendet. In Gipsbrennereien benutzt man Gipsöfen, welche eine den Kalköfen ähnliche Einrichtung haben. In allen Fällen ist es Aufgabe des Gipsbrenners, die Entwässerung bei möglichst niedriger Temperatur zu bewirken und eher einige Procente Wasser im Gips zu lassen, als durch zu starke Hitze die Entwässerung vollständig zu machen, d. h. den Gips tod zu brennen. Auch der nicht völlig entwässerte Gips zeigt die Fähigkeit, mit Wasser einen schnell erhärtenden Brei zu bilden.

Handelswaare. Der gebrannte Gips kommt gepulvert oder, wie es in der Kunstsprache heisst, klargeschlagen oder gemahlen, verpackt in hölzernen Fässern, in den Handel. Die beste, für pharmaceutische Zwecke geeignetste Sorte ist der von den Bildhauern benutzte „Alabastergips“.

Eigenschaften. Der gebrannte Gips bildet ein weisses oder auch ein schmutzig weisses, trockenes, amorphes Pulver, welches mit der Hälfte seines Gewichtes Wasser in einigen Minuten zu einer harten, schwer zu zerbrechenden Masse erstarrt. Der gebrannte Gips des Handels enthält in der Regel noch etwa 5 Proc. Wasser. Erstarrt der Gips, mit der Hälfte seines Gewichtes Wasser angerührt, nach einigen Minuten nicht zu einer harten, schwer zu zerbrechenden Masse, so ist er eben zur pharmaceutischen Verwendung ungeeignet. Worauf das beruht, lässt sich in den meisten Fällen durch eine Wasserbestimmung

mung feststellen Betragt der Wassergehalt erheblich mehr als 5 Proc, so war der Gips wahrscheinlich zu wenig entwässert Ist er aber wesentlich geringer als 5 Proc, so liegt entweder todtegebrannter Gips oder Anhydrit vor

Aufbewahrung. Obgleich der gebrannte Gips an der Luft nur sehr langsam Wasser anzieht, so empfiehlt es sich doch, ihn in gut schliessenden Gefässen aus Glas, Steingut oder Blech an einem trocknen Orte, am besten im Trockenschrank, aufzubewahren Zweckmassig ist es, ihn in $\frac{1}{4}$ Pfundbüchsen von Blech einzufüllen und diese durch Umkleben von Papierstreifen zu verschliessen

Anwendung In den Apotheken wird der gebrannte Gips wegen seiner häufig vorkommenden chirurgischen Verwendung bei Knochenbrüchen vorrathig gehalten Gebrannter Gips wird mit etwa der Hälfte seines Gewichtes Wasser von mittlerer Temperatur zu einem Brei gemacht und damit in circa 1 cm dicker Lage mit Hilfe eines Stückerbaumwollenen Zeuges das betreffende Glied eingehüllt Will man die Erhärtung des Gips breies verlangsamen, so erreicht man dies durch einen Zusatz von wenig Glycerin Eine Mischung aus 100 gebranntem Gips, 50 Wasser und 5 Glycerin erhärtet erst nach einer Stunde, dagegen beschleunigt man das Erhärten durch Zusatz von Wasserglas Im pharmaceutischen Laboratorium benutzt man den Gips zum Lutiren der Apparate Mit Mehl gemischt, auch wohl mit Anis aromatisirt, wendet man ihn als Ratten- und Mausegift an In den Künsten und in der Technik ist seine Anwendung eine ausgedehnte, in der Landwirthschaft dient der gebrannte und ungebrannte Gips als Düngemittel

Gypsum bituminatum Getheerter Gips (Diet) 4 Th gebrannter Gips mischt man mit 1 Th Buchenholztheer

Calcium thiosulfuricum.

Calcium thiosulfuricum. Calcium hyposulfurosum. Calcium subsulfurosum
Thioschwefelsaurer Kalk. Unterschweifigsaurer Kalk. $\text{CaS}_2\text{O}_3 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol.
Gew. = 260

Darstellung 100 Th sublimirter Schwefel, 50 Th Aetzkalk mit Wasser in das Hydrat verwandelt und 600 Th Wasser werden in einem eisernen Kessel und unter Ersatz des verdampfenden Wassers anderthalb Stunden gekocht, dann auf ein Filter gebracht und der Rückstand im Filter mit etwa 100 Th destillirtem Wasser nachgewaschen. In das rothgelbe Filtrat wird nun Schwefelgas eingeleitet, bis die Flüssigkeit farblos erscheint Diese Flüssigkeit wird alsdann filtrirt und in einer Wärme, welche 60°C nie übersteigen darf, bis auf circa 100 Th eingeengt und zur Krystallisation bei Seite gestellt Die Mutterlauge giebt noch Krystalle aus Ausbeute circa 70 Th
1) $3\text{CaO} + 12\text{S} = \text{CaS}_2\text{O}_3 + 2\text{CaS}_2$ 2) $2\text{CaS}_2 + 3\text{SO}_2 = 2\text{CaS}_2\text{O}_3 + \text{S}$

Eigenschaften. Calciumthiosulfat bildet grosse, farblose, hexagonale Prismen, welche in gleichviel Wasser löslich sind und sich in dieser Lösung bei einer Wärme über 60°C in Schwefel und Calciumsulfat zersetzen

Aufbewahrung. Man bewahrt das Calciumthiosulfat in wohl verstopften Flaschen, soviel als möglich vor Licht und Luft geschützt

Anwendung. Das Calciumthiosulfat wurde als Heilmittel der Hautkrankheiten, besonders aber bei Lungenphthisis empfohlen und zu 0,5–1,0–1,5 g einigemal des Tages in Zuckerlösung oder Pastillen gegeben Der gleichzeitige Genuss oder Gebrauch saurer Substanzen ist zu vermeiden

Pastilli Calcii thiosulfurici	
Rp Calcii thiosulfurici	5,0
Sacchari albi	100,0
Trigonanthas	0,25
Olei Menthas piperitae gtt.	20,0
Aque q s	
Plant pastilli centum (100)	

Stropus Calcii thiosulfurici	
Rp Calcii thiosulfurici	5,0
Stropi Sacchari	95,0
Drei- bis vierstündlich einen halben bis ganzen Esslöffel.	

Calendula.

Gattung der Compositae—Tubuliflorae—Calenduleae.

I Calendula officinalis L. Ringelblume Studentenblume. Todtenblume. Dotterblume. Warzenkraut. Tous les mois. Souci-Marigold. Heimath im Mittelmeergebiet, durch die Kultur weit verbreitet und zuweilen verwildert.

Verwendung finden zuweilen die Bluthenköpchen Flores Calendulae. Calendulablüthen. Dotterblumen. Ringelblumen. Bluthenköpchen mit zweireihigem Hüllkelch, orangefarbenen Blüthen und flachem Bluthenboden. Die Randblüthen (Fig 138) mit langer, dreizähliger, viernerviger Zunge, fruchtbar. Die Früchte ohne Kelchsaum, einwärts gekrümmt, die äussersten schnabelförmig verlängert, die innersten kurzer, ungeschnabelt, zuweilen geflügelt. Die Scheibenblüthen unfruchtbar.

Bestandtheile 0,02 Proc ätherisches Oel. Mit dem Namen „Calendulin“ hat man einen gallertigen Körper, einen amorphen Bitterstoff, und den gelben Farbstoff der Blüthen bezeichnet. Sie enthalten ausserdem ein in Aether und Alkohol lösliches Harz und 8 Proc Asche.

Einsammlung und Aufbewahrung. Man pflückt vom Juni bis September die Blüthenköpfe, trocknet, entfernt die Hüllkelche und bewahrt die Blüthen vor Licht geschützt in Blech- oder Glasgefassen auf. 7 Th frische Blüthen geben 1 Th trockene.

Anwendung. Die als Heilmittel (gegen Skropheln, Gelbsucht, Krebse) veralteten Blüthen finden als Bestandtheile von Raucherspecies, in der Färberei und zur Verfälschung der Arnikablüthen Verwendung, mit Fernambuk oder Anilinoth gefärbt, kommen sie als Safranersatz in den Handel und werden zu dessen Verfälschung benutzt.

Extractum Calendulae wird aus frischem blühendem Kraut wie Extractum Belladonnae (Germ.) bereitet (vergl. S. 469).

Tinctura Calendulae. Tincture of Calendula (U. S.). Flores Calendulae (pulv. Nr. 20) 200 g, Alkohol (91 proc) q. s., man befeuchtet mit 200 ccm und stellt im Verdünnungswege 1000 ccm Tinktur her.

Liquor anticarcinomaticus RUSC.

Rp	Extracti Calendulae	
	Extracti Chamomillae	10,0
	Aquae Lauracerasi	80,0
	Tincturae Opil. simplicis	5,0

Verbandwasser (bei Krebsgeschwüren)

Phlosae anticarcinomaticae RUSC.

Rp	Extracti Calendulae	
	Extracti Conii	
	Ferri oxydati fusci	10,0
	Florum Calendulae pulverat	q. s.

M. f. pillul. 200

3mal täglich 4–5 Pillen (bei Krebse)

Unguentum Calendulae

Rp	Extracti Calendulae	1,0
	Unguenti cerei	9,0

Harzer Gebirgsthee, LAURER's, ist zusammengesetzt aus Flores Acaciae, Calendulae, Lavandulae, Millefolii, Sambuci, Folia Sennae, Herba Farfarae, Majoranae, Matrisylviae, Menthae pip., Veronicae, Lignum Sassafras, Radix Liquiritiae (Apoth.-Zeitg.).

Liquor Calendulae SCHNEIDER, ein Blutstillungsmittel, erhält man, indem man frische Ringelblumen mit Wasser befeuchtet, mehrere Monate lang in verschlossener Flasche der Sonne aussetzt, die Pressflüssigkeit mit Weingeist vermischt und filtrirt.

Das Kraut (Herba Calendulae, Herba Calthae sativae, Herba Verrucariae) wurde ähnlich verwendet wie die Blüthen.

II. Calendula arvensis L. Heimath wie die vorige, aber nördlich bis Belgien und Süddeutschland, auch kultivirt. Kleiner wie die vorige. Früher das Kraut als Herba Calendulae silvestris im Gebrauch, die Blüthen (Moliton) zum Färben von Butter und Käse.



Fig. 138
Randblüthe
von Calendula
officinalis

Camphora.

I. Camphora (Austr Brit Germ Helv U-St) Camphre du Japon (Gall)
Laurineen-Kampher Gewöhnlicher Kampher Japankampher $C_{10}H_{16}O$ Mol
Gew. = 152

Der Kampherbaum *Camphora F* Nees et Ebeim *Laurus Camphora L.*, Familie der Lauraceae, ist besonders an der Küste Ostasiens von Cochinchina bis zur Mündung des Jang-tse-Kiang, ferner auf den Inseln Hainan und Formosa und den südlich vom 34 Breitgrade gelegenen Theilen Japans verbreitet. Er enthält in allen seinen Theilen ein ätherisches Oel, dessen Hauptbestandtheil der Kampher ausmacht. Daneben enthält es noch Terpene und dem Kampher verwandte sauerstoffhaltige Bestandtheile, z B Safröl.

Gewinnung. Dieselbe erfolgt in Japan in der Weise, dass die Spähne des Kampherbaumholzes (auch zerkleinerte Zweige und Blätter) einer mehr oder weniger einfachen Destillation mit Wasser unterworfen werden. Auf dem Destillate schwimmt schliesslich ein halbfestes und halbflüssiges Gemisch von festem Kampher und Kampheröl. Letzteres wird von dem ausgeschiedenen festen Kampher durch Abkühlen getrennt, worauf der Kampher in Form körnig krystallinischer Massen in sog Tubben, d h in Holzbottichen von etwa 80 kg Inhalt, welche mit geflochtenen Matten umkleidet sind, in den Handel gelangt. Der Formosa-Kampher wird in Kisten von 50–60 kg Inhalt verpackt, welche mit dicker Bleifolie ausgeschlagen sind.

Das Kampher-Oel, welches noch grössere oder geringere Mengen Kampher gelöst enthält, wird gleichfalls nach Europa eingeführt, wo es durch Destillation auf Kampher, Safröl und sog laechtes Kampheröl verarbeitet wird.

Sublimation. Der nach Europa eingeführte „Rohkampher“ ist mehr oder weniger durch Gips, Kochsalz, Holz und Rindenstücke etc verunreinigt und muss, bevor er zur therapeutischen Verwendung gelangt, einem Raffinirungs-Proceß unterzogen werden, welcher im wesentlichen in einer langsamen Sublimation besteht. Solche Raffinerien bestehen z B in Hamburg.

In den europäischen Fabriken wird der „Rohkampher“ mit etwas Kohle, Sand, Eisenfeile oder Kalk gemischt und in sog „Bombolas“ gebracht, d h Glaskolben, welche im Sandbade rasch auf 120–190° C erwärmt werden, um das Wasser auszutreiben. Dann wird die Temperatur während 24 Stunden auf 204° C gehalten. Nach beendigter Sublimation sprengt man die Glaskolben durch Auflegen nasser Tücher und nimmt die Kuchen, welche gewöhnlich 3–4 kg wiegen, heraus.

In Amerika wird der Rohkampher aus eisernen Retorten in abgekühlte Kammern sublimirt, in denen sich die Kampher-Dämpfe pulverförmig condensiren. Das so erhaltene Kampherpulver wird alsdann unter hohem hydraulischem Drucke in Scheiben von 40 cm Durchmesser und 3 cm Dicke gepresst. Dieser Scheibenkampher ist dichter und in Massen weniger flüchtig als der Kuchenkampher.

In den deutschen Handel gelangt der raffinirte Kampher in fast halbkugelförmigen, oben konvexen, unten konkaven, in der Mitte häufig mit einem Loche — welches der Oeffnung des Sublimir-Kolbens entspricht — versehenen 3–5 kg schweren Broten, welche meist in blaues Papier eingeschlagen sind.

Eigenschaften. Aus Alkohol krystallin, glänzende, harte, hexagonale Krystalle. Meist aber durchscheinende, körnig-krystallinische, etwas zähe Massen von eigenartigem Geruche und brennend bitterem, huterher kühlem Geschmack. Beim Zerreiben im Mörser backt er zusammen, doch lässt er sich nach dem Befeuchten mit Alkohol oder Aether oder Chloroform unter Vermeidung starken Druckes in ein feines Pulver verwandeln. Mit dem Messer lässt er sich schneiden, die Schnittfläche ist glänzend. Er sublimirt lebhaft beim Erwärmen, verflüchtigt sich aber schon bei gewöhnlicher Temperatur merklich. Wegen dieser schon bei mittlerer Temperatur stattfindenden Verdampfung gerathen

Kampherstücke, wenn man sie auf Wasser wirft, in lebhaft rotirende Bewegung. Diese hört indessen auf, wenn man etwas Fett oder Oel auf das Wasser bringt.

Das spec Gewicht wird verschieden angegeben [0,922 bei 10° C, ferner 0,995 (Brit U-St) bei 15° C]. Diese Abweichungen lassen sich dadurch erklären, dass das spec Gewicht wechselt, je nachdem der Kampher mehr oder weniger kompakt ist. Der Schmelzpunkt liegt bei 175° C, der Siedepunkt bei 204° C. Entzündet brennt der Kampher mit heller, rauchender Flamme.

Kampher ist leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, Petroläther, Schwefelkohlenstoff, in Terpenen, ätherischen und fetten Ölen, in Essigsäure und in Schwefelsäure. In Wasser ist er nur wenig löslich (1:1200), doch ertheilt er diesem deutlich seinen eigenartigen Geruch und Geschmack. Verreibt man Kampher mit trockenem Chloralhydrat oder Phenol, Thymol, Menthol, Resorcin, Pyrogallol, Mono- und Dichloressigsäure und einigen anderen festen organischen Verbindungen, welche noch näher anggeführt werden sollen, so erfolgt Verflüssigung, d. h. die Mischungen werden flüssig und behalten den flüssigen Aggregatzustand bei mittlerer Temperatur.

Die concentrirte alkoholische Lösung des Kamphers lenkt die Ebene des polarisirten Lichtes stark nach rechts ab, doch nimmt die Rechtsdrehung bei zunehmender Verdünnung rasch ab. $[\alpha]_D^{20} = +44,22^\circ$

Von Schwefelsäure Anhydrid absorhirt der Kampher unter Verflüssigung mehr als 800 Volume. Beim Erwärmen giebt diese Flüssigkeit die schweflige Säure unter Hinterlassung von Kampher wieder vollständig ab. — Durch Oxydation mit Salpetersäure geht der Kampher in Kamphersäure über (s. S. 23).

Die Arbeiten über die chemische Konstitution des Kamphers haben zu einer unbestrittenen Konstitutionsformel noch nicht geführt. Die bis jetzt vorliegenden Reaktionen lassen sich noch am besten an der Hand der Bunsen'schen Formel erklären.

Prüfung und Aufbewahrung. Verfälschungen des Kamphers sind in Deutschland wohl kaum beobachtet worden. Wenn der Kampher den richtigen Schmelzpunkt und Siedepunkt hat und wenn er beim Erhitzen ohne zu verkohlen und ohne Hinterlassung eines nicht flüchtigen Rückstandes sublimirt und im übrigen den Lösungsmitteln gegen über keine auffälligen Eigenschaften besitzt, so kann er als unverfälscht angesehen werden.

Wegen seiner merklichen Flüchtigkeit und wegen seines durchdringenden Geruches, welcher von anderen Arzneistoffen leicht angenommen wird und diesen lange anhaftet, schenke man der Aufbewahrung besondere Aufmerksamkeit. — Kleinere Vorräthe bringt man in weithalsigen Gläsern mit Glasstopfen unter. Für grössere Vorräthe benutzt man Büchsen aus Weissblech zur Aufbewahrung. Immer aber stellt man die Gefässe räumlich möglichst entfernt von anderen Arzneistoffen, ferner an einem kühlen Orte auf. — Abgewogene Mengen Kampher für den Handverkauf halte man nicht zu lange vorrätig, da ihr Gewicht stark schwindet.

Anwendung. Ausserlich in Form von Verbandwasser und Salben (1 Kampher, 9 Fett) als Antisepticum bei schlaffen Geschwüren, jauchiger Eiterung. In Substanz als ableitendes Mittel, indem man z. B. bei Zahn- und Ohrensmerz ein Stückchen Kampher, in Watte gehüllt, in den Gehörgang steckt. Ferner als reizendes und ableitendes Mittel in Form der verschiedenartigsten Einreibungen bei den mannigfaltigsten Zuständen.

Innerlich ist er in kleineren Gaben ein werthvolles Erregungsmittel. Man giebt ihn zu 0,05—0,2 g dreis- bis viermal täglich bei drohendem Kollaps, bei Vergiftungen mit Narcoticis, als Expectorans. Grössere Gaben, wie 0,5—0,8 g, werden als Sedativum bei Delirium, Epilepsie, Nymphomanie, Kantharidenvergiftung gegeben.

Subkutane Injektionen (1 Kampher, 10 Olivenöl oder Alkohol oder Aether) werden namentlich bei Kollaps angewendet.

Technisch zur Herstellung des Celluloids, zur Herstellung gewisser Sorten auch schwachen Schiesspulvers, ferner als Mottenmittel. Grosse Mengen Kampher wirken toxisch erzeugen z. B. Krämpfe.

Dispensation. Zur Herstellung von Pulvermischungen zerreibt man den Kampher zuerst mit Weingeist und fügt dann die anderen pulverförmigen Bestandtheile unter Reiben mit dem Pistill hinzu, wobei man starkes Aufdrücken vermeidet, da sich sonst der Kampher an Pistill und Mörserwand festsetzt. Kampher enthaltende Pulver werden in gläsernen Gefässen, oder in Wachspapier dispensirt. Wird der Kampher in wässrigen Mixturen verordnet, so mischt man ihn zuerst mit dreimal soviel arabischem Gummi, oder kommt Zucker, Tragacanth, Eigelb etc. zur Mixture, mit diesen, und verdünnt unter Reiben die Mischung allmählich mit Zuckersaft oder Wasser. Wird er Oel- oder Balsam Emulsionen zugesetzt, so löst man ihn zuvor unter Schütteln und gelindem Erwärmen in den Oelen, welche emulgirt werden sollen. Ein vorzügliches Umhüllungsmittel für Kampher in wässrigen Flüssigkeiten ist kohlensaure oder gebrannte Magnesia. Viele trockne oder harte Harze macht der Kampher durch seine Gegenwart flüssig oder weich. In Mischungen mit einigen Gummiharzen und Harzen, besonders dem Stankasant, verliert er allmählich seinen Geruch. Zu Salben wird er mit etwas fettem Oel angestrichen. In dieser Form wird er auch den geschmolzenen, aber nicht zu heissen Pflastern zugesetzt. 8 Theile fettes Oel lösen 3 Theile Kampher.

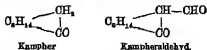
Camphora trita Kampherpulver. Wird dadurch hergestellt, dass man Kampher stücke mit starkem Weingeist oder mit Aether besprengt und in einem porcellanen Mörser unter mässigem Druck zerreibt. Das Pulver wird nicht durch ein Sieb geschlagen. Man lässt den Weingeist oder Aether an der Luft abdunsten und schüttet das Pulver locker in sein Standgefäss. Grössere Mengen Kampherpulver stellt man auch wohl dadurch her, dass man mit erwärmtem Weingeist eine gesättigte Auflösung macht, diese mit einem doppelten Volum Wasser mischt, den abgeschiedenen Kampher in einem Kolatorium sammelt und auspresst.

Da das Kampherpulver im Verlaufe der Aufbewahrung doch wieder mehr oder weniger zusammenbackt, so halte man es nicht für gar zu lange Zeit vorräthig. Das durch Fällung der alkoholischen Lösung mit Wasser bereitete Kampherpulver backt nicht mehr zusammen.

Camphora in cubulis. Kampher in Würfeln. Ist eine für den Handverkauf bestimmte und hierfür sehr zu empfehlende Form. Sie wird durch Komprimiren von Kampherpulver wie der Kampher in Platten hergestellt.

Camphora formyllos. Kampheraldehyd, Formyl-Kampher, $C_{10}H_{16}O_2$.

Darstellung. Man löst 1 Atom Natrium in einer Lösung von 1 Mol Kampher in Toluol auf und fügt unter Abkühlung 1 Mol Ammonsäureäthyläther hinzu. Nach längerem Stehen wird in Eiswasser gegossen und die alkalische Lösung, welche den Kampheraldehyd in Form des Natriumsalzes enthält, von dem aufschwimmenden Toluol getrennt. Die alkalische Lösung wird mit Essigsäure angesäuert und der ausgeschiedene, ölarartige Aldehyd mit Aether aufgenommen. Nach dem Verdunsten des letzteren hinterbleibt die Verbindung als Oel, welches später krystallinisch erstarrt. D. R. P. 49165.



Der so erhaltene Kampheraldehyd schmilzt bei $76-78^\circ \text{C}$, er hat saure Eigenschaften, ist leicht in Alkalien löslich und giebt mit Kupferacetat und Zinkacetat ein krystallinches Kupfer- bezw. Zinksalz. Mit Eisenchlorid liefert er in alkalischer Lösung eine intensive Dunkelviolett-Färbung.

Der Kampheraldehyd ist zur Verwendung als Arzneimittel und als Ausgangsprodukt für Arzneimittel in Aussicht genommen.

Camphora artificialis. Künstlicher Kampher. Camphorcin $C_{10}H_{16}$ HCl. Mit diesem wenig zutreffenden Namen bezeichnet man das durch Einwirkung von wasserfreier Salzsäure auf Terpentinöl gewonnene Pinenchlorhydrat, Terpeninmonochlorhydrat.

Man leitet in abgekühltes Terpentinöl trocknes Salzsäuregas bis zur Sättigung ein. Beim Abkühlen unter 5° C scheidet sich die Verbindung als krystallinische Masse aus, welche nach dem Abpressen aus Alkohol umkrystallisiert werden kann.

Farblose, kampherartig riechende, je nach der Abstammung des Terpentinöls bei 115—125° C schmelzende Krystalle, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol.

Camphora benzoica Benzoesäure-Kampher Gemisch von Kampherpulver mit Benzoesäure in verschiedenen Verhältnissen.

Camphora carbolisata Karbolkampher *Acidi carbolici* 9,0, *Spiritus* 1,0, *Camphorae tritae* 25,0 Oelge, blaugelbliche Flüssigkeit von schwachem Kamphergeruch, unlöslich in Wasser und in Glycerin, mischbar in allen Verhältnissen mit Mandelöl oder Olivenöl. Als Verbandmittel an Stelle der Karbolsäure, auch zum Bepinseln von diphtherischen Belägen.

Camphora naphtholica Naphthol-Kampher Eine durch Zusammenreiben im erwärmten Mörsel aus 1 Th β Naphthol und 2 Th Kampher erhaltene Flüssigkeit.

Camphora resorcinata Resorcin-Kampher Durch Zusammenschmelzen von gleichen Teilen Kampher und Resorcin zu erhaltende Flüssigkeit.

Camphora salolisata Salol-Kampher 10 Th. Kampher werden mit 14 Th Salol im erwärmten Mörsel bis zur Verflüssigung zusammengerieben. Auf Baumwolle-Bäuschen zum Verbands von Furunkeln und Kirschkernen.

Camphora thymolica Thymol Kampher Wird dargestellt durch Zusammenreiben gleicher Theile Thymol und Kampher im erwärmten Mörsel bis zur Verflüssigung.

Aqua camphorata (Ergänzb.) **Eau camphrée** (Gall.) Kampherwasser. Gall. *Camphorae* 2,0 löst man in wenig *Spiritus*, und reibt mit *Aquae destillatae* 1000,0 an. Die Mischung wird aufbewahrt und im Bedarfsfalle filtrirt. Ergänzb. *Spiritus camphorati* 2,0, *Aquae* 100,0 Kräftig schütteln, im Bedarfsfalle abfiltriren.

Linimentum ammoniato-camphoratum (Germ. Helv.) Flüchtigtes Kampherliniment. Germ. *Camphorae* 8,0, *Olei Olivarum* 27,0, *Olei Papaveris* 10, *Liquoris Ammoni caustici* (0,96 spec. Gew.) 10,0. Helv. *Camphorae* 7,5, *Olei Olivarum* 87,5, *Liquoris Ammoni caustici* (0,96 spec. Gew.) 25,0. Man beachte, dass die Brit. unter einem ähnlichen Namen ein völlig verschiedenes Präparat führt.

Linimentum Camphorae ammoniatum. (Brit.) *Camphorae* 50,0 g, *Olei Lavandulae* 2,5 ccm, *Liquoris Ammoni caustici* (0,891 spec. Gew.) 100 ccm, *Spiritus* (90 Proc.) q s ad 400 ccm.

Oleum camphoratum (Germ. Helv.), **Huile camphrée** (Gall.) Kampheröl. Germ., Helv. und Gall. *Camphorae* 1,0, *Olei Olivarum* 9,0. Austr. *Camphorae* 1,0, *Olei Olivarum* 8,0.

Linimentum Camphorae. Brit. *Camphorae* 1,0 g, *Olei Olivarum* 4 ccm. U-St. *Camphorae* 1,0, *Olei Gossypii* 4,0.

Spiritus camphoratus (Austr. Germ. Helv.) **Spiritus Camphorae** (Brit. U-St.) **Teinture de Camphre** (Gall.)

Germ. Helv. *Camphorae* 1,0, *Spiritus* (90 Proc.) 7,0, *Aquae* 2,0. Austr. *Camphorae* 1,0, *Spiritus diluti* (70 Vol. Proc.) 9,0. Brit., U-St. *Camphorae* 50,0, *Spiritus* (90 Proc.) q s ad 500 ccm.

Gall. **Teinture de Camphre faible** *Camphorae* 10,0, *Spiritus* (60 Vol. Proc.) 390,0. **Teinture de Camphre concentrée** *Camphorae* 1,0, *Spiritus* (90 Proc.) 9,0.

Vinum camphoratum (Germ.) Kampherwein. *Camphorae* 1,0 löst man in *Spiritus* 1,0, darauf fägt man unter Umschütteln *Mucilaginis Gummi arabici* 8,0 und *Vini albi* 45,0 hinzu. Einen schöneren Kampherwein erhält man, wenn man im Mörsel 1,0 Th. Kampher in 1,0 Weingeist löst, 1,0 Th. arabisches Gummi (Pulver) hinzumischt und nun in kleinen Mengen 47,0 Th. Weisswein dazu rührt.

Kampher-Cold-Cream *Camphorae tritae* 5,0, *Unguenti lementis* 95,0.

Sel de vinaigre sind Kaliumsulfatkrystalle, bez. deren Bruchstücke, befeuchtet mit *Acetum britannicum* s. S. 10.

Thioeamf Löst man schweflige Säure unter gewöhnlichen Verhältnissen auf Kampher einwirken, so vereinigen sich beide zu einer Flüssigkeit, welche die schweflige Säure nur locker gebunden enthält. 1 Vol. Kampher absorbiert etwa 300 Vol. Schwefligsäuregas. Die wässrige Lösung des Präparates dient als Antisepticum. Durch Erwärmen des Thioeamfs wird Schwefligsäuregas entwickelt.

Kryotax Eine Mischung von krystall. Phenol, Kampher, Zaponlack und Terpentinöl. Gallertartige Masse, welche in der Kälte flüssig ist und bei Zimmertemperatur gerinnt.

Wiener Kampherkugeln Ausserlich gegen geschwollene Backen. *Aluminis crudi* 30,0, *Ammonii chlorati* 15,0, *Aquae* 180,0, *Cretae albae* 400,0, *Cerussae* 250,0, *Camphorae*

(in Spiritus gelöst) 8,0 Fiant boli von 15,0 g Gewicht Oder Calcu carbonici nativi pulv 590,0, Cerasae 395,0, Camphorae 15,0, Aquae q s

ANGELSTEIN's Liniment antirheumatic. Camphorae 5,0, Olei Cajuputi 5,0, Glycerini 100,0

Balsam, Poser'scher, von Eo Gross in Bielea, Einreibung bei chronischen und lokalen Rheumatismen 125,0 einer gelben Flüssigkeit, aus ca 4,0 Rosmarinöl, 10,0 Kampher, 15,0 Amsepsintinktur, 5,0 Spanischfliegentinktur, 90,0 Wougeist und 10 Tropf Saffrantinktur bestehend (4 Mark) (HAGER, Analyt)

Universalmittel, Besser's 1) das Universalmittel gegen Epilepsie besteht aus 30,0 roth gefarbnem Kampherspiritus, Preis 1,5 Mark, 2) das Universalmittel gegen Wassersucht besteht aus 50,0 Stengeln und Blättern von *Spatum Scoparium*, Preis 1,5 Mark, 3) das Universalmittel gegen Rheumatismus und Gicht, im Preise von 0,2 Mark, besteht aus einem groben Pulver aus Bernstein, Weihrauch, Lavendelblumen, Kamillen und Wacholderbeeren (SCHADLER, Analyt)

Blattlicidium oder Mottentod von MACKS 3 Th Kampher, 1 Th Lavendelöl, 1 Th Spicköl, 1 Th Terpentinöl, 2 Th Bessin, 32 Th Spiritus (380 g = 2 Mark) (HAGER, Analyt)

Brahminen-Tinctur von Dr RAUSCH, gegen Rheumatismus Spiritus 1000,0, Grune Tannenzapfen 200,0, Florum Arnicae 150,0, Spiritus Formicarum 250,0, Fructum Juniperi, Terebinthinae venetae, Camphorae ss 30,0

Elixir Karoly pour les fourrures ist eine Lösung von Kampher und Kohlensäure in starkem Spiritus, gemischt mit einer hellbraunlichen scharfen Tinktur (Tinctura Pyethi rosei?) (CASSELMANN, Analyt)

Esprit de hanneton (Malkäferspiritus) von FRANZ GROSS in Landsberg a d W ist eine trube, gelbliche, spirituose Flüssigkeit, dargestellt aus 80 Th Spanischer Seife, 20 bis 25 Th Kampher, 400 Th Wasser, 600 Th Alkohol, 80—100 Th frischen Malkäfern, durch Maceration und Kolieren (60 g = 1,5 Mark) (HAGER, Analyt)

Feytonia, gegen Zahnschmerz entweder auf Watte in den hohlen Zahn einzuführen oder zum Einreiben der schmerzenden Stelle, ist ein Gemisch aus 10 Kampher, 20 Kajeputöl, 40 Chloroform und 1 Nelkenöl (HAGER, Analyt)

Frostbalsam DOBFF'scher, ein Gemisch aus gleichen Theilen Oleum camphoratum Oleum Rosmarini und Acetum plumbicum

Frostbalsam, SCHADLER'scher, eine Lösung von 2,0 Kampher, 3,0 Wacholderöl, 3,0 Thymianöl in 4,0 Salmaageist und 32,0 Wougeist

Gehoröl des Dr MEKE MAURICE Ein mit Alkanna gefarbtcs Gemisch aus 80,0 Provençeröl, 0,8 Kampher, 8 Tropf Zimmtöl und 15 Tropf Essigäther (6 Mark) (B HOTZ, Analyt)

Gehoröl von Dr JOHN ROBINSON 1000 Th Speiseöl (Sonnenblumenöl mit Mohnöl), 15 Th Kampher, 6 Th Kajeputöl, 1 Th Sassafrasöl, 1 Th Bergamottöl, 1 Th Pelargomenöl (90 g = 15 Mark) (HAGER, Analyt)

Gehoröl von Dr SEYDLER, ein mit Kampher und Kajeputöl parfümirtcs mohnhal tiges Provençeröl, mit Alkanna roth gefärbt Daneben etwas gekampferte Wollwatte (HAGER, Analyt)

Gichtliniment, HOMZ's, Englisches Arcanum, besteht aus 3,0 Kampher, 10,0 Terpentinöl, 20,0 Nervensalbe, 85,0 schwarzer Seife, 10,0 gepulvertem Mutterkümmel und 1,0 Ammonkarbonat

Kampher-Milch von COLER, Mittel gegen Hautkrankheiten Zinci oxydati 10,0, Aquae Rosae 180,0, Spiritus camphorati 5,0

Katarrh remedy, Dr SAGE's von R V PIERCE, gegen Lungenleiden Ein Pulver gemischt aus Acidi carbonici 0,5, Camphorae 0,5, Natrii chlorata 10,0 Wird, in $\frac{1}{4}$ l Wasser gelöst, in die Nase eingeblasen

Laurineen von BLECHENFEL in Berlin. Mittel gegen rheumatische Leiden Saponis medicati 4,0, Camphorae 1,5, Olei Rosmarini 0,5, Spiritus (75 Proe) 94,0

Mottentinktur von P SCHUTZE I. Acidi carbonici 1,5, Camphorae, Olei Rosmarini ss 80,0, Olei Caryophyllorum, Fuchsin ss 5,0, Spiritus 2500,0 II. Olei Terebinthinae, Olei Caryophyllorum, Olei Bergamottae ss 1,0, Camphorae 2,0, Tincturae Capsici 15,0, Spiritus 32,0

Regenerations-Pillen von Dr E RICHARD, gegen geschwächtes Nervensystem 120 mit Lycopodium konspergirtc Pillen, aus 7,5 g Kampher, 10 g Eucalyptusextrakt und 6 g Althaeapulver bestehend (Dr HORN, Analyt)

Remedium miraculosum, gegen Blüthen im Gesicht, Mitesser, unreine Haut etc Fabrikant Apotheke STENINGRAHER in Rosleben 45 g eines Gemisches aus Zinc oxyd 5, Sulf praec 20, Aqua 70, Spirit camph $2\frac{1}{2}$, Eau de Cologne $2\frac{1}{2}$ 1 Mark (SCHADLER Analyt.)

Rheumatismus-Extract von JOSEPH BOHLER in Bayreuth, besteht aus circa 22 0 Chloroform, 16,0 Spiritus, 8,0 Terpentinöl, 1,0 verharztem Lavendelöl, 1,0 Rosmarinöl, gefärbt mit etwas Alkanna Eine Flasche mit 48,0 dieser Flüssigkeit kostet 1,75 Mark. (HAGER, Analyt.)

Salbe des Einsiedlers JOHANN TARTLER 3 Th Nürnbergger kampherhaltiges Pflaster, 1 Th Baumöl oder ungesalzene Butter, 3 Th Theer (HAGER, Analyt.)

Sommersprossen, Mittel von HOFFMANN L. 15 g weisse Präcipitatsalbe mit etwas Wachs versetzt II Ein Waschwasser aus 0,25 g Kampher, 8 g Benzoeinktur, 15 g Seifen-spiritus und 125 g Rosenwasser (WITSTEIN, Analyt.)

Spiritus Bohemi gegen alle Arten von Zahnschmerz Eine weingeistige Lösung von Kampher und Nelkenöl 15 g = 3 Mark (LUDWIG, Analyt.)

Spiritus anticephalicus WARD, **Spiritus ammoniacalis** HAWKINS gegen Migräne, eine Lösung von 10,0 Camphora in 50,0 Spiritus Ammonii caustici spirituosus, 20,0 spiritus Coloniensis und 80,0 Spiritus Lavandulae Damit befeuchtete Leinwand auf die Stirn zu legen

WEINHOLD's Universalbalsam, zum innerlichen und äusserlichen Gebrauch Alkoholisches Lösung von Kampher, Krauseminzöl, Rosmarinöl, Kummelöl, Thymianöl, gefärbt mit Alkanna

Kampher-Oel Bei der Destillation des Kamphers aus den verschiedenen Theilen des Kampherbaumes wird ein öliges Destillat gewonnen, aus welchem sich beim Erkalten der feste Kampher abscheidet Das zurückbleibende Oel, „Kampher-Oel“, galt früher als ein ziemlich werthloses Nebenprodukt, welches an Ort und Stelle meist als Leucht-Material verbraucht wurde

Nachdem es etwa 1887 in grösseren Mengen nach Europa gebracht worden war, und man erkannt hatte, dass in diesem Oel noch fester Kampher in solchen Mengen, dass die Abscheidung sich materiell lohnt, ferner Saffrol enthalten sei, ist auch das Kampheröl ein werthvolles Material geworden Das meist aus Japan kommende „rohe Kampheröl“ wird (durch SCHIMMEL & Co, Leipzig) der fraktionirten Destillation unterworfen, durch welche man besonders den festen Kampher und das Saffrol abscheidet Man erhält als Nebenprodukte ein sog „weisses leichtes Kampheröl“ in grösseren Mengen und in geringeren Mengen das sog „schwere Kampheröl“

Leichtes Kampheröl Ein farbloses, dem Terpentinöl ähnliches Oel, nach Terpenen bez kampherartig riechend Spec Gewicht bei 15° C 0,895—0,900—0,920 Siedepunkt gegen 170—180° C. Entflammungspunkt 44,5° C (Entflammungspunkt des Terpentinöls = 83,7° C)

Es enthält Terpene Pinen, Camphen, Dipenten, Phellandren, sämmtlich $C_{10}H_{18}$ Wirkt stark desinficirend

Man verwendet es als Ersatz des Terpentinöls zum Auflösen von Harzen, ferner zu 2—3 Proc zur Verdeckung des Geruches billiger Schmierseifen, zur Parfümierung weisser Schmierseife und der sog Terpentinseifen. Doch ist seine Verwendung immer von dem augenblicklichen Preisstande abhängig

Schweres Kampheröl Besteht aus den von 240—300° C übergehenden Antheilen des Kampheröls Spec Gewicht 0,960—0,970 Enthält Sesquiterpen $C_{15}H_{24}$, Saffrol $C_{10}H_{12}O_2$, Eugenol $C_{10}H_{12}O_2$, Cineol $C_{10}H_{18}O$, Fenchon $C_{10}H_{16}O$, Terpeneol $C_{10}H_{18}O$ Kann zur Parfümierung von Seifen verwendet werden, tritt aber im Handel gegen das leichte Oel sehr zurück

Rixollin ist ein Gemisch von leichtem Kampheröl mit Petroleum

Purin, Fleckenwasser von BRENNER & Co in Berlin ist ein Produkt der Destillation aus Kampheröl mit Natronlauge und Alkohol (?)

Acetum camphoratum
(Brygnab Hamburg Vorsch.)
Rp Camphorae 1,0
Spiritus (90%) 9,0
Aceti (6%) 90,0

Vinalgro camphre (Gall.)
Rp Acidi acetici gissalis
Camphorae RS 25,0
Aceti (7—8%) 950,0

Aether camphoratus
Tinctura camphorata aetherea.
Kampher-Aether
Rp Camphorae 5,0
Aetheris 80,0

Tincture étherée de camphre (Gall.)
Rp Camphorae 10,0
Aetheris 68,0
Spiritus 27,0

Aqua camphorata aetherea
 Rp Aethers camphorati 10,0
 Aquae destillatae 200,0
 Man schüttelt kräftig um und filtrirt alsdann ab

Aether piceo camphoratus

Rp Camphorae
 Piceis liquides
 Spiritus (80%) aa 10,0
 Aetheris 50,0
 Man macerire einige Tage und filtrirt

Aqua otalgica Ludewig
Ludewig's Ohrentropfen

Rp Spiritus Coloniensis 40,0
 Olei Juniperi Fructus gtt 8
 Camphorae 0,15
 Liquoris Ammonii caustici (0,960) gtt 15

Bei Schwerhörigkeit einige Tropfen auf Baumwolle in den Gehörgang

Aqua St. Johannis

Rp 1 Zinci sulferici 8,0
 2 Cupri sulfurici 1,0
 8 Croci pulverati 0,25
 4 Spiritus camphorati 800,0
 5 Aquae destillatae 1000,0
 Man mischt 1-3, rührt mit 4 an, fügt 5 hinzu, macerirt 2 Tage und filtrirt. Zu Waschungen und Umschlägen bei Kontusionen und Luxationen.

Aura camphorata Gohlis

Rp Camphorae tritae 0,05
 Gummi arabici 1,0
 Tincturae Opi crocatae gtt 4
 Infusi radices Althaeae 100,0

Balsamum Greviae

Rp Cerse flavae 25,0
 Cetacei 5,0
 Olei Olivarum 80,0
 Olei Terebinthinae 2,0
 Camphorae 1,8
 Ligni Santali rubra pulv 4,0
 Verbandelbe für schlaffe Geschwüre, brandige Wunden.

Balsamum verrinum VERNELL

Rp Adipis Alcaeae tincta 50,0
 Cerac flavae 7,5
 Olei Nucistae 15,0

Leni calore liquatis admisce

Olei Rosmarini
 Olei Menthae crispae
 Olei Lavandulae
 Olei Caryophyllorum
 Olei Thymi
 Olei Salviae aa 0,5
 Balsami Peruviani 4,0
 Camphorae tritae 1,5
 Spiritus Vini 5,0

Balsamum Saponis camphoratum

Liniment savonneux camphré (Gall)

Rp Spiritus saponati 50,0
 Camphorae
 Olei Amygdalarum aa 5,0
 Spiritus 40,0

Balsamum odontalgicum

Zahnbalsam

Rp 1 Camphorae tritae
 2 Opli pulverati aa 5,0
 3 Olei Caryophyllorum
 4 Olei Cajeputi aa 1,0
 5 Sanguinis Draconis 2,5
 6 Olei Myristicae 45,0

Man mischt 1-5 und rührt sie in 6, nachdem es halb erkaltet ist, ein

Candela Camphorae

Rp Camphorae tritae 15,0
 Arthi mureti 7,5
 Radices Althaeae 12,5
 Aquae q s

M Plant candela quaque

Antiseptisches und desinfizierendes Räuchermittel, auch gegen Gicht und Gichterreissen

Ceratum Camphorae compositum

Kampher-Eis Campher-Ice (Nat. form 96)

Rp Ceres albae 150,0
 Ol. cedri 450,0
 Olei Ricini 250,0
 Camphorae tritae 107,0
 Acidi benzoici 10,0
 Alch. carboliol 8,0
 Olei Amygdalarum amararum aetheri 1,0

In Geradenformen aussaugessen

Oligetae camphoratae

Leinsengroße Kampherstielchen werden in Gaze gehüllt und in ein papierenes, hölzernes etc Rohr eingeschoben. Durch dieses Rohr athmet der Patient die Luft ein

RASPAIL in Paris empfahl sie gegen verschiedene Brustleiden, gegen Katarrh, Heiserkeit, Stimmlosigkeit, Husten, Keuchhusten, Lungenentzündung, ferner gegen Magenkrampf, Magenwahr, Gastritis, wenn man beim Gebrauch der Oligetten den Speichel verschluckt

Glyssa camphoratum LISFRANC

Rp Camphorae 0,25
 Tincturae Opi crocatae gtt 15
 Vitellum ori unius
 Infusi Althaeae 80,0

In einem kalten Lavement vor dem Schlafengehen (bei Dysmenorrhöe)

Emplastrum antarthriticum BENKINGSEN

BENKINGSEN'sches Gichtpflaster

Rp Emplastri saponacei 50,0
 Camphorae tritae 1,5
 Castorei Canadensis pulverati 0,5
 In Papierkapseln aussaugessen

Emplastrum balsamiflorum SCHIFFHAUSEN

Rp Emplastri saponati 40,0
 Emplastri fusci 20,0
 Camphorae tritae 2,5
 Castorei Canadensis pulverati 1,25

In Papierkapseln aussaugessen

Emplastrum miraculosum RADEMACHER

Rp 1 Minil 100,0
 2 Olei Olivae 200,0
 3 Succum subtilissime pulverati 5,5
 4 Camphorae tritae 5,0
 5 Aluminis usti pulverati 1,5

Man kocht 1 und 2 zum Pflaster, fügt, wenn es etwas abgekühlt ist, 3, 4, 5 und 6 hinzu und giesst in Kapseln aus

Emplastrum contra morbum nautilori

Rp Emplastri Plumbi compositi 40,0
 Leni calore liquatis admisce
 Olei Cajeputi 1,0
 Camphorae 8,0
 Ophi pulverati

Ammonii carbonici pyro-alcooli aa 2,0

D S Wird auf die Magengegend gelegt (gegen und bei Sockenkrankheit)

Emplastrum resolvers camphoratum

Rp Emplastri Plumbi compositi
 Emplastri Mehlendi aa 25,0
 Camphorae tritae 1,25

In Papierkapseln aussaugessen.

Emulsio camphorata		
Rp	Camphorae	0,5
	Gummi arabici	2,5
	Spiritus Vini	gtt 25
Contestendo mixtis immisce		
	Sacchari albi	25,0
	Emulsionis Amygdalorum	250,0
English Odontine		
Rd	Camphorae	2,5
	Spiritus Vini	5,0
	Chloroformi	10,0
Fomentum anticephalalgicum		
Migräneumschlag		
Rp	Aceti aromatica	10,0
	Aquae Rosae	80,0
	Albumen ovorum duorum	
	Glycerini	15,0
Agitando mixtis adde		
	Camphorae	3,0
soluta in		
	Aethers	5,0
Zwischen zwei leinenen Lappchen auf die Stirn zu legen (bei Hemicranie, Migräne)		
Guttas contra choleram LORKOWITZ		
Tinctura Secalis camphorata		
Rp	Frustrum Secalis cerealis tostorum	10,0
	Spiritus Vini (90 Proc)	100,0
Digere et exprime In colature 90,0 solve		
	Camphorae	20,0
Halbstündlich 10—20 Tropfen		
Guttas contra choleram OPFOLZEN		
Rp	Camphorae	1,0
	Aetheris acetici	12,0
	Tincturae Opii simplicis	3,0
D S Alle 15—30 Minuten 10—15 Tropfen (bei Cholera asphyctica)		
Linimentum ammoniato camphoratum		
(Form mag Barol.)		
Rp	Olei camphorati (1 10)	30,0
	Olei Rapae	80,0
	Liquoris Ammonii caustici (0,98)	30,0
Linimentum antihyperaemicum SUNDEWALL		
Rp	Olei camphorati	20,0
	Olei Caryophyllorum	1,0
	Adipis suilli	50,0
M D S Nach dem Abseheeren der Haare und täglich einmaligen Abwaschen mit Sodnlösung zweimal einzureiben (bei Herpes tonsurans)		
Liquor baroscopicus		
Baroskop-Flüssigkeit		
Rp	Spiritus Vini absolut	
	Spiritus Vini (80%)	33 80,0
	Camphorae	50,0
	Kalk nitrici pulverat	
	Ammonii hydrochlorici pulverat	33 10,0
Man erwärmt die Mischung eine Stunde lang und bewahrt die Flüssigkeit mit dem Niederschlage auf Vor dem Einfüllen in das Baroskop umzuschütteln		
Liquor nervinus BANGS		
Rp	Camphorae tritae	10,0
	Aethers	30,0
20—30 Tropfen in Wein zu nehmen.		
Letio cosmetica acida (Hamb Vorsch)		
Saures Gesichtis-Waschwasser		
Rp	Acidi acetic glacialis	5,0
	Tinctura Benzoe	
	Spiritus camphorati	33 5,0
	Tinctura Santali rubri	7,5
	Spiritus (90%)	77,5

Mixtura camphorata		
Rp	Camphorae tritae	4,0
Affunde		
	Spiritus Vini	1,0
Tum misce cum		
	Aquae destillatae	185,0
et cola per linteum		
Mixtura camphorata acida		
Rp	Mixturae camphoratae	85,0
	Aceti Vini (8%)	5,0
Mixtura Magnaeae camphorata MUTHESON		
Rp	Camphorae tritae	1,2
	Spiritus Vini	0,3
Tum admasce		
	Magnaeae subcarbonicae	2,5
	Aquae destillatae	200,0
D S Halbe- bis zettelnhoch einen Esslöffel (bei Typhus, besonders gegen den quälenden Durst)		
Oleum acusticum		
Gehöröl Ohrenölg gegen Schwerhörigkeit		
Rp	Olei Olivae Provincialis	20,0
	Olei camphorati	2,5
	Olei Cajeputi	
	Olei Sassafras	
	Aethers	33 gtt 5
M D S 1 Luf bis zehn Tropfen auf Baumwolle in den Gehörgang einzuführen		
Oleum bezocardicum		
Rp	Olei camphorati	100,0
	Olei Bergamotae	
	Olei Alkanna tincti	33 5,0
Misce		
Oleum otacusticum RUST		
Rp	Olei camphorati	gtt 15
	Olei Amygdalarum	80,0
	Liquoris Ammonii anisati	gtt 8
M D S Täglich einige Tropfen in den Gehörgang zu geben (bei Hypocophosis aethenica)		
Oleum Terebinthinae camphoratum		
Englische Zahntropfen		
Rp	Camphorae	5,0
	Olei Terebinthinae	30,0
(Mittel gegen Schmerz hohler Zähne, Frostbeulen)		
Pasta Camphorae		
Rp	Camphorae tritae	20,0
	Olei Olivae Provincialis	2,0
	Spiritus Vini q e	
ut massa linimenti apissatodinis efficitur		
Ausserlich (in den hohlen schmerzhaften Zahn zu bringen, auf die Wange in der Gegend des Zahnschmerzes oder auf andere schmerzhaft Stellen, auf ephylatische Geschwüre und Anschwellungen zu legen)		
Pilulae anticholeloae DESRETNES		
Rp	Acas foetidae	
	Camphorae	33 10,0
	Extracta Belladonnae	3,0
	Extracta Opi	1,0
	Gummi arabici q s	
Fiant pilulae ducentae (200)		
Des Morgens nüchtern 2, und allmählich steigend bis zu 6 Pillen (bei Cholera)		
Pilulae mitigantes ROBERT		
Rp	Camphorae	2,0
	Secalis cornuti	4,0
	Mucilago Gummi arabici q s	
Fiant pilulae quinquaginta (50)		
Morgens und abends eine Pille (bei Pollutiones nocturnae)		

Pilulae mitigantes VIEUXHAU

Rp	Camphora	
	Kali nitric	55 5,0
	Radix Ipocacciniae	7,5
	Aquae q s	

17ant pilulae quinquaginta (50)

Dre- bis vierstündlich eine Pille (bei Delirien nach gewissen Operationen, bei Gesichtserose)

Pilulae Nitri camphoratae

Rp	Kali nitric	10,0
----	-------------	------

Camphorae

Conserve Rosae 55 5,0

Fiant pilulae pondoris 0,8

Fünf bis zehn Pillen (bei schmerzhafter Blennerrhoe)

Pilulae otalgicae PINTHE

PINTHE's Ohrenpille

Rp	Camphorae tritae	10
----	------------------	----

Cerae flavae 3,0

Emplastri fusca 60

Leni calore mixta post refrigerationem in pilulas sexaginta (60) redigantur In Watte gebüllt abzugeben

8 Eine Pille in Baumwolle gebüllt in den Gehörgang einzuführen

Pilulae sedativae RICORD

Rp	Camphorae	
----	-----------	--

Thridaceae 55 3,0

Mucilaginis Gummi arabici q s

M f pilulae viginti (20)

D S Vier bis sechs Pillen des Abends (bei Priapismus, schmerzhaften Erectionen, acuter Harnröhrenentzündung, Chorda, Balanitis)

Pommade camphorae (Gall.)

Rp	Camphorae tritae	30,0
----	------------------	------

Cerae albae 10,0

Adipis 30,0

Pulvis antisepticus RUST

Rp	Camphorae	
----	-----------	--

Myrrhae 55 5,0

Cortex Clusiae fusca

Florum Chamaemillae 55 10,0

Carbonis ligni 20,0

M f pulvis subtilior Zum Einstreuen in gangränöse Wunden

Pulvis camphorae compositus

Frostpulver

Rp	Camphorae tritae	30,0
----	------------------	------

Opil pulverati 2,0

Amyli Solani tuberosi 60,0

Zum Einstreuen in die wunden Hand- und Fußgelenke (gegen Frostanschwellungen, Frostbeulen)

Pulvis dentifricus cum Camphora (Ergänz.)

Kampher-Zahnpulver

Rp	Camphorae tritae	1,0
----	------------------	-----

Calci carbonici 19,0

Pulvis disphoreticus GRAEKE

GRAEKE's Schweißpulver

Rp	Camphorae	0,1
----	-----------	-----

Opil 0,03

Kali nitric 0,3

Sacchari 10,0

Vor dem Schlafengehen in Thee zu nehmen.

Pulvis ad erysipelas camphoratus

Aller Heiligen Rothlaufpulver

Rp	Herbae Majoranae	
----	------------------	--

Florum Chamaemillae

Florum Sambuci 55 10,0

Florum Malvae

Herbae Meliloti 55 20,0

Fabrum albarum 30,0

Camphorae 2,0

M f pulvis grossiusculus

Pulvis expectorans (Form. Berol.)

Rp	Acidi benzoici	0,15
	Camphorae tritae	0,03
	Sacchari albi	0,5

dosis talis X

Sagena gossypina aromatica

Gichtwatte

Rp	Camphorae	10,0
----	-----------	------

Olei Caryophyllorum 2,0

Liquoris Ammonii caustici spirituosus 15,0

Mixtura oleoso-balsamica 50,0

Zum Besprengen der Wattelafeln

Sapo camphoratus

Rp	Saponis cocconi amorphi recentis	100,0
----	----------------------------------	-------

Camphorae tritae 5,0

Misce

Solutio Camphorae aetherea TROUSSEAU

Rp	Camphorae	20,0
----	-----------	------

Aethers 50,0

D S Zum Benutzen Leichtentzündliche Flüssigkeit (Mittelst eines Fingers wird die erysipelatöse Hautfläche bei Nageborenen bestrichen)

Spiritus aethereus camphoratus

Liquor naivus BANGEL

Rp	Camphorae	5,0
----	-----------	-----

Spiritus aetherei 45,0

20—30 Tropfen in Wein zu nehmen (bei Cholera dysenterica, Kollik)

Spiritus anticephalalgicus

Kopf- und Hirnschmerzmittel

Rp	Liquoris Ammonii caustici	
----	---------------------------	--

Spiritus camphorati

Spiritus Rosmarini 55 10,0

Zum Reiben und auf Kompressen auf Stern und Schläfe zu legen (bei Migräne, Kopfschmerz)

Spiritus camphoratus crocatus (Ergänz.)

Elixir camphoratum HARTMANN

Rp	Spiritus camphorati	10,0
----	---------------------	------

Tincturae Croci 1,0

Spiritus cephalicus GROMITZKI

GROMITZKI's Kopfgeist Migränegeist

Rp	Camphorae	15,0
----	-----------	------

Olei Menthae piperitae 5,0

Balsam Vitae Hoffmanni 10,0

Spiritus (90 Proc.) 50,0

Auf Stern und Schläfe einzureiben

Spiritus contra Perionas II (Hamburg Voisichr)

Frost-Spiritus

Rp	Acidi hydrochlorici (25%)	1,0
----	---------------------------	-----

Spiritus camphorati 9,0

Spiritus nervinus camphoratus

Strassburger flüssiger Opodeldok

Rp	Liquoris Ammonii caustici spirituosus	5,0
----	---------------------------------------	-----

Spiritus camphorati

Spiritus saponati 55 15,0

Spiritus Vini (90 Proc.) 45,0

Tincturae Opi simplicis 2,5

Olei Lavandulae

Olei Rosmarini 55 1,0

Spiritus resolvers SCHMUCKER

Pomentum resolvers SCHMUCKER

Rp	Spiritus camphorati	25,0
----	---------------------	------

Spiritus saponati 25,0

Spiritus Rosmarini 50,0

Ammonii hydrochlorici pulverati 5,0

Misce, agita et filtra.

Bei Verrenkung, Kontusionen, Frost etc Ein Hanell-Lappen wird durchtränkt und auf die leidende Stelle aufgelegt oder aufgebunden

- Tinctura anticholerica Knäsem**
(Hamburg Vorschr)
- Rp Spiritus aetheri 2,0
Spiritus camphorati 15,0
Aque destillatae 33,0
Spiritus (90%) 50,0
- Tinctura contra tinea**
Mottentinktur
- Rp Tinctura Capsici annui
Spiritus (80 Proc) 33 100,0
Camphorae 50,0
Acidi carbonici puri 5,0
- Zum Besprengen des Feilwerkes und der Wollenszeuge
- Unguentum Althaeae camphoratum**
- Rp Unguenti Althaeae 25,0
Camphorae tritae
Spiritus (80 Proc) 33 2,5
- Unguentum camphoratum (Ergänzb)**
- Rp 1 Camphorae tritae 2,0
2 Unguenti cerei 8,0
- Man löst 1 unter Erwärmen in 2 und rührt bis zum Erkalten
- Unguentum camphoratum (Helv)**
- Rp Cerae albae 1,0
Adipis suilli 7,0
Camphorae 2,0
- Unguentum contra Perniones seu camphoratum**
(Form Berol)
- Rp Camphorae tritae 5,0
Vasellini flavi 50,0
- Unguentum flavum FARRIS CÔCHÉ**
- Rp Cerae flavae 10,0
Olei Olivae 15,0
Camphorae tritae 2,0
- Leni calore mixta addo
- Aceti plumbici 4,5
- Nach Anwendung des arsenikalischen Causticums auf die cancröse Wunde zu appliciren
- Unguentum Fici camphoratum BOLZWE**
- Rp Ficus liquidae
Camphorae 33 5,0
Adipis suilli 40,0
- Unguentum contra Perniones I (Hamb Vorschr)**
Frostsalbe I
- Rp Camphorae tritae 10,0
Vasellini flavi 90,0
- Unguentum contra Perniones II (Hamb Vorschr)**
Frostsalbe II
- Rp Camphorae tritae
Ophi pulverati
Acidi tannici
Aque destillatae 33 5,0
Balsami Peruviani 10,0
Adipis suilli 70,0
- Unguentum Plumbi compositum**
Ceratum Plumbi camphoratum
- Rp Unguenti plumbici 25,0
Camphorae tritae 0,1
- Unguentum Terbinthiniae camphoratum**
Geifer Balsam
- Rp Olei Olivae 50,0
Terbinthiniae 20,0
Cerae flavae 30,0
Camphorae tritae 5,0
Ligni Santali rubri 2,5
- Leni calore mixta agitentur, donec refrigerint,
- Unguentum contra decubitus FREDERICUS**
- Rp Camphorae tritae 0,3
Morphini hydrochloridi 0,12
Balsami Toluiani 0,6
Zinci oxydatis 2,0
Vasellini flavi 20,0
Cerae flavae 2,5
- Vet Electuarium camphoratum HARTWIG**
- Rp Camphorae tritae 10,0
Kuhli nitrici
Radices Valerianae 33 75,0
Farinae secalinae 40,0
Aque q s
- ut fiat electuarium
- Den fünften Theil alle 3 Stunden (bei Starkkrampf, Entzündungsfebern mit brandiger Beschaffenheit des Blutes)
- Vet Electuarium diaphoreticum**
- Rp Florum Arnicae 50,0
Thlorum Sambuci 100,0
Sulfuris sublimati 60,0
Camphorae 10,0
Tartari affusati 4,0
Radices Althaeae 50,0
Aque q s
- ut fiat electuarium
- Alle Stunden den fünften Theil zu geben (zur Beförderung der Hautausdünstung, bei rheumatischen Zufällen der Pferde)
- Vet Electuarium nervinum**
- Rp Camphorae
Aloes 33 10,0
Florum Arnicae 120,0
Rhizomatis Calami 100,0
Sulfuris sublimati 30,0
Farinae secalinae 30,0
Aque q s
- ut fiat electuarium
- Dreistündlich wie ein Hühnerei gross zu geben (bei chronischem Rheumatismus der Pferde)
- Vet Electuarium stimulare HARTWIG**
- Rp Camphorae 10,0
Corticis Quercus
Rhizomatis Calami 33 30,0
Farinae secalinae 30,0
Aque q s
- ut fiat electuarium
- Den fünften Theil alle vier Stunden (bei asthenischen Zuständen mit Atonie und Reizlosigkeit z. B. bei atonischem Durchfall, Blutharnen, Harnruhr, Schleimflüssen der Pferde und Rinder)
- Vet Electuarium stypticum camphoratum**
HARTWIG
- Rp Ferri sulfurici crystallisati
Camphorae 33 15,0
Rhizomatis Calami 120,0
Radices Althaeae 45,0
Aque q s
- M f. electuarium**
- D 8 Den vierten Theil alle zwei Stunden zu geben (bei asthenischen Krankheiten mit wässriger Blutbereitung, Faulfieber, Harnruhr etc.).
- Vat Linimentum camphorato theriacalinatum**
- Rp Liquoris Ammonii caustici 100,0
Olei Rosae raffinati 250,0
- Agitando exaete mixta addo**
- Olei Terbinthiniae 50,0
Camphorae tritae 20,0
- Zum Einreiben der grossen Hausthiere

Vet *Pilulae canum*
Hundepillen

Rp	Camphorae	2,0
	Ammonii carbonici pyro oleos	5,0
	Opil	0,5
	Radici Valerianae	20,0
	Saponis pulverati	
	Glycerini	aa 5,0
	Aquae q s	

Fiant pilulae sexaginta

S Grossen Hunden 3—4 Pillen, kleinen 1—2 Pillen
morgens und abends (bei Staupe, Epilepsie,
Krämpfen, Lähmung)

Vet *Spiritus camphoratus optatus*

Rp	Spiritus camphoratus	80,0
	Tincturae Opil simplicis	2,5

Die Hälfte der Flüssigkeit in ein Ohr des Thieres
schütten und abends (wenn es die Perle nicht
saugen lassen will und diese aufzufressen sich
anschiekt)

II Borneolum Borneol. Rechts-Borneol. Borneo-Kampher Baros Kampher Malayischer Kampher. Sumatra-Kampher. $C_{10}H_{16}O$. Mol. Gew. = 154

Dieser Kampher ist sowohl im freien Zustande als auch als Ester (der Essigsäure, Valeriansäure u. a. Säuren) als Bestandtheil zahlreicher ätherischer Öle nachgewiesen worden. In den grössten Mengen kommt er frei vor in Hohlungen und Rissen, auch unter der Rinde der älteren Stämme von *Dryobalanops aromatica* Gaertn., eines zur Familie der Dipterocarpaceen gehörigen, auf Borneo und Sumatra vorkommenden Baumes. Zur Gewinnung des Naturproduktes müssen die Bäume — und zwar gerade die älteren Stämme — vollständig vernichtet werden. Und da ein Baum von 30—40 Meter Höhe nur wenige Kilo dieses Kamphers liefert, so ist es erklärlich, dass derselbe einen ausserordentlich hohen Preis hat.

Das natürliche Borneol stellt mehr oder weniger bräunliche, aus hexagonalen Krystallfragmenten bestehende Massen dar, welche dem Laurineen Kampher sehr ähnlich sind, doch ist der Geruch etwas abweichend. Er ist zugleich kampher- und pfefferartig und an Ambra erinnernd. Nach dem Umkrystallisiren aus Petroläther oder nach dem Sublimiren erhält man ihn im farblosen Zustande mit dem Schmelzp. 203—204° C, Siedep. 212° C. Das spec. Gew. ist niedriger als dasjenige des Wassers. Die alkoholische Lösung dreht die Ebene des polarisirten Lichtes nach rechts.

Dieser natürliche Kampher gelangt nach Europa nur als überaus seltenes Sammlungspräparat, da er an Ort und Stelle zu religiösen Ceremonien, z. B. zu Raucherungen bei Begräbnissen und zum Einbalsamiren der Todten verbraucht wird.

Laurineen-Kampher



Borneo-Kampher,



Zum gewöhnlichen Laurineenkampher steht das Borneol im Verhältnisse eines sekundären Alkohols zum zugehörigen Keton. Daher kann der Laurineen-Kampher durch Reduktion in Borneol und umgekehrt Borneol durch Oxydation in Laurineen-Kampher verwandelt werden. Diesen Zusammenhang zeigen die beistehenden Formeln.

Borneol, künstliches. Die Darstellung dieser interessanten Verbindung erfolgt durch Reduktion des Laurineen-Kamphers nach mehreren Methoden. Die bequemste ist folgende:

Man löst 1 Th. Laurineen-Kampher in 10 Th. Alkohol (96 Proc.) und fügt allmählich 1 Th. metallisches Natrium in kleinen Stücken hinzu. Nachdem die Wasserstoff-Entwicklung beendet ist, destillirt man den Alkohol ab, wäscht den Rückstand mit Wasser aus, trocknet das zurückbleibende Borneol und reinigt es entweder durch Sublimation oder durch Umkrystallisiren aus Petroläther.

Das künstliche Borneol ist immer — nach welcher Reduktionsmethode man auch arbeiten mag — ein Gemenge von rechtsdrehendem Borneol und linksdrehendem Isoborneol. Nach dem vorstehenden Verfahren erhält man ein Gemenge von etwa 80 Proc. Borneol mit 20 Proc. Isoborneol.

Dieses als künstliches Borneol in den Handel kommende Gemenge stellt sechseckige Tafeln oder Blättchen dar, welche (wegen der Anwesenheit des bei 212° C schmelzenden Isoborneols) bei 206—207° C schmelzen.

Das Kunstprodukt dreht in alkoholischer Lösung rechts und gleicht in seinen physikalischen Eigenschaften so vollständig dem natürlichen Borneol, dass es gegenwärtig nach dem Osten exportirt wird und dort an Stelle des Naturproduktes bei religiösen Ceremonien tritt. — In Europa gelangt das Borneol zur Verwendung in der Parfümerie.

Laifan ist wasserhaltiges, rohes Borneol, auch roher Ngai-Kampher.

Bornylacetat. $C_{10}H_{18}O \cdot C_2H_3O$. Essigsäure-Bornylester. Ist der Träger des Aromas aller Koniferen-Destillate, z. B. der riechende Bestandtheil der Fichtennadel-Oele. Wird künstlich dargestellt, indem man eine Lösung von Borneol in wasserfreier Essigsäure bei Gegenwart geringer Mengen von Schwefelsäure erhitzt. Der entstandene Ester wird unter vermindertem Drucke destillirt.

Farblose, rhombische Säulen, vom Schmelzp. $29^{\circ}C$. Siedep. $106-107^{\circ}C$. bei 15 mm. Spec. Gew. 0,991 bei $15^{\circ}C$. Leicht löslich in Alkohol und in Aether.

Ngai-Kampher. Blumea-Kampher. Stammt von der in Indien und China einheimischen Composite *Blumea balsamifera* D. C. ab. Dieser Kampher ist mit dem Borneol vollkommen identisch mit dem einzigen Unterschiede, dass seine alkoholische Lösung in demselben Masse links dreht als das Borneol rechtsdrehend ist. Er ist daher das als Links-Borneol zu bezeichnende optische Isomere des Borneols.

Dieser Kampher ist gleichfalls nicht Gegenstand des Handels.

Camphora monobromata.

Camphora monobromata (Ergänz. Helv. U-St.). Camphre monobromé (Gall.). Monobromkampher. Bromkampher. Bromure de Camphre. Monobromated Camphor. $C_{10}H_{17}BrO$. Mol. Gew. = 231.

Lässt man auf Kampher etwa das gleiche Gewicht Brom einwirken, so wird letzteres zunächst addirt und es entsteht die „Kampherdibromid“ genannte additionelle Verbindung $C_{10}H_{16}O \cdot Br_2$. Die Bildung derselben geht besonders rasch vor sich, wenn der Kampher in Chloroform gelöst ist. Sie ist ein rothbraunes Krystallpulver. Erhitzt man diese Verbindung auf dem Wasserbade, so spaltet sie sich in Monobromkampher und Bromwasserstoff.

Darstellung. In einem Kolben A von mindestens 600 ccm Inhalt bringt man 30 g gepulverten Kampher und lässt durch den Scheidetrichter B allmählich 32 g trockenes Brom zufließen. Sobald die Masse sich verflüssigt hat, erwärmt man den Kolben im Wasserbade, zunächst vorsichtig. Es entweicht nun durch das Rohr C, welches ziemlich weit sein muss, Bromwasserstoff, welcher in der Vorlage D aufgefangen wird. Die Retorte E dient dazu, ein Zurücksteigen des vorgelegten Wassers in

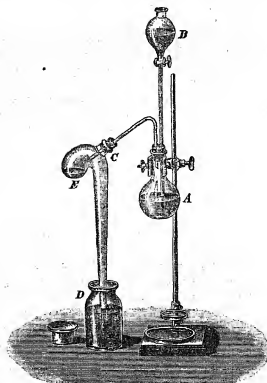


Fig. 180. Apparat zur Darstellung des Monobromkamphers. Das Gasabzugsrohr C ist ziemlich weit zu wählen.

den Kolben *A* zu verhindern. Wenn die Entwicklung des Bromwasserstoffs nachlässt oder ganz aufhört, so bringt man zu dem Inhalt des Kolbens *A* etwa 80–100 ccm heisses Wasser, schüttelt tüchtig durch, sammelt nach dem Erkalten den farblos gewordenen Monobromkampher, saugt ihn auf einer Porcellanplatte ab und krystallisiert ihn, wenn er trocken geworden ist, aus heissem Alkohol oder heissem Ligroin um (Helv.)

Das den Bromwasserstoff enthaltende Wasser in Vorlage *D* kann man durch Neutralisation mit Baryumkarbonat auf Baryumbromid bez. Bromwasserstoff verarbeiten, s. S. 52 und 460.

Eigenschaften. Grosse farblose Krystalle (Nadeln oder Schuppen) von schwach kampherartigem Geruch und Geschmack, bei 76° C schmelzend, bei 274° C ohne Zersetzung siedend, schon unter 100° C sublimierend. Löslich in 15 Th. Weingeist, leicht löslich in Aether, Chloroform, heissem Benzol (Ligroin) und in fetten Ölen, fast unlöslich in Wasser, wenig löslich in Glycerin.

Von kalter konz. Schwefelsäure wird Monobromkampher ohne Zersetzung gelöst und aus dieser Lösung durch Zusatz von genügenden Mengen Wasser unverändert wieder abgeschieden. — Schmilzt man eine kleine Menge mit Natriumkarbonat + Salpeter zusammen, so giebt die mit Salpetersäure angesäuerte Lösung der Schmelze auf Zusatz von Silbernitratlösung einen gelblichweissen Niederschlag von Silberbromid. Abspaltung der Bromwasserstoffsäure tritt auch schon ein durch Kochen des Monobromkamphers mit einer genügenden Menge konzentrierter wässriger Silbernitratlösung.

Prüfung. 1) Er bilde farblose, bei 76° C schmelzende, neutrale Krystalle, die beim Erhitzen völlig flüchtig sind. 2) Werden 0,5 g mit 10 ccm Wasser geschüttelt, so sei das Filtrat neutral und werde durch Silbernitratlösung nicht merklich getrübt. 3) Werden 0,5 g Kamphermonobromid mit einer Lösung von 1 g Silbernitrat in 20 ccm Wasser 1–2 Stunden auf dem Wasserbade erwärmt, so erhalte man 0,408 g Silberbromid, s. S. 58 u. 59.

Das gefällte Silberbromid ist auf gewogenem Filter oder im Gooch'schen Tiegel zu sammeln, mit Wasser zu waschen und zur Beseitigung des Kamphers mit Alkohol und Aether auszuziehen. **Aufbewahrung.** In gut verschlossenen Gefässen. Lichtschutz ist nicht erforderlich.

Anwendung. Monobromkampher wirkt in kleinen Gaben als Sedativum, erst bei längerem Gebrauch erfolgt Herabsetzung der Pulsfrequenz, auch soll er den Geschlechtstrieb herabsetzen. Grosse Dosen erzeugen Druck und Schmerz im Kopf, geistige Depression, sogar Bewusstlosigkeit. Innerlich zu 0,1–0,5 g als Sedativum bei Epilepsie, Delirium tremens (hier 1,0–1,5 g), Hysterie, Migräne, Chorea, auch bei Strychnin-Vergiftung empfohlen. Subkutan zu 0,1 g in Öl gelöst.

Cannabis.

Gattung der Moraceae — Cannaboidae.

Nur 1 Art *Cannabis sativa* L., Hanf, Chanvre, Hemp. Wahrscheinlich in Centralasien (Sibirien) heimisch, durch die Kultur zur Gewinnung der Fasern, des fetten Oeles und des narkotisch wirkenden Krautes weit verbreitet. Die kleineren mannlichen Pflanzen des zweihäusigen Hanfes werden mancherorts als Fimmel (feminella), die kräftigeren weiblichen Pflanzen als Mäschel (masculus), also dem wahren Verhalten entgegengesetzt, bezeichnet.

a) † *Herba Cannabis Indicae* (Aust. Ergänzb. Helv.) *Cannabis Indica* (Brit. U-St.) *Summitates Cannabis*. — Indischer Hanf. Indisches Hanfkraut. Haschisch. — Chanvre indien. — Indian Hemp.

Das Kraut der weiblichen blühenden oder mit jungen Früchten versehenen Pflanze und zwar fast ausschliesslich das der in Indien gewachsenen, da der Hanf aus nördlichen Gegenden viel geringere narkotische Eigenschaften hat oder wirkungslos ist

Beschreibung Die Blätter etc sind oft durch ausgetretenes Harz mit einander verklebt Sie sind langgestielt, gefingert (5—9 zählig), die oberen dreizählig, die obersten ganz ungetheilt Die Abschnitte schmal lanzettlich, am Rande gesägt, der mittlere Abschnitt ist am längsten Die weiblichen Blütenstände sind beblätterte Scheinnähren mit gedufteten Blüthen Das Dockblatt der weiblichen Blüthe umgibt dieselbe und lässt nur die 2 Narben hervortreten Fruchtknoten oberständig mit einem Ovulum Das Blatt trägt Drüsenhaare mit mehrzelligem Kopf vom Typus der Labiendrüsen, dickwandige, gekrümmte, einzellige Haare, die am Grunde einen undeutlich geschichteten Cystolithen von Calciumkarbonat enthalten, es führt wie die Rinde und das Mark der Achse Drüsen von Calciumoxalat und im Phloem Milchsaftschläuche mit braunem Inhalt

Bestandtheile Ueber die die narkotische Wirkung bedingenden Stoffe herrscht wenig Klarheit Cannabin, Oxyecannabin, Cannabinin, Tetano-Cannabin sind nicht einheitlich, sondern anscheinend Gemenge harzartiger Körper vielleicht mit Alkaloiden Von letzteren werden angegeben Cholin, Trigonellin und Muscarin Neurendung wird als wirksamer Bestandtheil angegeben Cannabindon $C_8H_{10}O$ (1895), und ein zu 3,8 Proc erhaltenes rothes Oel Cannabinol (1896), das in Dosen von 0,05 g Haschisch rausch erzeugen soll Ferner 0,1—0,3 Proc ätherisches Oel, welches Terpene, Sesquiterpene (Cannaben, Cannabenwasserstoff) und einen sauerstoffhaltigen Körper enthält

Aufbewahrung Vorsichtig und vor Licht geschützt in dicht geschlossenen Blech oder Glasgefassen, das Pulver in braunen Stopfsgläsern

Anwendung und Wirkung Wirkt zuerst anregend und verursacht Hallucinationen meist angenehmer Art, oft auch Tobsucht, später tiefen Schlaf Wegen der unangenehmen Nebenwirkungen Erbrechen, Kopfschmerz, Aufregung etc kein brauchbares Hypnoticum Auch als Sedativum, als Antispasmodicum bei Tetanus, Verstanzen empfohlen Ferner empfohlen bei Gicht, Rheuma, Intermittens, Hydrophobie, Neuralgien Antidot bei Strychninvergiftung 0,25—2,0 g als Pulver, in Pillen oder mit Zucker und Traganth zu Kuchen geformt (Helv Dosis maxima pro dosi 0,5, pro die 2,0)

Bekannt ist die ausserordentlich ausgedehnte Verwendung der Hanfpräparate als narkotische Genussmittel bei allen muhamedanischen Völkern von Indien bis Marokko Man fasst die verschiedenen Formen gewöhnlich unter dem Namen Haschisch zusammen Verwendung finden auch hier nur die Spitzen der weiblichen Pflanzen Namen der verschiedenen Präparate Churus, Charas, Chur, Ganjah, Gunjah, Bhong, Siddhi, Majun etc

† **Extractum Cannabis Indicae** Indisch-Hanfextrakt *Extrait de chanvre de l'Inde* Fein geschnittenes (Austr) oder grob gepulvertes (Brit Helv U-St) Indisches Hanfkraut wird mit q s Weingeist (87 bezw 91 proc) im Verdrängungswege erschöpft, der Auszug zu einem dicken Extrakt eingedampft Gall Aus 1000 g mittelfein gepulverten Kraut mit 6000 g Alkohol (60 proc) ebenso zu bereiten

Eiganzb Lässt das fein zerschnittene Kraut 6, dann 3 Tage lang mit je 5 Th Weingeist ausziehen, die Pressflüssigkeit zu einem dicken Extrakt eindampfen Dunkelgrün, in Wasser wenig, in Weingeist völlig löslich Ansboute aus gutem Kraut 14—16 Proc Die Verarbeitung der *Herba Cannabis* „pro extracto“ ist nicht rathsam

Dosis max simpl	0,06 Brit	0,1 Austr	0,1 Helv.	0,2 Ergänzb
Dosis max pro die		0,3	0,5	0,6

Wenn dieses Extrakt in flüssigen Arzneiformen verordnet ist, so muss es mit q s einer Mischung aus Gummi und Zucker aa angeschlossen werden

Die Abgabe zum innerlichen Gebrauch ist nur gegen ärztliche Verordnung gestattet

† **Extractum Cannabis Indicae fluidum**, Fluid Extract of Indian Cannabis (U St) Aus Herb Cannab Ind (No 20) 1000 g und q s Alkohol (91 proc) im Verdrängungswege zu bereiten Man befeuchtet mit 300 ccm, sammelt zuerst 900 ccm und stellt 1 a 1000 ccm Extrakt her

† **Tinctura Cannabis Indicae**, Indisch-Hanftinktur *Tincture de Chanvre indien* — *Tincture of Indian Hemp*

Brit Auflosung von 5 g Extract Cannabis indic in Spiritus q s ad 100 com
 Ergänzb 5 g Indischhanfextrakt in 95 g Weingeist zu lösen
 Gall Aus 100 g grobgepulvertem Kraut und 500 g Alkohol (60 proc) durch
 10 tagiges Ausziehen
 Helv lässt aus 20 Th grob gepulvertem Kraut 100 Th, U-St aus 15 g 100 com
 Tinktur durch Verdrängung mit Weingeist herstellen
 Klar, dunkelgrün, schwach bitter, von betäubendem Geruch Innerlich je 4—6 Tropf
 1/2 stündlich
 Vorsichtig, vor Licht geschützt aufzubewahren Dosis max simpl 1 g, pro die
 5 g (Helv)

Charta Cannabis Indicae
 Indisch-Hanf-Papier

Rp Extract Cannabis Indicae 10,0
 Spiritus 100,0

Mit der Lösung wird Filtrpapier getränkt, das
 zuvor in eine Salpetersäure getaucht und
 getrocknet wurde Man trocknet in gehobener
 Wärme und schneidet in Streifen Diese lässt
 man verglimmen und athmet den Dampf ein

Grüne Lupussalbe UNNA.

Rp Acid salicylicum
 Liq Sub chlorati ES 3,0
 Extr Cannabis Ind
 Kreosot ES 4,0
 Adip Lanse 8,0

Oleum Cannabis Indicae

Aus grob gepulvertem Ind Hanf wie Oleum Bella-
 donnae (S 472) oder durch Lösen von
 Extrakt Cannabis Ind 1,0
 in Olei Olivarum 20,0

in der Wärme und Absetzenlassen zu beraten

Pastilli Cannabis Indicae (Diet)
 Rp Extract Cannabis Indic 5,0
 Sacchari 25,0
 Pastae Cacao 20,0
 Sacchari Vanillini 0,2

Man formt 100 Pastillen mit je 0,05 Hanfextrakt

Stilles Cannabis unguens

Cannabis-Salbenstift Diet
 Rp Colophoni 5,0
 Extract Cannabis Indica 10,0
 Ceres flavae 45,0
 Olei Olivarum 40,0

Man schmilzt und gießt halberkaltet in Stangen-
 formen.

BEYERSDORF's Hühneraugenpflaster ist ein Pflastermull mit Indisch-Hanfextrakt
 und Salicylsäure

Bromidia, ein Schlafmittel, besteht aus Chloralhydrat, Bilsenkraut- und Indisch-
 Hanfextrakt

Cigaretten, Indische. Mit Opium-, Lobelia- und Indisch-Hanfextrakt getrank-
 tes Papier

Cornillin, ein Hühneraugenpflaster von der Zusammensetzung des BEYERSDORF'schen
Corniolide ist Colloodium salicylatum Ergänzb, ebenso das
Hühneraugenmittel des Apothekers RADLAUER in Berlin Ähnliche Mischungen
 sind die

Hühneraugentinkturen von ESSER, KRANICH, SIKORSKI, WÜRFELING, GOLINSKI,
 BARKOWSKI, BONGARTZ und Haensch vom Apotheker KARRER

Pulver von BICKFORD & SPOONER ist mit Salpeter behandelter Hanf

† **Cannabinum tannicum.**

Darstellung. Indischem Hanf wird das ätherische Oel durch Destillation mit
 Wasserdämpfen entzogen, derselbe sodann mit Wasser ausgezogen, der Auszug mit Blei-
 acetat gefällt, der Bleimiederschlag mit Schwefelwasserstoff zerlegt und die so in Freiheit
 gesetzten Glykoside an Tannin gebunden — Nach anderer Angabe wird der wässrige Aus-
 zug direkt mit Tannin gefällt

Eigenschaften Gelbgrünes oder mehr bräunliches Pulver von etwas bitterem
 und stark zusammenziehendem Geschmack. Wenig löslich in Wasser, Weingeist und
 Aether, leicht löslich in angesäuertem Weingeist und Wasser Die letztere Lösung wird
 durch Alkalien weisslich gefällt, durch Jodlösung getrübt

Prüfung. Ohne betäubenden Hanfgeruch, auf Platinblech verbrannt, höchstens
 0,1 Proc Rückstand lassend, in 10 Theilen mit 10 Proc. Salzsäure versetztem Weingeist
 ohne Rückstand löslich.

Aufbewahrung. In wohl verschlossenen Gefässen vorsichtig

Anwendung. Bei leichteren Formen der Schlaflosigkeit als Hypnoticum Dosis
 simplex 0,25—1,0, pro die 2,0

Rp Cannabin. tannic. 1,0

Sacch alb 2,0

M f pulv div in p. seq IV

§ Abends vor dem Schlafengehen ein Pulver

† **Cannabium purum** Durch Einwirkung von Zinkoxyd auf Cannabintannat als braunes Pulver erhalten

Auf Platinblech erhitzt, ohne Rückstand flüchtig, geschmacklos, in Wasser unlöslich, in Weingeist, Aether, Chloroform leicht löslich. In Dosen von 0,05–0,1 wie voriges

† **Haschisch purum** Ein alkoholisches Extrakt aus Cannabis, das man vorher vom atherischen Oel befreit hat, wird mit Alkalien behandelt und dadurch alle sauren Bestandtheile, fettes Oel etc beseitigt. Der nicht an Alkalien gebundene Antheil liefert das Präparat. Ein braunes Weichharz, in Wasser unlöslich, löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol, Benzin, Schwefelkohlenstoff, Amylalkohol, Essigsäure, Aceton.

Wirkt anfangs erregend, später beruhigend. Dosis 0,03–0,04

† **Cannabinonum** (Erganzb) = Aus dem vorigen wird schädlich wirkendes Tetanin (?) mit Gerbstoff gefällt, es hinterbleibt dann Cannabinon in Form eines braunen Harzes. Soll rein schlafferregend wirken. Dosis 0,03–0,1 g

b) Die Früchte **Fructus Cannabis** (Erganzb) **Semen Cannabis** — Hanfsamen. **Hanfkörner** — **Graine ou Semences de chanvre** Chènevis (Gall.) Hemp-seed

Beschreibung Die nusschenartigen Schliessfrüchte sind bis 5 mm lang, 2 mm breit, oval-breit-eiförmig, von der Rückenseite etwas zusammengedrückt, grünlich-graubraun, an beiden Rändern schwach weisslich gekielt, von einem feinen Gefässbündelnetz umspannt. Schale dünn, spröde, leicht zerbrechlich. In dem spärlichen, graugrünlchen Endosperm liegt der gekrümmte Embryo mit gelben Keimblättern — In der Fruchtschale palissadenartig gestreckte, an den Seiten faltig verbogene, reichlich poröse Steinzellen. Im Embryo 4–8 μ grosse Aleuronkörner mit einem grossen Globoid und Krystalloid.

Bestandtheile Fettes Oel 32–58 Proc (vergl unten), Wasser 3,92 Proc, Stickstoffsubstanz 18,28 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 21,06 Proc, Holzfaser 14,97 Proc, Asche 4,24 Proc. In der Trockensubstanz Stickstoffsubstanz 20,01 Proc, Fett 85,77 Proc, Stickstoff 3,2 Proc.

Einsammlung Aufbewahrung. Die im August gesammelte Frucht wird getrocknet und an einem trocknen Orte aufbewahrt.

Anwendung Zu Emulsionen (1 10, die Früchte sind vorher abzuwaschen), zur Gewinnung des fetten Oeles, leicht gequetscht zu Theemischungen.

Emulsio Cannabis — Hanfmilch.

(Münch, Nosok-Vorschr.)

Rp	Fructus Cannabis	50,0
	Aquae	500,0
	Simpli simplicius	20,0

Emulsio Cannabis composita

Rp	Kali nitrici	5,0
	Natri nitrici	5,0
	Extracti Hyoscyami	0,5
	Aquae Amygdalar amar	10,0
	Emulsionis Cannabis	200,0

Emulsion de chènevis (Gall.)

Rp	1 Fructus Cannabis	50,0
	2 Sacchar albi	50,0
	3 Aquae destillatae	1000,0

Man stösst 1 mit $\frac{1}{4}$, von 2 und 3 s u s zur Paste an und fügt den Rest von 3 hinzu, presst ab und löst den Rest von 2.

Extrakt Cannabis
Ein aus Hanfsamenmehl bestehendes Geheimmittel.

Vet. Latwerge bei Harnverhalten der Schafe (Diet.)

Rp	Fructus Cannabis contus	100,0
	Magnesi sulfurica	50,0
	Amygdalarum amarar	10,0
	Fructus Juniperi contus	25,0
	Farinae Secalis	25,0
	Aquae q s	

Stündlich taubeneisgross

Oleum Cannabis Hanfö. **Hulle de chanvre.** **Hulle de chènevis.** **Hemp seed oil**

Wird aus den gepulverten Früchten durch Auspressen gewonnen. Frisch gepresst ist es infolge eines Gehaltes an Chlorophyll hellgrün bis grünlichgelb, mit der Zeit wird es braungelb. Von eigenenthümlichem Geruch, mildem Geschmack. Trocknet leicht. Es löst sich in 80 Theilen kalten Alkohols, seine Lösung in 12 Theilen kochenden Alkohols scheidet beim Erkalten Stearin aus.

Konstanten Spec Gew 0,925–0,931. Wird bei -15°C dick, bei $-27,5^{\circ}\text{C}$ fest. Schmelzpunkt der Fettsäuren 19°C . Erstarrungspunkt 15°C . Verseifungszahl 193,1. Jodzähl 143–157,5. Jodzähl der Fettsäuren 129,2–125,2. Brechungsindex bei 18°C 1,47843.

Bestandtheile. Triglyceride der Stearinsäure und Palmitinsäure, Linolsäure nebst wenig Linolensäure und Isolinolensäure.

Prüfung. Mit Natronlauge gekocht giebt es eine braungelbe, feste (Leinöl eine gelbe, weiche) Seife. — Schwefelsäure färbt intensiv grün, ebenso färbt Salzsäure; altes Oel wird gelbgrün. — Ein Gemisch von gleichen Theilen Wasser, konc. Schwefelsäure und rauchender Salpetersäure giebt mit dem 5fachen Volum Oel eine Grünfärbung, die in Schwarz und nach 24 Stunden in Rothbraun übergeht. — Besonders charakteristisch die hohe Jodzahl.

Anwendung. In der Technik zur Herstellung von Seifen. Arzneilich neuerdings empfohlen zu Einreibungen als die Milchsekretion hemmendes Mittel.

Cantharides.

Lytta vesicatoria Fabricius (*Cantharis vesicatoria* L.). Familie der Cantharidae. — Verwendung finden die ganzen Thiere:

† *Cantharides* (Austr. Germ.). *Cantharis* (Brit. Helv. U-St.). Kanthariden. Blasenkäfer. Pflasterkäfer. Spanische Fliegen. — *Cantharides* (Gall.). Mouches d'Espagne. — Blisterfliegen. Spanish-flies.

Beschreibung. Der Käfer (die Bezeichnung „Fliege“ ist also falsch) ist länglich, fast cylindrisch, bis 2,5 cm lang, bis 8 mm breit. Von oben gesehen smaragdgrün oder goldgrün, nur das Abdomen ist etwas bläulich oder kupferfarben, die Beine und die elfgliedrigen Fühler schwarz. Der gesenkte Kopf ist fast herzförmig, am Scheitel mit einer Rinne, fein punktiert und weissgrau behaart, mit braunen halbnierenförmigen Augen. Das unterste Glied der Fühler ist länger als die übrigen und behaart. Das Halschild ist schmal, nach hinten verengert, das Brustschild viereckig mit stumpf dreieckigem Schildchen. Flügeldecken fein gerunzelt mit zwei feinen Längsrippen, unten braun, biegsam, nach hinten abgerundet. Die Flügel sind gross, häutig, geadert, braun. Von den sechs Beinen haben die zwei vorderen Paare fünfgliederige, das hintere viergliederige Tarsen mit in zwei ungleiche Hälften gespaltenen Klauen. Die Fühler des Männchens sind halb so lang wie der Körper, die des Weibchens kürzer. Das Durchschnittsgewicht eines Käfers beträgt 0,1 g.



Fig. 140.

Bestandtheile. Die lufttrockenen Käfer enthalten 7,5–8,5 Proc. Wasser, die gepulverten 7,3–12,45 Proc. Der Gehalt an Asche beträgt bis 6 Proc. (Im Pulver fand DIERICH bis 10,55 Proc.) Alkohol (90 proc.) nimmt 15 Proc. auf. Sie enthalten ferner 12 Proc. eines gelben, butterartigen Fettes, flüssiges Oel, Harz, einen gelben, in Schwefelkohlenstoff löslichen, und einen rothen, darin unlöslichen Körper, und als wirksamen Stoff 0,8–0,6 Proc. Cantharidin, theilweise an Alkalien gebunden (BAUDIN fand 0,72 Proc. freies Cantharidin, 0,32 Proc. an Alkalien gebunden). Der Sitz des Cantharidins soll in den Genitalien und in den Eiern sein.

Prüfung. Dieselbe hat sich neben der Feststellung des Aschengehaltes auf die gute äussere Beschaffenheit zu richten, dass die Käfer nicht von Schmarotzern (Larve einer Motte: *Tinea flavifrontella*, Käfer: *Anthrenus museorum*, *Hoplia farinosa*) zerfressen sind. Ferner hat man sein Augenmerk darauf zu richten, dass die Käfer nicht etwa mit Alkohol, Benzol oder Aether extrahirt sind, event. unter Zusatz von Schwefelsäure. In letzterem Fall ist die Asche reich an Sulfaten. — Der ätherische Auszug aus guten Kanthariden hinterlässt etwa 10 Proc. eines dicklichen, grünlich-gelben Extrakts, in dem sich Kantharidinkristalle befinden, bereits extrahirte liefern viel weniger Extrakt

(etwa 2 Proc) — Ferner ist darauf zu achten, dass den Canthariden nicht fremde Käfer beigelegt sind, als solche sind beobachtet *Cetonia aurata*, *Cantharis togata*, *Lytta syriaca*, *Silpha quadripunctata*, *Aromia moschata* — Mit fettem Oel beschweret Canthariden machen, zwischen Papier sanft gepresst, einen Fettfleck

Bestimmung des Cantharidingehaltes. Zur Bestimmung des Gesammtcantharidins lässt man 25,0 g feingepulverte Canthariden mit 100,0 g Chloroform und 2,0 g Salzsäure eine Nacht stehen, schüttelt dann während 3 Stunden öfter um und filtrirt durch einen bedeckten Trichter 62 cem des Filtrats (= 15 g Canthariden) werden verdunstet, der Rückstand mit 5 cem Schwefelkohlenstoff oder Petroläther behandelt, das Ganze auf ein gewogenes Filter gebracht, mit 10 cem Schwefelkohlenstoff oder Petroläther nachgewaschen, das Filter bei 60° C getrocknet und gewogen. Bei Verwendung von Schwefelkohlenstoff rechnet man 0,01 g für durch denselben gelöstes Cantharidin hinzu. Die Bestimmung des freien, nicht an Alkalien gebundenen Cantharidins geschieht in derselben Weise, nur lässt man die Säure weg — Eine Cantharidinbestimmung ist stets vorzunehmen, die Gall verlangt 0,5 Proc

Vorkommen und Einsammlung. Heimisch in Mittel und Südeuropa bis Russland in den Monaten Mai bis Juli auf Oleaceen (*Fraxinus*, *Ligustrum*, *Syringa*), Caprifoliaceen (*Sambucus*, *Lonicera*), *Acer*, *Populus*, *Larix*. Die in den frühen Morgenstunden auf ausgebreiteten Tüchern gesammelten Käfer tödtet man in verschlossenen Flaschen, indem man in dieselben auf 1 l Inhalt 5 g Aether giebt, und trocknet sie sorgfältig bei gelinder Wärme (nicht über 30° C), zuletzt über Aetzkalk. 5 Th frische Canthariden geben etwa 2 Th trockne

Aufbewahrung. Die Canthariden sind, sobald sie sich leicht zu Pulver zerreiben lassen, in dicht zu verschliessende Standgefässe aus Stein oder Blech zu bringen, in welche man zur Fernhaltung von Insekten einen mit Aether getränkten Wattebausch hangt. Sie werden an einem trockenen Orte vorsichtig aufbewahrt, das grobe Pulver hält man in Blechgefässen, das feine in braunen Stopfsegläsern, beide in nicht zu grosser Menge, vorrätig, bei längerer Aufbewahrung verliert das Pulver ganz erheblich an Wirksamkeit.

Germ schreibt das Vorrathshalten der unzerkleinerten Käfer vor, Helv lässt dieselben jährlich erneuern.

Verarbeitung. Beim Pulvern der Canthariden sind besondere Siebe zu verwenden. Der Arbeiter hat eine Schutzbrille anzuziehen, Mund und Nase mit einem feuchten Tuche zu verbinden. Das fertige Pulver trocknet man vor dem Einfüllen in die Vorrathgefässe über Aetzkalk nach 100 Th lufttrockene Canthariden liefern 90—94 Th grobes oder 85—88 Th feines Pulver.

Beim Verarbeiten des Pulvers zu Auszügen, Pflastern u. dergl. in der Wärme sind Wasserbad und verschlossene Gefässe zu verwenden, um einer Veräufthung des wirksamen Bestandtheils vorzubeugen, da dessen Dämpfe überdies Augen und Lungen höchst gefährlich werden können, arbeitet man unter einem Abzug oder im Freien. Bei trockener Verarbeitung des Pulvers ist dasselbe, um Staub zu verhüten, mit wenig Alkohol anzufeuchten.

Wirkung und Anwendung. Sie wirken stark reizend auf die Harnwege. Schon geringe Dosen rufen gefährliche Vergiftungen hervor, wobei es zu Albuminurie, Hämaturie, Cystitis etc. kommt, ferner bestehen Dysurie, Strangurie, schmerzhaftes Errektionen. Bei schweren Fällen kommt es zu Respirationstörungen, Krämpfen und akuter Gastroenteritis. Innerlich als Aphrodisiacum und Diureticum gar nicht mehr im Gebrauch und mit Recht, weil die zuweilen beabsichtigten, anscheinend erotischen Erscheinungen eben nichts anderes als Zeichen schwerer Erkrankung der Harnwege sind. — Aeusserlich als Vesicans bei Pleuritis, Pneumonie, Gelenkrheumatismus, Neuralgien, rheumatischen Zahnschmerzen, Augenentzündungen etc.

Dosis maxima Germ Helv 0,05 g, pro die 0,15 g, Austr 0,3 g

Bei Cantharidenvergiftung infolge äusserer Anwendung Ausspülungen der Blase mit warmem Wasser, warme Sitzbäder, Blutentziehung in der Nierengegend, innerlich Opium — Infolge innerer Anwendung Ausspülungen des Magens, Magenpumpe, schleimige Mittel, Opium. Fette sind zu vermeiden.

Dem freien Verkehr sind Canthariden und ihre Zubereitungen entzogen.

† *Aether cantharidatus*. Spanischfliegenäther (Kergauz) *Liquor epispasticus*. *Blistering Liquid* (Brit). Aus 10 Th mittelfein gepulverter Canthariden sammelt man nach 24stündigem Stehen mit 15 Th Aether im Verdrängungsweg durch Nach-

gossen von q. s. Aether 10 Th. Flüssigkeit. Klare, bräunlich-grüne, schwach saure Flüssigkeit, die vorsichtig und im Kühlen aufzubewahren ist. (Fig. 141. T Trichterrohr, D Deplacirtrichter, b Baumwollbausch, l Luftrohr.)

Brit. schreibt Essigäther vor und lässt aus 50 g Kantharidenpulver 100 cem Auszug herstellen.

† Colloidum cantharidatum s. cantharidale s. vesicans. Spanischfliegen-Kolloidum. Blasenziehendes Kolloidum. — Colloidum cantharidæ. — Blistering Colloidum. Germ., Helv. 100 Th. grob gepulverte Spanische Fliegen werden mit q. s. Aether im Perkulator erschöpft, der Auszug in gelinder Wärme zum Sirup eingedampft und mit Kolloidum q. s. zu 100 Th. vermischt.

U-St. 60 g Kantharidenpulver wird im Perkulator mit Chloroform erschöpft, der Auszug auf 15 g eingedampft und mit 85 g elastischem Kolloidum vermischt.

Brit. lässt 5 g Schiessbaumwolle in 200 cem Kantharidenäther (Liq. epispastic, Brit.) lösen.

Emplastrum Cantharidum (Austr.). Empl. Cantharidum ordinarium (Germ.). Empl. Cantharidis (Brit. Helv.). Empl. vesicans s. vesicatorium. Blasenpflaster. Kantharidenpflaster. Spanischfliegenpflaster. — Emplâtre vésicatoire (Gall.). — Cantharides Plaster. Blistering Plaster. Vesicatory.

a. Austr. 100,0 gelbes Wachs 100,0 venetianischer Terpentin, 20,0 Olivenöl schmilzt man, seigt durch, trägt 125,0 gepulverte Kanthariden ein, erwärmt 1 Stunde im Wasserbade, setzt 10,0 Perubalsam zu und lässt erkalten.

b. Brit. Man schmilzt 20,0 Kolophonium, fügt 5,0 Seifenpflaster, dann je 20,0 gelbes Wachs und Schwefelsäure und zuletzt 85,0 Kantharidenpulver hinzu.

c. Germ. 2 Th. mittelfeines Kantharidenpulver, 1 Th. Olivenöl 2 Stunden im Dampfbade erwärmen, 4 Th. gelbes Wachs, 1 Th. Terpentin zufügen, rühren bis zum Erkalten.

d. Helv. 25 Th. frisches Kantharidenpulver wird mit 12 Th. Olivenöl 2 Stunden im Wasserbade erwärmt, in eine abgekühlte Mischung aus 50 Th. gelbem Wachs, 8 Th. Terpentin, 5 Th. Elemi eingetragen. Mit Glycerin in Stangen auszurollen und häufig zu erneuern.

e. Gall. 10 Th. Elemi, 4 Th. Olivenöl, 80 Th. Königsalbe, 40 Th. gelbes Wachs schmilzt man, seigt durch und mischt 42 Th. feines Kantharidenpulver hinzu.

f. Nach E. DIETHEICH. 100,0 Olivenöl, 525,0 gelbes Wachs, 125,0 Terpentin

schmilzt man, setzt 10,0 Weingeist mit 1,0 Schwefelsäure, dann 250,0 fein gepulverte Kanthariden hinzu, erwärmt 2 Stunden (60–70° C.) und mischt 2,0 Baryumkarbonat mit 5,0 Weingeist zu. Nach dieser Vorschrift wird auch das gebundene Kantharidin wirksam. In lose bedeckten Kästen aufzubewahren, in Blechgefäßen schmilzt das Pflaster.

Emplastrum Cantharidum extensum. Um ein sauberes Pflaster zu erhalten, streicht man die Masse auf Wachspapier, schneidet mit der Schere die gewünschte Form, drückt auf gestrichenes Hoffpflaster und zieht das zuvor mit Aether oder Benzin benetzte Wachspapier glatt ab.

Emplastrum Cantharidum d'Albospéyres. (Ergänz.) Albospéyres Pflaster. 35,0 Kolophonium, 15,0 gelbes Wachs, 12,0 Terpentin, 5,0 Hammellalg, 2,0 Storax schmilzt man, seigt durch, lässt mit 80,0 mittelfein gepulverten spanischen Fliegen 1 Stunde bei 60–65° C. stehen und streicht dann.

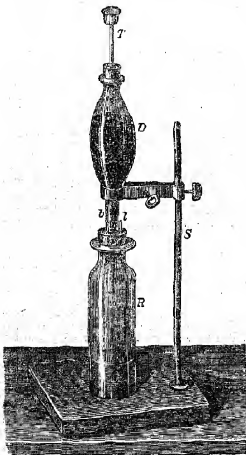


Fig. 141.

Dieses Pflaster kommt in Originalpackung auf grünes Wachtuch gestrichen in den Handel und zeichnet sich durch Haltbarkeit und zuverlässige Wirkung aus

Emplastrum Cantharidum perpetuum. (Anstr Germ Hely) Empl calefaciens (Brit) Empl epispasticum Empl Euphorbii s Janini s Jaegeri Empl vesicans mediolanense (Gall) s vesicatorium perpetuum Immerwährendes Spanischfliegenpflaster Bestandiges Kantharidenpflaster (Zugpflaster Germ) — Mouches de Milan Emplâtre a mouche de Milan Vesicatoire de Janin — Warming plaster

a Germ 14,0 Kolophonium, 7,0 Terpentin, 10,0 gelbes Wachs, 4,0 Talg schmilzt man und setzt 4,0 mittelfein gepulverte Kanthariden, 1,0 Euphorbium zu

b Hely 30,0 Elemi, 20,0 gelbes Wachs, 10,0 Storax schmilzt man und fügt 5,0 Kampher in 5,0 Olivenöl gelöst und 30,0 fein gepulverte Kanthariden hinzu Zu einer „Mouche de Milan“ nimmt man 1 g hiervon

c Austr Je 30,0 Venetianischen Terpentin und Mastix schmilzt man und setzt 10,0 gepulverte Kanthariden, 5,0 gepulvertes Euphorbium hinzu

d Brit 10,0 Kantharidenpulver zieht man 6 Stunden mit 50 ccm siedendem Wasser aus, presst, dampft die Flüssigkeit auf $\frac{1}{2}$ ein und schmilzt 10,0 gelbes Wachs, 10,0 Kolophonium, 130,0 Heftpflaster, 80,0 Seifenpflaster hinzu

Gall Je 50 Th Burgunder Pech und gelbes Wachs schmilzt man, seht durch, erwärmt mit 50 Th feinem Kantharidenpulver 2 Stunden im Wasserbade, fügt 10 Th venetianischen Terpentin hinzu, ruht bis zum Erkalten und setzt je 1 Th Lavendelöl und Thymianöl hinzu Wird in flachgedrückten Kugeln zu 1 g, in ein Stück schwarze Seide von 6 cm Durchmesser eingeschlagen, abgegeben

Emplastrum Drouoti Empl Mezerei cantharidatum (Ergänzb) Pannus vesicatorius Taffetas vesicans Empl epispasticum Drouoti Drouot'sches Pflaster Blasenaffekt Spanischfliegen Seidelbastpflaster — In einer aus 80,0 grobem Kantharidenpulver, 10,0 fein zerschnittener Seidelbastrinde, 100,0 Essguthen bereiteten Tinktur löst man 4,0 Sandarak, 2,0 Elemi, 2,0 Fichtenharz und bestreicht mit telst breiten Pinseln ausgespannten, vorher mit einer Lösung von 20,0 Hausenblase und 2,0 Zucker in 200,0 Wasser überzogenen Seidentaffet Vorstehendes Verhältniss in Grammen liefert 8000 □ cm (s auch unter Empl adhaesivum Anghicum)

Extractum Cantharidum Extrait éthéré de cantharide (Gall) ist wie Extr Chinae aethereum (Gall) zu bereiten

Extrait alcoolique de cantharide (Gall) wie Extr Scillae

Liniamentum Cantharidis (Nation Form 1896) Cantharides pulv 150,0 g werden in der Wärme mit 1000 ccm Terpentinöl ausgezogen, das Filtrat wird mit Terpentinöl auf 1000 ccm gebracht

Oleum cantharidatum (Germ) Spanischfliegenöl Huile de cantharide (Gall) 3 Th grobes Kantharidenpulver werden mit 10 Th Olivenöl 10 Stunden im Dampfbade behandelt, gepresst und filtrirt Gall Aus 1 Th grobem Kantharidenpulver und 10 Th Olivenöl durch 6 stündiges Erwärmen Dieses Öl wird zweckmässiger durch Oleum Cantharidum ersetzt

Sparadiap vesicans (Gall) Je 25 Th gelbes Wachs, schwarzes Pech und Kolophonium schmilzt man, seht durch, fügt 2 Th Olivenöl und je 4 Th Glycerin und venetianischen Terpentin, zuletzt unter Umrühren 40 Th mittelfeines Kantharidenpulver hinzu Nach halbstündigem Erwärmen im Wasserbade wird die Masse auf Wachtuch gestrichen

† **Tinctura Cantharidum** (Anstr Germ) s. Cantharidis (Brit Hely U-St) Spanischfliegentinktur Kantharidentinktur — Teinture ou Alcoolé de cantharide (Gall) — Tincture of Cantharides

a Germ Grobes Kantharidenpulver 1,0, Spiritus 10,0

b Hely Aus 10 Th Kantharidenpulver und q s Weingeist (94 proc) stellt man durch Verdrängung 100 Th Tinktur dar

c Austr Aus Kantharidenpulver wie Tinet Aconiti (Anstr), doch mit 87 proc Weingeist zu bereiten

d Brit Kantharidenpulver 12,5 g, Spiritus (90 Proc) 1000 ccm Durch Maceration zu bereiten

e U-St aus 50 g Kantharidenpulver 1000 ccm Tinktur wie nach Hely herstellen

f Gall Grobes Kantharidenpulver 1 Th, Alkohol (80 proc) 10 Th, 10 Tage zu maceriren

Grünlichgelbe Tinktur, mit Wasser gemischt milchig trübe Vorsichtig aufzubewahren

Grösste Einzelgabe	Austr	0,5	Germ	Hely	0,5
Grösste Tagesgabe		1,0			1,5

Gegen Ausfallen der Haare (HUSEMANN)

Rp	Tincturae Cantharidum	1,0
	Spiritus Sinala	5,0
	Spiritus	50,0
	Oleum Lavandulae	
	Oleum Amygd amar 8th	
	Oleum Rosae	
	Oleum Auranti Florum 8t 0,25	

Jeden 3 Tag die Kopfhaut einreiben

† **Tinctura Cantharidum aetherea.** 1,0 Kantharidenpulver, 7,0 Aether, 3,0 Weingeist (90 proc.) Man macerirt und bringt ohne auszupressen aufs Filter
Gall Teinture éthérée de cantharide Cantharidum gr pulv 10,0, Aetheris acetal 100,0 Im Verdrängungswege zu bereiten (Fig 141)

Unguentum Cantharidum (Germ.) s Cantharidis (Brit Helv.) Ceratum Cantharidum Ungt irritans Spanischfliegensalbe Kantharidensalbe Reizsalbe Fontanellsalbe Pommade épispastique — Cantharides Ointment

a Germ 3 Th Oleum cantharidatum, 2 Th Cera flava

b Helv lässt 2 Th frisch gepulverte Kanthariden mit 8 Th Olivenöl 4 Stunden im Dampfbade erwärmen, pressen, filtriren und 6 Th des Filtrates mit 4 Th weissem Wachs zusammenschmelzen

c Brit 3 Th Kanthariden, 30 Th Benzoeöl digerirt man 12 Stunden (bei etwa 50° C) und seht unter gehndem Pressen durch

d Gall 1) **Pomatum luteum de Cantharide.** Pommade épispastique jaune 60 Th grobes Kantharidenpulver erwärmt man mit 840 Th Schweinefett 4 Stunden im Wasserbade, lässt absetzen, giesst klar ab, digerirt 1 Stunde mit 4 Th Kurkumapulver, filtrirt im Heisswassertrichter, schmilzt 120 Th gelbes Wachs hinzu, rührt kalt und giebt 4 Th Citronenöl hinzu

2) **Pomatum viride cum Cantharide.** Pommade épispastique verte 280 Th Pappelsalbe werden mit 40 Th weissem Wachs zusammengeschmolzen und 10 Th Kantharidenpulver zugemischt

Die Salbe dient zum Offenhalten von Wunden und ist im Handverkauf mit Vorsicht abzugeben

Pommade pour Papier épispastique

Rp	Sebi ovilis	240,0
	Adipis benzoata	500,0
	Cantharidum gr m pulv	100,0

Man erwärmt 2 Tage im Wasserbade, preest ab und filtrirt heiss

Charta epispastica (Gall) Papier epispastique

	No I	No II	No III
Rp	Unguenta A	380	450
	Adipis benzoata	150	90
	Sebi ovilis	100	60
	Cerae albae	60	60

Durch einseitiges Auftragen der geschmolzenen Salben auf Papierstreifen erhält man die Papiere No I, II, III

† **Acetum Cantharidis (Brit)****Vinegar of Cantharides**

Rp	Cantharidum gr pulv	100,0 g
	Acidi acetal glacial. (99%)	
	Aquae 55 g	

Man macerirt mit 900 cem und sammelt im Verdrängungswege 1000 cem

Balsamum Vniarense**Linimentum Saponis rubefaciens****Weimarscher Seifenbalsam.**

Rp	1 Linimentum saponis-camp	80,0
	2 Olei Terebinthinae	5,0
	3 Tinctura Cantharidum	2,5

Man schmilzt 1, setzt 2 und 3 zu und kühlt schnell ab

Ceratum Cantharidis (U-St)

Rp	1 Cantharidum pulv (No 60)	820,0 g
	2 Cerae flavae	180,0 "
	3 Colophoni	180,0 "
	4 Adipis suill	220,0 "
	5 Olei Terebinthinae	150,0 cem

Man macerirt 1 mit 5 48 Stunden, fügt 2, 3, 4 geschmolzen hinzu und dampft im Wasserbade bis auf 1000 g ein

Charta antirheumatica stimulas**Reizendes Gichtpapier**

Rp	Romae Pini	100,0
	Cerae flavae	50,0

schmilzt man, fügt

Tincturae Cantharidum**Tincturae Euphorbii 55 4,6**

hinzu, verdunstet den Weingeist im Wasserbade und verfährt wie bei Charta cerina

Colloplastrum Cantharidini (Diet)

Rp	Massae ad Colloplastrum	900,0
	Rhizomatin Indis pulver	80,0
	Sandaraca	20,0
	Olei Rosinae Pini (Harzöl)	80,0
	Acidi salicylic	5,0
	Cantharidini subst pulv	2,5
	Aethera	150,0

Bereitung wie Colloplastrum Arnicae (S 835)

Colloplastrum Cantharidini perpetuum (Diet)

Wie voriges, doch nur mit 0,25 Cantharidini und 20,0 Rhizom India, und statt Sandarak mit 50,0 Euphorbium und 20,0 Olibanum zu bereiten.

Emplastrum Cantharidum Berolinense

Bandpflaster

Rp	Terebinthinae larum	200
	Cerae flavae	300
	Resinae Pini	120
	Sebi ovilla	70

Man schmilzt, fügt

	Euphorbia pulv	100
	Cantharidum pulv	100
	Sandarae pulv	250

hinzu, streicht auf Seidenzeug und schneidet in 8 cm breite Streifen. Aus diesen erhält man mittelst eines Pfisterstechers ohrförmige Stücke (Ohrpflaster, Zahnpflaster).

Emplastrum Cantharidum FERRARI

entspricht dem Empl. Cantharid. perpet. Germ., erhält aber noch wenig Styraz und Oleum Thym.

Emplastrum Cantharidum camphoratum

Vésicatoirum camphoratum Vésicatoire camphré (Gall)

Emplastrum Cantharidum externum wird mittelst eines Pinsels mit Aether camphoratus bestrichen

Emplastrum Cantharidum Lubeceae

LUCKBECK'sches Blasenpflaster

Rp	Celophani	200
	Resinae Pini	200
	Styracis liquidae	100
	Cantharidum sub. pulv	100

Emplastrum ad clavos pedum KIRCHOLZ

Rp	Emplastri Litharg comp	400
	Emplastri Galbani	100
	Picis navalis	200
	Ammonis hydrochlor	1,5
	Aeruginis	1,5
	Cantharidum	10

Emplastrum Pielis cantharidatum (U-St.)

Warming Plaster

Rp Cerati Cantharidis 80,0 g
Durch Schmelzen und Durchsieben trennt man von den Canthariden, fügt zum flüssigen Tello Resinae Pini Burgund q s ad 1000,0 g und bereitet i s eine gleichmäßige Masse.

Emulsio Cantharidum VAN MONS

Rp	Olei cantharidati	6,0
	Vitellum ovi unius	
	Mellis depurati	80,0
	Gummi arabici	10,0
	Aquae Juniperi	90,0

† Extractum Cantharidum

Rp	1 Cantharidum gr m pulver	100,0
	2 Spiritus diluti	1000,0
	3 Spiritus diluti	800,0

Man zieht zuerst mit 2, dann mit 3 aus, filtrirt und dampft zum dicken Extrakt ein. Ausbeute etwa 60 Procent.

Globuli ad fenticulos

Fontanelleirbenen Eitererbaen
Globulos e Rhizomate lufidis magnitudine pisi parvi

benetzt man mit einer Mixtur aus
Tincturae Cantharidum 10,0
Balsami Tolutani 1,0

Linimentum erinale

(Amer Drugg)

Rp	Cantharidini	0,06
	Aetheris acetic	7,5
	Spiritus	90,0
	Olei Ricini	30,0
	Olei Lavandulae gits	15

Linimentum vasicans SWEDIAUR.

Rp	Cantharidum contusar	60
	Camphorae	10,0
	Olei Olivarum	5,0
	Olei Terebinthinae	20,0

Digetren, auspressen, filtriren

Mittel gegen Haarausfall LEXISTLOW

Rp	Tincturae Cantharidum	8,0
	Chloral hydrat	20
	Lanolin	5,0
	Vaseline	
	Aquae Lauracerae	
	Aquae Calcia	RA 10,0

Oleum Cantharidini (Dist)

(Leco Olei cantharidati)

Rp	Cantharidini pulverati	1,0
	Acetoni	40,0

Man löst im Wasserbade in verschlossenem Glaskolben, trägt allmählich zu

Olei Olivarum 950,0
das auf 50° C erwärmt ist, nach bewahrt bei Zimmertwärme in gelben Stöpselgläsern auf

Pilulae antenuristicae MEISSNER

Gegen Bettläsungen

Rp	Cantharidum pulverat	0,66
	Ferri pulverati	1,33
	Succi Fiquirinae	5,0

M f pilulae No 100

Pilulae stimulantiae SUNDLIN

Rp	Cantharidum	04
	Fructus Capsici	0,8
	Camphorae	16
	Resinae Guaiaci	5,0
	Tincturae Colocynthis	q s

f pilul No 100

Pomata trichophytica DUPUYREX

Rp	Medullae ossium bovin.	100,0
	Balsami Peruviani	4,0
	Olei Cinnamomi	2,0
	Olei Bergamottae	1,0
	Tincturae Cantharidum	1,5
	Mixtura oleoso balsamica	3,5

D S. DUPUYREX'sche Haarwuchspomade.

Rattengift (Apoth Zeitg)

Rp	Cantharidum pulverat	40,0
	Malti pulverati	480,0
	Moschi	0,06
	Olei Ligni Rhodii	
	Olei Carvi	33 gits
	Sacchari fusi	60,0

M f pasta Man legt kleine Kugeln aus

Saponium Cantharidali UNNA.

Cantharidin-Opodeldoli (Dist)

Rp	Saponis stearii dialys	100,0
	Saponis olei dialys	50,0
	Spiritus (90%)	450,0
	Aquae	95,0

Man löst durch Digestion und fügt hinzu eine Lösung aus

	Cantharidini	5,0
	Acetoni	300,0

Spiritus contra alopeciaem syphiliticam

LANGLEBERT

Rp	Tincturae Cantharidum	5,0
	Hydrargyri bichlorat	0,05
	Spiritus	
	Spiritus Mellissae	RA 40,0
	Aquae Rosae	50,0

Spiritus erisalis	
Haarspiritus	
1 (Gm. hebd de m60)	
Rp	Tinctura Cantharidum
	Acidi tannici 35 8,5
	Chinini hydrochlor
	Ligni Santali 35 1,5
	Glycerini 20,0
	Spiritus Colonienensis 15,0
	Vanillin 0,4
	Spiritus diluti q s ad 500,0
2 (Form americana)	
Rp	Tinctura Cantharidum
	Tinctura Capsici 35 4,0
	Tinctura Galiani 80
	Spiritus (86%)
	Spiritus Colonienensis 35 180,0
	Olei Ricini 70,0
3 Gegen Kopfschmerzen	
(Bull. of Pharm)	
Rp	Tinctura Cantharidum 8,5 com
	Tinctura Chelone 7,5 "
	Phoscarplini hydrochlor 0,24 g
	Chloral hydrati 38 "
	Glycerini 28 com
	Bay Rum q s ad 450 "
Spiritus erisalis roborans	
Haar-Tonicum (Ph Era)	
Rp	Tinctura Cantharidum 14 com
	Liquor Ammon caust arom 88 "
	Mixtura oleoso-balsama 113 "
	Glycerini 142 "
	Aquae Rosae 568 "
	Spiritus q s ad 908 "
Spiritus trichophyticus	
Haarwuchswasser	
Rp	Tinctura Cantharidum 1,0
	Acidi salicylici 2,0
	Mixtura oleoso balsam 20,0
	Spiritus 20,0
	Glycerini 50,0
	Aquae Rosae 60,0
Täglich die Kopfhaut zu befeuchten.	
Spiritus trichophyticus Effenberger	
Rp	Tinctura Cantharidum 10,0
	Spiritus Simplicis 1,0
	Olei Lavandulae
	Olei Amygdalar amar anth.
	Olei Rosae
	Olei Aurantii florum 35 gits 5
	Spiritus 100,0
Jeden 2 Tag 1 Theelöffel voll in die Kopfhaut einzureiben	
Unguentum ad fonticulos Brezo	
Rp	Extracti Mezerei 1,0
	Terebinthinae lardinae 6,0
	Unguenti Cantharidum 20,0
	Unguenti basilici 50,0
	Cupri acetici rubi pulv 4,0
Unguentum ad fonticulos (Ergänz.)	
Rp	Euphorb sublt. pulv 1,0
	Unguent. Cantharid. 19,0
Unguentum epispasticum	
Unguentum irritans Lausannensis.	
Rp	Unguenti Cantharidum
	Unguenti Althaeae 35 10,0
	Olei Olivi gits 2

Vet Charge de Lebas (Gall)	
Rp	Linas scharfe Einreibung
	Adipis suill 12,0
	Picea liqua abietin 125,0
	Tinctur Cantharidum 100,0
	Olei Terebinthinae 100,0
Vet Charge résolutive (Gall)	
Rp	Picea liqua Lathantrae 250,0
	Petrolei albi 75,0
	Tinctura Cantharidum 75,0
Vet Emplastrum acre	
Scharfes Pflaster Pflasckenpflaster	
Rp	Cantharidum pulver 25,0
	Euphorbia pulver 5,0
	Terebinthinae
	Olei Olivum 35 12,5
	Cerae flavae 45,0
digerirt man einige Stunden im Dampfbade	
Vet Emplastrum Cantharidum pro usu veterinario (Derm)	
Rp	1 Colophoni 6,0
	2 Terebinthinae 6,0
	3 Cantharidum gr m pulv 8,0
	4 Euphorbia subltie pulv 1,0
Man schmilzt 1 und 2 und setzt 3 und 4 hinzu.	
Vet. Oleum acre	
Oleum irritans Anglicum Feu anglais	
Rp	Euphorbia pulverat
	Cantharidum pulverat 35 1,0
	Olei Terebinthinae
	Olei Olivum 35 50,0
Man digerirt 1 Tag und filtrirt.	
Vet Oleum acre Blustern.	
Rp	Olei Rapae 250,0
	Olei Terebinthinae 50,0
	Cantharidum pulverat. 20,0
	Euphorbia pulverat. 10,0
Einige Tage digeriren. Vor dem Gebrauch anzu schütteln	
Vet. Spiritus acor	
Feu français	
Rp	Tinctura Cantharidum
	Tinctura Euphorbia
	Spiritus 35.
Vet Tinctura Cantharidum concentrata,	
a fortior	
Rp	Cantharidum pulverat. 1,0
	Spiritus 6,0
Vet. Unguentum Cantharidum pro usu veterinario (Derm.) Ungl. acre	
Scharfe Salbe Spathsalbe	
Rp	1. Cantharidum subltie pulver 2,0
	2. Olei Olivum 4,0
	3. Cerae flavae 1,0
	4. Terebinthinae 2,0
	5. Euphorbia subltie pulv 1,0
1 und 2 werden 10 Stunden im Dampfbade erwärmt, 3 und 4 zugefügt, dann mit 5 bis zum Erkalten gerührt	
Vet Unguentum vesicatorium (Gall)	
Unguent vesicatoire Lebas	
Rp	Cerae flavae 5,0
	Picea nigrae 4,0
	Rosae Pin 4,0
	Olei Olivum 10,0
	Cantharidum gr m pulv 8,0
	Euphorbia pulv 2,0
Vet. Unguentum vesicatorium mercuriale (Gall)	
Unguent résolutif Trachot.	
Rp	Unguenti vesicatorii Lebas
	Unguenti mercurialis dupliatis (50%) 35

Geheimmittel

Barenson von Wozley, Haarwuchsmittel Enthält Perubalsam, Ricinusöl, China tinctur, Kantharidentinctur, Weingeist, Rosenwasser

Blister (nach Veterinary Counter Practice)

a Kanthariden 12,5, Euphorbium 25,0, gelbes Wachs 4,0, Koloophonum 6,0, Terpentin 15,0, Fett 60,0

b Lsg Blister Kanthariden 120,0, Euphorbium 30,0, Methylalkohol 550,0

Blistering Ointment von James, für Späth, Ueberlein etc., besteht aus Kanthariden, Euphorbium, Elemisalbe, Wacholder, Rosmarin und Terpentinöl

Gichtbalsam, nach Dr Laville Bestandtheile Kanthariden, Salmiakgeist, Spiritus, Seife, Kampher, Rosmarinöl

Gliednpflaster von Kloss, enthält als Hauptbestandtheile Kanthariden und Euphorbium

Haarbalsam, von Schwarzlose Ein Spiritus Coloniensis mit Storax, Fett, Potasche und wahrscheinlich auch Kantharidenauszug

Haarbalsam, Wackersons Carmin, Koloquithenextrakt, Kantharidentinctur, Perubalsam mit Haarpomade gemischt

Haarwuchsbeförderer von Wilson, enthält Kantharidentinctur, Mandelöl, Salmiakgeist, Citronenöl, Rosmarinspiritus

Hair-Wash von Dr Leslie besteht aus Alkohol, Ricinusöl, Kantharidentinctur, Macis- und Rosenöl

Kronathyl soll ein ätherischer Auszug aus chinesischen Kanthariden sein

Pauser Kantharidenpflaster wird aus starker Kantharidentinctur, Harz, Perubalsam und eingedicktem Leinöl bereitet

Pastillen, aromatische von Stæzel, sind aus Eisensulfat, Kantharidentinctur, Zucker und Zimmtwasser hergestellt

Prolifisches Pulver, zur Stärkung der Manneskraft Im wesentlichen Kanthariden, Cascarilla, China, Kubeben, Zimmt, Zucker

Shampooöfligkeit, ein amerikanisches Haarwasser 1000,0 Rum, 120,0 Weingeist, 3,0 Kantharidentinctur, 5,0 Ammoniumkarbonat und 10,0 Kaliumkarbonat

Taffetas vesicans Dumasson wird mit weingeistigem Kantharidenauszug und Gelineolösung wie Englisches Pflaster hergestellt

†† Cantharidinum (Ergänzb.) Kantharidenkampher. Cantharidine (Gall)

$C_{10}H_{16}O$, Mol Gew = 160

Die Wahl des Ausgangsmaterials zur Herstellung des Cantharidins hängt vom jeweiligen Preise des Rohmaterials und von seinem Gehalt an Cantharidin ab Im Nachfolgenden ist angenommen, dass es sich um Kanthariden handelt Da das Cantharidin in den Blasenkafern nur zum Theil im freien Zustande, zu einem anderen Theile an Alkali gebunden vorhanden ist, so muss man dieses letztere in geeigneter Weise (durch Säure Zusatz) in freien Zustand bringen

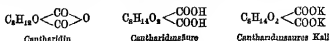
Darstellung 1000 g mittelfein gepulverte, chinesische Kanthariden werden mit einer Mischung aus 20 g konc Schwefelsäure und 1500 g Essigäther zwei Tage lang bei gewöhnlicher Temperatur stehen gelassen Dann mischt man mit Hilfe eines Holzspatels (nicht mit den Händen!) 40 g Baryumkarbonat darunter, bringt das Gemisch in einen Extraktionsapparat und erschöpft es in diesem durch Extraktion mit Essigäther — Nachdem von dem Ansatze der Essigäther abdestillirt worden ist, wird der aus Fett, Harz und Cantharidin bestehende Rückstand 8 Tage lang sich selbst überlassen, damit das Cantharidin auskristallisiren kann

Nach dieser Zeit wird der Rückstand mit 200,0 g Petroläther (0,74 sp G) übergossen und gelinde erwärmt, um das Fett zu lösen, die Lösung abfiltrirt, das Cantharidin mit Petroläther gewaschen und aus 90proc Alkohol in der Wärme umkristallirt Das so erhaltene Cantharidin ist fast weiss und als „Vesicans“ hinreichend rein Wird es z B zu subkutanen Injektionen völlig rein verlangt, so muss es unter Zusatz von Knochenkohle aus Essigäther umkristallirt werden (Dietrich)

Eigenschaften Farblose, glänzende, geruchlose, neutrale Säulen oder Blättchen des rhombischen Systems, welche bei 218° C schmelzen, darüber hmaus erhitzt als weisse Nadeln sublimiren Es löst sich in 30000 Th kaltem oder 15000 Th siedendem Wasser In Wasser, welches Säuren, z B Schwefelsäure, oder ätherische Oele gelöst enthält, ist es reichlicher löslich Es löst sich ferner in 3900 Th Alkohol von 90 Proc, oder in 1650 Th

Schwefelkohlenstoff, in 560 Th Aether, oder 65 Th Chloroform oder 40 Th Aceton. Es lost sich ferner reichlich in Essessig, konc Schwefelsäure, in fetten Oelen, Wachs und Harz. Es ist nach Gall schon bei gewöhnlicher Temperatur merklich flüchtig und beginnt schon oberhalb 120° C zu sublimiren.

Seinen chemischen Eigenschaften nach stellt es sich als das Anhydrid der zweibasischen, im freien Zustande nicht bekannten Cantharidinsäure $C_{10}H_{16}O_6$ dar. Behandelt man es unter Erwärmen mit Kali oder Natrionlauge, so geht es (langsam auch bei Einwirkung von Ammoniak) in Lösung unter Bildung cantharidinssaurer Salze, z B



Diese Salze sind wenig beständig, sie werden z B schon durch Einwirkung der Luftkohlenensäure theilweise zerlegt. Behandelt man sie mit stärkeren Säuren, so erhält man nicht die freie Cantharidinsäure, sondern ihr Anhydrid, das Cantharidin.

Nachweis. Der chemische Nachweis des Cantharidins stößt auf Schwierigkeiten, weil der Verbindung charakteristische Reaktionen mangeln. Für die Alkalisalze des Cantharidins werden folgende Reaktionen angegeben. Die nicht zu sehr verdünnte Lösung giebt 1) Mit Calciumchlorid, Baryumchlorid, Quecksilberchlorid und Silbernitrat weisse, krystallinische Niederschläge. 2) Mit Kupfersulfat einen grünblauen, körnig-krystallinischen Niederschlag. 3) Mit Kobaltoxydulösung eine blasse, in Wasser ausserst schwer lösliche Fällung, mit Niccolousulfat eine grüne Fällung. 4) Mit Palladiumchlorur entsteht zunächst nur eine Trübung, nach 24stündiger Einwirkung aber ein Netzwerk heilgelber Krystallnadeln. 5) Erhitzt man Cantharidin mit konc Schwefelsäure unter Zusatz von etwas Kaliumchromat, so entsteht prächtig grüne Färbung, die nach einigen Stunden trüb blattgrün wird.

Diese Reaktionen sind natürlich nicht gerade eigenartig für das Cantharidin und beweisen deshalb dessen Anwesenheit nicht.

Man ist daher in den meisten Fällen auf den physiologischen Nachweis des Cantharidins angewiesen, und zwar um so mehr, als es sich in der Regel um den Nachweis so geringer Mengen handeln wird, dass die Erzielung messbarer Krystalle und die Ausföhrung von Schmelzpunkts-Bestimmungen nicht möglich ist. — Um in Speiseresten, Organtheilen etc das Vorhandensein von Cantharidin festzustellen, verfährt man nach DRUGENDOFF wie folgt:

Die zu untersuchenden Substanzen werden, wenn nöthig, fein zerschnitten und mit Kalilauge von 8 Proc. so lange erwärmt, bis eine gleichartige Flüssigkeit entstanden ist. Diese Flüssigkeit wird nach dem Erkalten, wenn nöthig, mit Wasser verdünnt und dann mit Chloroform mehrmals ausgeschüttelt, um Unreinigkeiten (z B Fett) zu beseitigen. Nachdem das Chloroform abgetrennt worden ist, wird durch verdünnte Schwefelsäure übersättigt und sogleich mit etwa dem vierfachen Volumen Alkohol von ca 95 Proc gemischt. Die Mischung wird am Rückflusskühler einige Zeit im Sieden erhalten, dann heiss filtrirt, das Filtrat möglichst stark abgekühlt, alsdann nochmals filtrirt und dann durch Destillation vom Alkohol befreit. Die zurückbleibende, wässrige Flüssigkeit wird hierauf mit Chloroform behandelt, nachdem zuerst die an den Wandungen des Destillationskolbens haftenden Substanzen durch dasselbe aufgenommen worden sind, soweit sie sich in Chloroform lösen. Die Chloroform-Auszüge werden zunächst durch Waschen mit Wasser von etwa anhaftender Schwefelsäure befreit, dann zur Verdunstung gebracht. Einen etwa hinterbliebenen Rückstand prüft man auf das Vorhandensein von Krystallen (durch das Mikroskop und Polarisations-Mikroskop) und stellt schliesslich den physiologischen Versuch an.

Physiologischer Versuch. Man reibt den Rückstand der Chloroform-Auszüge mit wenigen Tropfen Mandelöl an, nimmt die ölige Lösung alsdann mit etwas Watte auf und applicirt diese auf den Oberarm einer Versuchsperson in der Weise, dass man auf die abgetrocknete Hautstelle zunächst den ölgigen Wattebausch bringt, darüber etwas Guttaperchapapier auflegt und nun einen leichten Verband anlegt. Ist im Rückstand Cantharidin enthalten gewesen, so entsteht an der Applikationsstelle nach 3–6–12 Stunden lebhaftere Rötthung der Haut, die sich schon nach 0,00015 g Cantharidin bis zur Blasenbildung steigern kann.

Aufbewahrung Sehr vorsichtig, in gut verschlossenen Gefäßen, Lichtschutz ist nicht erforderlich

Prüfung Die Prüfung kann sich, wenn erforderlich, auf die Feststellung der völligen Flüchtigkeit beim Erhitzen, sowie auf die Ermittlung des Schmelzpunktes beschränken. Doch sei man beim Hantieren mit Cantharidin ausserst vorsichtig

Anwendung Das Cantharidin beginnt sich immer mehr als Ersatz der Canthariden zur Herstellung von Vesikationen Eingang zu verschaffen. Diese Ersetzung der Canthariden durch Cantharidin ist auch durchaus zu billigen, weil man das Cantharidin leicht genau dosieren kann, während der Cantharidgehalt der spanischen Fliegen sehr wechselnd ist. Man gebraucht es ferner zur Herstellung der sog. **LIEBREICH'schen Mittel**. Bei der ausserlichen Anwendung rechnet man 1 Th. Cantharidin als gleichwerthig mit 200 Th. Canthariden.

† **Solutio Kali cantharidini Liebreich pro injectione** **LIEBREICH's** Mittel. Dieses Arzneimittel ist eine Lösung von Kaliumcantharidat. Da dieses Salz aber schwer rein darzustellen ist, so geht L. bei der Darstellung vom Cantharidin selbst aus und bezieht auch die Dosirung auf das freie Cantharidin.

Darstellung 0,2 g (2 Decigramme) Cantharidin und 0,4 g Kalihydrat — beide genau gewogen — werden in einem 1 Liter-Kolben mit Marke mit 20 ccm Wasser im Wasserbade erwärmt, bis klare Lösung erfolgt ist. Alsdann fugt man unter fortdauernder Erwärmung allmählich Wasser bis ungefähr zur Marke zu, mischt gut durch und füllt nach dem Erkalten mit Wasser bis zur Marke auf. Die völlig erkaltete Lösung wird filtrirt (**LIEBREICH**).

1 ccm dieser Lösung enthält = 0,0002 g Cantharidin in der Form des Kalium cantharidats $C_{10}H_{14}K_2O_8 + H_2O$

Diese Lösung ist früher von **LIEBREICH** zur Injektionskur vorgeschrieben worden.

†† **Kalium cantharidinicum** Cantharidate de potasse (**Gall**) **Cantharidas potassicus** $C_{10}H_{14}K_2O_8 + 2H_2O$ Mol. Gew. = 328

Man bringt in einen Kolben von 500 ccm Fassungsraum 10 g Cantharidin, 5,78 g reines Kalihydrat sowie 200 ccm Wasser, erhitzt im Wasserbade bis zur völligen Auflösung und filtrirt noch heiss im Dampftrichter. Beim Erkalten scheidet sich das Salz in Krystallen ab. (**Gall**)

Farblose Nadeln, löslich in 25 Th. kaltem oder in 12 Th. siedendem Wasser, wenig löslich in Alkohol, unlöslich in Aether und in Chloroform.

Sehr vorsichtig in gut geschlossenen Gefäßen aufzubewahren.

An Stelle der obigen Injektionen wird zur Zeit die innere Darreichung in folgender Form empfohlen.

† **Tinctura Cantharidini Liebreich** **LIEBREICH's** Cantharidin-Tinktur. Nicht zu verwechseln mit Canthariden-Tinktur!

0,1 g (Ein Decigramm!) Cantharidin wird in 300 ccm Tinctura Aurantii corticis unter massigem Erwärmen gelöst, worauf man die erkaltete Lösung mit Tinctura Aurantii corticis auf 500 ccm auffüllt. Diese Tinktur ist sorgfältig zu mischen und zu filtriren (!). Man nimmt diese Tinktur innerlich ein, indem man 0,1—1,00 ccm mit der **PRÄVAZ'schen** Spritze abmisst und in ein halbes Weinglas voll Wasser einträgt.

† **Solutio Natrii cantharidini Liebreich pro injectione** **Cantharidin Natrium-Lösung** **LIEBREICH**

Man bereitet in der bei dem Kaliumsalz angegebenen Weise eine wässrige Lösung aus 0,2 g (Zwei Decigramm) Cantharidin und 0,3 g Natriumhydroxyd und füllt diese mit Wasser zu 1 Liter auf. Je 1 ccm enthält 0,0002 g Cantharidin in Form des Natrium cantharidats.

LIEBREICH hat das Cantharidin gegen tuberkulöse Prozesse, Phthisis, tuberkulöse Erkrankungen des Pharynx, Larynx, gegen Lupus, Psoriasis, Lepra empfohlen. Er beginnt innerlich und subkutan mit $\frac{1}{10}$ Decamilligramm = 0,00006 g, entsprechend 0,3 ccm der

obigen Lösungen, nach und nach steigend um je 0,00002 g, d. h. um 0,1 ccm der obigen Lösungen — Vor jeder Anwendung, welche nicht täglich erfolgen darf, ist der Harn auf Erweiss zu prüfen, bei eintretender Nephritis ist der Gebrauch einzustellen. Wegen der leicht eintretenden Nieren-Reizung ist die grösste Vorsicht geboten.

Dispensation. Die Lissauer'schen Lösungen werden nicht den Patienten ausgefolgt, sondern dem Arzte übergeben und werden von diesem selbst aufbewahrt. Die Aufbewahrung in den Apotheken hat vorsichtig zu erfolgen.

Der Arzt mache es sich zur Pflicht, diese Mittel auf den Recepten stets ohne Abkürzung zu verschreiben. Der Apotheker lege jedes zweifelhafte Recept dem Arzte zur nochmaligen Durchsicht vor.

† **Aether Cantharidini.** Cantharidinäther. *Loco Aetheris cantharidati* 1 g gepulvertes Cantharidin wird im Kolbchen unter Erwärmen in 40,0 g Aceton gelöst. Diese Lösung giesst man in 940,0 g Aether, den man durch Einstellen in lauwarmes Wasser auf 25° C erwärmt hatte, in mehreren Antheilen unter Umschwenken an Schliessung trägt man 2,0 Hanfextrakt ein, schüttelt bis zur Auflösung desselben und filtrirt nach mehrtägigem Absetzen (**DARTMOUTH**).

† **Colloidum Cantharidini.** Cantharidin-Kolloidum. Cantharidin 0,1 wird mit Olea Ricini 4,0 verrieben, und in Colloidi duplicis 99,0 eingetragen, worauf man das Präparat durch Zusatz von Tinctura Cannabis indicae 1,0 grünlich färbt.

Capsella.

Gattung der Cruciferae—Hesperideae—Capsellinae.

Capsella bursa pastoris (L.) Mnch. Ueberall gemeines Unkraut. Kahl oder behaart, Grundblätter eine Rosette bildend, gestielt, ganzrandig, buchtig gezähnt oder fiederspaltig, Stengelblätter kleiner, sitzend, Stengel aufrecht, Schötchen auf wagerecht abstehenden Stielen dreieckig verkehrt-herzförmig, Griffel kurz, die Ausrandung nicht überragend.

Man verwendet das Kraut *Herba Bursae pastoris* (Ergänz.) *Herba Capsellae* Hirtentäschel. Gänsekresse. Säckel- oder Tüschelkraut. — Panetière. — Shepherd's purse.

Bestandtheile. Ein leicht zersetzliches Alkaloid, eine eigenthümliche Säure von glukonäischem Charakter. Bursasäure. Das ätherische Oel der Samen ist Allylsenfel, sie enthalten ausserdem 28 Proc. fettes Oel.

Anwendung. Das Mittel ist veraltet, aber durch Pfarrer KNEIPP wieder in Erinnerung gebracht. Die RADEMACHER'sche Schule benutzt es gegen Blutungen und Blasenleiden in Form der Tinktur und der Salbe. Neuerdings als Ersatz des Rhizoma Hydrastis und Secale cornutum gegen Haemorrhagien empfohlen, besonders in Form des Fluidextrakts.

Extractum Bursae pastoris fluidum wird aus dem fein geschnittenen Kraut mit Weingeist (68 proc.) im Verdrängungswege bereitet.

Tinctura Bursae pastoris Rademacheri (Ergänz.) RADEMACHER's Hirtentäschelinktur, wird aus 5 Th. zerquetschtem frischem Kraut mit 6 Th. Weingeist bereitet. Ausbeute 6 1/2—7 Th. Innerlich zu 15—30 Tropfen 4—6 mal täglich.

Unguentum Bursae pastoris Rademacheri. 1 Th. frisches, zerquetschtes Kraut wird mit 2 Th. Schweinefett gekocht, bis die Feuchtigkeit völlig verdunstet ist, dann gepresst und klar abgeseiht.

Capsicum.

Gattung der Solanaceae — Solanene.

I. Capsicum annuum L. mit verlängerten, aufrechten Früchten und **Capsicum longum D. C.** mit verlängerten, hängenden Früchten. Es ist unsicher, ob beide Arten wirklich verschieden sind, da angeblich Pflanzen mit hängenden und aufrechten Früchten

aus den Samen derselben Frucht hervorgegangen sind, beide würden dann in *C. annum* L. zusammen zu ziehen sein. Heimisch in Amerika (vielleicht Brasilien), in allen heissen und gemässigten Gegenden der Früchte wegen in zahlreichen Formen kultivirt.

Fructus Capsici (Germ. Helv.). **Piper Hispanicum** s. **Turcicum**. Spanischer oder Türkischer Pfeffer. **Beissbeere**. **Guineapfeffer**¹⁾. Schoten- oder Taschenpfeffer. — **Poivre d'Espagne**. **Piment des jardins**. **Poivre de Guinée**¹⁾ (Gall.).

Beschreibung. Eine saftlose, vom bleibenden Kelch gestützte Beere, meist aus 3, selten aus 2 Karpellen hervorgegangen. Die Frucht ist durch theilweises Verwachsen der Karpelle im unteren Theile drei-, im oberen einfächerig. An den Placenten befinden sich zahlreiche die flachen, runden, hellgefärbten Samen.

Die pharmaceutisch verwendeten Früchte sind langgestreckt, bis 12 cm lang, dunkelbraunroth, fein quergestreift.

Auf die Epidermis folgt ein aus 5–6 Zellschichten bestehendes Collenchym, woran sich ein dünnwandiges Parenchym schliesst, die Zellen dieser Schichten enthalten rothgelbe Körnchen und spindelförmige dreispitzige oder runde, gelbe Chromatophoren, die sich mit Schwefelsäure tiefblau färben.

Die Wände der Collenchymzellen sind fein gekörnelt. Im Parenchym verlaufen die zarten Gefässbündel zuweilen mit einigen Bastfasern. Zwischen dem Parenchym und der inneren Epidermis liegen auffallend grosse Zellen, die durch derbe Querwände oder schmale Platten kleinerer Zellen getrennt sind. Die Zellen der unteren Epidermis unter den grossen Zellen sind verholzt, verdickt und getüpfelt, die unter den Zwischenplatten sind dünnwandig, nicht verholzt. Diese innere Epidermis mit abwechselnden grösseren Parthien verholzter (also mit Phloroglucin und Salzsäure roth werdender) und schmälerer unverholzter Zellen ist für die Erkennung der Droge charakteristisch neben den gelben Chromatophoren und rothgelben Tropfen des Parenchyms.

An den Scheidewänden der Frucht wird die Cuticula durch die Bildung eines Sekretes von den darunter liegenden gestreckten Epidermiszellen emporgehoben. Es findet sich hier das scharfschmeckende Prinzip der Frucht. — Die Samen umschliessen ein reichliches Endosperm und den gekrümmten Embryo. Die Epidermiszellen der Samenschale sind vielfach in einander verzapft und verkeilt und gewähren auf der Flächenansicht ein sehr

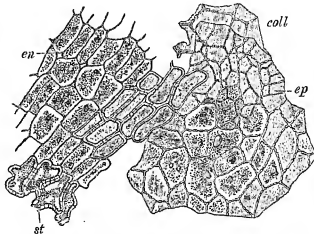


Fig. 142. Gewebe der Fruchtschale des spanischen Pfeffers. *en* Epidermis der Innenfläche mit verholzten Zellen *st*, *ep* Epidermis der Oberseite. *coll* Collenchym. 160 mal vergr. (MOELLER, Mikroskopie.)

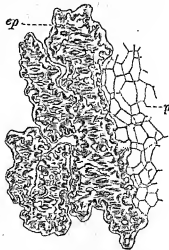


Fig. 143. Samenschale in der Aufsicht. *ep* Epidermis, *p* Parenchym. 160 mal vergr. (MOELLER, Mikroskopie.)

¹⁾ Unter diesem Namen versteht man eigentlich die Früchte der *Xylopiæ aethiopica* A. Rich. und *X. aromatica* D. C.

verworrenes aber höchst charakteristisches Bild. Sie sind ebenfalls für die Erkennung der Droge von Wichtigkeit. Ihre Aussenwand besteht aus drei Schichten der Cuticula, einer mit Jod sich ohne weiteres blau färbenden und einer verholzten Schicht.

Bestandtheile. Wir sind darüber verhältnissmässig wenig unterrichtet. Der scharf brennend schneckende Bestandtheil wird als Capsaicin $C_{15}H_{15}O_3$ (?) bezeichnet. Es bildet farblose, bei $59^{\circ} C$ schmelzende Krystalle, die in kaltem Wasser wenig, in heissem mehr löslich und mit Wasserdämpfen in geringer Menge flüchtig sind, sich in Alkohol und Alkalien lösen.

Capsacutin $C_{15}H_{15}N_3O_7$, zu 0,05—0,07 Proc. in der Droge, von saurer Reaktion. Capsicin und Capsicol sind weiche, gelbe bis rothbraune, scharfschmeckende Substanzen, offenbar nicht einheitlich.

Capsicin, ein flüchtiges Alkaloid, ist ebenfalls zweifelhaft.

Nach Koenig: Wasser 12,42 Proc., Stickstoffsubstanz 13,43 Proc., Flüchtiges Öl 1,58 Proc., Fett 14,40 Proc., Stickstofffreie Extraktstoffe 84,49 Proc., Holzfaser 19,59 Proc., Asche 5,67 Proc. In der Trockensubstanz: Stickstoffsubstanz 15,34 Proc., Fett 16,44 Proc., Stickstoff 2,45 Proc.

Aufbewahrung. An einem trocknen Orte, die ganzen oder geschnittenen Früchte in Holz- oder in Blechgefassen, das Pulver in braunen, gut verkorkten Gläsern. — Trotz seiner Schärfe ist der Spanische Pfeffer dem Insektenflasse ausgesetzt, eine häufige Durchmusterung der Vorräthe deshalb geboten. Das für Cantharides (S. 595) empfohlene Verfahren ist auch hier von Vortheil. Beim Verarbeiten der Droge ist Staubentwicklung zu vermeiden, da die Schleimbante dafür höchst empfindlich sind und heftige Entzündungen entstehen können. Um die Früchte zu zerschneiden, feuchtet man sie daher durch leichtes Bestäuben mit Wasser an und trocknet sie nach dem Schneiden wieder. Das Pulver bereitet man nach Angabe einiger Arzneibücher, indem man die zerkleinerten Früchte mit Gummi- oder Tragant schleim befeuchtet, trocknet und hierauf stösst. Der Arbeiter hat dabei das Gesicht in geeigneter Weise zu schützen. 100 Theile liefern 88—90 Theile mittelfeines Pulver.

Anwendung. Innerlich selten bei Verdauungsschwäche, Flatulenz, zu 0,05—0,5 im Aufguss (1,0 200,0) zu Gurgelwassern bei Angina maligna. Aeusserlich sehr häufig als Bestandtheil hautreizender Mittel. Im Haushalt ein beliebtes Gewürz zu Saucen, Mixed Pickles und dgl. Missbrauchlich als verschärfender Zusatz zu Essig und Branntwein.

Tinctura Capsici. Tinctura Piperis Hispanici. Spanischpfeffertinktur. Teinture de poivre d'Espagne. Tincture of Capsicum. a) Brit. Aus 50 g Capsicumpulver und 1000 ccm Weingeist (70 proc.) durch Maceration zu bereiten. b) Germ. Aus 1 Th. mittelfein zerschnittenem Spanischem Pfeffer mit 10 Th. Weingeist zu bereiten. c) Helv. Aus 10 Th. Spanischem Pfeffer (V) und verdünntem Weingeist und durch Perkolatlon 100 Th. Tinktur zu sammeln. d) U.-St. Aus 50 g Capsicumpulver und q. s. Weingeist (Alkohol 950 ccm, Wasser 50 ccm) und durch Perkolatlon 1000 ccm zu sammeln. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Capsicum-Opodeldoc.

(Bull. of Ph.)

Rp.	Tinctura Capsici	10,0
	Spiritus	40,0
	Saponis hispanici	6,0
	Camphorae	4,0
	Liquoris Ammonii caust.	2,0
	Mentholi	1,0
	Öl Spilanthis olerneae	0,5

Charta antirheumatica Anglica

Englisches Gichtpapier (Doct. Mun.)

Rp.	Tinctura Capsici	10,0
	Tinctura Soporidis	10,0
	Terebinthinae	20,0
	Öl Terebinthinae	60,0
	Alkohol absolut	500,0
	Resinae Pini depuratae	400,0

Die durchgeseichte Lösung wird mit breitem Pinsel auf Seidenpapier gestrichen und dieses auf Schnitten an der Luft getrocknet.

Collemplastrum Capsici (Doct.)

Capsicumpflaster

Rp.	Masse ad Collemplastrum	800,0
	Rhizomatis Iridis pulv.	90,0
	Olibani	20,0
	Extracti Capsici aetheri	20,0
	Öl Resinae Pini	10,0
	Acidi salicylici	5,0
	Aetheris	150,0

Wie Collemplastrum Arsenici (S. 385) zu bereiten.

Auf Leinwand gestrichen und durchlocht, glebt diese Masse einen Ersatz für das Capren-Porenpflaster, BENSON'S Plaster aus New York.

Collyrium antamauroticum BAMELEY

Rp.	Fructus Capsici	0,5
	Aquae destillatae	800,0

Nach 24stündigem Stehen filtriren.

Curry powder
Nach Buchh.

Rp	Fructus Capsici	
	Rhizomatus Zingiberis	
	Fructus Cardamomi	88 75,0
	Fructus Pimentae	
	Rhizomatus Curcumae	88 100,0
	Piperis nigri	120,0
	Cassiae Cinnamomi	150,0
	Fructus Coriandri	300,0

werden als mittelfeine Pulver gemischt.

Emplastrum Capsici (U-St)

Rp Oleoresina Capaci
Emplastri adhaesivi 88 q s
Auf das dünn auf Russeln gestrichene Pflaster trägt man mittelst eines Fingels das Capsicum Extrakt auf, so dass 0,25 g davon 10 □ cm bedecken

Extractum Capsici

wird wie Extractum Abenuthi (S 408) bereitet.

Extractum Capsici aethereum

Oleoresina Capsici (U-St)

Rp Fructus Capsici subtilis pulv 500 g
Aetheris q s
Das Pulver wird durch Perkolation erschöpft, der Aether durch Destillation, zuletzt durch freiwilligen Verdunstung entfernt, den flüssigen Theil sammelt man, während der schmierige Rückstand verworfen wird

Extractum Capsici fluidum (U-St)
wird aus 1000 Th fein gepulverten Fruct Capsici und 91 proc Alkohol durch Perkolation bereitet, man befeuchtet mit 500 cem, sammelt zuerst 900 cem und stellt 1 s 1000 cem Extrakt her

Gargarisma anticitarrhale GRAVES

Rp Decocti Cortidis Chinae (e 15) 200,0
Tinctura Capsici 10,0
Zum Gargeln Bei Catarrh.

Guttae serminaliae

New-Yorker Forme

Rp	Tinctura Capsici	1 vol.
	Tinctura Opil	1 "
	Spiritus camphorati	1 "
	Spiritus Menthae pip	1 "
	Aquae	4 "

Dosis 5 cem

Linimentum antarthriticum

Gichtfluid (VOMACRA)

Rp	Tinctura Capsici	500,0
	Tinctura Colchici	10,0
	Olei Rosmarini	20,0
	Olei Menthae pip	3,0
	Camphorae	30,0
	Saponis medicati	25,0
	Aetheris	50,0
	Liquoris Ammon caust	300,0
	Kali jodati	20,0

Linimentum Capsici compositum

1 Ph Neerl III Suppl

Rp	Fructus Capsici pulv	1,0
	Spiritus (0,854)	8,0
digere p	dies 3, exprime, hujus tinct part 525 o	
adde	Camphorae	80,0
	Olei Rosmarini	
	Olei Lavandulae	
	Olei Thymi	
	Olei Caryophyllorum	88 10,0
	Olei Cassiae	2,0
	Liquoris Ammon caust.	100,0
	Saponis medicati	8,0

II Nach FASSATI

Rp	1 Fructus Capsici gr plv	500,0
	2 Aetheris	12,0
	3 Spiritus	125,0
	4 Spiritus q s	
	5 Camphorae	500,0
	6 Liq Ammon caust (spec Gew 0,910)	82,0
	7 Olei Thymi	
	8 Olei Lavandulae	88 10,0

Man perkolt 1 mit 2 und 3, sammelt durch Nachgessen von 4 1850 g Flüssigkeit, löst darin 5, 7 und 8 und rührt 6 hinzu
Crems für RICHTER's Pain Expeller und für den amerikanischen Pain Killer

Mollenspiritus

I Russischer Mollenspiritus

Rp	Tinctura Capsici	
	Tinctura Colocynthis	88 50,0
	Spiritus	100,0
	Camphorae	20,0
	Acidi carbonici puri	5,0

II Mollenspiritus nach DIERCKH

Rp	Fructus Capsici minor conc	100,0
	Oli Terebinthinae	50,0
	Spiritus (98%)	900,0
manerirt	man 8 Tage, presst aus, löst	
	Naphthalin	25,0
	Camphorae	25,0
	Oli Caryophyllorum	10,0

lässt absetzen und filtrirt

Auf Fliesspapier gegossen zwischen Falt- oder Wollgegenstände zu legen

Piper Hispanicum solubile

Löslicher Cayennepeffer (Buchh)

Rp	Fructus Capsici concis	100,0
	Spiritus	150,0
Man macerirt,	presst aus, filtrirt und verdampft	
das Filtrat mit	Natra chlorati	100,0

zur Trockne.

Spiritus Russicus (Ergknab)

Russischer Spiritus

Rp	1 Semen Sinapi gr pulv	5,0
	2 Aquae	10,0
	3 Fructus Capsici concis	2,0
	4 Camphorae	2,0
	5 Natr chlorati	2,0
	6 Liquoris Ammon caust	5,0
	7 Spiritus (91%)	80,0
	8 Olei Terebinthinae	8,0
	9 Aetheris	8,0

Man rührt 1 mit 2 zum Teig an, lässt stehen, bis sich ein kräftiger Geruch nach Senföl entwickelt, fügt 3, 4, 5, 6, 7 hinzu, presst nach stütigen Stehen, löst 4, filtrirt und setzt 8, 9 zu.

Unguentum Capsici (Brit.)

Capsicum Ointment

Rp	Fructus Capsici concis	12,0
	Cetacei	6,0
	Oli Olivae	44,0
Man erwärmt 1 Stunde im Wasserbade und selbt	durch.	

Vet Acetum sternutatorium MATTHEW

Rp	Alumini	
	Zuc sulfurici	88 30,0
	Fructus Capsici	60,0
	Camphorae	8,0
macht man in Pulverform zu	Olei Terebinthinae	80,0
	Aceti	1000,0

Zum Einspritzen in die Nasen der Kinder, bei Catarrh je 1 Theelöffel

		Vel.	Idiamentum constitutorium		
			Restitutionsfluid		
		a (Frg'anzb)		b Pharm Zeitg	
Rp	Tincturae Capsici	150,0		Rp	Tincturae Capsici 500
	Spiritus	200,0			Spiritus camphorati
	Spiritus camphorati	100,0			Spiritus aetherei
	Spiritus aetherei	100,0			Spiritus densurati (30%)
	Olei Terebinthinae	10,0			Liquoris Ammonii caustici 28 100,0
	Liquoris Ammonii caustici	20,0			Decocti Florum Aillicae (25,0) 500,0
	Ammonii hydrochlorici	50,0			Natri chlorati crudi 75,0
	Natri chlorati	20,0			
	Aquae	350,0			Sapo et tinct

II Capsicum fastigiatum Blume (*C minimum* Roxb.) Kleiner Strauch mit orangerothen, kaum 2 cm langen, aufrechten Früchten. Liefert ebenfalls in den Früchten **Fructus Capsici**, **Capsicum** (Brit U St) **Cayenne Pepper**, **African Pepper** (U St)

III. Capsicum frutescens L. Ebenfalls strauchig, Früchte roth, 1 cm lang, aufrecht. Liefert in den Früchten **Piment de Cayenne** (Gall.) Diese beiden Arten liefern hauptsächlich das unter dem Namen **Cayennepfeffer**, **Chillies** bekannte Gewürz, wo gegen man unter **Paprika** meist die erstgenannte Art versteht.

C fastigiatum und *C frutescens* kann man von *C annuum* leicht unterscheiden auch im zerkleinerten Zustande durch die Epidermiszellen der Samenschale, die bei ihnen schlank und hoch, bei der anderen Art im Querschnitt kurz und gedrungen sind. Die innerste Schicht der Aussenwand bildende verholzte Lamelle ist bei ihnen viel dicker wie bei *C annuum*.

Bestandtheile. *Capsacutin* (s oben) ist auch in *C fastigiatum* gefunden.

Wirkung und Anwendung wie bei I.

Apoth. von Dr. POULST, ist ein weingeistiger Auszug von **Capsicum** mit **Salmiakgeist**, **Thymianöl** und **Chloralhydrat**.

Brantweinschärfe, *C SIMON'S*, ist dem **Restitutionsfluid** ähnlich zusammengesetzt. **Capsicin**. Unter dieser Bezeichnung kommt eine Mischung aus **Ammoniak**, **Seife**, **Kampher**, äther. Oelen und den Fluidextrakten von **Capsicum** und **Gaultheria** in den Handel. **Capsicum-Vaseline** der Chesebrough-Gesellschaft ist durch Ausziehen des Spanischer Pfeffers mittelst Vaseline hergestellt.

Ernstings Magentropfen bestehen aus **Tinctura aromatica**, **Celami**, **Capsici**, **Liquor Kalii acetici** und **Spiritus dilutus**.

Glyceblastol des Prof. KLETZINSKY ist ein weingeistiger, mit **Glycerin** und wohl riechenden Oelen versetzter Auszug aus Spanischem Pfeffer.

Magnetic-Elixir von LOW enthält **Capsicumtinktur**, **Terpentinöl**, **Kampferspiritus**, **Salmiakgeist**, **Sassafrasöl**, **Sassafrasextrakt**.

Mustard-Paper oder **Sinapine tissue** von COOPER ist dünnes Papier mit einem Gummibüßerzug, der die scharfen Stoffe des Spanischen Pfeffers und des **Euphorbium** enthält.

Pain-Expeller 1) von RICHTER. Nach Apoth.-Ztg. **Fructus Capsici** 8,0, **Flora Arneae** 2,0, **Spiritus dilutus** 100,0, **Spir camphoratus** 20,0, **Oleum Caryophylli** gtt. XX. **Liquor Ammonii caustici** 80,0. 8 Tage digeriren, dann filtriren.

2) Von SACHS. **Tinctura Capsici** 8,0, **Tinctura Aricae** 12,0, **Oleum Caryophylli** gtt. X., **Spiritus** 50,0, **Aqua** 50,0, **Spiritus camphoratus** 20,0, **Liquor Ammonii caust.** 30,0.

3) Von SCHÖN. **Tinctura Capsici** (1 g) 900,0, **Tinct Piperis** 90,0, **Tinct Galangae** 60,0, **Tinct Ratanhae** 30,0, **Semen Paradisi** cont. 180,0. Man digerirt 8 Tage, press aus und fügt hinzu **Oleum Thymi**, **Caryophyllor**, **Rosmarini**, **Lavandulae** ää 15,0, **Spiritus camphoratus**, **Liquor Ammonii caust. spirituos** ää 450,0, **Sapo domesticus** 45,0, **Tinctur resinae Guajacae** 100,0. Nach mehrthägigem Absetzen zu filtriren. (Soll dem RICHTER'Schen **Pain-Expeller** in jeder Hinsicht gleichkommen.)

Papier Winal ist dünnes Papier, das mit einem Ueberzuge von **Capsicum**, **Benzoe**, **Euphorbium**, **Koparavabalsam**, **Drachenblut**, die zuvor in Weingeist gelöst wurden, versehen ist.

Pilules Aligres von COLLAS, gegen Hämorrhoiden, bestehen aus **Extractum Capsici**, **Extr Graminis** und **Radix Althaeae**.

Prompto Allivio von RADWAY, ein Allheilmittel, enthält **Capsicum**, **Kampher**, **Salze**, **Aether** und **Weingeist**.

Russol von Dr. BLOOM in Basel, ein Gichtmittel, enthält **Capsicum**, **Colecium**, **Chloroform**, **Sensipiritus**, **Gaultheriaöl**.

Speciality for Diphtherie, Dr WHITT'S, ist mit Capsicumauszug und Oenanthe-äther versetzter Rum

Tynpantessenz. Laq Ammon ansat 12,0, Tinct Capsici 7,5, Tinct Zingiberis 30,0, Aqua commun q s ad 2 L. Bei Trommelsucht der Rinder, auf einmal, wenn nöthig nach $\frac{1}{2}$ Stunde dieselbe Dosis nochmals zu geben

Vegetable Bathing-Prepareds von RIGLEY, besteht aus grob zerkleinerten Capsicum- und Roskastanienfrüchten

Venotisches Liniment von TORIAS, Allheilmittel, ist eine dem Pain Expeller ähnliche Mischung

Capsulae.

Unter Kapsel, Capsula, Capsule versteht man eine Hülle zur Aufnahme einer Dosis irgend eines Medikaments. Und zwar kann diese Hülle entweder lediglich zur Aufbewahrung eines Arzneistoffes dienen oder dazu bestimmt sein, zugleich mit dem Arzneimittel hinuntergeschluckt zu werden. In diesem Falle müssen die Kapseln aus einem Material bestehen, welches von den Verdauungssaften gelöst wird.

Man unterscheidet im allgemeinen Papierkapseln, Devorativkapseln, Stärkekapseln und Gelatinekapseln.

I Capsulae chartaceae Pulverkapseln. Papierkapseln. Diese dienen zur Aufnahme kleiner Pulvermengen, besonders der sogenannten „abgetheilten“ Pulver. Sie werden gewöhnlich aus glattem, weissem Schreibpapier hergestellt. Zur Aufnahme von hygroskopischen Pulvern oder solchen, welche leicht flüchtige Bestandtheile enthalten, verwendet man Kapseln, die aus sogenanntem Wachspapier (charta cerata) hergestellt sind. Dieses Wachspapier wird zur Zeit durch Tranken von Papier mit Ceresin, nicht mit Wachs erzeugt.

Zur Aufnahme des Natriumbikarbonates als Bestandtheil der englischen Bransepulver benutzt man Kapseln aus rothem oder blauem Papier. Die Weinsäure soll in diese farbigen Kapseln nicht eingefüllt werden, weil diese alsdann fleckig werden würden. — Zur Aufnahme besonders kostbarer, auch starkadhärierender Substanzen faltet man Kapseln aus Glastpapier, die glänzende Seite nach innen. Der Gebrauch der Papierkapseln ist ein so allgemeiner, dass auf ihre nähere Beschreibung verzichtet werden kann.

II Capsulae catapotae plicatiles Devorativ-Kapseln. Verschluckbare Kapseln. Sie sind von E. DIERREICH erfunden worden, haben die Form der Papierkapseln und bestehen aus einer, Stärke und Glycerin enthaltenden Masse, etwa vom Aussehen dünner, hüllen Guttapercha-Papieres. Aus dieser Masse werden die Kapseln ähnlich wie die Papierkapseln hergestellt. Ihre Füllung mit dem Medikament und das Verschliessen der gefüllten Kapseln erfolgen in gleicher Weise wie bei den Papierkapseln.

III Starkemehlkapseln Capsulae amylaceae. Amylkapseln. Cachets. Sie sind aus den schon früher benutzten sog. Einnehme-Oblaten hervorgegangen, wurden etwa 1873 von LEMOINE in Genf eingeführt, später von FASSER in Wien verbessert. Die Starkemehlkapseln werden ähnlich den Oblaten entweder aus reiner Weizenstärke oder aus Gemischen von Weizenstärke und Weizenmehl in sogenannten Oblatenbackereien gebacken. Sie sind ründliche Blättchen mit flachem Rande und centraler Vertiefung. Für gewöhnlich werden sie in drei Grössen und zwar von 2,0, 2,5 und 3,0 cm Durchmesser angefertigt. Sie dienen ausnahmslos zum Einhüllen fester Substanzen, besonders der Pulver. Sehr voluminöse Pulver z. B. Chininsalze,

Handb. d. pharm. Praxis I.



Ob
Fig 144



C
Fig 145

Salicylsäure, kann man mit Hilfe eines Pastillenstechers in trockenem Zustande etwas komprimiren und dann in die Kapseln bringen. Der Verschluss erfolgt in der Weise, dass auf die das Pulver tragende Kapselhälfte die andere, angefeuchtete Hälfte aufgedrückt wird. Verschlussapparate sind konstruirt worden von LAMOUSIN, DIENZ, SEVZIK, FASSER, VOJACKA U. A. Fig. 144 und 145.



Fig. 146.

Beim Bezug einer grösseren Menge dieser Kapseln auf einmal werden dieselben von den Fabriken mit der Firma des Bestellers geliefert.

Bei dem Einkauf der Stärkemehlkapseln beachte man folgende Punkte: Sie sollen nicht stark gebläht sein, dürfen keine giftigen Bestandtheile enthalten, (Metalle würden in der Asche aufzusuchen sein, welche nicht mehr als 1 Proc. betragen soll.) Sie müssen ferner elastisch und frei von Bruchstücken sein und, in Wasser getaucht, sofort zu einer formlosen Masse zusammenfallen.

Vorräthige Oblatenpulver nehmen sehr bald ein unansehnliches Aussehen an.

IV. Capsulae gelatinosae. Von diesen zum Theil aus unvermischter Gelatine, zum Theil aus Gelatine mit Zusätzen hergestellten Kapseln unterscheidet man namentlich 1) Deckelkapseln, 2) Gefüllte harte Kapseln und 3) Gefüllte elastische Kapseln.

Die technische Darstellung dieser verschiedenen Sorten Gelatine-Kapseln ist mit geringen, sich von selbst ergebenden Abweichungen, die gleiche. Als Ausgangsmaterial wird von den Fabriken nicht die dünnblättrige Gelatine, sondern ein in dickeren Tafeln im Handel vorkommendes Produkt, der sogenannte französische oder belgische Gelatine-Leim verwendet, weil die mit diesem hergestellten Kapseln klarer und durchsichtiger ausfallen.

Darstellung. A. Der harten Kapseln. 1 Th. Gelatineleim lässt man im Gefässe B mit 3 Th. Wasser quellen und erhitzt die Masse alsdann im Wasserbade A zum Schmelzen. Wenn die Temperatur etwa 85° C. ist, so lässt man kurze Zeit stehen, schiebt alsdann die an der Oberfläche der Leimlösung abgesetzte Schaumschicht mit einem Spatel oder dergl. zur Seite. Fig. 146.

Vorher hatte man die zur Darstellung der Gelatine-Kapseln erforderlichen Formen (Docken), olivenförmige Stäbe aus polirtem Zinn oder Stahl, mittels eines mit Olivenöl benetzten Lappchens abgerieben und diese Formen zu 12–20 Stück mit den Stielen nach unten (Fig. 146 C) in eine Korkplatte oder eine ähnliche Vorrichtung gesteckt, so dass die Köpfe alle in einer Ebene liegen. Man ergreift nun eine solche, mit kalten Metallformen besteckte Platte und taucht sie in die heisse Gelatineleimlösung, etwa bis A, Fig. 147, langsam ein und zieht sie ebenfalls langsam wieder heraus. Damit sich an den Enden keine Thränen bilden, zieht man den hier befindlichen Ueberschuss der Masse durch momentane leise Berührung mit der Oberfläche der Gelatineleimlösung wieder ab. Dann dreht man, behufs gleichmässiger Vertheilung der Gelatine, das Brett mit den Formen langsam in der Hand so, dass die Formen etwa wagerecht liegen, 1–2 Minuten lang und stellt das Ganze hierauf etwa $\frac{1}{4}$ Stunde an einen kühlen, schattigen Ort. Nach dieser Zeit ist die Gelatine soweit erstarrt, dass man die Hüllen von den Formen entfernen kann. Man setzt bei B, Fig. 147, die Schneide eines Messers an und macht hier durch Rollen der mit Gelatinemasse überzogenen Form auf der Messerschneide einen Ringschnitt. Dann zieht man die Gelatine-Kapsel mit der rechten Hand über die Olive, die abgetrennte Hülse aber mit der linken Hand über das verjüngte Ende der Form ab.

Die Kapseln werden reihenweise in Brettchen mit Vertiefungen eingesetzt und hier etwas übertrocknet.

Die Füllung mit Flüssigkeiten erfolgt, solange die Kapseln noch nicht ganz getrocknet, sondern noch etwas feucht sind. Das Füllen der Kapseln mit Flüssigkeiten erfolgt zweckmässig mit einer Spritze, deren



Fig. 147.

Ausflussrohr einen allongenförmig gebogenen Glansatz mit feiner Spitze trägt. Der Glas-
schnabel wird in die Öffnung der Kapsel eingeführt, worauf man durch sanften Druck
des Kolbens der Spritze die Füllung ausführt. Eine geschickte Arbeiterin füllt in einem
Arbeitstage etwa 6000 Kapseln der gewöhnlichen Grösse. Zum Füllen der Kapseln mit



Fig 148

pulverförmigen Arzneimitteln bedient man sich eines kleinen dütenförmigen Falltrichters
aus Metall, durch welchen man die gepulverten Arzneistoffe mit Hilfe eines „Stopfers“ in
die Kapseln hinein bringt. Eine geschickte Arbeiterin füllt von diesen Kapseln im Tage
höchstens 600 an.

Man sehe indessen darauf, dass die Kapseln nicht zu voll gefüllt werden, weil sonst
das Verschliessen derselben schwierig, ja unmöglich wird.

Das Verschliessen der gefüllten Kapseln geschieht dadurch, dass man auf ihre Öff-
nung einen Tropfen warmer Leimlösung mit Hilfe eines kleineren oder grösseren Pinsels
setzt. Und zwar geschieht dies zweimal hintereinander. Durch das erste Betupfen erfolgt
nur ein horizontaler Verschluss der Kapsel. Durch das zweite Aufsetzen eines Tropfens
warmer Leimlösung erhält der Verschluss eine gefällige, abgerundete Form.

Die so hergestellten Kapseln müssen daraufhin untersucht werden, ob nicht mangel-
haft verschlossene (lockende) Kapseln unter ihnen sind. Zu diesem Zwecke belässt man
die Kapseln in ihren Einsatzbrettern, bis sie lufttrocken geworden sind, dann legt man sie
einzeln auf treppenförmig gebogenes Papier aus und heizt nach etwa 24 Stunden die
jenigen Kapseln mechanisch aus, welche geplatzt haben. Der Rest wird auf Hürden im
Trockenschranke vollständig ausgetrocknet.

Im Vorstehenden ist angegeben, dass die harten Kapseln lediglich aus Gelatine-
Leim und Wasser hergestellt werden. In der That ist das diejenige Darstellungsweise,
nach welcher die meisten Fabriken arbeiten. Die Gall schreibt folgende Masse vor:
Gelatinae 25,0, Glycerini 10,0, Sacchari 8,0, Aquae circa 45,0.

Übrigens ist die Darstellung der Gelatine Kapseln eine ziemlich einfache Arbeit,
welche sich recht wohl im pharmaceutischen Laboratorium ausführen liesse.

B. Der elastischen Kapseln. Die Grundmasse für die elastischen Gelatine-
kapseln besteht aus Gelatineleim 1 Th, Wasser 1 Th, Glycerin 2 Th. Die Herstellung der
elastischen Kapseln erfolgt genau in der nämlichen Weise, wie es bei A beschrieben
wurde. Die Füllung der Kapseln geschieht, wenn sie zwar schon starr, aber noch nicht
völlig getrocknet sind. Ebenso erfolgt der Verschluss der gefüllten Kapseln mit heisser
Glycerin Gelatinemasse, solange die Kapseln noch nicht völlig getrocknet sind wie unter A
angegeben. Dagegen wird die Trocknung nicht mit künstlicher Wärme, sondern im Kalk-
Trockenschranke (s. S. 546) über Aetzkalk oder Chlorcalcium ausgeführt. Die Kapseln
bleiben solange im Kalk-Trockenschranke, bis sie an Papier nicht mehr anbacken. Als
eine geeignete Masse empfiehlt FOERER Gelatinae 16 Th, Aquae 20 Th, Glycerini 15 Th,
Sirupi Sacchari 10,0. Sollen heftempfindliche Substanzen in Kapseln untergebracht wer-
den, so kann die Gelatinemasse Zusätze von unschädlichen, wasserlöslichen Farbstoffen,
z. B. Indulin oder Nigrosin erhalten.

Capsulae gelatinosae durae. Harte Gelatine-kapseln. Unter Gelatine-kapseln
schlechthin versteht man die harten Gelatine-kapseln. Sie werden meist in mittleren Grössen
von 0,1–1,0 g Inhalt hergestellt, die gebräuchlichste Sorte aber ist die von 0,5 g Inhalt.

In diese Kapseln kann man alle solche Flüssigkeiten
und feste Stoffe einfüllen, welche die Gelatinehülle nicht auf-
lösen bez zerretzen, z. B. Balsame, alkoholische und atheri-
sche Extrakte, ätherische Oele, Antipyrin, Apol, Chinin,
Phenole und phenolartige Körper, z. B. Kreosot und Creolin.

Bei gewissen Substanzen kann man den Angriff auf die Gelatinehülle dadurch verhindern,
dass man sie in ölgiger Lösung einfüllt, z. B. Chloralhydrat in Oel gelöst. Wässrige
Flüssigkeiten sind vom Einfüllen in Gelatine-kapseln natürlich ausgeschlossen.



Fig 149

Von diesen Kapseln ist zu verlangen, dass sie aus gutem Gelatineleim hergestellt sind, so empfindlich es sich doch, sie an einem trockenen Orte, am besten im geheizten Zimmer, aufzubewahren. In feuchten Räumen werden sie trübe, können unter Umständen sogar verschimmeln.



Fig. 150.

Obleich die harten Kapseln nicht gerade besonders empfindlich sind gegen Feuchtigkeit, so empfiehlt es sich doch, sie an einem trockenen Orte, am besten im geheizten Zimmer, aufzubewahren. In feuchten Räumen werden sie trübe, können unter Umständen sogar verschimmeln.

Capsulae gelatinosae elasticae seu molles. Elastische Gelatinekapseln. Diese Kapseln werden in Grössen von 0,15 — 1,0 — 5,0 — 10,0 — 15,0 g Inhalt angefertigt. Noch beträchtlichere Grössen kommen nur für die Veterinär-Praxis in Betracht. Man kann in diese Kapseln grössere Mengen, namentlich von Flüssigkeiten, einfüllen, weil sie sich wegen ihrer Elasticität der Form der Speiseröhre anpassen, also dem Hinunterschlucken nicht allzugrossen Widerstand entgegensetzen. Als Füllung dieser kommen namentlich Ricinusöl und Leberthran in Betracht, doch können sie mit jeder Substanz gefüllt werden, welche die Gelatine-Masse nicht zerstört.

Diese Kapseln sind gegen Feuchtigkeit erheblich empfindlicher als die harten. Durch feuchtes Lagern werden sie trübe; sie erhalten alsdann durch Nachtrocken an einem lauwarmen, trockenen Orte oder im Kalk-Trockenschrank ihr gutes Aussehen für gewöhnlich wieder. Zu hoher Wärme dürfen sie aber auch nicht ausgesetzt werden, weil sie alsdann schmelzen würden. Sie sind auch gegen Staub sehr empfindlich, weil sie ihn an ihrer Oberfläche festhalten. Man bewahrt sie also vor Staub geschützt, an einem trockenen, nicht zu warmen Orte auf, am besten im Kalk-Trockenschranke.



Fig. 151.

Perlae gelatinosae. Gelatineperlen. Die deutschen Gelatineperlen sind harte Kapseln, aber nicht wie diese olivenförmig, sondern von Kugelform. Ihre Herstellung erfolgt wie diejenige der harten Kapseln unter Benützung kugelförmiger Zinnformen. (Fig. 151). Die Bildung eines unauffälligen sauberen Verschlusses erfordert grösseres Geschick als bei den olivenförmigen Kapseln. Die französischen Gelatineperlen bestehen aus zwei durch Pressung miteinander vereinigten Halbkugeln und haben daher eine, jede Kapsel in zwei Hälften theilende Naht. Ihre Herstellung erfolgt mit Hilfe besonderer Maschinen, welche von N. PALLAU & Co., Paris, Avenue du Maine 43, ebenso wie alle übrigen Apparate zur Herstellung und Füllung von Gelatinekapseln und -Perlen, geliefert werden.

Die Gelatineperlen dienen besonders zur Aufnahme von Arzneien, welche in kleineren Mengen zur Verwendung gelangen, wie Aether, ätherische Oele, Morphin, Orexin, Pepsin und Alkaloide (Hydrastinin).

Capsulae operculatae. Deckelkapseln. Sie bestehen aus einem Untertheil und Obertheil aus dünner Gelatine, welcher letztere über den ersteren hinweggeschoben wird. Sie haben den Zweck, die olivenförmigen Kapseln zu ersetzen, d. h. solche Arzneistoffe aufzunehmen, welche nur selten in dieser Form verordnet und deshalb nicht fabrikmässig hergestellt werden. In der Regel dienen sie zur Aufnahme von festen Arzneistoffen, bisweilen,

aber seltener, auch zur Aufnahme von extraktförmigen. Das Füllen geschieht, indem man die unterzubringende fein gepulverte Substanz einfach in die Hälfte mit dem geringeren Durchmesser hineinschüttet und die dazu passende (übergreifende) Hälfte darüber schiebt. Bei lockeren Pulvern (z. B. Chininsalzen) kommt man besser zum Ziel, wenn man das abgewogene Pulver auf Papier schüttet und nun mit der schlankeren Hälfte einfach aufstopft. Den Deckel bestreicht man inwendig mit etwas Gummischleim, um ein Lockerwerden desselben zu verhindern. Wichtig ist natürlich, dass von der schlecht-schmeckenden Arznei nichts auf die Aussenseite der Kapsel gelangt. Fig. 152.



Fig. 152.

Capsulae operculatae pro suppositoriis. Deckelkapseln für Suppositorien. Diese werden vorzugsweise zur Applikation des Glycerins in den Mastdarm angewendet. Sie bestehen aus einer steifen konischen Gelatinehülle mit übergreifendem Deckel (Fig. 153). Unmittelbar vor dem Gebrauche füllt man die konische Hälfte mit konc. Glycerin, setzt den übergreifenden Deckel auf, taucht das gefüllte Zäpfchen, um es schlüpfrig zu machen, einen Augenblick in kaltes Wasser und schiebt es alsdann so gleich möglichst tief in den After ein.

Da diese Kapseln in einer verhältnissmässig kurzen Zeit im Darm gelöst werden, so können sie natürlich auch zur Füllung mit anderen Suppositorien-Massen verwendet werden.

Suppositorien-Kapseln mit Fettdeckel. Diese sind eigentlich nur die konischen Hälften der vorigen, zu welchen Fettdeckel aus starrer, aber leicht schmelzbarer Fettmasse beigegeben worden. Man braucht sie zur Herstellung von Cacao-Suppositorien, indem man einfach die geschmolzene Suppositorien-Masse in sie hineingiesst, oder falls die Masse durch Anstossen erzeugt wurde, diese Masse in sie hineinstopft. Die gefüllten Kapseln werden schliesslich mit dem beigegebenen Fettdeckel verschlossen.

Capsulae keratinosae. Pohl's Dünndarmkapseln. Diese Kapseln werden aus einer plastischen und elastischen Masse hergestellt, welche besteht aus einer Mischung von a) filtrirter, bis zur Sirupsdicke eingedampfter Lösung von Keratin in Ammoniakflüssigkeit, b) ebenfalls bis zur Sirupsdicke eingedampfter Lösung von wachsfreiem Schellack, Borax und Wasser und c) sehr geringer Menge ammoniakalischer Kolophonium-Lösung. D.R.P. 85978. Diese Masse besitzt die Eigenschaft des Keratins: im Magen ungelöst zu bleiben, im Darm aber in Lösung zu gehen, dagegen nicht die Sprödigkeit und Zerbrechlichkeit des reinen Keratins.

Sie dienen zur Aufnahme von Arzneistoffen, welche nicht im Magen, sondern erst im Darm zur Wirkung gelangen sollen, z. B. Acidum arsenicosum, Acidum hydrochloricum, Acidum salicylicum, Acidum tannicum, Alumen, Balsamum Copalvae, Bismutum subnitricum, Chinin und dessen Salze, Chrysarobin, Extractum Cubebarum, Extractum Filicis (überhaupt alle Bandwurmmittel), Ferrum und dessen Verbindungen, Kreosot, Naphthalin, Opium, Phosphor, Plumbum aceticum, Quecksilber-Verbindungen, Resorcin, Santonin.

Man prüfe sie, ob sie in einer Mischung von 100 ccm Wasser, 10 Tropfen Salzsäure und 0,1 g Pepsin bei 35°C ungelöst bleiben.



Fig. 153.

Carbida.

Carbida. Karbide. Unter „Karbiden“ versteht man die Verbindungen des Kohlenstoffs mit Elementen, vorzugsweise mit Metallen.

Einige Karbide haben, seitdem es möglich geworden ist, im elektrischen Ofen (d. h. im elektrischen Flammenbogen) Temperaturen von vordem nicht erreichter Höhe zu er-

zielen, ganz erhebliche technische Bedeutung erlangt. — Zum Verständniss des Folgenden sei vorausgeschickt, dass man durch den zwischen 2 Kohle-Elektroden übergehenden Flammenbogen (also im Lichtbogen der sog. elektrischen Bogenlampen) Temperaturen von etwa 3500—4000° C. erzeugen kann. Bei diesen Temperaturen gelingt es, Substanzen wie Aetzkalk u. a. zu schmelzen, welche vordem für unschmelzbar gehalten wurden. Infolgedessen gelingt es auch Reaktionen herbeizuführen, welche man vordem nicht kannte. Bei der Darstellung der im Folgenden zu besprechenden Carbide wirkt der elektrische Strom nur als Wärmequelle. Eine „Elektrolyse“ findet nicht statt. Man würde im Stande sein, die gleichen Reaktionen auch ohne den elektrischen Strom auszuführen, wenn man auf anderem Wege Temperaturen von der angegebenen Höhe erzielen könnte.

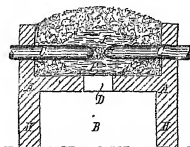


Fig. 154. Elektrischer Ofen.

Die äussere Wandung *A* des Ofens besteht aus feuerfesten Chamottesteinen. In den Ofen ragen die beiden Kohle-Elektroden *CC*, um welche die Reaktions-Mischung *F* geschichtet ist. Das geschmolzene Reaktionsprodukt fließt bei *P* nach *D* ab.

sondern es enthält bis zu 20 Proc. Verunreinigungen, welche aus den Ausgangsmaterialien stammen. Die guten Sorten stellen specifisch schwere Massen dar mit krystallinischem Bruch und charakteristisch braunrother Färbung. Häufig finden sich unter den Karbidstücken solche, welche völlig unbrauchbar sind. Das spec. Gewicht ist 2,20 bis 2,25. —

Der Luft ausgesetzt, verbreitet das Calciumkarbid einen unangenehmen knoblauchartigen Geruch, welcher von entwickeltem Phosphorwasserstoff herrührt, zugleich geht es allmählich in Calciumhydroxyd und Calciumcarbonat über. Gegen die meisten chemischen Agentien ist es von einer bemerkenswerthen Beständigkeit; von Wasser und wässrigen Flüssigkeiten aber wird es unter Bildung von Acetylen und Calciumhydroxyd stürmisch zersetzt $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2$. Auf dieser Reaktion beruht z. Z. die praktische Wichtigkeit der Verbindung.

1 kg Calciumkarbid liefert theoretisch 350 Liter Acetylen, das Calciumkarbid des Handels aber giebt nur etwa 280—300 Liter, weil es eben einen beträchtlichen Procentsatz von Verunreinigungen enthält. — Unter diesen Verunreinigungen sind namentlich Verbindungen des Phosphors (Phosphorcalcium Ca_3P_2), des Schwefels und des Stickstoffs vorhanden, welche durch die Einwirkung von Wasser zur Bildung von Phosphorwasserstoff, bez. Schwefelwasserstoff, bez. Ammoniak Veranlassung geben. Dieser Umstand macht eine Reinigung des aus dem Calciumkarbid entwickelten Acetylens (s. d. w. u.) erforderlich.

Aufbewahrung. Kleinere Mengen können in Pulverflaschen mit Glasstopfen aufbewahrt werden, in denen sie sich aber für gewöhnlich nicht lange gut halten. Grössere Vorräthe bewahrt man in zugelötheten Blechbüchsen auf. Man beachte, dass für den Transport und für die Aufbewahrung von Calciumkarbid besondere lokale Verordnungen (s. w. unten) existiren, welche genau zu beachten sind. Unter allen Umständen ist das Calciumkarbid vor Feuchtigkeit möglichst geschützt aufzubewahren.

1. Carbidum Calcii. Calciumkarbid.

Gasstein. CaC_2 . Mol. Gew. = 64.

Die ergiebige Darstellung des Calciumcarbids im elektrischen Ofen ist 1894 von dem Amerikaner Wilson angegeben und von Moissan weiter vervollkommen worden.

Darstellung. Man stellt eine Mischung von 120 Th. frisch geglühtem Aetzkalk mit 80 Th. Kohle (Anthracit, Koks oder Zuckerkohle) her und schmilzt diese im elektrischen Ofen bei etwa 3500° C. zusammen. Eine solche Temperatur wird erreicht durch einen elektrischen Strom von 850 Ampère bei 70 Volt Spannung. Die Ausbeute beträgt 120 bis 150 Th.



Eigenschaften. Das gegenwärtig im Handel befindliche Calciumkarbid ist nicht rein,

Anwendung. Die Hauptanwendung erfolgt zur Darstellung des Acetylen. Die Benutzung zur Entwässerung von Alkohol (Darstellung von absolutem Alkohol) hat sich nicht bewährt — Therapeutisch ist es von GUINARD zur Bekämpfung der Blutungen des weiblichen Geschlechtsorgans empfohlen worden. Zu diesem Zwecke werden über Nacht nussgrosse Stücke des Calciumkarbids in der Scheide belassen.

Calciumkarbid, petrolisirtes oder paraffinirtes. Um das Calciumkarbid gegen die Einflüsse der Luft einermassen widerstandsfähig zu machen, trankt man es, nachdem es in nussgrosse Stücke zerkleinert worden ist, mit Petroleum oder Paraffin. In diesem Zustande ist es einermassen unempfindlich gegen die Luftfeuchtigkeit, wird aber von Wasser noch mit genügender Energie angegriffen.

Werthbestimmung. Da der Werth des Calciumkarbids in der Menge des entwickelten Acetylgases liegt, so würde es nahe liegen, eine Werthbestimmung auf die Volummenge des aus der Gewichtseinheit entwickelten Acetylen zu gründen. Diese Art der Bestimmung stösst aber auf Schwierigkeiten, weil 10 g Calciumkarbid schon 8 Liter Acetylen liefern. Um also noch genau messbare Mengen Acetylen zu erhalten, misste man sehr kleine Mengen von Calciumkarbid in Arbeit nehmen. Bei der leichten Veränderlichkeit des Calciumkarbids an der Luft würde aber schon die Wägung eine erhebliche Fehlerquelle in sich schliessen. H. BAMBERGER hat daher empfohlen, die Gehaltsbestimmung ähnlich wie bei der Bestimmung der Kohlensäure auf den Gewichts-Verlust zu gründen. Der benutzte Apparat ist dem MOHR'schen Apparat zur Kohlensäure-Bestimmung nachgebildet, aber erheblich grösser.

Der Apparat besteht aus einer zweihalsigen Flasche von 400 ccm Fassungsraum, welche in dem einen Tubus ein Chlorcalciumrohr trägt, während durch den anderen ein 250 ccm fassender Tropftrichter hindurchführt. — Zur Ausführung der Analyse bringt man in die Flasche 50—60 g grob zerklüftes Calciumkarbid, füllt in den Trichter etwa 200 ccm einer 15—20procentigen Kochsalzlösung und bestimmt das Gesamtgewicht des Apparates auf einer noch 0,01 g anzeigenden Tarrwaage. — Lässt man jetzt vorsichtig die Kochsalzlösung zutropfen, anfangs 5—6 Tropfen in der Minute, so wird das Karbid zersetzt ohne die heftige Reaction, welche mit reinem Wasser eintritt, und der langsam entstehende Gasstrom wird durch das Calciumchlorid getrocknet. Wenn nach 3—4 Stunden die Hälfte der Kochsalzlösung zuge tropft ist, lässt man den Rest auf einmal zu, erwärmt etwas, saugt 10 Minuten Luft durch den Apparat und wägt nach dem Erkalten. Die Gewichts-differenz ergibt die Ausbeute an Acetylen, aus der man, unter Berücksichtigung, dass 1 kg Reinkarbid = 406,25 g (40,625 Proc.) oder 848,9 l (bei 0° C und 760 mm B.) Acetylen liefert, sowohl den Gehalt an Reinkarbid wie an Gasausbeute berechnen kann.

Acetylenum. Acetylen. Aethin. Steingas. C_2H_2 . Mol. Gew. = 26.

Wie schon erwähnt wurde, wird das Acetylen in sehr einfacher Weise durch Einwirkung von Wasser auf Calciumkarbid dargestellt.

Eigenschaften. Farbloses, unangenehm, aber nicht nach Phosphorwasserstoff riechendes Gas. Spec. Gewicht (Luft = 1) = 0,90. Bei 0° C kann es durch einen Druck von 21,5 Atmosphären verflüssigt werden. Das flüssige Acetylen siedet bei — 88° C. Beim raschen Verdunsten hinterlässt es festes Acetylen vom Schmelzp. — 81° C. Die kritische Temperatur für die Verdichtung ist — + 37° C. 1 Liter Acetylgas wiegt bei 0° C und 760 mm B. = 1,165 g. 1 kg flüssiges Acetylen entspricht = 858 Liter Gas bei 0° C und 760 mm B.

Das Acetylgas ist in Wasser ziemlich löslich. 1 Vol. Wasser löst 1 Vol. Acetylen gas, Alkohol und Aether lösen es reichlicher. Dagegen ist es in conc. Kochsalzlösung fast unlöslich. — Wird es durch ammoniakalische Kupferchloridlösung durchgeleitet, so entsteht ein brauner, beim Durchleiten durch ammoniakalische Silberlösung ein weisser Niederschlag von Acetylen Kupferoxydul C_2H_2 , Cu_2O bez. Acetylen Silberoxyd C_2H_2 , Ag_2O . Beide Niederschläge sind im trockenen Zustande sehr explosiv. Wegen der möglichen Bildung des ersten Niederschlages hat man Kupfer als Material für die Acetylen Leitungen etc. auszuschliessen, ausserdem bemüht man sich, das Ammoniak aus dem Acetylen durch Waschen zu entfernen.

Wird unvermisches Acetylen an der Luft entzündet, so verbrennt es mit heller, stark russender Flamme. Das Russen kann unterdrückt werden, und das Acetylen wird als Lichtquelle besonders vorteilhaft ausgenutzt, wenn man geeignete Gemenge von Acetylen mit Luft (oder Sauerstoff) zur Verbrennung bringt. Ein solches geeignetes Gemenge ist eine Mischung von 3 Vol. Acetylen und 2 Vol. Luft. Ein solches Gemenge verbrennt, wenn es unter einem Druck von etwa 60 mm Wassersäule aus engen Öffnungen ausströmt, ohne zu russen mit blendend weissem Lichte. Ein Brenner, welcher pro Stunde 140 Liter Acetylen verbrennt, hat eine Leuchtkraft von 240 Normal-Stunden-Kerzen. (Leuchtgas giebt unter den gleichen Bedingungen nur 16 Normal-Stunden-Kerzen. 140 Liter Leuchtgas im Auer-Brenner ergeben etwa 120 Normal-Stundenkerzen.)

Gemische von Acetylen mit Luft verbrennen unter Explosion. Solche Gemische sind gefährlicher als ähnliche Gemische von Leuchtgas mit Luft, denn die Explosionsfähigkeit in solchen Gemischen ist noch vorhanden innerhalb folgender Grenzen: 1) Gemisch von 3 Vol. Proc. Acetylen mit 97 Vol. Proc. Luft bis 2) Gemisch von 81 Vol. Proc. Acetylen mit 19 Vol. Proc. Luft. Das Explosions-Maximum zeigt ein Gemisch von 1 Vol. Acetylen mit 12 Vol. Luft. — Gelangt ein Gemisch von 1 Vol. Acetylen mit 1 Vol. Sauerstoff zur Verbrennung, so kann eine Temperatur von 4000° C erzeugt werden.

Einathmet wirkt das Acetylen zwar auf den Organismus giftig, aber weniger giftig als Leuchtgas. Es verursacht keine nachweisbare Veränderung des Blutes (Unterschied vom Leuchtgas, bez. Kohlenoxyd) und wirkt mehr narkotisch. Sangeschläue können in einer Luft mit 9 Vol. Proc. Acetylen ohne merkliche Beeinflussung noch leben.

Reinigung. Das aus technischem Calciumkarbid dargestellte Acetylen enthält bis zu 4 Proc. Verunreinigungen, von denen die wichtigsten Phosphorwasserstoff und Schwefelwasserstoff sind, während den übrigen Ammoniak, Kohlenoxyd, Wasserstoff, Stickstoff und Sauerstoff geringere Bedeutung zukommt. Ein solches Rohacetylen zeigte z. B. folgende Zusammensetzung:

I. Aus amerikanischem Karbid		II. Aus Schweizer Karbid	
Acetylen	98,87 Proc	99,87 Proc	
Phosphorwasserstoff	0,04 „	0,02 „	
Schwefelwasserstoff	0,02 „	—	
Ammoniak	0,06 „	0,04 „	

Die Entfernung dieser Verunreinigungen erscheint notwendig, weil sie zum Theil giftig sind, ferner, weil möglicherweise selbstentzündlicher Phosphorwasserstoff auftreten kann und weil endlich das Ammoniak in Gemeinschaft mit dem Acetylen zur Bildung explosiver (Cu-) Verbindungen Veranlassung geben kann.

Die Reinigung erfolgt dadurch, dass man das Gas zunächst in Wasser wäscht, welches das Ammoniak aufnimmt, sodann über feuchten Chlorkalk leitet, welcher die Phosphorwasserstoffe zu Phosphorsäure oxydirt, hierauf über Kupfersulfat oder LAMING'sche Masse (Eisenhydroxyd) führt, welche den Schwefelwasserstoff bindet und schliesslich durch Ueberleiten über Aetzkalk trocknet. Das Trocknen kann auch zweckmässig durch Calciumkarbid erfolgen.

Komprimirtes Acetylen. Während gasförmiges Acetylen, welches unter gewöhnlichem Druck steht, zur Explosion nicht neigt, stellt Acetylen, welches unter Druck steht, einen Energie-Speicher — etwa wie ein Explosionsstoff — dar, welcher unter günstigen Bedingungen seine Energie abgibt, d. h. explodirt. Eine solche Explosion nennt man eine innere Entflammung.

Gasförmiges Acetylen ist fähig, infolge einer inneren Entflammung zu explodiren, wenn ein Behälter von 1 Liter Fassungsvermögen mehr als 2,5 g Acetylen enthält. In Aceton gelöstes Acetylen ist einer inneren Entflammung nur dann ausgesetzt, wenn der anfängliche Druck 10 Atmosphären überschreitet.

Deshalb ist durch verschiedene Verordnungen festgesetzt, dass komprimirtes Acetylen nur unter bestimmten Vorsichtsmassregeln verwendet werden darf.

Flüssiges Acetylen Flüssiges Acetylen kommt zwar im Handel vor, indessen gilt dasselbe zur Zeit noch für eine recht gefährliche Substanz, deren Eigenschaften noch keineswegs genau bekannt sind. Man wird daher gut thun, das Hintiren mit dieser Substanz vorläufig zu unterlassen.

Wir geben an dieser Stelle einen Auszug der für den Reg. Breslau erlassenen Polizei Verordnung über den Verkehr mit Acetylen und Calciumkarbid wieder.

Die Apparate zur Entwicklung und Aufbewahrung von Acetylen gas müssen so eingerichtet sein, dass in ihnen kein höherer als ein Ueberdruck von einer Atmosphäre sich bilden kann.

Calciumkarbid in Mengen von mehr als 10 kg muss in wasserdicht geschlossenen Gefässen in trockenen, hellen, gut gelüfteten Räumen aufbewahrt werden. Die Lagerung im Keller ist untersagt.

Die Gefässe müssen die Aufschrift tragen: „*Karbid, gefährlich, wenn nicht trocken gehalten*“.

§ 7 Die zur Aufnahme flüssigen Acetylen bestimmten Flaschen müssen durch einen weissen Anstrich und die Aufschrift „*Flüssiges Acetylen, feuergefährlich*“ gekennzeichnet, mit Angabe der Tara und des Fassungsraumes in Liter versehen und auf einen Druck von 250 Atmosphären geprüft sein.

Bei der Füllung der Flaschen darf das Verhältniss von 1 kg Acetylen auf 3 l Wasser Rauminhalt nicht überschritten werden.

§ 9 Die Flaschen für verdichtetes Acetylen gas müssen durch die Aufschrift „*Acetylen gas, feuergefährlich*“ gekennzeichnet und mit der Angabe des höchsten zulässigen Druckes versehen sein. Sie müssen mit dem doppelten des zu lassigen Druckes geprüft sein.

§ 10 Die mit flüssigem oder komprimirtem Acetylen gefüllten Flaschen dürfen weder der Sonne noch der Ofenwärme ausgesetzt werden.

§ 11 Flüssiges oder verdichtetes Acetylen dürfen nur in Flaschen gefüllt werden, an denen kein Theil aus Kupfer oder Kupferlegirungen besteht.

Wir empfehlen darauf zu achten, dass sämtliche Verordnungen unterscheiden:

- 1) Acetylen gas, 2) komprimirtes Acetylen gas und 3) flüssiges Acetylen.

Da die kritische Temperatur des Acetylen bei $+37^{\circ}\text{C}$ liegt, so stellen mit flüssigem Acetylen gefüllte Gefässe bei dieser oder höherer Temperatur einen Energie Speicher von hoher Spannung dar. Der Druck in den Gefässen ist bei 37°C und darüber nicht bloss von der Temperatur, sondern auch von dem Grade der Füllung abhängig (vergl. S. 32).

Karburisation Die Hoffnungen, welche man darauf gesetzt hatte, es werde gelingen, dem Steinkohlen-Leuchtgas durch Beimischung eines gewissen Procentsatzes von Acetylen eine bedeutend höhere Leuchtkraft zu ertheilen, scheinen sich nicht erfüllt zu haben. Zwar die Ansicht vieler Gastechner, dass Acetylen und Leuchtgas wegen der abweichenden specif. Gewichte sich nicht zu einem homogenen Gemenge vereinigen lassen, [dass sich vielmehr beide Gase aus dem Gemisch nach ihren verschiedenen specifischen Gewichten wieder trennen wurden], muss aus theoretischen Erwägungen als unzutreffend bezeichnet werden, aber es scheint, dass die Leuchtkraft solcher Gemische den gehegten Erwartungen nicht entsprochen hat.

Dagegen haben Versuche ergeben, dass das aus Petroleum-Rückständen gewonnene Oelgas sich mit Acetylen karburiren lässt. Die preussischen Eisenbahn-Verwaltungen benutzen mit Vortheil zur Beleuchtung der Eisenbahnwagen ein Mischgas, welches aus 35 Vol. Acetylen und 65 Vol. Oelgas besteht. Dieses Gemisch verträgt eine Kompression auf 6 Atmosphären ohne sich zu verflüssigen oder Explosionsgefahr zu bieten.

II. Carbidum Aluminium. Aluminiumkarbid C_3Al_4 . Mol. Gew. = 144.

Wird durch Schmelzen einer Mischung von Kaolin mit Kohle oder Aluminium mit Kohle im elektrischen Ofen wie das Calciumkarbid dargestellt. Im reinen Zustande gelbe Krystalle, spec. Gew. = 2,36. Das technische Produkt stellt ein gelbliches Pulver dar.

Die wichtigste Reaction dieser Verbindung besteht darin, dass sie, mit Wasser zusammengebracht, im Sinne der nachstehenden Gleichung $\text{C}_3\text{Al}_4 + 12\text{H}_2\text{O} = 3\text{CH}_4 + 2[\text{Al}_2(\text{OH})_6]$ in Methan und Aluminiumhydroxyd zerlegt wird. — Die Zersetzung erfolgt in der Kälte nur langsam, weitaus energischer mit mässig warmem Wasser.

Das Aluminiumkarbid wird zur Zeit namentlich von Sprengstoff-Fabriken verwendet, um in ihren Versuchsstationen schlagende Wetter (d. i. Mischungen von Methan und Luft) nachzubilden

III Carbidum Silicii Siliciumkarbid. Carborundum. SiC . Mol. Gew. = 40

Wird durch Zusammenschmelzen von 50 Th Kohle (Koks) und 25 Th Kieselsäure (Sand) bei Gegenwart eines Flussmittels, wie Kochsalz, im elektrischen Ofen dargestellt

Im reinen, bez. eisenfreien Zustande ist es farblos, bisweilen erhält man reguläre Hexaeder vom spec. Gew. 3,22 Bei der technischen Darstellung erhält man kleine verschiedenartig gefarbte, meist blauschwarze (eisenhaltige) Krystalle

Das technische Siliciumkarbid wird „Karborundum“ genannt Es ist ausser ordentlich hart, nützt Saphir, wird aber selbst vom Diamanten geritzt Es ist unlöslich in Salzsäure, Salpetersäure, Schwefelsäure, fast unlöslich in Fluorwasserstoffsäure Beim Schmelzen mit Natriumkarbonat oder Natronhydrat wird es unter Abscheidung von Kohlenstoff zu Natriumsilikat aufgeschlossen Bei Weissgluth verbrennt es im Luft- oder Sauerstoffstrome nur schwierig zu Kieselsäure und Kohlensäure

Die Carborundum Krystalle werden durch Stampfen zerkleinert und das Pulver nach dem Feinheitgrade wie Smirgel sortirt Man benutzt es zum Schleifen von Diamanten und, mit einem festen Bindemittel in Form von Rädchen oder Prismen gebracht, zum Schneiden von Glas, zum Schleifen von Glas, auch zum Bearbeiten von Metallen Carborundum verhält in der Zeiteinheit etwa 3—4 mal mehr Schleifarbeit als Korund

Carbo animalis.

I. Carbo Carnis Carbo animalis (medicorum) (Ergänzb.) Fleischkohle. Thierkohle (medizinische).

Bereitung Von dem Fette befreites und in kleine Stücke zerschnittenes Kalbfleisch wird mit ungefähr dem dritten Theile seines Gewichtes kleiner Kalbsknochen in einem passenden bedeckten Gefasse geröstet, so lange brennbare Dämpfe daraus hervortreten Der erhaltene Rückstand wird in ein Pulver verwandelt (Ergänzb.)

Das Gefäß, in welchem die Röstung vorgenommen wird, ist am besten ein gusseiserner Topf, welcher mit dem Fleische nur zu $\frac{1}{2}$ seines Rauminhaltes angefüllt und mit einem thönernen Deckel bedeckt ist Das Kohlenfeuer, durch welches die Erhitzung des Topfes geschieht, darf nur ein mässiges sein Die Ausbeute beträgt etwa 7 Proc

Eigenschaften. Die Fleischkohle ist ein brannschwarzes, wenig⁶⁾ glänzendes (metallisch glänzendes), sehr wenig brenzlich riechendes, in Rothglühhitze fast ohne Flamme erglühendes Pulver Sie unterscheidet sich von der in der chemisch-technischen Praxis häufig „thierische Kohle“ genannten Knochenkohle genügend durch ihre stark braun nuancirte Schwärze und eine bedeutend geringere Eigenschwere, ohemisch durch einen fünf mal geringeren Gehalt an Knochenerde Unter dem Namen „Carbo animalis“, Thierkohle, werden in den Pharmakopöen und in der Technik verschiedene Substanzen verstanden, welche wohl auseinander zu halten sind

Die Fleischkohle enthält neben Calciumphosphat hauptsächlich stickstoffhaltige Kohle, wofür man die Formel C_2N zuschreibt In Berührung mit der Luft erleidet sie keine merkbliche Veränderung

Aufbewahrung. Man bewahrt die Fleischkohle in dicht verschlossener Glasflasche Diese Aufbewahrung ist nothwendig, da die Fleischkohle nur selten in Anwendung kommt und ein Quantum von 50 g für den Gebrauch während mehrerer Jahre ausreichen pflegt

Beim Erhitzen an der Luft hinterlässt sie eine beträchtliche Menge (etwa 60 Proc) von Asche, beim Ausziehen mit Salzsäure giebt sie ein Filtrat, welches auf Zusatz von Ammoniak einen reichlichen gallertartigen Niederschlag giebt

Anwendung. In ihren physikalischen Eigenschaften gleicht die Fleischkohle etwa der Knochenkohle und der Holzkohle, d. h. sie hat wie diese ein starkes Absorptionsvermögen. Sie unterscheidet sich von diesen durch einen grosseren Gehalt an Stickstoffverbindungen. Bezüglich des Gehaltes an anorganischen Salzen steht die Fleischkohle in der Mitte zwischen der Knochenkohle und der Holzkohle. — Man giebt die Fleischkohle innerlich zu 0,5—2,0 g 3—4 mal täglich bei krebigen Leiden der Brüste, Gebärmutter, Lippen etc., bei Verhartungen dritiger Organe, Skropheln, äusserlich in Substanz und in Salbenform bei krebigen Wunden. Ueber die Wirkung ist man sich insofern nicht ganz im klaren, als gerade die Fleischkohle von den Medicinern häufig mit der gereinigten Thierkohle verwechselt wird. — Die Volksmedicin schreibt der Fleischkohle von gewissen Thieren ganz besondere Heilkraft zu. Hieher wurden z. B. gehören die Schwalbenkohle, *Hirundines ustae*, und die Maulwurfskohle, *Talpa ustae*.

II Carbo Ossium Carbo animalis crudus. Carbo animalis (U-St) Charbon animal ordinaire (Gall) Cornu Cervi ustum nigrum. Ebur ustum Spodium Knochenkohle. Knochenschwarz Bein schwarz Thierische Kohle. Dieses Produkt entsteht durch Gluhen von Knochen bei Luftabschluss, wobei das organische Gewebe der selben verkohlt und die Kohle in der unorganischen Grundsubstanz der Knochen (Knochenerde) abgelagert wird. In den Handel gelangt die Knochenkohle entweder im gekörnten oder im gepulverten Zustande.

Darstellung. Knochen von grosseren Thieren werden zunächst durch Extraktion mittelst Benzin, Schwefelkohlenstoff oder Kohlenstofftetrachlorid entfettet (das Fett wurde Veranlassung zur Bildung von unwirksamer Glanzkohle geben) und alsdann entweder unzerkleinert oder bis zu Bohngrossen zerkleinert (Patent-Kohle) durch Erhitzen in Topfen oder in eisernen Retorten bei Luftabschluss verkohlt. Als Nebenprodukte werden gewonnen Stinkendes Thieröl, Leuchtgas und Ammoniak.

Die gewonnene Kohle wird durch Absieben bez. Zerkleinern auf eine bestimmte Korngrösse (von Bohngrossen) gebracht. Alle Abfälle werden gepulvert.

Die granulirte Knochenkohle wird meist in die Zuckerfabriken bez. in andere chemische Fabriken als Entfärbungsmittel geliefert, das Pulver wird hauptsächlich zur Färbekation von Schuhwäse verbraucht.

Eigenschaften. Die gekörnte Knochenkohle stellt linsen-, erbsen- bis bohnen-grosse Stückchen dar, deren Kanten nicht abgeschliffen sind. Eine gute Kohle ist rein schwarz mit sammetartig matter Bruchfläche, welche an der feuchten Zunge einige Zeit haften bleibt. Kohle, deren Bruchfläche glänzend und glasartig ist, entfärbt nicht gut. Ein gerüttelter Liter von Kohle dieser Korngrösse wiegt 730—780 g, unter keinen Umständen aber mehr als 800 g.

Ihrer chemischen Zusammensetzung nach besteht die Knochenkohle aus rund 90 Proc. unorganischen Bestandtheilen und nur etwa 10 Proc. Kohlenstoff. Die nähere Zusammensetzung einer guten Knochenkohle ist z. B. folgende:

Kohlenstoff + Stickstoffkohle	11,0 Proc.	Calciumsulfat CaSO_4	0,2 Proc.
Calciumphosphat $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	80,0 "	Alkalisalze	0,4 "
Magnesiumphosphat $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$		Eisenoxyd Fe_2O_3	0,1 "
Calciumkarbonat CaCO_3	8,0 "	Kieselsäure SiO_2	0,3 "

Sie hinterlässt beim Gluhen etwa 85 Proc. einer fast weissen Asche.

Die Verwendung in der Technik verdankt die Knochenkohle ihrer Absorptionswirkung, d. h. der Fähigkeit, gewisse in Lösungen befindliche Substanzen, wie Farbstoffe, Alkaloide, Glukoside, Kohlehydrate, unorganische Salze, aber auch Gase und Dämpfe auf sich niederschlagen. Diese Absorptionswirkung wird z. Z. auf Flächenanziehung zurückgeführt und erklärt sich dadurch, dass der Kohlenstoff in der Knochenkohle ausserordentlich fein vertheilt ist und infolgedessen eine grosse Oberfläche darbietet. — Das Absorptionsvermögen ist übrigens begrenzt und verschiedenen Stoffen gegenüber verschieden. Auch kann es z. B. einer bestimmten Substanz gegenüber erschöpft sein, während eine andere Substanz noch aufgenommen wird.

Prüfung. Die Knochenkohle ist beim Einkauf sorgfältig zu prüfen, denn es kommt nicht nur vor, dass eine durch fehlerhafte Bereitung unaufrksam gewordene oder unerwünschte Wirkungen zeigende Kohle in den Verkehr gebracht wird, sondern es erfolgen auch Verfälschungen durch bereits im technischen Betriebe gewesene Kohle, ferner durch Kohle aus Knochen der Leinsiedereien (denen der Leim durch Auskochen mit Wasser entzogen worden ist), endlich durch verkohlte Braunkohle u. dgl.

1) Sie sei von mattem tiefem Schwarz, auf dem Bruche matt schwarz, sammetartig, nicht glasig Braunkohle oder röthlich schwarze Färbung weist darauf hin, dass die Kohle nicht gar gebrannt ist, bläulichgrau oder weislichgrau Färbung macht es wahrscheinlich, dass die Kohle zu stark erhitzt wurde, also arm an Kohlenstoff ist — Zeigen sich bei Betrachtung mit der Lupe die Ecken und Kanten stark abgeschliffen, so ist die Kohle wahrscheinlich schon einmal im Betrieb gewesen 2) Wassergehalt 5 g einer fein gepulverten Durchschnittsprobe der Knochenkohle werden in flacher Schale eine Stunde bei 120° C getrocknet, dann gewogen Der Gewichtsverlust soll nicht mehr als 5 Proc betragen 3) Kohlenstoff und Sand Man übergiesst in einem Becherglase 5 g Knochenkohle mit 50 cem Wasser, setzt allmählich 50 cem Salzsäure zu und erhitzt einige Zeit zum Sieden Man lässt absetzen, dekanthirt durch ein bei 100° C gewogenes Filter, kocht nochmals mit salzsäurehaltigem Wasser aus, bringt den gesammten Rückstand auf das Filter und wäscht ihn erst mit heissem salzsäurehaltigen Wasser, dann mit reinem heissem Wasser aus, trocknet bei 100° C und wägt Dann versacht man Filter und Inhalt Zieht man dieses den Sand darstellende Gewicht von demjenigen des Gesamtückstandes ab, so erhält man das Gewicht des Kohlenstoffes 4) Man füllt ein Litermaass gerüttelt voll mit der Kohle und stellt das Gewicht fest Beträgt es mehr als 800 g, so liegt bereits gebrauchte Kohle vor, deren Litergewicht bis auf 1000 g steigen kann 5) Wird Kohle mit 8procentiger Kalilauge trübt, so muss die Flüssigkeit nach dem Absetzen farblos erschemen Braune Färbung beweist, dass noch mangelhaft verkohlte organische Substanz zugegen ist Eine solche Kohle entfärbt nicht, ertheilt vielmehr den betreffenden Substanzen braune Färbung, was zu ganz unangenehmen Weiterungen führen kann 6) Das Entfärbungsvermögen prüft man meist empirisch, indem man zu Rothwein, Caramel Lösung und ähnlichen gefärbten Lösungen etwas Knochenkohle giebt und zugieht, ob und innerhalb welcher Zeit Entfärbung eintritt

Gepulverte Knochenkohle In der gepulverten Knochenkohle (dem Spodium) können die oben angeführten Verunreinigungen bez Verfälschungen sehr viel schwieriger nachgewiesen werden Zur Darstellung der gepulverten Knochenkohle geht man daher stets von der gekörnten Knochenkohle aus

III. Carbo Ossium depuratus Carbo animalis depuratus. Carbo animalis purificatus (U-St) Charbon animal purifié (Gall.) Gereinigte Knochenkohle. Gereinigte Thierkohle. Mit den vorstehenden Namen wird diejenige Kohle bezeichnet, welche der Chemiker im Laboratorium als Entfärbungsmittel bei analytischen und synthetischen Arbeiten benutzt

1000 Th gekörnte Knochenkohle guter Qualität werden in einem Glaskolben oder in einem Porcellangefäss oder in einem glasirten irdenen Topfe mit 8000 Th heissem Wasser angerührt, worauf man in mehreren Antheilen 1000 Th Salzsäure von 25 Proc zugiebt. Nachdem die Gasentwicklung im wesentlichen vorüber ist, digerirt man die Masse etwa 6 Stunden unter Umrühren auf dem Wasserbade, und lässt noch 24 Stunden an einem warmen Orte stehen Nach dieser Zeit entnimmt man eine Probe der Kohle, wäscht sie mit Wasser vollständig aus und stellt fest, ob sie an Salzsäure von 6 Proc noch etwas Lösliches abgibt. Der salzsäure Auszug darf durch Uebersättigen mit Ammoniak nicht getrübt werden Ist dieses der Fall, so kohlrt man die Kohle ab, wäscht sie 3 bis 4mal mit Wasser aus und wiederholt das oben beschriebene Ausziehen mit Wasser und Salzsäure noch einmal

Ist der Kohle alles entzogen, was durch Salzsäure in Lösung geht, so kohlrt man sie ab, wäscht sie solange, bis das Ablaufende nicht mehr sauer reagirt und auch durch

Silbernitrat nicht mehr getrubt wird. Dann trocknet man sie erst im Wasserbade, schliesslich einige Zeit im Luftbade bei 150° C und bewahrt sie in gut verschlossenen Gefässen auf. Einige Chemiker bewahren die ausgewaschene Kohle auch im feuchten Zustande auf.

Hat man ein nicht verunreinigtes fliessendes Gewässer in der Nahe, so vollzieht sich das Auswaschen auch grosserer Mengen sehr rasch, wenn man die Kohle, in einen Beutel eingebunden, einige Zeit in den Wasserlauf einhängt und schliesslich mit destillirtem Wasser zu Ende wascht.

Prüfung 1) Man kocht 1 g der Kohle mit 50 ccm Wasser aus. Das Filtrat sei neutral, farblos und werde weder durch Silbernitrat noch durch Baryumchlorid verändert. Färbt man 10 ccm des Filtrates mit Indigolösung deutlich blau und lässt alsdann ein gleiches Volumen reiner Schwefelsäure zufließen, so darf Entfärbung nicht eintreten. 2) Wird 1 g der Kohle mit einer Mischung von 40 ccm Wasser und 10 ccm Salzsäure ausgekocht, so darf das Filtrat durch Uebersättigen mit Ammoniak nicht blau (Kupfer) werden, auch keine braune Färbung (Eisen) zeigen. Die ammoniakalische Lösung darf weder durch Ammoniumoxalat (Kalk), noch durch Ammoniumsulfid (Eisen) verändert werden.

IV Carbo animalis e sanguine Blutkohle. Blutlaugenkohle. Ist eine thierische Kohle, welche in ihren physikalischen Wirkungen die vorerwähnte gereinigte Knochenkohle um vieles übertrifft. Sie wird daher für Arbeiten des kleinen chemischen Laboratoriums verwendet. 1000 Th frisches Blut werden mit 125 Th gereinigter Pottasche (oder 280 Th krystallisirtem Natriumkarbonat) gemischt und in einem eisernen Kessel unter Umrühren zur Trockne eingedampft. Die trockene Masse wird in einen Thiegel eingeschichtet, so dass dieser nur zu einem Drittel angefüllt ist, der Thiegel mit einem ordnenen Deckel bedeckt und so lange erhitzt, als Dämpfe hervortreten. Die ruckständige Kohle wird gepulvert, zuerst mit heissem destillirtem Wasser, dann erst mit verdünnter reiner Salzsäure und zuletzt mit destillirtem Wasser bis zur Chlorfreiheit ausgewaschen, schnell trocken gemacht und in gut verkorkten Flaschen aufbewahrt.

V Carbo animalis ex albumine Albuminkohle. Fein gepulverte Knochenkohle wird mit soviel Hühnereiwassergemisch, dass eine Pasta entsteht, welche zertheilt und scharf getrocknet in einem bedeckten Thiegel geglüht, dann gepulvert mit verdünnter Salzsäure und Wasser behandelt wird, wie bei Darstellung der gereinigten Knochenkohle angegeben ist.

Diese Albuminkohle wird zur Klärung des Bieres und Weines gebraucht, und kommt der Blutlaugenkohle einermassen in der Wirkung nahe.

VI Carbo Spongiae Spongiae ustae. Eponge torréfiée (Gall.) Schwammkohle. Meerschwämme (und zwar Abfälle derselben) werden durch mechanisches Anreiben von den beigemengten Conchylien, ferner durch Klopfen und Schütteln in einem Gazenetze vom Staub und von beigemengtem Sande befreit, hierauf in einem lose bedeckten Thiegel oder in einer Kaffeetrommel solange erhitzt, bis brennbare Dämpfe nicht mehr entweichen. Nach dem Erkalten reibt man die Schwammkohle unter gelndem (!) Druck durch ein feines Sieb, so dass die unorganischen Verunreinigungen, wie Sand und Steine etc., möglichst zurückbleiben. Ausbeute 20—25 Proc. Feines, schwarzes oder braunschwarzes Pulver entweder geruchlos oder von nur schwach krenzlichem Geruch und von salzigem Geschmack, zwischen den Fingern zart, nicht sandig anzufühlen. Es giebt an Wasser lösliche Bestandtheile ab, reichlichere Mengen werden unter Aufbrausen von Salzsäure gelöst. Es enthält einige Procente Natriumjodid. Beim Glühen an der Luft hinterbleibt eine weissliche Asche, welche in Salzsäure fast vollständig löslich ist, ohne erhebliche Mengen Sand zu hinterlassen.

Anwendung der Thierkohle. Wie schon erwähnt, wird die thierische Kohle wegen ihrer Absorptionsfähigkeit in den Gewerben und in der Technik angewendet. Das Absorptionsvermögen der einzelnen Kohlesorten ist nun je nach der Art der Kohle recht verschieden. Im allgemeinen kann man annehmen, dass — gute Sorten vorausgesetzt — 1 Theil Blutkohle die gleiche Wirkung ausübt wie 4 Theile gereinigte Knochenkohle oder

40 Theile Holzkohle — Um die Wirksamkeit der Kohle möglichst auszunutzen, wendet man sie in Pulverform an und erwärmt die zu entfärbenden Flüssigkeiten auf 40–70°C

1) Absorbirende Kraft für Gasarten Wie andere poröse Körper hat die Kohle in ausgezeichnetem Grade die Eigenschaft, Gase zu absorbiren. 1 Volum frisch ausgeglühter Buchshaukohle vermag z B 90 Vol Ammongas, 55 Vol Schwefelwasserstoffgas, 35 Vol Kohlensäure, 10 Vol Sauerstoff zu absorbiren Ist die Kohle schon mit einem Gase gesättigt, so nimmt sie kaum noch etwas von einem anderen Gase auf Eine mit Luft gesättigte Kohle muss daher, um sie zur Absorption anderer Gase, übler Gerüche etc fähig zu machen, unter Luftabschluss frisch geglüht werden Durch Absorption von Wasserdampf vermag sie ihr Gewicht um 12–20 Proc zu vermehren Die Absorption des Wasserdampfes geschieht unter Wärmeentwicklung Bei der Verdichtung der Gase durch Kohle findet oft eine solche Wärmeentwicklung statt, dass die Kohle sich entzündet

2) Absorbirende Kraft für Riechstoffe Diese Kraft ist der vorerwähnten nahestehend und zugleich die Ursache, faulniswidrig und desodorirend zu wirken Organische Stoffe, welche zur Faulniss neigen, halten sich in Kohlenpulver gehüllt lange Zeit unverändert Uebelriechendes oder fauliges Wasser durch Kohlen filtrirt wird wieder trinkbar Ueberhaupt findet die Kohle häufige Anwendung, Flüssigkeiten von riechenden Stoffen zu befreien Dieses Geruchlosmachen geschieht durch Maceration und Digestion der Kohle mit der Flüssigkeit Dieselbe Eigenschaft macht die Kohle auch zu einem nützlichen Material, damit uebelriechende Gefässe, Gerathschaften, wie Morser, Flaschen, Pillenmaschinen etc abzuscheuern und zu reinigen

3) Absorbirende Kraft für Farbstoffe. Die Kohle hat ferner die Eigenschaft, Farbstoffe auf sich niederzuschlagen oder mit anderen Worten zu entfärben. Diese Eigenschaft gehört vorzugsweise der sogenannten Blutlaugenkohle oder animalischen Kohle an Gefärbte Salzlösungen werden entweder durch Digestion oder durch Kochen mit Kohle entfärbt Selbst Mutterlauge, welche unansehnliche Krystalle liefern, geben häufig nach der Digestion mit Kohle schöne und farblose Krystalle aus Viele der von der Kohle aufgenommenen Farbstoffe können wieder durch chemische Agentien davon getrennt werden Eine Kohle, welche Ammongas kondensirt hat, hat erfahrungsgemäss eine erheblich geringere Entfärbungskraft Setzt man die Entfärbungskraft der gewöhnlichen Knochenkohle gleich 1, so ist dieselbe Kraft der Blutlaugenkohle gleich 40–50

4) Absorbirende Kraft für chemisch indifferente Stoffe, Bitterstoffe, Glukoside, Kohlehydrate etc Die Kohle, welche sich mit Wasser gesättigt hat und dann mit Lösungen der vorerwähnten Körper digerirt wird, giebt einen Theil des absorbirten Wassers ab und nimmt dafür entsprechende Mengen der erwähnten Substanzen auf Mehrere dieser Stoffe lassen sich, wenn sie leicht in Weingeist löslich sind, alsdann durch Digestion oder Kochung mit Weingeist der Kohle entziehen

5) Absorbirende Kraft für neutrale, aber schwerlösliche Salze der Erden, sowie für in Lösung befindliche Oxyde der Schwermetalle und Schwermetallsalze Die Entfernung aller dieser Substanzen aus Flüssigkeiten, welche oft nur durch kätige chemische Operationen zu erreichen ist, wird durch Blutlaugenkohle und Digestion oder Kochung erreicht Z B bei Darstellung von Bittersalz enthält die Krystallisationslange gewöhnlich Calciumsulfat Durch Digestion mit gereinigter Knochenkohle lässt sich dieses schwerlösliche Salz vollkommen auf die Kohle niederschlagen Enthält die Pottasche Oxyde des Eisens und Mangans, so genügt eine Digestion mit gereinigter Knochenkohle, beide Oxyde vollständig zu entfernen Bleisalze, Kupfersalze, auch Zinksalze und Antimonsalze als Verunreinigungen von Säuren und Salzen lassen sich in gleicher Weise besorgen und stets verhältnissmässig um so leichter, wenn die Salze in Wasser mehr oder weniger schwer löslich sind. Das Metallsalz wird entweder unverändert von der Kohle aufgenommen, oder es wird zersetzt und das Metalloxyd resorbirt oder selbst reducirt Metallsäuren, welche schwerlöslich sind oder in einen schwerlöslichen Zustand übergehen können, wie Wolframsäure, Antimonsäure, Molybdänsäure, vermag die Kohle selbst aus ihren Salzverbindungen abzuschneiden und auf sich niederzuschlagen

6) Absorbirende Kraft für alle Alkalien und alkalischen Erden, Carbonate derselben und für Alkaloide. Es findet stets ein Verlust statt, wenn man Alkaloidlösungen mit Kohle zu entfärben sucht. Eine Entfärbung derselben sollte immer nur in einer sauren Lösung vorgenommen werden. Brunnenwasser, welches von Chloriden ziemlich frei ist, kann durch Schütteln und Digestion mit animalischer Kohle in ein eben so reines oder noch reineres Wasser verwandelt werden, als durch Destillation. Kalkcarbonat, Ammonkarbonat, Kalksulfat, Kohlensäure und organische Stoffe, welche in dem Brunnenwasser vorhanden sind, werden durch Digestion mit gereinigter Thierkohle von dieser vollständig absorbirt. Ist der Gehalt an Chlornatrium nur ein geringer, so wird auch dieses absorbirt, und das Filtrat durch reines Fliesspapier erweist sich gegen Barytnitrat, Silbernitrat, Quecksilberchlorid, Bleisubacetat, Kaliumpermanganat indifferent. Die Carbonate der alkalischen Erden und der Alkalien werden im ganzen von der Kohle energischer absorbirt als die atzenden Hydrate dieser Basen. Die durch die Kohle absorbirten alkalischen Stoffe können derselben durch Säuren, wie Schwefelsäure und besser Salzsäure, entzogen werden.

Wiederbelebung gebrauchter Kohle. Kohle, welche zur Entfärbung, Entfäulung, Fällung chemischer Stoffe gebraucht wurde, ist für den ferneren Gebrauch untauglich. Sie erlangt jedoch ihre früheren Eigenschaften mehr oder weniger wieder, wenn die von ihr aufgenommenen Stoffe je nach der Natur derselben durch Glühen, durch Behandeln mit Säuren oder Alkalien, durch Gährung etc. zerstört oder entfernt werden.

Die feingepulverte Knochenkohle ist die Basis der sogenannten Wichse, Stiefelwichse (Coreamentum), welche mitunter in den Apotheken gesucht wird.

1 Gewöhnliche Wixse. A Ein inniges Gemisch aus 200,0 feingepulverter Knochenkohle, 100,0 Indischem Sirup, 20,0 Fischthran, 500,0 Wasser wird zunächst mit 85,0 Englischer Schwefelsäure, dann mit 20,0 roher Salzsäure und 6,0 gepulvertem Eisenvitriol versetzt. Statt des Indischen Sirups wird auch roher Sirup aus der Rübenzuckerfabrikation genommen, mitunter auch eine geringe Menge Arabisches Gummi zugesetzt.

B Indischer Sirup 800,0, Beinschwarz 450,0, Eisenvitriol 4,0, englische Schwefelsäure 112,0, Baumöl 60,0, heisses Wasser 200,0.

2 Flüssige Wixse. 200,0 feingepulverte Knochenkohle, 25,0 gebrannter Kienruss, 50,0 Zucker, 75,0 Arabisches Gummi werden zu einem feinen Pulver gemischt, dann zunächst mit 25,0 Ruböl und 40,0 Englischer Schwefelsäure, zuletzt mit 1 Liter einer guten Gallinstitute und soviel Wasser versetzt, dass eine sirupdicke Flüssigkeit entsteht.

3 Wixse (Schwarze) für Pferdegeschirr. 100,0 feingepulverte Knochenkohle und 20,0 gebrannter Kienruss werden mit 150,0—200,0 Terpentinöl zu einem höchst zarten Brei zerreiben und dann mit einer lauwarmen Lösung von 500,0 Wachs in 5 Litern Terpentinöl vermischt und bis zum Erkalten agirt.

Plastische Kohle ist ein Material für Gefässe verschiedener Form, welche als dauernde Filter im Gebrauch sind. Die plastische Kohle wird zusammengesetzt aus 60 Th Koks, 20 Th Knochenkohle, 10 Th Holzkohle, 10 Th Thou und der genügenden Menge Melasse oder aus 10 Th Koks, 30 Th Knochenkohle, 10 Th Thou, 40 Th kurzfasrigem Asbest und der genügenden Menge Melasse. Die einem steifen Breie ähnliche Mischung wird in Formen gepresst, getrocknet und in Muffeln unter Abschluss des Luftzutritts gebrannt. Dann werden die Kohlegefässe mit 5 procentiger Salzsäure ausgelängt, mit Wasser ausgewaschen, getrocknet und nochmals in gleicher Weise bis zur Rothglut erhitzt.

Oncoplasma carbonaceum		Emplastrum ad rupturas nigrum	
Rp	Carbonis osseum pulverisat	100,0	Emplastrum oxycroceum nigrum
	Gummi arabici	5,0	Schwarzes Bruchpflaster Schwarz-
	Glycerini	20,0	Stiktikumpflaster
	Aquae q s		Rp Rosinae Fini
Zum Verbands stinkender, Wunden und Geschwürs			200,0
flächen			Cornu flavae
			100,0
			Piceae nigrae
			50,0
			Saba taurini
			30,0
			Colophoni
			10,0
			Eboris usi optimi pulverisat
			25,0
			Das Pflaster ist mit Hilfe von Wasser zu malaxiren

Epilepsiepulver des Grafen DUPLESSIS PARSCAU, WIEDEBACH's, SCHLEMULLER's, der Dresdner Dinkonissen etc besteht aus verkohlten und gebrannten Thieren (Maulwurf, Ratte, Maus, Kröte, Eidechse) Diese Pulver werden ersetzt durch eine Mischung aus 1 Th Knochenkohle und 9 Th präparirten Austerschalön

Putzmittel für Maschinentheile. Terpentinöl 5,0, Stearinöl (Acidi oleici crud.) 25,0, Porphyr 25,0, Feinste Thierkohle 45,0 Mit Spiritus zu einem dünnen Brei anzureiben

Carbo mineralis.

I Graphites Plumbago. Carbo mineralis. Graphit. Reissblei. Wasserblei (Eisenschwärze). Pottlosh. Crayon de mine Black lead. Wird im Urgebirge, nur selten krystallin (in Formen des hexagonalen Systems), meist in derben schuppigen oder dichten Massen eingesprenkt, häufig gefunden (Bohmen, Mähren, Bayern) Künstlich entsteht er beim Ausschmelzen des Eisens aus den Erzen (Hochofengraphit) Am schönsten und reinsten ist der, welcher zu Keswick in der Grafschaft Cumberland gegraben wird und als englischer Graphit in den Handel kommt, ebenso der brasilianische Graphit von Barreros, der ceylonische und der sibirische Er besitzt einen schwachen Metallglanz, fühlt sich zart und fettig an, ist undurchsichtig, auf dem Bruche muschelig oder körnig, und giebt auf Papier einen grauschwarzglänzenden Strich Die Härte ist 0,5—1,0 Sein spec Gew varirt zwischen 1,8 und 2,2 Er ist unschmelzbar und selbst im Sauerstoff strom schwer verbrennlich, dagegen ein guter Leiter der Elektrizität Er wird haupt sächlich zur Fabrikation der Bleistifte und der Passauer oder Ypser Schmelzriegel, zum Schwärzen der Eisenwaaren, zum Einreiben der Raderzapfen in Maschinen (um die Reibung zu mindern) etc gebraucht Die schlechten Graphitsorten sind mit Eisen, Kupfer, Titan, Antimon, Sand etc verunreinigt Das kaufliche geschlemmte Wasserblei ist sehr unrein und darf in der Medicin nicht verwendet werden Das englische, welches aus circa 96 Th Kohlenstoff und 4 Th Eisen besteht, eignet sich allein zum Arzneigebrauch Ist diese Sorte nicht zu erlangen, so muss man Graphit in ganzen Stücken beschaffen, aus denen sich die reineren aussuchen lassen Der Graphit besteht im allgemeinen in 100 Th aus 75—97 Th Kohlenstoff, 2—6 Th Kieselsäure, 1—4 Th Eisen, Mangan, Kalk erde, Thonerde, Wasser Dem Graphit gehen die absorbirenden Eigenschaften der animalischen und vegetabilischen Kohle gänzlich ab

Prüfung. Ein mit Schwefelantimon verunreinigter Graphit entwickelt vor dem Löthrohre Schwefelsäure und erzeugt einen weissen Beschlag Kieselsäure bleibt beim Verbrennen als Asche zurück, ebenso die verunreinigenden Metalle Das Verbrennen geschieht in einem flachen Platinschälchen oder auf einem Platinblech Der Graphit muss hierzu höchst fein zerrieben und in kasseret dünner Schicht ausgebreitet sein Der Werth des Graphits für die technische Verarbeitung hängt von seinem Kohlenstoffgehalt ab Eine einfache und leicht ausführbare Methode ist, höchst feines Graphitpulver bei circa 200° C zu trocknen, dann 1,0 desselben mit 1,0 Kalinitrat und 4,0 wasserfreiem Natriumkarbonat unig zu mischen und das Gemisch bis zur Schmelzung und dann zur schwachen Roth gluth zu erhitzen Die Schmelze behandelt man mit Wasser, lässt die Graphitkohle ab setzen, sammelt sie nun in einem Filter, digerirt sie hierauf einen halben Tag bei gelinder Wärme in 25 procentiger Salzsäure, welche mit wenig Salpetersäure versetzt ist, wascht

sie hierauf mit Wasser aus, trocknet und wägt sie. Ihr Gewicht mit 1,05 multipliziert entspricht annähernd dem wirklichen Kohlenstoffgehalt. In der Lösung der Schmelze und der Säuren kann die Art der Verunreinigungen des Graphits bestimmt werden.

Genauer wird die Kohlenstoff-Bestimmung in der Weise ausgeführt, dass man etwa 0,2 g Graphit, der vorher durch Ausziehen mit heisser Salzsäure von löslichen Karbonaten befreit, gewaschen und wieder getrocknet war, der nassen Elementar-Analyse nach ULLMANN unterwirft, d. h. mit einem Gemisch von Chromsäure und Schwefelsäure oxydiert und die entstehende Kohlensäure wie bei einer Elementar-Analyse auffängt und wägt.

In den Apotheken wird der kaufliche geschlammte Graphit vorrätig gehalten. Eiserner Gerätschaften, Windofen, eiserner Ofenthüren werden mittelst einer Bürste mit dem mit Wasser zum Brei angeriebenen Graphit eingerieben und nach dem Trocknen mit derselben Bürste blank gerieben.

Man verwechsle nicht den Graphit mit dem bleigrauen Molybdänglanz (Schwefel molybdän), welcher auch im Handel unter dem Namen Wasserblei vorkommt.

II Graphites depuratus (Ergänzb.) Graphites elutriatus Gereinigter Graphit ist die für den Arzneigebrauch bestimmte Sorte.

Darstellung 5 Th. geschlammter Graphit werden 1 Stunde lang (unter Umrühren) mit 20 Th. Wasser ausgekocht und nach Abgessen des letzteren mit einer Mischung aus 1 Th. Salpetersäure (von 25 Proc.) und 3 Th. Wasser 24 Stunden lang unter öfterem Umschütteln bei 35–40° C stehen gelassen, hierauf mit Wasser solange gewaschen, bis das Ablanfende blaues Lackmuspapier nicht mehr rothet, schliesslich getrocknet. (Ergänzb.)

Ein feines, schwarzgraues, schlupfrig anzuführendes Pulver, welches auf Papier abfärbt, beim Erhitzen auf Platinblech nicht schmilzt und nur schwierig verbrennt. Es ist in den gewöhnlichen Lösungsmitteln sowie in Säuren unlöslich, an Aetzlaugen giebt es meist etwas Kieselsäure ab.

Mit Graphit erwarmt, verdünnte Salzsäure soll nach dem Filtriren beim Verdampfen einen nichtflüchtigen Rückstand nicht hinterlassen.

Anwendung Der Graphit wird als Antihypericum und als austrocknendes Mittel angewendet. Innerlich giebt man ihn mehrmals täglich zu 0,5–1,0–1,5 g, äusserlich in Salben 5,0–10,0 auf 25,0 Fett.

III Retorten-Graphit Gaskohle. Lagert sich in den oberen Wölbungen der Retorten der Steinkohlen-Gasanstalten als ein, ziemlich starke erlangender Ueberzug ab, der gelegentlich abgeklöpft werden muss, und ist das Produkt der Zersetzung der Kohlen wasserstoffe durch sehr hohe Temperatur.

Graue, metallglänzende, meist gewölbte Massen, dem dichten Koks ähnlich. Sie leiten Wärme und Elektricität gut, und sind sehr schwer verbrennlich. Dichte Gaskohle giebt am Stahl Funken, hat das spec. Gew. 2,356 und ist frei von Wasserstoff, minder dichte hat ein niedrigeres specifisches Gewicht und enthält einige Procente Wasserstoff. Die Gaskohle wurde bis vor wenigen Jahren ausschliesslich zur Herstellung der Kohle-Pole für galvanische Elemente (z. B. LÉCLANCHÉ-Elemente) verwendet. Gegenwärtig werden diese Gegenstände künstlich hergestellt.

Kohle für elektrische Zwecke. Die Herstellung von Kohlestiften für elektrische Bogenlichter, von Kohle Polen und Diaphragmen etc. für elektrolytische Apparate geschieht gegenwärtig im grossen Maassstabe durch besondere Fabriken.

Anthracit wird gepulvert und mit Steinkohlen-Theer zu einer plastischen Masse verarbeitet. Diese wird, in Kohlepulver eingebettet, unter Luftabschluss gegluht, bis alle gasförmigen Produkte ausgetrieben sind. Nach dem Erkalten wird die so erhaltene Kohlemasse wiederum gepulvert, das Pulver nochmals mit Theer zu einer plastischen Masse verarbeitet und diese durch Pressen in die gewünschte Form gebracht. Die geformten Gegenstände werden alsdann, in Kohlepulver eingebettet, nochmals bei Luftabschluss durchgegluht.

Die für elektrisches Bogenlicht bestimmten Kohlestifte müssen namentlich möglichst frei von Kieselsäure sein, weshalb alles kieselsäurehaltige Material bei der Fabrikation auszuschliessen ist.

IV. Lithanthrax. Anthracites Carbo fossilis Steinkohle. Die beste Steinkohle ist der Anthracit, welcher aber auch durch jede andere gute Steinkohle ersetzt werden kann. Die Steinkohle unterscheidet sich von der Braunkohle durch ihre Schwarze und dadurch, dass das Pulver, in einem Probeyylinder erhitzt, ammoniakalische Dämpfe (die Braunkohle aber saure Dämpfe) ausgiebt, und dass ihre Asche nicht oder höchst schwach alkalisch reagirt. Neben Kohle enthält die Steinkohle kleine Mengen Eisen, Mangan, Schwefel, Jod u. dgl.

Die Steinkohle hat an und für sich auf DYSS Empfehlungen therapeutische Anwendung gefunden (innerlich zu 1,0–2,0–3,0 auf den Tag) bei Rhachitis, Scrophulosis, Scorbut, Wurmleiden etc. Auch liefert sie das Material zu zwei Präparaten, welche vor etwa 50 Jahren von einem ungarischen Arzte POLYA angepriesen wurden. Diese Präparate sind

V Anthrakokali (simplex). Lithanthrakokali. In einem eisernen Gefasse bringt man 10 Th. Kali causticum fusum zum Schmelzen und mischt 7 Th. höchst fein gepulverte Steinkohle unter Umrühren mit einem eisernen Spatel dazu. Die erstarrte Masse wird in einem erwärmten Mörser sofort zu Pulver zerrieben und in dicht mit Kautschukstopfen geschlossener trockener Flasche aufbewahrt. Es ist ein braunschwarzes, hygroscopisches, etwas atzendes Pulver.

Anthrakokali sulfuratum wird wie das vorige Präparat dargestellt, nur wird an Stelle des Steinkohlenpulvers dem geschmolzenen Aetzkali ein feinpulveriges Gemisch aus 7 Th. Steinkohle und 1,5 Th. gewaschenen Schwefelblumen zugesetzt. Es ist ebenfalls ein hygroscopisches und dabei übelriechendes, grünlich braunschwarzes Pulver.

Da sich nach POLYA's Angabe diese Präparate leicht in Wasser lösen und eine filtrirte braunschwarze Lösung geben sollen, so liegt die Vermuthung nahe, dass die Kohle, welche POLYA zu seinen Präparaten benutzte, eine schwarze Art Braunkohle gewesen sein mag. Er verwendete angeblich die bei Funfkirchen in Ungarn geforderte Steinkohle.

Das eine wie das andere Präparat sollten wahre Specifica gegen Flechten, Herpes, Lupus, Skropheln sein. CLARUS und Andere konnten damit keine Heilenfolge erzielen. Dosis 0,15–0,3–0,5 drei- bis viermal täglich in Verbindung mit Sussholzpulver, Magnesia etc. In Salben 1 auf 10–20 Fett als Einreibung bei chronischen Exanthenen.

Das Fuligokali dürfte ein besserer Ersatz dieser Präparate sein. Vergl. unter Fuligo splendens.

Carbolein, von WISCHENIAKOFF in Petersburg in den Handel gebracht, waren (nach KAMEN) Stücken, bestehend aus 92 Proc. Steinkohle und 8 Proc. Fett.

Ein Pulver zum Anstopfen der Leichname ist ein Gemisch von gebranntem Gips, grob gepulverter Holzkohle und grob gepulverter Steinkohle zu gleichen Theilen.

Öelpulver des Uhrmachers OSKAR LANGER in Mühlfeld a. H., als Geheimmittel zum Schmieren von Maschinentheilen etc. in den Handel gebracht, ist fein geschlammter Graphit.

Graphit-Oele zum Schmieren von Maschinentheilen etc. bestehen aus fein geschlammtem Graphit, welcher mit Fetten, fetten Oelen oder Mineralölen angerieben ist.

Fixiren von Bleistiftzeichnungen. Dieses erfolgt entweder durch Auftragen von abgerahmter Milch oder einer filtrirten, dünnen Erweisslösung (1 flüssiges Eiweiss, 6 Wasser).

Graphit-Tiegel, Passauer Tiegel, Ybbser Tiegel. Sie werden aus einer plastischen Mischung von feuerfestem Thon und Graphit geformt, an der Luft getrocknet, schliesslich entweder frei oder in Kapseln gebrannt. — Sie widerstehen der Hitze, ohne zu verbrennen oder zu springen, und leiten die Wärme besser als gewöhnliche Thontiegel.

Graphit-Bad. Ist an Stelle des Sandbades als Erwärmungs-Medium empfohlen worden, weil Graphit die Wärme besser leitet als Sand.

Tintenstifte. Diese befeuchten Stifte, welche auch ein Kopiren der mit ihnen hergestellten Schriftzüge gestatten, werden wie folgt hergestellt:

	sehr weich	weich	hart	sehr hart
Theorfarbstoff, wasserlöslich	50,0	46,0	30,0	25,0
Graphit geschlämmt	37,5	34,0	30,0	25,0
Kaolin geschlämmt	12,5	20,0	40,0	50,0

Die Masse wird feingerieben, mit Wasser angefeuchtet und in die Form dünner Stängelchen gebracht

Carbo vegetabilis.

Carbo Ligni (Brit Helv U-St) **Carbo Ligni pulveratus** (Germ) **Carbo Ligni depuratus** (Austr) **Charbon végétal** (Gall) **Carbo. Gepulverte Holzkohle. Kohle. Wood Charcoal.**

Darstellung. Zur Darstellung des Kohlepulvers für den Arzneigebrauch wird die gewöhnliche, auf den Markt gebrachte Holzkohle, welche meist Fichtenholzkohle ist, verwendet. Da jede gute Holzkohle, wie sie im Laboratorium zur Heizung verwendet wird, Feuchtigkeit, Ammoniak, Kohlensäure auf ihrer Oberfläche verdichtet hat, auch nicht immer durch die ganze Masse ihrer Stücke gehörrig durchgebrannt, vielmehr stellenweise die Verkohlung eine unvollständige gewesen ist, so ist ihre nochmalige Durchglühung erforderlich.

Das officinelle Holzkohlepulver wird dadurch hergestellt, dass man den Windofen mit faustgrossen Holzkohlen füllt und diese anzündet. Sobald sich die Kohlen in Gluth befinden, bedeckt man den Ofen mit einer eisernen Sturze (Deckel). Wenn dann weder Dampf noch Rauch aus den glühenden Kohlen aufsteigen, wird entweder der Luft zug abgeschlossen oder es werden die Holzkohlen herausgenommen und auf kalten metallenen Platten oder kalten Steinen aneinandergelegt oder auch in irdene Töpfe, welche dicht verschlossen werden, geschichtet, damit sie verlöschen. Hierauf bläst man mittelst eines Blasebalges die Asche von ihrer Oberfläche weg und zerstösst die noch warmen Kohlen im Mörser zu einem mittelfeinen Pulver, welches ohne Verzug in gut zu verschliessenden Glasgefässen aufbewahrt wird. Durch Beuteln erhält man aus diesem mittelfeinen Kohlepulver das höchstfeine Pulver. Zu Zahnpulvermischungen verwendet man nur das mittelfeine Pulver.

Das Erkaltenlassen der glühenden Kohlen, das Pulvern und Beuteln derselben und das Unterbringen des Pulvers in Glasflaschen muss rasch hintereinander geschehen, weil die Kohle Feuchtigkeit, Kohlensäure, Ammoniak und andere Gase allmählich aus der Luft aufnimmt und auf ihrer Oberfläche verdichtet.

Bestandtheile. Die Holzkohle ist nicht reiner Kohlenstoff, sondern sie enthält noch die Aschenbestandtheile des Holzes, wie Kali, Kalkerde, Kieselsäure, Phosphate etc. (siehe unter Pottasche). Ausser diesen Bestandtheilen finden sich in ihr immer noch kleine Mengen Verbindungen des Kohlenstoffs mit geringen Mengen Wasserstoff und Sauerstoff, und endlich die absorbirten Gase aus der atmosphärischen Luft, wie Sauerstoff, Stickstoff, Kohlensäure, Ammoniak. Der Aschengehalt beträgt im Durchschnitt etwa 2 Proc.

Prüfung. Dass die Holzkohle eine nochmalige Glühung erfahren hat, ergibt sich daraus, dass 8 proc. Aetznatron- oder Aetzkohlösung, welche mit etwas Kohlepulver aufgekocht worden ist, ein farbloses Filtrat liefert.

Carbo Tiliae, Lindenholzkohle, Carbo Populi, Pappelholzkohle, Carbo Belloei werden in den Apotheken verlangt und durch die vorbemerkte gepulverte Kohle, **Carbo pulveratus**, ersetzt.

Carbo Panis, Brotkohle, wird zu Zahnpulvern gebraucht, jedoch nur selten in der Apotheke gesucht. Die Bereitung geschieht in der Art, dass man Brot in Scheiben schneidet, scharf trocknet oder rostet, zu grobem Pulver stösst, dieses in Kaffeestromeln oder zugedeckten eisernen Töpfen brennt, bis keine brennbaren Gase mehr hervortreten, und dann in ein mittelfeines Pulver verwandelt.

Fuligo usta, Fuligo e taeda usta, gebrannter Kienruss, ist zwar eine sehr fein zertheilte zarte Kohle, wird aber nur als schwarzfärbende Substanz für technische Zwecke angewendet. Es darf diese Kohle nicht mit der als Medikament gebrauchten *Fuligo splendens, Glanzruss* (siehe d. A.), verwechselt werden. Der Kienruss wird oft vortheilhaft durch Frankfurter und Pariser Schwarz ersetzt.

Die Chinesische Tusche wird aus gebranntem Kienruss bereitet. 5 Th Fischleim werden in 20 Th Wasser gelöst und die Kolatur mit 2 Th Lakritzensaft, gelöst in 4 Th. Wasser, und 15 Th gebranntem Kienruss gemischt, im warmen Mörser höchst fein präparirt, dann zur Extraktstärke abgedampft und in Formen gebracht.

GAFFARD's unauslöschliche Tinte ist ein inniges Gemisch aus 1 Th gebranntem Kienruss, 12 Th Kaliwasserglas und 1 Th Salmiakgeist.

Anwendung. Die gepulverte Holzkohle verdankt ihre therapeutische Anwendung den Eigenschaften, welche der Kohle überhaupt zukommen (s. oben S. 610), namentlich der Fähigkeit, Gase zu absorbiren. Hiernach zählt sie zu den mechanisch wirkenden Mitteln und wird sie als ein desinficirendes, antiputrides und absorbirendes Mittel innerlich bei Flatulenz, stinkenden diarrhoischen Dejekten, stinkendem Athem, ausserlich auf schlecht und stinkend eternde Wunden und Geschwürsflächen und auch ganz unpassend als Dentifricum angewendet. Dosis 0,5—1,0—2,0 und mehr einige Male des Tages in Pulvern, Trochisken, Latwergen (mit Glycerin), ausserlich fast in allen Arzneiformen.

Die Anwendung der Kohle als Desinficiens und Desodorans, ferner der Verbrauch derselben in der Technik ist bekannt. Für das chemische und pharmaceutische Laboratorium bereitet man daraus die

Sprengkohle 100 Th. Kohlepulver, 5 Th gepulverter Kalisaltpeter, 2,5 Th Benzoe-pulver werden mit Tragantenschleim zur Masse gemacht, Stäbe von der Dicke einer Gänsefeder daraus geformt und dann getrocknet. Um Glascylinder, Kolbenhalse, Retortenschäbel etc abzusprengen, wird ein Stäbchen der Sprengkohle angezündet und damit die Stelle des Glases schnell berieben, wo die Theilung vor sich gehen soll. Die auf diese Weise erhitzte Glasstelle wird sofort mit kaltem Wasser übergossen.

Carbo lignitens, Lignum fossile, Lignites, Braunkohle, Lignit, die fossile braune Kohle, welche in ihrem Gefüge noch einige Holzstruktur aufweist und frei von Metallsulfiden ist. Ihre Asche enthält geringe Mengen Alkali (und ist daher ein ganz vorzügliches Putzpulver für metallene Gegenstände).

Die Bestandtheile der Braunkohle sind nicht genau bekannt, sie enthält aber Extraktivstoff und einen dem Catechin verwandten Stoff. Dies mag auch der Umstand sein, weshalb sich das Pulver der Braunkohle gegen Diarrhoe nützlich erweist. In einigen Gegenden gebrauchen die Landleute dieses Pulver zu diesem Zwecke, machen aber aus Unkenntnis zwischen Steinkohle und Braunkohle keinen Unterschied. Steinkohlepulver ist ohne Wirkung. Aus der Braunkohle werden auch Haarfärbemittel hergestellt. Andererseits dient sie als ein bequemes Fälschungsmittel des Schnupftabaks und des Cichorienkaffees.

Seetangkohle, besonders die Kohle von *Laminaria digitata* (sehr häufig an den westlichen Küsten der Hebriden). Die fleischigen Stengel werden getrocknet und verkohlt. Die absorbirende Kraft dieser Kohle ist nach STANFORD eine weit grössere als die der Knochenkohle, die Kohle selbst zum halben Preise herzustellen. Sie würde ein ganz vorzügliches Desinficiens sein. Nach STANFORD enthält sie an 40 Proc mineralische Stoffe. Er fand sie bestehend in Procenten aus 50 Kohle, 4 Kalkphosphat, 20 Kalkcarbonat, 8 Magnesiakarbonat, 5 Kieselsäure, 2 Alaunerde, 5 Kalksulfat, 5 Natriumchlorid, 1,25 Ammoniumchlorid. Lufttrocken enthält sie bis 15 Proc Wasser.

Desinficirendes Kohlepapier, Papier carbonifère, von der Firma PICHOT et MALAPERT in Poitiers als Specialität in den Handel gebracht und zum Verbands jeder Wunde, besonders aber putriden Wunden, theils zur Desinfektion, theils zur Förderung der Vernarbung derselben, empfohlen. Das Papier wird mit Kreosotwasser befeuchtet und auf die Wunde gelegt. Dieses Papier ist durch einfache Pressung einer dünnen Holz-

kohlepulverschicht zwischen zwei Blättern höchst feinen Fließpapiers dargestellt, so dass eine solche Papier tafel die Dicke eines starken grauen Löschpapiers hat. LE PANDRIEL's *compresses désinfectantes* sind ein ähnliches Fabrikat

Carbo vegetabilis granulatus
Granuliertes Charcoal

Rp	Carbonis vegetabilis sub pulver	100,0
	Sacchari albi pulverati	10,0
	Gummi arabici pulverati	2,5
	Tincturae Benzoe	1,0
	Aquae q s	

Man stößt zur derben Masse an und granuliert diese durch Durchreiben durch einen Durchschlag (Bei Halitus foetidus und Dyspepsie)

Moxae carbonaceae

Kohlen-Moxen Brennstifte Glühstifte

Pp	Carbonis vegetabilis	25,0
	Kali nitrici	1,0
	Tragacanthae	3,0
	Aquae q s	

Man borirt 2 Stübben von 6–10 cm Länge und trockne sie

Pulvis antipyreticus HENRI

Rp	Carbonis vegetabilis	25,0
	Ligni Quassiae	
	Magnesiae subcarbonicae aa	4,0

M f pulvis

D 8 Mehrmals täglich einen Esslöffel (großen Sodabrennen)

Pulvis dentifricius MAURY

Rp	Carbonis vegetabilis	25,0
	Cortices Chinæ	12,5
	Sacchari	25,0
	Olei Menthae piperitæ	40,0
	Olei Cinnamoni	20,0
	Tincturae Ambræ	20,0

Pulvis dentifricius MOGALLA.
MOGALLA's Zahnpulver

Rp	Carbonis vegetabilis	30,0
	Rhizomatis Calami	15,0
	Olei Bergamottæ	
	Olei Caryophyllorum	
	Olei Citri aa	gtt 10

Pulvis dentifricius niger

Schwarzes Zahnpulver

Rp	Carbonis vegetabilis	100,0
	Rhizomatis Calami	20,0
	Lapidis Pumicis	
	Catechu	aa 10,0
	Olei Bergamottæ	
	Olei Caryophyllorum aa	gtt 30

Pulvis dentifricius WELTER

Rp	Carbonis vegetabilis	40,0
	Catechu	
	Myrrhæ	
	Tartari depurati	ss 5,0
	Olei Bergamottæ	gtt 15
	Olei Caryophyllorum	gtt 25

Pulvis desinfectoris dejectorum sellariorum
Desinfektionspulver für Choleradeckelte,
Nachtschiffe und Cloacis

Pp	Carbonis ligni	150,0
	Gipsi pulverati	1000,0
	Vitrioli Martis	50,0
	Petrolei Americani	50,0

Pulvis hæmostaticus BONAPOLUX.

Rp	Carbonis vegetabilis	
	Gummi arabici	ss 5,0
	Colophoni	20,0

Pulvis pyrrus medicinalis

Schiesspulver für den medicinischen Gebrauch

Rp	Carbonis vegetabilis	100
	Kali nitrici	20,0

M f pulvis

(Wird von den Landeuten in den Apotheken gefordert und bei entzündlichen Krankheiten der Hausthiere angewendet)

Species ad Cataplasma Carbonis

Rp	Species ad Cataplasma	
	Carbonis pulverati	aa 50,0

M

Trochiscus Carbonis BRILLO

Pp	Carbonis vegetabilis pulverati	100,0
	Mucilaginem e Tragacanthæ	1,0 paratam
	Aquae q s	

Fiant trochisci centum (100)

Trochiscus Carbonis vegetabilis

Rp	Carbonis vegetabilis	25,0
	Masse cæcostimæ	75,0

In pulverem subtiliorem redacta fiant trochisci centum (100)

(Gegen Halitus foetidus)

Desinfektionsschwamm von MACRUS in Ulm sind fingerlange, kleinfingerdicke Cylinder von steifem Papier, gefüllt mit einem Gemisch aus 60 Th Kalisalpeter, 84 Th Schwefel und 6 Th Kohle (WITTSTERN, Analyt)

Epilepsiepulver von WELTER in Berlin Verkohlter und gepulverter eisenhaltiger Hanfzwirn (Eisengarn) 3 Grm in 7 Kapseln vertheilt kosten 15 Mark (LAGER, Analyt)

Tablettes de charbon A (Gall) Kohle-Tabletten Carbonis Ligni pulverati loti, Sacchari aa 200,0, Mucilagin Tragacanthæ 50,0, fiant pastilli a 1,0 g
B Carbonis Ligni pulverati subtilissime 250,0, Sacchari 350,0, Masse Cacao 400,0
Fiant pastilli 1000

Kohle-Biscuits sind wohlgeschmeckende Biscuits nach Art der englischen Biscuits mit einem Zusatz von Kohlepulver

Carboneum chloratum.

Carboneum tetrachloratum. Carboneum chloratum. Tetrachlorkohlenstoff. Kohlenstofftetrachlorid. Perchlor-Methan. CCl_4 . Mol. Gew. = 154. Nach der älteren Anschauung, welche der Verbindung die Formel $\text{CCl}_4(\text{C}=\text{O})$ beilegte, führt diese Verbindung auch noch die Namen: Carboneum dichloratum, Zweifach-Chlorkohlenstoff. Man hat ein reines und ein technisches Produkt zu unterscheiden.

1. † Carboneum tetrachloratum purum. Reiner Tetrachlorkohlenstoff.

Darstellung. In einen Kolben *A*, der einerseits mit einem senkrecht stehenden Rückflusskühler *B*, andererseits mit einem Chlor-Entwicklungs-Apparat so verbunden ist,

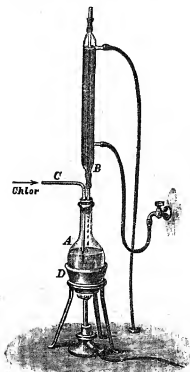


Fig. 155.

dass bei *C* ein ausgiebiger Chlorstrom eintreten kann, bringt man eine beliebige Menge Chloroform und löst in diesem eine kleine Menge Jod (welches als Chlorüberträger wirkt) auf. Dann erhitzt man unter sehr guter Kühlung das Chloroform im Wasserbade *D* zum Sieden und leitet womöglich unter Besonnung solange durch kono. Schwefelsäure getrocknetes Chlorgas ein, als aus dem Kühler noch Chlorwasserstoff entweicht. — Ist dieses nicht mehr der Fall, so lässt man erkalten, wäscht alsdann das Reaktionsprodukt mehrmals mit dünner Sodalösung (1 + 9), schliesslich einmal mit Wasser, trennt mittelst Scheidetrichters das Reaktionsprodukt ab, entwässert es durch 1–2tägiges Maceriren mit geschmolzenem Calciumchlorid und destillirt es alsdann aus einer Retorte mit in die Flüssigkeit eingesenktem Thermometer (s. S. 190). Aufzufangen sind die bei 77–78° C. übergelenden Antheile. $\text{CHCl}_3 + \text{Cl}_2 = \text{HCl} + \text{CCl}_4$.

Eigenschaften. Farblose, specifisch schwere, ätherisch riechende Flüssigkeit, welche in Wasser unlöslich ist, bei 77–78° C. siedet und unterhalb – 25° C. krystallinisch erstarrt. Das spec. Gew. ist bei 0° C. = 1,6319, bei 15° C. = 1,599. Tetrachlorkohlenstoff ist nicht leicht entzündlich.

Die Verbindung gleicht in den meisten Eigenschaften, insbesondere auch in ihrem Auflösungsvermögen gegenüber Fetten u. dergl., dem Chloroform. Durch nascenten Wasserstoff wird sie successive zu Chloroform, Methylenchlorid, Methylchlorid, ja zu Methan reducirt.

Durch Einwirkung von alkoholischem Kali tritt Spaltung unter Bildung von Kaliumchlorid und Kaliumcarbonat ein. Beim Erwärmen mit alkoholischem Kali und Anilin entsteht wie beim Chloroform Isonitrilphenyl (Isonitril-Reaktion).

Prüfung. 1) Er sei farblos, klar und habe bei 15° C. das spec. Gew. 1,599. 2) Schüttelt man 5 ccm mit 5 ccm kono. Schwefelsäure, so färbe sich diese nicht dunkel (fremde Chlorverbindungen). 3) Schüttelt man 5 ccm mit 10 ccm Wasser, so reagire das abgehobene Wasser nicht sauer und werde durch Silbernitrat nicht getrübt (chlorhaltige Zersetzungsprodukte, s. B. Salzsäure).

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt.

Anwendung. Der Tetrachlorkohlenstoff wurde zeitweise als Anästheticum sowohl bei kasserer Anwendung, als für Inhalationen dem Chloroform vorgezogen, weil er sicherer

wirken solle. Er hat indessen das Chloroform nicht verdrängen können und gilt wegen seines grosseren Chlorgehaltes nach den heutigen Anschauungen auch für gefährlicher als Chloroform, ob mit Recht, bleibe dahingestellt.

II † Carboneum tetrachloratum technicum Technischer Tetrachlorkohlenstoff. Katharin

Darstellung Man sättigt Schwefelkohlenstoff, dem man (als Chlor-Uebertrager) etwas Jod oder 0,5 Proc gepulvertes Antimon zugesetzt hat, mit trockenem Chlorgas. Man benutzt hierzu eiserne Kessel, welche inwendig mit Blei ausgefüttert sind. Arbeitet man unter Erwärmen, so muss der Kessel mit Rückflusskühlung versehen sein.

Nachdem die Flüssigkeit etwa das dreifache Gewicht an Chlor aufgenommen hat, ist die Chlorirung beendet. $\text{CS}_2 + 4\text{Cl}_2 = 2\text{SCl}_2 + \text{CCl}_4$. Man giebt nunmehr etwa halb soviel Schwefel zu, als man Schwefelkohlenstoff angewendet hatte, und erzielt damit, dass das leicht flüchtige Schwefeldichlorid SCl_2 in das höher siedende Schwefelmonochlorid umgewandelt wird.

Nunmehr trennt man den Tetrachlorkohlenstoff durch Destillation ab und sammelt die bis etwa 120° C übergehenden Antheile. — Das Destillat wird mit Kalkmilch behandelt, alsdann mit Wasserdampf destillirt und nochmals fraktionirt, wobei man die von 75–80° C siedenden Antheile auffängt.

Der bei der ersten Destillation erhaltene Rückstand wird weiter destillirt und giebt das bei 135–139° C übergehende Schwefelmonochlorid, welches von Fabriken für Kautschukwaaren abgenommen wird.

Eigenschaften Farblose, specifisch schwere, nach Rettig und Chloroform riechende Flüssigkeit, spec Gew bei 15° C = 1,599–1,600. Siedep 75–80° C. Es enthält etwas Schwefelkohlenstoff, dessen Anwesenheit sich zu erkennen giebt dadurch, dass auf Zusatz von alkoholischem Kali Ausscheidung von Kalumxanthogenat erfolgt.

Davon abgesehen besitzt das technische Präparat alle Eigenschaften des reinen **Aufbewahrung** Vorsicht, vor Licht geschützt. **Prüfung** Es sei klar, farblos, neutral, von nicht gar zu widerlichem Geruche, habe das spec Gew von rund 1,600 und destillire, ohne einen erheblichen Rückstand zu hinterlassen, bei 75–80° C über.

Anwendung Der technische Tetrachlorkohlenstoff dient sowohl in der Technik als auch in der Analyse als Extraktionsmittel für Fett und kann mit Vortheil überall da angewendet werden, wo man bisher Aether, Benzin, Benzol, Amylalkohol, Schwefelkohlenstoff u dergl. verwendet. Voraussichtlich wird er sich auch als Wannenmittel bewahren. Der wesentliche Vortheil des Präparates vor den genannten Extraktionsmitteln liegt darin, dass es nicht feuergefährlich ist, indem es weder selbst leicht entzündlich ist, noch seine Dämpfe mit Luft explosive Gemische geben.

Katharin, Phönixin, SPINDLER's unentzündbares Fleckenwasser, sind technischer Tetrachlorkohlenstoff.

Bezugsquellen für das technische Präparat MÜLLER & DUBOIS in Rheinau b Mannheim und Chemikalienfabrik Griesheim b Mainz.

III Carboneum trichloratum. Carboneum sesquichloratum. Hexachlorathan. Perchloräthan C_2Cl_6 . Mol. Gew = 237. Nach der älteren Anschauung, welche der Verbindung die Formel CCl_3 (C = 6) beilegte, führt diese Verbindung auch die Namen Kohlenstoffsesquichlorid und Dreifach-Chlorkohlenstoff.

Darstellung Man leitet in Äthylenchlorid oder Äthylendichlorid, welche in Sandbade zum Sieden erhitzt werden, unter Rückflusskühlung und möglichst unter Besonnung, solange trockenes Chlor ein, bis keine Entwicklung von Chlorwasserstoff mehr stattfindet. Als Apparat kann der auf S 630 angegebene benutzt werden unter Ersetzung des Wasserbades durch ein Sandbad.

Beim Erkalten erstarrt die Masse krystallinisch. Man presst sie zunächst zwischen Filtrirpapier ab und krystallisirt sie aus Alkohol um.

Eigenschaften Das Hexachlor-Äthan bildet farblose oder weisse, harte, leicht zu Pulver zerreibliche, aromatisch kampherartig riechende, fast geschmacklose, rhombische

Krystalle, welche bei 185°C siedend und sublimiren, in Wasser unlöslich, in Weingeist, Aether, fetten und flüchtigen Oelen leicht löslich sind und ein spec Gew von circa 2,000 haben

Man bewahrt sie in dicht verkorkter Glasflasche

Anwendung Man hat das Hexachlorathan hauptsächlich bei asiatischer Cholera mit einigem Erfolge angewendet und zwar in Gaben zu 0,2—0,3—0,5 allein oder mit Kampher kombiniert

Mixtura Carbonel trichlorati Kiese
Rp Carbonel trichlorati 5,0 (ad 5,0)
Magnesiae subcarbonicae 7,5
Mixtura camphorata (s. 8 555) 250,0
2—4stündlich zwei bis drei Esslöffel voll zu nehmen
(bei asiatischer Cholera)

Unguentum Carbonel trichlorati MIALHE
Rp Carbonel trichlorati 5,0
Aetheris 10,0
Adipis suillii 25,0
Einsreibung, als lokales Anästhetikum

Carboneum sulfuratum.

I. Carboneum sulfuratum (Ergänzb) Sulfure de carbone (Gall) Carbonis Bisulphidum (Brit) Carbonel Disulphidum (U-St.) Alkohol Sulfuris Schwefel kohlenstoff Kohlenstoff Schwefelalkohol Xanthogen CS_2 Mol Gew. = 76
Wird in grossen Mengen durch die Grosstechnik dargestellt

Darstellung Holzkohle wird in eisernen Cylindern zum Glühen erhitzt, worauf man durch besondere Vorrichtungen Schwefel in diese Cylinder hineinbringt. Der Schwefel vergast, die Schwefeldämpfe verbinden sich mit dem glühenden Kohlenstoff zu Schwefelkohlenstoff $\text{C} + \text{S}_2 = \text{CS}_2$, welcher in Kondensationsvorlagen verdichtet und aufgefangen wird.

Der so dargestellte Schwefelkohlenstoff ist nicht rein, sondern durch Schwefel, Schwefelwasserstoff und fremde organische Schwefelverbindungen verunreinigt, welche ihm einen widerlichen Geruch ertheilen. Zur Reinigung wird der Schwefelkohlenstoff destillirt, man leitet die Dämpfe hintereinander durch Kalkmilch, dünne Kallauge, Lösungen von Eisenvitriol, Kupfersulfat, auch durch Bleisalzlösungen. Es gelingt hierdurch, den Schwefel und den Schwefelwasserstoff zu beseitigen. Um auch die fremden organischen Schwefelverbindungen herauszuschaffen, schüttelt man den wie angegeben vorgereinigten Schwefelkohlenstoff mit metallischem Quecksilber oder mit $\frac{1}{2}$ Proc Quecksilberchlorid, und rektificirt ihn alsdann über etwa 2—5 Proc fettem Oel oder Paraffin oder wesselem Wachs. Diese Rektifikation kann mehrmals wiederholt werden.

Eigenschaften In den Apotheken halt man einen verhältnissmässig reinen Schwefelkohlenstoff vorrätig. Dieses verhältnissmässig reine Präparat ist eine farblose, leicht bewegliche, sehr flüchtige, das Licht stark brechende Flüssigkeit von eigenthümlichem, durchdringendem, aber nicht gerade unangenehmem (an Rettig erinnernden) Geruch und scharfem, aromatischem Geschmack.

Das spec Gewicht bei 15°C ist 1,272, der Siedepunkt liegt gegen $46\text{--}47^{\circ}\text{C}$. In dieser Beziehung werden folgende Angaben gemacht:

	Brit.	Ergänzb	Gall	U-St.
Spec Gewicht bei 15°C	1,268—1,269	1,272	1,271	1,268—1,269
Siedepunkt	$46\text{--}47^{\circ}$	46°	46°	$46\text{--}47^{\circ}$

In Wasser ist Schwefelkohlenstoff nur sehr wenig (1:550) löslich, ebenso ist er fast unlöslich in Alkohol von 45 Volum-Proc. Dagegen ist er löslich in 18—20 Theilen Alkohol von 90 Volum-Proc. Mit wasserfreiem Alkohol, mit Aether, fetten Oelen und den meisten ätherischen Oelen lässt er sich in jedem Verhältniss mischen. Der Schwefelkohlenstoff selbst ist ein vorzügliches Auflösungsmittel für Jod, Schwefel, Phosphor, Guttapercha, Kautschuk, Wachs, Paraffin, viele Harze und Balsame. Er erstarrt bei -116°C zu einer festen Masse, die bei -110°C schmilzt. Schwefelkohlenstoff ist leicht flüchtig, bringt man einige Kubikcentimeter davon in ein Schälchen und bläst auf

die Oberfläche einen starken Luftstrom, so wird eine erhebliche Verdunstungskalte erzeugt Gleichzeitig wird der in der Umgebung (d. h. in der Luft) befindliche Wasserdampf kondensirt und man erhält Krystalle eines Schwefelkohlenstoffhydrates, welche indessen schon bei -3°C wieder in Schwefelkohlenstoff und Wasser zerfallen bez. schmelzen

Schwefelkohlenstoff ist leicht entzündlich, entzündet verbrennt er mit schön blauer Flamme zu Kohlendioxyd und Schwefelsäureanhydrid $\text{CS}_2 + 3\text{O}_2 = \text{CO}_2 + 2\text{SO}_2$. Seine Dämpfe sind leicht entflammbar und geben mit Luft oder Sauerstoff gemengt explosive Gemische von hoher Energie. Lässt man Schwefelkohlenstoff in nur theilweise gefüllter Flasche im Sonnenlichte stehen, so nimmt auch ein ursprünglich farbloses Präparat gelbe Färbung und zugleich wieder den unangenehmen Geruch des rohen Präparates an. Bisweilen scheiden sich auch braune Flocken von Einfach-Schwefelkohlenstoff CS ab, während freier Schwefel in Lösung geht. Ein solches Präparat reinigt man gewöhnlich durch einfache Rectifikation oder durch das Verfahren, wie es unten Darstellung angegeben ist.

Man erkennt den Schwefelkohlenstoff mit ziemlicher Sicherheit am Geruch. Ist der chemische Nachweis zu führen, so verfährt man wie folgt:

1) Vermischt man einen oder mehrere Tropfen Schwefelkohlenstoff mit der fünffachen Menge starken alkoholischen Ammoniaks und erhitzt die Mischung zunächst einige Zeit in einem verschlossenen Gefäss, so besteht der beim Verdampfen im Wasserbade erhaltene Rückstand aus Rhodanammonium $4\text{NH}_3 + \text{CS}_2 = \text{SCN}(\text{NH}_3) + \text{S}(\text{NH}_3)_2$. Seine Lösung in Wasser wird nach dem Ansäuern mit etwas Salzsäure durch wenig verdünnte Ferrichloridlösung blutroth gefärbt. Durch Schütteln mit Aether geht der Farbstoff in diesen über.

2) Vermischt man Schwefelkohlenstoff mit der dreifachen Menge einer Lösung von Aetzkali in Alkohol, mischt gut durch und fügt nach einiger Zeit ein gleiches Vol. Aether zu, so erhält man das prachtvoll krystallinere xanthogensaure Kalium. 8 dieses.

Prüfung. 1) Er sei farblos, klar, von nicht widerlichem Geruch. 2) Schüttelt man 10 ccm Schwefelkohlenstoff mit 5 ccm Wasser, so darf dieses blaues Lackmuspapier nicht rothen (Schwefelsäure) oder entfärben (Schweflige Säure) und beim Durchschütteln mit Bleessig sich nicht braunen (Schwefelwasserstoff). 3) Werden 1—2 ccm Schwefelkohlenstoff in einem trocknen Probirglase mit einem Tropfen blanken metallischen Quecksilbers geschüttelt, so darf das letztere sich nicht mit einer dunklen, pulverigen Haut überziehen (Schwefelwasserstoff, bez. fremde organische Schwefelverbindungen). 4) Lässt man 5 ccm Schwefelkohlenstoff in einem Glasschälchen freiwillig abdunsten, so soll kein oder nur ein sehr geringer Rückstand (von Schwefel) hinterbleiben. Hierzu ist zu bemerken, dass Spuren von Schwefel zugleich mit dem Schwefelkohlenstoff verdunsten.

Aufbewahrung Handhabung. Man bewahrt den Schwefelkohlenstoff in starkwandigen Glasflaschen, welche entweder mit gut eingeschliffenen Glasstopfen oder mit Korkstopfen verschlossen sind, an einem kühlen Orte, also im Keller auf. Die Stopfen sind zweckmässig mit Leder zu überbinden. Die Aufbewahrung erfolge vor Licht geschützt. — In der Officin halte man überhaupt keinen Vorrath, weil bei Temperaturschwankungen die Gefässe gewöhnlich einen unangenehmen Geruch verbreiten, der leicht falsch gedeutet werden kann. Der früher übliche Gebrauch, den Schwefelkohlenstoff mit einer Schicht Wasser zu bedecken, um das Verdunsten zu verzögern, empfiehlt sich nicht, weil das Präparat unter diesen Umständen ganz besonders zur Zersetzung neigt.

Muss man grössere Vorräthe halten, so vertheile man diese in mehrere Flaschen von 1—2 Liter Fassungsraum. Verschluss durch Kautschukstopfen ist natürlich wegen der Auflöslichkeit des Kautschuks in Schwefelkohlenstoff ausgeschlossen.

Die grösste Beachtung erfordert indess die Feuergefährlichkeit des Schwefelkohlenstoffs. Einmal ist er selbst sehr leicht entzündlich, ferner besitzt er eine hohe Dampfspannung (hohe Dampftension). Infolgedessen erfolgt eine ziemlich rasche Vergasung der Flüssigkeit, so dass durch Vermittelung der Dämpfe flüssiger Schwefelkohlenstoff auch von einer ziemlich entfernt brennenden Flamme — und hierzu ist schon das Feuer einer

brennenden Cigarre ausreichend — entzündet werden kann. Endlich ist zu berücksichtigen, dass Schwefelkohlenstoff mit Luft gemengt Gemische von hoher Explosionsenergie giebt.

Alle diese Momente fordern zur dringenden Vorsicht beim Umgehen mit Schwefelkohlenstoff auf. Man vermeide es, denselben bei Licht einzufüllen. Gefässe, welche Lösungen in Schwefelkohlenstoff (behufs Krystallisation) zum freiwilligen Abdunsten enthalten, stelle man so auf, dass nach menschlicher Voransicht die Dämpfe mit Flammen nicht in Berührung kommen können. Man fülle die Gefässe nicht zu mehr als $\frac{1}{4}$ ihres Rauminhaltes an und beachte, dass in einem solchen Gefässe, wenn es in der Kälte gestanden hat, bei eintretender Erwärmung ganz bedeutende Dampfspannung aufstiegt. Diesen letzteren Umstand sollten ganz besonders die chemischen Fabriken und die Drogisten beherzigen.

Man beachte endlich, dass für die Lagerung grösserer Mengen von Schwefelkohlenstoff die etwa erlassenen Polizeiverordnungen streng zu befolgen sind (Vergl. auch unter Aether S 170).

Anwendung. Schwefelkohlenstoff erzeugt ausserlich bei der Verdunstung auf der Haut das Gefühl intensiver Kälte. Daher benutzt man ihn als Kalte Anästheticum zur Ausführung kleinerer Operationen (Vorsicht wegen Feuergefahr!). Bringt man ihn auf Watte geträufelt auf die Haut und verhindert die rasche Verdunstung durch Ueberdecken mit Taffet, so erfolgt starke Hautreizung, und schon nach 80 Sekunden tritt heftiges Brennen der Haut ein. Daher wendet man ihn an zu ableitenden Einreibungen, z. B. hinter die Ohren gegen Kopfschmerz, ferner an Stelle von Senfteugen, als Rubefaciens, wo er sich aber nicht eingebürgert hat, auch in Salbenform bei Drüsengeschwulsten. Eingethmet erzeugt der Dampf des Schwefelkohlenstoffs Bewusstlosigkeit und allg. meine Anästhesie, daher hat man ihn als Inhalations-Anästheticum empfohlen. Innerlich bewirkt der unverdünnte Schwefelkohlenstoff in Gaben von 10–25 Tropfen Erbrechen und Diarrhoe. Dagegen kann die gesättigte wässrige Lösung in grosseren Mengen ohne Schaden genommen werden. In dieser Form empfiehlt Dujardin-Braumetz ihn bei Magenverengung zur Verhinderung putriden Zersetzung, bei infektiösen Diarrhoeen sowie bei Typhus abdominalis. — Die längere Zeit fortdauernde Einathmung kleiner Mengen Schwefelkohlenstoffdämpfe (mit Luft gemischt), wie sie in den Kautschukfabriken erfolgt, hat eine chronische Vergiftung zur Folge. Für niedere Thiere ist Schwefelkohlenstoff ein Gift. Deshalb ist er auch in gewissem Sinne als Antisepticum und Desinfectiens aufzufassen. Er dient deshalb auch unter Umständen zum Töden von Wanzen, Motten, Flöhen und anderen Schädlingen (Reblaus), wobei jedoch immer die leichte Entzündlichkeit zu berücksichtigen ist.

Technisch findet der Schwefelkohlenstoff ausgedehnte Verwendung in den Gewerben bez. Fabriken, z. B. zur Extraktion von Fetten aus Knochen und Samen, zum Entfetten der Wolle, zum Extrahiren des Schwefels aus Erzen, zum Vulkanisiren des Kautschuks, zur Konservirung von Nahrungsmitteln (Fleisch) und vielen anderen Zwecken.

In der Analyse gebraucht man ihn besonders zum Extrahiren von Schwefel. Zu diesem Zwecke sollte stets eine gute Sorte in frisch destillirtem Zustande verwendet werden.

Aqua Carbonel sulfurati Dujardin-Braumetz. Rp. Carbonei sulfurati 25,0, Olei Menthae pipertae 2,0, Aquae 500,0. Man schüttelt tüchtig durch und giesst nach dem Absetzen die klare Flüssigkeit ab. Auf den Rückstand kann man noch mehrmals hintereinander 500 com. Wasser giessen und wie vorher verfahren. Man giebt es zu 4–10 Esslöffel täglich am besten in Milch.

Wanzen-Aether der Berliner Drogisten ist Schwefelkohlenstoff, natürlich eine unreine, technische Sorte.

SELL'sche Lampe heisst eine Lampe mit Rundbrenner, in welcher mittelst Docthes Schwefelkohlenstoff verbrannt wird, während gleichzeitig in den Innenraum des Flammenkegels ein Strom von Stickoxyd zugeführt wird. Dadurch wird eine glänzende, blaue Flamme erzeugt, welche reich an chemisch wirksamen Lichtstrahlen ist, daher zu photographischen Aufnahmen benutzt werden kann.

Linimentum Carbonel sulfurati, Wutzer. Rp. Carbonei sulfurati 10,0, Vini camphorati 150,0, Olei Olivarum 100,0. Fiat linimentum. Zum Einreiben bei Rheumatismus, Gicht.

II Kalium xanthogenicum Xanthogensaures Kall. Aethyloxythiokohlensaures Kalium. Aethylxanthogensaures Kalium $\text{CS}_2\text{K OC}_2\text{H}_5$ Mol Gew = 160

Darstellung Man löst 100 Th festes Aetzkali in 300 Th Alkohol von 90 Proc, fügt zu dieser Lösung 150 Th. Schwefelkohlenstoff, schüttelt um und stellt die Mischung in die Kälte. Nach kurzer Zeit hat sich ein gelblicher Krystallbrei gebildet $\text{CS}_2 + \text{KOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_2\text{O} + \text{CS}_2\text{K OC}_2\text{H}_5$. Man sammelt die Krystalle in einem Trichter, wäscht sie nach dem Abtropfen mit etwas Aether, saugt sie auf poröser Unterlage ab und lässt sie bei gewöhnlicher Temperatur trocknen.

Eigenschaften. Farblose oder schwach gelbliche, seidenglanzende Krystallnadeln, leicht löslich in Wasser, schwer löslich in Alkohol, unlöslich in Aether, von eigenthümlichem Geruch und starkem, schwefelartigem Geschmack. Beim Erwärmen mit wenig Wasser auf $80-90^\circ\text{C}$ wird es zersetzt unter Bildung von Aethylalkohol, sulfokarbonsaurem Kalium CS_2K_2 , Schwefelwasserstoff und Kohlensäureanhydrid. Die nämliche Zersetzung erfolgt langsam schon bei gewöhnlicher Temperatur durch Einwirkung feuchter Luft. Mineralsauren scheiden aus dem Salz die freie Xanthogensäure als ein farbloses Oel ab, welches schon bei 24°C in Schwefelkohlenstoff und Alkohol zerfällt. — Versetzt man die wässrige Lösung des Kaliumxanthogenats mit einem Cuprisalz, so scheidet sich zunächst braunes Cuprixanthogenat aus, welches sehr bald in ein gelbes Cuproxanthogenat übergeht.

Anwendung Das Kaliumxanthogenat ist ein kräftiges Antisepticum, welches Faulnis und Gährung unterdrückt, auch ein Gift für Mikroorganismen und kleine Thiere ist. Man hat es daher u. a. in Mischung mit Milchsücker (1:50) zu Einblasungen bei Diphtherie angewendet. Die Verwendung zur Konservirung von Nahrungsmitteln scheiterte an dem für die meisten Personen unangenehmen Geruch. Die wichtigste Anwendung ist die zur Vertilgung der Reblaus (*Phylloxera*). Es soll hier den Schwefelkohlenstoff ersetzen, und zwar nahm man an, dass es selbst auf die Reblaus giftig wirkt und dass es im Erdboden zum Theil in Schwefelkohlenstoff umgewandelt wird. Natürlich wird hierzu ein rohes Präparat verwendet.

Kalium amyloxanthogenicum. Amylxanthogensaures Kalium. $\text{CS}_2\text{K. OC}_4\text{H}_9$, An Stelle des Aethylrestes im xanthogensauren Kalium können andere Alkohol-Residuale eingeführt werden dadurch, dass man an Stelle von Aethylalkohol andere Alkohole (Methyl-, Butyl-, Amylalkohole, Glycerin) in die oben angegebene Vorschrift einsetzt.

Das amyloxanthogensaure Kalium wird bereitet durch Mischen von 90 Th Amylalkohol, 180 Th Kalilauge von 1,38 spec Gew und 80 Th. Schwefelkohlenstoff.

III Kalium sulfocarbonicum Kaliumsulfocarbonat. Schwefelkohlenstoffsaures Kalium. Thiokohlensaures Kalium. $\text{CS}_2\text{K}_2 + x \text{ aqua}$

Zur Darstellung bereitet man aus 150 Th festem Kalihydrat die entsprechende Menge Kaliumsulfid (K_2S), löst in der concentrirten wässrigen Lösung 100 Th Schwefelkohlenstoff auf und fällt die concentrirte Lösung durch Alkohol.

Man erhält das Salz als gelbe, wasserhaltige, zerfließliche Krystalle. Durch Säuren wird aus dem Salze die freie Sulfokohlensäure CS_2H_2 als schwere, ölige, dunkelgelbe Flüssigkeit abgeschieden, welche leicht in Schwefelwasserstoff zerfällt.

Hierauf beruht die Anwendung des Präparates als Mittel gegen die Reblaus.

IV Carboneum oxysulfuratum Kohlenstoffoxydsulfid. Carbonylsulfid COS Mol. Gew. = 80. Entsteht durch direkte Vereinigung von Kohlenoxyd mit Schwefeldampf in der Hitze. Ferner durch Erhitzen von 50 ccm einer kalt gesättigten Lösung von Rhodankalium mit einer erkalteten Mischung von 300 ccm konc. Schwefelsäure und 400 ccm Wasser.

Farbloses, leicht entzündliches Gas von unangenehm schwefelartigem Geruch. 1 Vol. Wasser von 15°C löst 1 Vol. des Gases. Die wässrige Lösung zersetzt sich bald unter Bildung von Kohlensäureanhydrid und Schwefelwasserstoff $\text{COS} + \text{H}_2\text{O} = \text{SH}_2 + \text{CO}_2$. Dieses Gas ist wahrscheinlich in vielen Grundwassern enthalten, welche nach „Schwefel“ riechen.

Cardamomum.

I. Elettaria Cardamomum White et Maton. Familie der Zingiberaceae — Zingiberaceae. Heimisch im südlichen Theile der Westküste Vorderindiens (Malabarküste), dort und auf Ceylon kultivirt. Die Kulturen in anderen Gegenden der Tropen sind über das Verzehrstadium noch nicht hinausgekommen. — Verwendung finden die Früchte mit



Fig. 155. Querschnitt d. Sem. Cardamomi. 180 mal vergr. e Epidermis. pu Quersellen. st Palissaden. p Oelzellen. e Perisperm. (Nach MOILLAN.)

den Samen: Fructus Cardamomi (Aust. Germ. Helv.). Cardamomum (U-St.). Cardamomi Semina (Brit.). Cardamomum minus s. Malabaricum. Semen Cardamomi minoris. — Kardamomen. Kleiner oder Malabarischer Kardamomen. Malabar-samen. — Cardamome du Malabar (Gall.). Cardamom Seeds.

Beschreibung. Die Frucht ist eine rundliche oder längliche, im Querschnitt dreikantige Kapsel, an der Spitze mit einem kurzen Röhrchen, dem Reste des Perigons, am Grunde zuweilen mit dem kurzen Fruchtsiel; die Seiten sind längstreifig, die Farbe strohgelb. Jedes der drei Fächer enthält 5–8 Samen. Diese sind rötlichbraun, bis 3 mm lang, unregelmässig kantig, grob quergerunzelt. Auf der einen Seite verläuft in einer Furche die Raphe, nicht ganz bis zur Spitze. Der Same ist in ein zartes Häutchen, den Arillus, eingehüllt. In der Droge betragen die Schalen 25–40 Proc., die Samen 60–75 Proc. Das Gewebe der Fruchtwand besteht aus Parenchym, in dem einzelne, kleinere bis 50 μ grosse Zellen gelbe oder bräunliche Harzklumpen enthalten. In der Epidermis Ansatzstellen früher vorhandener Haare. Die das Parenchym durchziehenden, zarten Gefässbündel haben einen Faserhelag aus schwach verdickten, ziemlich kurzen Fasern. Auf sie und auf die Harzzellen ist zu achten, wenn es sich um den Nachweis der Elemente des Pericarps im Pulver handelt.

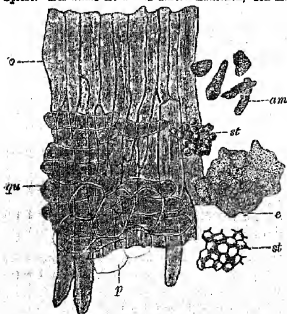


Fig. 157. Elemente des Samens. 180 mal vergr. Beszeichnungen wie Fig. 156. am Stärke. (Nach MOILLAN.)

Der Same enthält innerhalb der Samenschale ein starkes Perisperm, darin ein schwaches Endosperm mit dem Embryo, der vor dem Embryo gelegene Theil der Samenschale ist zu einem Deckelchen umgewandelt, welches das Austreten der Radicula erleichtert. Die Samenschale (Fig. 156) besteht zunächst aus einer Epidermis kürzerer, gruppenweise zusammengelegter Zellen. Dann folgt eine dünne Schicht, deren Zellen sich im wesentlichen mit denen der Epidermis kreuzen. Die nächste Schicht besteht aus grossen, zarten Zellen, die das ätherische Oel, dem die Droge Geruch und Geschmack verdankt, enthalten, dann folgt eine dünne Parenchymschicht und darauf als letzte: kurze, an der Innenwand und den Seitenwänden sehr stark verdickte Palissaden, die einen unregelmässig geformten Körper einschliessen, der im wesentlichen aus Kieselsäure besteht. Diese Palissaden in der Epider-

nis sind im Pulver am leichtesten aufzufinden. Innerhalb der Oelzellenschicht verläuft die Raphie. Die Zellen des Perisperms sind dicht erfüllt mit ganz feinkörniger Stärke, deren Körnchen höchstens 4μ messen, in jeder Zelle liegen ausserdem einige kleine Oxalathydrate, von einer zarten Haut umschlossen. Im Endosperm wenig differenziertes Aleuron.

Im Pulver fällt zunächst die Stärke des Perisperms auf, nach deren Entfernung Fetzen der Epidermis der Samenschale und Zellen oder Bruchstücke solcher aus der Palisadenschicht.

Bestandtheile

Nach König

	Wasser	Stückstuf- haltig. Sub- stanz	Ascheres Öl	Fett	Zucker	Stärke	Stückstuf- freie Ex- traktstoffe	Rohsaft	Asche	In der Trockensubstanz				
										Stückstuf- haltig. Sub- stanz	Ascheres Öl	Fett	Stärke	
Procent														
Samen	11,25	14,77	8,83	1,73	0,64	31,73	8,76	16,39	10,60	16,64	6,26	35,75		
Fruchtschalen	9,51	7,64	0,13	2,56	1,16	20,80	14,33	29,93	11,89	8,44	2,94	22,93		

Das ätherische Öl, Oleum, Cardamomi, von dem die Samen 3–5 Proc. enthalten, löst sich in 10 Theilen 90proc. Alkohol nicht ganz klar auf, es beginnt bei 164°C zu sieden, die Hauptmenge geht bei 170 – 220°C über. Enthält ein Terpen $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ und vielleicht Terpeneol $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$. Der Vorlauf bei der Destillation enthält Ameisensäure und Essigsäure.

Die Asche enthält wie bei vielen Zingiberaceen Mangan.

Einkauf. Nach dem Wortlaute der verschiedenen Arzneibücher sind nur die ganzen Kapseln officinell, mithin die den letzteren entnommenen Samen (Semen Cardamomi exocorticatum der Drogisten) vom Einkauf und Vorräthighalten ausgeschlossen. Die Vorschrift ist nothwendig, weil die aus den Schalen genommenen Samen leicht mit denen weniger aromatischer verwandter Pflanzen verfälscht werden können.

Aufbewahrung. Anwendung. Man bewahrt die ganzen Früchte in gut verschlossenen Hafengläsern oder Blechbüchsen, das mittelfeine Pulver in braunen Stopfelgläsern auf. Letzteres bereitet man nach Germ. Helv. und U-St. aus den ganzen Früchten, woraus auch das käufliche Cardamomenpulver besteht. 100 Th. lufttrockene Kapseln geben 88–90 Th. mittelfines Pulver. Austr. Gall. und Brit. bestimmen ausdrücklich, dass nur die Samen verwendet werden dürfen, im Geltungsbereiche dieser Pharmacopöen wird man also zur Darstellung von Präparaten und des Pulvers die Fruchtschale zuvor beiseitelegen. Dieses Pulver darf nur ein grobes sein.

Cardamomen dienen als gewürzhafter Zusatz zu Tinkturen und Pulvern, besonders aber als Küchengewürz. Neuerdings gegen Diarrhoen empfohlen.

Tinctura Cardamomi. Cardamomentinktur — Tincture of Cardamom. Durch Perkolaton mittelst q. s. verdünntem Weingeist und nach Helv. aus 200 g Cardamomenpulver 1000 g, nach U-St. aus 100 g Pulver 1000 ccm Tinktur zu bereiten.

Tinctura Cardamomi composita (Brit. U-St.)

Compound Tincture of Cardamom

a. Brit.

Rp. Semin Cardamomi contus.	12,5 g
Fructus Carvi contus.	12,5 „
Corticis Cinnamomi contus.	25,0 „
Coccolonicis pulverizati.	6 „
Passular major a semini. liberat.	100,0 „
Spiritus (60%)	1000 ccm.

Durch Maceration zu bereiten.

b. U-St.

Rp. Fructus Cardamomi	20,0 g
Corticis Cinnamomi	30,0 „
Fructus Carvi	10,0 „
Coccolonicis	5,0 „
Glycerin	50 ccm
Spiritus diluti q. s.	

Man sammelt l. a. durch Perkolaton 950 ccm und fügt dann das Glycerin zu.

Balsamum Gileadense Salomon, ein englisches Mittel, ist eine Tinktur aus Cardamomen, Zimmt, Kantharden, Mekkabalsam und Zucker.

Beize für Tabakblätter. Cardamomen, Zimmt 33,60, Vanille 35,0, Thee 15,0, Salpeter 125,0, Zucker 250,0, Süßwein 5 l, ausreichend für 40–50 kg.

Neben den Malabar- oder kultivirten Ceylon-Cardamomen sind die grosseren Ceyloncardamomen oder langen Cardamomen zu nennen, die von einer früher für eine besondere Art (*Elettaria major* Smitt) gehaltenen Varietät der *E. Cardamomum* abstammen. Die Früchte sind bis 4 cm lang, etwas gekrümmt, mehr grüngelb. Samen grösser wie bei I, Geschmack weniger fein und scharf. Die Epidermiszellen sind stärker verdickt wie bei I und spiralig gestreift, Palissaden noch stärker verdickt wie bei I, die Grenzen der einzelnen Zellen kaum zu erkennen. — Sie werden zuweilen dem Pulver von I beigemischt.

II Ausser den genannten liefern noch eine Anzahl verwandter Pflanzen aromatische Samen, die als Cardamomum, Amomum etc, zuweilen nach Europa kommen. Es sind zu nennen: 1) Siam-Cardamomen, *Cardamomum rotundum*, Amomum verum von Amomum Cardamomum L. in Siam, Java, Sumatra. 2) Wilde oder Bastard-Cardamomen von Amomum xanthioides Wallich in Hinterindien. 3) Schwarze Cardamomen, Bitter seeded Cardamomum, vielleicht von Amomum globosum in China. 4) Korarima-Cardamomen oder Cardamomum major von unbekannter Abstammung aus Ostafrika. Alle unterscheiden sich im Geschmack deutlich von den officinellen.

III Unter den Namen Semen Paradisi, Grana Paradisi, Paradies-Körner, Melegueta-Pfeffer, Grains de Paradis, Grains of Paradise kommen seit Alters aus Westafrika Samen in den Handel, die jetzt wohl nur noch als Gewürz Verwendung finden. Als Stamppflanze gilt Amomum Melegueta Roscoe, vielleicht auch Amomum Hookeri.

IV Seit wenigen Jahren gelangt aus Kamerun eine Cardamomensorte in den Handel, deren Kapselfrucht von rothbrauner Farbe, bis 7 cm lang, am unteren, aufgetriebenen Ende bis 2 cm dick sind. Die unregelmässig-eiförmigen Samen sind bis 5 mm lang, bis 2 mm dick. Sie stammen wahrscheinlich von Amomum angustifolium Sonnerat (A. Daniellii Hook f., A. Clusi), einer in Afrika weit verbreiteten Pflanze, die auch Grosse Madagaskar Cardamomen liefert. Sie enthalten 1,6 Proc. eines ätherischen Oeles, das für Parfümeriezwecke und zur Seifenfabrikation empfohlen wird.

Carex.

Gattung der Cyperaceae — Cariceae.

Carex arenaria L. Heusch. in ganz Europa und Nordamerika auf sandigen Stellen. Liefert Rhizoma Caricis (Ergänz.) Radix Caricis s. Sarsaparillae Germanicae Radix Graminis major s. rubra. Sandriedgraswurzel. Rothe Quecke. Deutsche Sarsaparille. Seggenwurzel. — Chiendent rouge. Liche des sables. — Sea sedge root.

Beschreibung. Die langen Rhizome sind 2—4 mm dick, aussen gelbgrau, an den Knoten mit fast das ganze Internodium verhüllenden, glänzend braunen, faserig zer-schützten Niederblättern und an deren Insertionsstellen mit Büscheln von Wurzeln.

Der Querschnitt lässt in der Rinde einen Kranz grosser Luftlöcher erkennen, die Endodermis besteht aus nach innen stärker als nach aussen verdickten Zellen. Innerhalb derselben 8 Kreise concentrischer Gefässbündel.

Bestandtheile. Spuren von ätherischem Oel, Weichharz, Gummi, Stärke etc.

Einsammlung. Man sammelt das Rhizom im Frühjahr, schneidet es nach Entfernung von Stengelresten und Wurzeln in frischem Zustande 5 Th. geben nach dem Trocknen 2 Th.

Verwechslungen. An Stelle von Carex arenaria wird häufig das Rhizom von Carex hirta L., das keine Luftlöcher hat, oder das von Carex disticha Huds., das auch an den Internodien Wurzeln trägt, gesammelt.

Anwendung. Als Diureticum und Diaphoreticum an Stelle der Sarsaparilla bei Syphilis, chronischem Rheumatismus, Gicht in der Form des Dekokts.

Carica.

L. Carica Papaya L. Gattung der Caricaceae. Melonenbaum. Mamoeiro. Mammona. Heimisch in Mexiko, aber im wilden Zustand nicht bekannt und wahrscheinlich durch Kreuzung wilder Arten entstanden, als Obstbaum überall in den Tropen kultivirt.

In allen Theilen der Pflanze finden sich anastomosirende, gegliederte Milchsaftschläuche, die einen weissen Milchsaft enthalten, der bitter schmeckt, Entzündungen des Darmkanals hervorrufen kann und als Anthelminticum dient. Er enthält bis zu 50 Proc. Fermente, die verdauend wirken (vgl. Papayotin).

Hauptsächlich die Blätter enthalten ein Alkaloid: Carpain $C_{14}H_{25}NO_2$ (die jungen getrockneten Blätter 0,25 Proc.), das als theilweiser Ersatz der Digitalis empfohlen wird. Mit Kaliumchlorat und concentrirter Schwefelsäure wird es grün.

Die Samen haben einen scharfen, an Kresse erinnernden Geschmack. Auch die Wurzel enthält ein Ferment, ähnlich dem Myrosin und ein Glucosid, ähnlich dem Kaliummyronat, sie liefert daher bei der Destillation eine nach Senfel riechende Flüssigkeit.

Papayotin (Ergänzb.) u. Papain: die Eigenschaft aller Theile der Pflanze, Fleisch, wenn es damit zusammen gekocht wird, in kurzer Zeit mürbe zu machen, ist seit lange bekannt. 1874 wurde empfohlen, diese Eigenthümlichkeit medicinisch nutzbar zu machen und seit 1879 datiren darauf bezügliche Versuche.

Es sind seit dieser Zeit eine grosse Anzahl von Präparaten empfohlen und in den Handel gebracht worden, bei denen man mit der Nomenklatur oft recht willkürlich umgegangen ist, so dass aus dem Namen nicht ohne weiteres ein Schluss zu ziehen ist auf die Beschaffenheit und die Eigenschaften des Präparates.

Nach Einschnitten in die verschiedenen Theile des Baumes, besonders reichlich des Stammes und der Frucht, fliesset der Milchsaft aus, der an der Luft aus einem farblosen Serum eine weisse, dickliche Masse (Papayotin) abscheidet, die das Ferment enthält.

Oder man scheidet aus dem frischen oder aus dem mit Aether oder Chloroform versetzten Saft das rohe Ferment mit Alkohol ab, oder extrahirt aus den in Glycerin konservirten Blättern das Ferment oder concentrirt einfach den frischen Milchsaft. Neuerdings gewinnt man das rohe Ferment, indem man den frischen Saft zur Abscheidung harziger Körper mit Wasser verdünnt und dann mit Alkohol bis zum Beginn einer Fällung versetzt. Der filtrirten Flüssigkeit wird dann 90 proc. Alkohol zugegossen, der sich abscheidende Körper wird gesammelt, abgepresst, getrocknet und durch Behandeln mit Knochenkohle gereinigt. Das so gewonnene Ferment enthält noch Eiweisskörper. Oder man fällt das Ferment mit Alkohol aus, sammelt den Niederschlag und löst ihn wieder bei einer Temperatur von 36–40° C.

Ausser durch Alkohol ist das Ferment auch durch Salpetersäure fällbar, auch Sublimat, Bleiacetat und Silbernitrat geben Niederschläge.

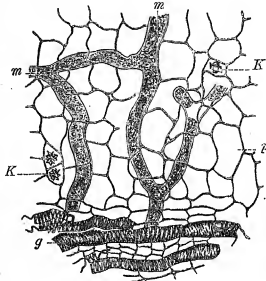


Fig. 158. Schnitt durch das Fruchtfleisch der Feige.
160 mal vergrössert. (Nach MÖLLER.)
m Milchsaftschläuche, g Gefässe, K Oxalisdrüsen.

Im allgemeinen hat sich der Gebrauch eingebürgert, mit dem Namen Papain der mehr oder weniger rohen Milchsaft der Pflanze (*Succus Papayae*) und mit Papayotin das möglichst rein dargestellte Ferment zu bezeichnen, doch wird, wie schon angedeutet, von den Fabriken, die im übrigen über die Darstellung ihrer Präparate im allgemeinen naturgemäss nichts verlauten lassen, gegen diese Regel häufig verstossen, wozu noch kommt, dass solche Präparate häufig noch Pepsin enthalten. Diese letzteren lösen Eiweiss in saurer Lösung, wogegen Papayotin in neutraler und alkalischer Lösung wirkt, (während also das Pepsin im Magen wirkt, wirkt das Papayotin im Darm), von Salzsäure wird es gefällt und der Niederschlag löst sich erst wieder in so erheblichen Ueberschuss von Säure, wie er für die Praxis nicht in Betracht kommt.

Zur Prüfung des Papayotins verwendet man Blutfibrin, in Wasser vertheilt, giebt auf 100 ccm Wasser 1 ccm Natronlauge zu, ferner das Präparat und lässt bei 45–50° C. 4–5 Stunden stehen. Ein gutes Präparat hat dann 200–250 Th. Fibrin gelöst.

Man löst 0,2 g Papayotin in 4 ccm Wasser, fügt 1 ccm Salpetersäure (spec. Gew. 1,153) hinzu und filtrirt nach einstündigem Stehen ab. Das Filtrat darf dann von Tanninlösung (1:20) nicht bis zur Undurchsichtigkeit getrübt werden.

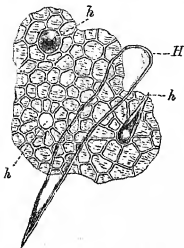


Fig. 159. Epidermis der Feige.
160 mal vergrössert. (Nach MOKLLEN.)
H Haar. A Narben von Haaren.

Die einzelnen *Handelssorten* sind sehr verschieden, ihre Farbe wechselt von fast weisse bis hellbraun, im allgemeinen kann man sagen, dass je weniger gefärbt ein Präparat ist, um so besser ist es. Die von E. MEROZ in Darmstadt und die von GENE & Co. in Dresden hergestellten Präparate wirken am besten in alkalischer Lösung, die von BOHRINGER und von FINKLER hergestellten in saurer Lösung.

Anwendung. Innerlich in Pulver, Pillen oder weiniger Lösung zu 0,1–0,5. Aeusserlich zur Lösung diphtheritischer Beläge auf den Mandeln in 5% wässriger Lösung. Bei Anfertigung der letzteren giebt man die ganze Wassermenge auf einmal in das Gefäss und löst das Papayotin durch Schütteln. Die Flüssigkeit schäumt ausserordentlich.

Elixir Papaini, Papainelixir. 11,0 Papayotin, 0,4 Saccharin, 60,0 Glycerin, 150 Sherry, 890,0 Chloroformwasser (1:200). Nach 7 tägigem Stehen zu filtriren.

Papayafleischpepton, CHENS, wird durch Behandlung von Muskelfleisch mit Papayotinolösung gewonnen.

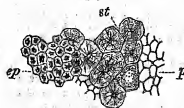


Fig. 160. Zellformen aus der Fruchtschale der Feige. 160 mal vergr. (Nach MOKLLEN.)
ep Epidermis. st Stachelzellen. p Parenchym.

Carica quercifolia St. Hilaire, heimisch in Paraguay und Argentinien, wirkt ähnlich wie vorige, dient auch als Wurmmittel. Die Blätter werden wie Seife zum Waschen benutzt.

II. Ficus Carica L. Familie der Moraceae — Artocarpaceae — Ficeae. Ursprünglich wohl im östlichen Mittelmeergebiet heimisch, durch die Kultur weit verbreitet.

Verwendung finden die Sammelfrüchte (*Synsarpnen*): *Caricae* (Ergänzb.). *Fructus Caricae*. *Caricae pingues*. *Ficus* (Brit. U-St.). — Feigen. — Figs. (Gall.). — Figs.

Beschreibung. Dieselben bestehen aus einem birnförmigen, hohlen, auf dem Scheitel mit enger Oeffnung versehenen Receptaculum. Die Oeffnung ist mit dicht gestellten Deckblättern umgeben. In der Höhlung zahlreiche, kleine, hartschalige Früchte, die etwa 2 mm lang und von gelblicher Farbe sind. Nur die beiden innersten Schichten, eine einfache, dünnwandige und eine aus mehreren Lagen sklerotischer Zellen bestehende ist noch an

der Frucht vorhanden. Die Fruchtschale umschliesst den gekrümmten Embryo und sparriges Endosperm.

Das Receptaculum, das die Hauptmasse der Droge ausmacht, ist von einer Epidermis bedeckt mit wenig Stomatien und kurzen, geraden, einzelligen Haaren, von denen man in der trocknen, reifen Frucht in der Regel nur noch die Narben findet (Fig 159). Das übrige Gewebe besteht im wesentlichen aus zartem Parenchym mit reichlichen Milchsaftschläuchen und Oxalatdrüsen, die indessen zuweilen auch zu fehlen scheinen (Fig 158).

Wenn es sich um den *Nachriets* von Feigen handelt, so fallen zunächst (z. B. im Feigenkaffee) die unverletzten oder wenig zertrümmerten Früchtechen auf. Es ist notwendig, sich durch Anfertigung von Querschnitten zu überzeugen, dass es sich wirklich um Feigenfrüchte handelt, da als Feigenkaffee Cichorien mit darunter gemengten Cruciferensamen vorgekommen sein sollen. Im Gewebe des Receptaculums sind die Milchsaftschläuche, die Oxalatdrüsen und die Epidermis mit den Haaren oder den Narben solcher charakteristisch.

Bestandtheile nach KÖNIG
 81,20 Proc. Wasser, 1,34 Proc. Stickstoffsubstanz, 1,44 Proc. Fett, 1,21 Proc. freie Säure, 49,79 Proc. Zucker, 4,51 Proc. sonstige stickstofffreie Stoffe, 4,48 Proc. Holzfaser, 2,86 Proc. Asche. Die Feigen enthalten ein peptonisirendes Ferment *Cradin*, das in alkalischen und sauren Flüssigkeiten wirksam ist.

Aufbewahrung. Anwendung. Bei geringem Verbrauch sind die Vorräthe häufig zu besichtigen, da dieselben einen günstigen Boden für Milben und Schimmelpilze bilden. Am haltbarsten sind die aufgespaltene Halbe gereichten sogenannten Kranzfeigen, *Caricae in coronis*, man bewahrt diese Kranze, in Pergamentpapier gehüllt, in Holzkästen auf und entnimmt denselben nur nach Bedarf die einzelnen Früchte. Von Milben befallene Feigen setzt man einige Stunden Aetherdämpfen aus und reinigt sie dann mit einem Borstenpinsel.

Die Feigen dienen, nach vorherigem Einweichen in Milch, zum Reifen von Zahngeschwüren, nur selten werden sie zu Theemischungen oder Abkochungen gebraucht. Getrocknet, geröstet und grob gepulvert liefern sie den Feigen- oder Gesundheitskaffee (*Caricae tostae*), woraus auch im wesentlichen das beliebte Karlsbader Kaffee gewürzt besteht (vergl. Coffea).

Fructus pectorales (s. bechlei)
 Espèces pectorales (avec les fruits)
 Fruits pectoraux (Gall.)
 Rp. Caricarum
 Dactylorum a nucleis lib.
 Passularum minor
 Jujubarum aa

Gargarisma smollinae.
 Rp. Caricarum concis. 50,0
 Radicis Althaeae 20,0
 Lactis vaccini 1000,0
 Boracis 5,0

Nach 1stündigem Digeriren im Wasserbade durchsieben.

Tisane de fructibus (Gall.)
 Tisane de fruits pectoraux.
 Rp. Fructuum pectoralium 50,0
 Aquae destillatae q. s.

Durch halbstündiges Kochen und Durchsiehen bereitet man 1 l Flüssigkeit.



Fig. 161. Aus den Samen der Feigen 160 mal vergrößert (Nach MOELLER). a farbloses Endospermgewebe b braungefärbtes Parenchym c Gewebe des Embryo E Endospermgewebe

Carlina.

Gattung der Compositae — Cynareae — Carlininae

I **Carlina acaulis L.** Heusch in Mittel- und SüdEuropa

Liefert Radix Carlinae (Ergänzb.) Radix Apis Cardopatiae Chamaeleonis.
Eberwurz. Amberwurz. Attigwurz. Karlsdistel. Kraftwurz. Rosswurzel
Racine de Carline

Beschreibung. Sie ist einfach, seltener mehrköpfig, von Stengel- und Blattresten beschofft, 10—15 cm lang, 2 cm dick, aussen graubraun, runzelig, oft zerklüftet, bruchig, von charakteristisch aromatischem Geruch und Geschmack. In den Markstrahlen des Holzes und der Rinde zahlreiche schizogene Sekretbehälter. Im Parenchym reichlich Inulin und Kalkoxalat.

Bestandtheile. 1,5—2,0 Proc. braunes ätherisches Oel vom spec. Gewicht 1,033—1,036, 22 Proc. Inulin, Harz etc.

Sammlung Anwendung. Noch hier und da als Bestandtheil von Viehpulvern im Gebrauch. Man gräbt sie im Herbst und trocknet sie bei gelinder Wärme, gesondert von andern Arzneistoffen. Man hält sie geschnitten und als grobes Pulver vorräthig. 4 Th. frische Wurzeln liefern 1 Th. trockene.

Verwechslung. Als solche kommt die Wurzel von *Carlina vulgaris L.* vor, früher als *Radix Carlinae silvestris* im Gebrauch. Sie ist holziger und hat keine Sekretbehälter, riecht und schmeckt daher nicht aromatisch.

II **Carlina acanthifolia All.** liefert die entsprechende Wurzel der französischen Apotheken.

Caro.

Caro. Fleisch. Viande. Meat.

Allgemeines. Unter Fleisch als Nahrungsmittel versteht man vorzugsweise das Muskelfleisch, d. h. die Masse der quergestreiften Muskeln, ausserdem aber noch das Gewebe der grossen Unterleibsdrüsen, Leber und Niere, ferner das Blut, die Milz, die Thymusdrüse, das Gehirn der Säugethiere.

Nach dem Schlachten der Thiere treten in den Muskeln nachweisbare, chemische Veränderungen auf. Unmittelbar nach dem Schlachten ist die Reaktion des entbluteten Fleisches neutral oder amphoter mit Hinneigung zur alkalischen Reaktion. 4—6 Stunden nach dem Tode tritt saure Reaktion auf, welche durch Monokaliumphosphat und das Auftreten freier Milchsäure bedingt wird. Zugleich erfolgt Gerinnung des Muskeleiweisses (des Myosins) als deren Folge die „Todtenstarre“ zu bezeichnen ist. — Wenn die Todtenstarre einige Zeit gedauert hat, wird sie wieder gelöst und der Muskel wird weicher. Dies kann durch Vermehrung der auftretenden Milchsäure, aber auch durch beginnende bakterielle Prozesse verursacht werden. In diesem Stadium ist das vorher starre Fleisch wieder mürbe. Man sucht daher in der Praxis diesen Zustand herbeizuführen durch das „Abhängen“ des Fleisches, ferner durch Klopfen und endlich durch Einlegen in Essig oder saure Milch.

Chemische Bestandtheile des Muskelfleisches. Die chemischen Bestandtheile des von Fett, Sehnen und Knochen befreiten möglichst „todtenstarken“ Muskelfleisches sind folgende ¹⁾

1) Wasser. Im Muskelfleisch erwachsener Säugethiere zu etwa 72—78 Proc. enthalten. Es kann im embryonalen Fleisch bis zu 98 Proc. sein. Im Fleisch milderer Wirbelthiere, z. B. der Fische, beträgt der Wassergehalt 79—82 Proc.

2) Stickstoffhaltige Verbindungen. a) Aus der Gruppe der Proteinstoffe Muskelfaser mit dem Myosin (13—18 Proc.), Muskelalbumin, Serumalbumin, Globuline,

¹⁾ Unter Benützung der „Vereinbarungen deutscher Nahrungsmittel Chemiker“ etc.

Blutfarbstoff (Oxyhaemoglobin) und Nucleine, ferner das leimgebende oder Bindegewebe (2—5 Proc)

b) Die nicht erweissartigen stickstoffhaltigen Bestandtheile setzen sich zusammen aus Antrepton oder Fleischsaure, Kreatin, Kreatinin, Hypoxanthin (Sarkin), Xanthin, Harnstoff etc. Letzterer tritt besonders im Knochen- und Haifischfleisch in grosser Menge auf

3) Fett Dieses tritt auch in dem mechanisch von Fett befreiten Fleische in Mengen von 0,5—4,0 Proc auf

4) Stickstofffreie Bestandtheile Sie bestehen vorwiegend aus Glykogen (besonders im Pferdefleisch und im embryonalen Kalbfleisch) und dem aus dem Glykogen gebildeten Zucker, aus Fleischmilchsäure und kleinen Mengen anderer organischer Säuren. Doch ist der Gesamtgehalt an diesen Stoffen nur gering

5) Mineralstoffe (etwa 1—2 Proc) Diese bestehen grösstentheils aus Kaliumphosphat, daneben aus Calcium- und Magnesiumphosphat sowie Natriumchlorid vorhanden

Die drüsigen Organe, Leber, Niere u. s. w., unterscheiden sich von den Muskeln hauptsächlich durch den grösseren Gehalt an Nucleinstoffen. Blut enthält nur wenig Nuclein, aber viel Blutfarbstoff. Reich an Blutfarbstoff und an Nuclein ist die Milz. Im übrigen enthalten die drüsigen Organe globulinnartige Erweissstoffe, Glykogen und andere Kohlehydrate, Leothin, Fett, Cholesterin, in geringen Mengen Inosit, Amidosäuren, Salze des Kalium, Eisen, Calcium, Magnesium als Phosphate und Chloride

Die nervösen Organe enthalten in reichlicher Menge Leothin und Cholesterin, sowie Protagon und seine Derivate (Cerebroside) neben Erweissstoffen und anorganischen Salzen

Qualität und Nährwerth Der Wert des Fleisches als Nahrungsmittel beruht darauf, dass es einen hohen Gehalt an Erweiss besitzt, und dass dieses Erweiss sehr leicht verdaulich ist, weil es nicht, wie z. B. das Erweiss der Hulseinfuchte, in pflanzliche Membranen eingeschlossen ist. Das Erweiss des Fleisches kann unter günstigen Bedingungen bis zu 97 Proc verdaunt werden. — Gleichfalls von Bedeutung für die Ernährung sind die im Fleische enthaltenen anorganischen Salze, welche zur Versorgung des Blutes, der Gewebe und des Knochengerstes mit den in ihnen enthaltenen Stoffen verbraucht werden. Allerdings wird den unter 2b aufgeführten stickstoffhaltigen Bestandtheilen (welche nicht zur Erweissgruppe gehören) ein eigentlicher Nährwerth zur Zeit nicht zugeschrieben. Dagegen gelten sie als wichtige, anregende Stoffe, etwa dem Coffein vergleichbar. Ueber diejenigen Stoffe, welche den Geruch und Geschmack des zubereiteten Fleisches bedingen, ist so gut wie nichts bekannt. Zur menschlichen Nahrung dient vorzugsweise das Fleisch der Pflanzenfresser, da dasjenige der Fleischfresser, von einigen Ausnahmen abgesehen, dem menschlichen Geschmacke nicht zusagt.

Das äussere Aussehen des Fleisches ist vorwiegend abhängig von der Gattung, aber auch vom Alter des Thieres. Rindfleisch ist von rother, ins Braunkliche spielender Farbe, doch wechselt diese mit dem Alter der Thiere. Junge Rinder von $\frac{1}{2}$ — $\frac{1}{4}$ Jahren haben blasse, Ochsen von $\frac{1}{2}$ —5 Jahren hellrothes bis ziegelrothes Fleisch. Kalbfleisch ist blasse bis graurollich. Hammel-, Schaf-, Schöpfenfleisch wechseln in der Farbe je nach dem Alter der Thiere zwischen hellziegelroth und dunkelbraunroth. Schweinefleisch ist blasse, rosaroth, auch graurollich. Doch bemerkt man an dem nämlichen Fleischstück heller oder dunkler gefärbte Parthen. Pferdefleisch erscheint dunkelroth bis braunroth. Wildpret hat in der Regel dunkle, braunrothe Färbung, die theils durch den Mangel an eingelagertem Fett, theils dadurch bedingt wird, dass die erlegten Thiere nicht wie die gewerbegeegnet geschlachteten Hausthiere genügend ausgeblutet haben.

Jedes Fleisch, welches der Luft ausgesetzt wird, nimmt an den äusseren Parthien gesättigtere rothe Färbung an, während frische Schnittflächen mehr violettroth aussehen. Dies kommt daher, dass der mit der Luft in Berührung stehende Fleischfarbstoff der äusseren Flächen sich in Oxyhaemoglobin verwandelt, während in den inneren Parthien der Fleischfarbstoff mehr zu Haemoglobin reducirt wird.

Ueber den Nährwerth der wichtigsten Fleischsorten machen wir die nachstehenden Angaben, in denen lediglich die Nährwerth Elemente ohne Berücksichtigung ihrer nahen Bestandtheile aufgeführt sind.

Zusammensetzung der wichtigsten Nahrungsmittel
(nach KONG)

	Wasser	Stärke- substanz	Fett	N freie Ex- traktstoffe	Asche	Nährstoffver- hältnis (N-Kal- N-free) von 1	1 kg enthält	1 kg liefert, Pfg (en densit)	Für 1 kg erhält- man Nährwerth- einheiten
	Procent								
Ochse, Fleisch sehr fett	55,42	17,19	26,38	—	1,08	2,6	1651	168	988
" " mittelfett	72,25	20,91	5,18	0,48	1,17	0,5	1206	168	740
" " mager	76,71	20,78	1,50	—	1,18	0,1	1084	175	619
Kuh, Fleisch mager	75,85	20,54	1,78	0,01	1,82	0,2	1081	162	667
Kalb, Fleisch fett	72,31	18,88	7,41	0,07	1,33	0,7	1167	160	729
" " mager	78,84	19,84	0,82	—	(0,50)	0,1	1017	165	616
Lamm, Fleisch sehr fett	47,91	14,80	36,39	0,05	0,85	4,8	1886	182	1208
" " halbfett	75,99	17,11	5,77	—	1,93	1,6	1029	144	714
Schwein, " fett	47,40	14,54	37,34	—	0,72	4,5	1847	154	1200
" " mager	72,57	20,25	6,81	—	1,10	0,6	1217	188	882
Pferd " "	74,27	21,71	2,55	0,46	1,01	0,2	1167	60	1945
Blut	80,83	18,12	0,18	0,08	0,85	0,0	912	—	—
Lachs oder Salm	74,86	15,01	6,42	2,85	1,86	0,9	972	400	248
Flussaal	57,42	12,83	28,37	0,53	0,85	8,9	1498	—	—
Hering (frisch)	80,71	10,11	7,11	—	2,07	1,2	719	—	—
Schellfisch	80,97	17,09	0,94	—	1,64	0,0	865	75	1158
Karpfen	76,97	20,61	1,09	—	1,83	0,1	1088	—	—
Austern	89,69	4,95	0,37	2,62	2,37	0,7	285	2000	14
Hering (eingesalzen)	46,23	18,90	16,89	1,57	16,41	1,6	1467	105	1400
Sardellen	51,77	22,30	2,21	0,45	83,27	0,2	1181	400	295
Stockfisch	16,16	78,91	0,78	2,63	1,52	0,0	8995	180	8078
Bücklinge (geräuch Hering)	69,49	21,12	8,51	—	1,24	0,7	1811	170	771
Sprotten (Kiehl)	59,89	22,78	15,94	0,98	0,46	1,3	1635	840	478
Eiweiss	74,16	23,34	1,13	0,19	1,18	0,1	1203	240	501
Haushuhn, Fleisch mager	76,22	19,71	1,42	1,27	1,87	0,2	1041	—	—
Hühnerfleisch	73,67	12,55	12,11	0,55	1,12	1,7	996	180	556
Hühnerfleisch	85,75	12,67	0,25	(0,74)	0,59	0,6	648	—	—
Hühnerfleisch	50,82	16,24	31,75	0,12	1,09	8,4	1766	—	—
Frauenmilch	87,02	2,36	8,94	6,23	0,45	5,6	299	—	—
Kuhmilch	87,42	8,41	8,65	4,81	0,71	3,4	328	16	2050
Rahm	65,51	8,61	26,75	3,52	0,61	13,9	1018	—	—
Butter (Markt)	14,49	0,71	83,27	9,58	0,95	205,9	2539	280	1104
Käse, Rahm- (d. h. überfettet)	38,01	16,28	41,22	1,90	2,59	45,5	2070	300	690
" Fett-	39,09	25,09	29,05	2,22	4,55	2,1	2148	190	1181
" Mager-	43,87	34,99	11,87	5,40	4,37	0,7	2145	105	2042
Abgerahmte Milch	90,66	3,11	0,74	4,75	0,74	2,3	222	9	2502
Buttermilch	90,27	4,06	0,93	4,07	0,67	1,4	272	—	—
Carvelatwurst	37,87	17,65	39,76	—	5,44	3,9	2075	370	561
Blutwurst	56,92	10,87	10,17	20,82	1,72	8,6	1052	160	657
Leberwurst	47,80	12,89	25,10	12,00	2,21	4,4	1518	180	1168

Wie aus der obigen Zusammenstellung ersichtlich ist, ist der Nährwerth des Fleisches bei dem nämlichen Thiere auch abhängig von den Körpertheilen, denen das Fleisch entnommen wurde. Ausserdem wechselt er mit der Rasse, welcher das Thier angehört, und wird überdies bedingt durch den Gesundheitszustand und durch das Futter. Zweckmässig gemästetes Vieh giebt Fleisch von grösserem Nährwerth als solches, welches in knappem Futter steht. Vieh, welches reichliche Körnernahrung erhält, giebt ein Fleisch von grösserem Nährwerth als solches, welches stark wässrige Nahrung, z. B. Rubenschuttel oder Schlempe erhält.

Zubereitung. Nur ein geringer Theil des Fleisches wird im rohen Zustande verzehrt, der weitaus grössere Theil wird im zubereiteten Zustande genossen. Das Kochen des Fleisches kann verschiedene Zwecke verfolgen. a) Um eine gute Fleischbrühe zu erhalten, setzt man das in kleine Stücke zertheilte Fleisch mit kaltem Wasser an, erhitzt es langsam zum Sieden und erhält es einige Zeit darin. Das in dieser Weise gekochte Fleisch

stellt im wesentlichen geronnenes Eiweiss dar, das indessen seiner Riech- und Schmeckstoffe (auch Salze) fast völlig beraubt ist. b) Um ein saftiges Stück gekochtes Fleisch zu erhalten, bringt man grössere Fleischstücke sofort in siedendes Wasser, so dass an den äusseren Flächen die Eiweissstoffe gerinnen und den Austritt des Fleischsaftes in das Wasser verhindern. Hält man das Fleisch etwa 8 Minuten in siedendem Wasser, so dass die Temperatur im Innern des Fleisches 70–80° C erreicht, so ist das Fleisch auch gar. Man muss alsdann die Temperatur des Kochtopfes + Inhalt durch Zugrüssen von kaltem Wasser oder durch Entfernen vom Feuer auf 70–80° C herabmassigen. Lässt man das Fleisch nämlich über die genannte Zeit hinaus in siedendem Wasser, so schrumpft es ein und wird wieder zäh. Es kann allerdings durch fortgesetztes weiteres Kochen wieder erweicht werden, erlangt aber niemals wieder den vorher bereits gehaltenen guten Zustand.

Das Braten des Fleisches. Hierbei wird das Fleisch ohne Wasser aber in Fett erhitzt. Es bildet sich an den äusseren Parthien ein Ueberzug von geronnenem Eiweiss, welcher den Austritt des Fleischsaftes hindert. Ueber die Dauer des Bratens gilt das Nämliche wie beim Kochen. Gesagte — Das Pökeln besteht darin, dass die Fleischstücke mit Salz eingegeben und in Fässer oder Bottiche geschichtet werden. Sehr häufig macht man dem Salz auch Zusätze von Salpeter oder Zucker. Die Rötze des Fleisches verschwindet zunächst, später erfolgt wiederum das Auftreten einer rothen Färbung „Salzungsrothe“, wenn genügend lange gepökelt wurde. Ungenügend lange gepökeltes Fleisch ist im Innern grau. Beim Kochen behält das gepökelte Fleisch seine rothe Farbe, während nicht gepökeltes Fleisch grau wird. — Der Rauchern wird in unseren Gegenden nur gepökeltes Fleisch unterzogen. Dieselbe erfolgt in besonderen Raucherkammern durch Einwirkung des Rauchs von Holz. Das Fleisch giebt dabei einen Theil seines Wassergehaltes ab und nimmt brenzliche Bestandtheile des Holzrauchs (Kresot etc.) auf, welche konservirend wirken. Die jetzt übliche Schnellrauchern, welche im Bestreichen der Fleischstücke mit rohem Holzessig besteht, kann die gewerbegerechte Rauchern nicht ersetzen.

Untersuchung des Fleisches. Mit Rücksicht auf die vielen Fragen, welche sich bei der Untersuchung des Fleisches aufwerfen, ist es notwendig, dass der Sachverständige darüber klar ist, welche Fragen in seine Kompetenz fallen. Er muss wissen, welche Fragen überhaupt nicht mit Sicherheit beantwortet werden können, welche in den Wirkungskreis des Veterinär-Arzt's fallen, und wo der chemische Sachverständige einzutreten hat.

1) **Abstammung des Fleisches.** Die Frage, welcher Thiergattung ein gegebenes Fleisch entstammt, ist namentlich wenn es sich um schon zubereitetes Fleisch handelt, häufig überhaupt nicht mit Sicherheit zu entscheiden. Die mikroskopische Untersuchung der Fleischfasern lässt bei dem gleichen anatomischen Bau derselben meist im Stich. Dagegen ist bisweilen aus dem Bau der Knochen ein Urtheil möglich. Diese Art der Untersuchung würde dem Veterinärarzte zufallen. Ferner ist es möglich, durch den Nachweis bestimmter eigenartiger Bestandtheile bestimmte Fleischarten nachzuweisen, z. B. durch den Nachweis des Glykogens den Nachweis von Pferdefleisch zu führen. Endlich ist es häufig möglich, durch die nähere Untersuchung des Fettes bestimmte Fragen zu beantworten, doch muss alsdann das Fett in unvermishtem Zustande vorliegen. In Mischungen mit anderen Fetten schrumpft diese Möglichkeit in der Regel sehr zusammen.

2) **Genußfähigkeit des Fleisches.** Unmittelbar nach dem Schlachten ist die Reaktion des Muskelfleisches amphoter bez. schwach alkalisch. Später tritt deutlich saure Reaktion auf. Damit das Fleisch zum Genuß geeignet wird, muss das Schlachtthier gehörig ausbluten, ferner muss das Fleisch etwa 24 Stunden an einem kühlen Orte aufgehängt werden (Abhängen), damit es „reif“ oder „mürbe“ wird. Demgemäss ist genußfähiges Fleisch von saurer Reaktion, ferner zeigt es an den äusseren Flächen keine schmierige Beschaffenheit, während es wohl vorkommen kann, dass diese Flächen etwas trocken aus sehen. — Betastet man die äusseren Flächen mit den Fingern, so bleiben Fingerendrucke nicht bestehen. Sollte dies der Fall sein, so ist dies ein verdächtiges Zeichen.

Ist das Fleisch über eine gewisse Zeit hinaus oder unter ungünstigen Verhältnissen aufbewahrt worden, so können Zersetzungen eintreten

A. Faulige Zersetzung Das Fleisch nimmt widerlichen Faulnisgeruch an, die Reaktion wird neutral bis alkalisch. Unter den Zersetzungsprodukten ist freies Ammoniak nachzuweisen. Nach Escher ist das Vorhandensein von freiem Ammoniak ein sicheres Anzeichen von Fäulnis. Der Nachweis geschieht in folgender Weise:

Reagents für die Salznäpfchenprobe 1 Th. Salzsäure (von 25 Proc.), 3 Th. Alkoh. (von 96 Proc.), 1 Th. Aether werden gemischt.

Man bringt in eins der hier gezeichneten Probegläser soviel von dem Reagens, dass der Boden des Gefässes etwa 1 cm hoch bedeckt ist. Man verschliesst alsdann das Glas mit dem soliden Gummistopfen a (Nr. I) und dreht es, indem man es in einem Winkel von 45° neigt, so, dass die Wandungen etwa 1 cm hoch über dem Flüssigkeitsspiegel benetzt werden. — Dann bringt man von dem Objekt eine kleine abgeschabte Probe an den Glasstab bei d (Nr. II), nimmt den soliden Stopfen a vorsichtig ab und verschleibt

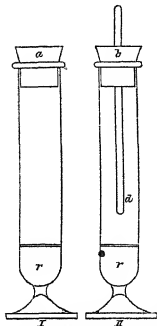


Fig. 162

zunehmend das Glas mit dem den Glasstab + Fleischobjekt tragenden Stopfen b, so dass das Ende des Stabes etwa 1–2 cm vom Flüssigkeitsspiegel entfernt bleibt. Bei Gegenwart von freiem Ammoniak treten weisse, graue, bis rauchblaue Nebel auf. — Hat man sich so durch mindestens 5–6 Proben von der Beschaffenheit der Fleischoberfläche überzeugt, so entfernt man die obere Scheibe, führt einen Schnitt in das Innere des Fleischstückes und entnimmt dort weitere Proben zur Untersuchung auf Reaktion und Ammoniak mit der Vorsicht, dass nichts von der Oberfläche an die Partikel aus der Tiefe gelangt. Die Probe leistet in vielen Fällen gute Dienste.

Die Hauptprobe besteht aber darin, dass man das Fleisch, bez. einen Theil desselben kuchenmässig zu bereiten lässt und nun feststellt, ob es gäherbar ist oder nicht. Dabei ist eine geringe Veränderung der Aussentheile, welche sich noch leicht beseitigen lässt, namentlich in der warmen Jahreszeit, zu vernachlässigen.

B. Saure Gährung Diese schliesst sich in kohlhydratreichen Organen, z. B. der Leber, an die normale saure Gährung des Fleisches an, wenn genügend Wasser vorhanden ist. Ihre Ursachen sind unbekannt. Sie erreicht in grossen Fleischstücken zuweilen einen hohen Grad. Blaues Lackmuspapier wird ziegelroth gefärbt. Freies Ammoniak tritt nicht auf, ebenso nicht Schwefelwasserstoff. Der Geruch ist angenehm sauerlich. Die als „nicht stinkende saure Gährung“ bezeichnete Veränderung macht Fleisch noch nicht untauglich zum Genuss.

C. Stinkende saure Gährung Diese verläuft u. A. in der Muskulatur von Wild, welches lebend warm

in grossen Massen verladen ist. Die stinkenden Produkte enthalten viel Schwefelwasserstoff, der Muskelfarbstoff nimmt an frischen Schnittflächen graugrünen bis laubgrünen Ton an. Das Unterhautzellgewebe (subcutis) ist grün verfärbt durch Bildung von Sulfhaemoglobin (= Sanguis), die Cutis mürbe, so dass sich die Haare büschelweis ausknipfen lassen (bei Geflügel degt die Federn). Händler nennen Wild in dieser Form der Zersetzung „verhitzt“.

Die Reaktion des Fleisches ist stark sauer, es ist ekhalfter Geruch vorhanden. Schwefelwasserstoff lässt sich nachweisen. Fleisch in diesem Stadium der Zersetzung ist verdorben.

Zur Prüfung auf Schwefelwasserstoff bringt man das zu prüfende Fleisch bei einem Theil desselben in ein Becherglas oder eine flache Glasdose und bedeckt die Öffnung mit einem Stück Filtrpapier, an dessen unterer Fläche ein Tropfen Bleisucg aufgetragen ist. Man beobachtet von 5 zu 5 Minuten durch Unterhalten eines Spiegels. Ist nach 15 Minuten deutliche Bildung von Schwefelblei wahrnehmbar, so ist Schwefelwasserstoff in reichlicher Menge anwesend.

D. Stinkende Fäulnis Erreicht die Zersetzung durch Fäulnis einen so hohen Betrag, dass das Fleisch Gestank auf grössere Entfernung verbreitet, z. B. ein ganzes Zimmer sogleich verpestet, so bedarf es eigentlich keiner weiteren Untersuchung. Doch muss darauf aufmerksam gemacht werden, dass selbst unter diesen Umständen freier Schwefelwasserstoff zwar vorhanden sein, aber auch fehlen kann.

Nachweis von Pferdefleisch. Pferdefleisch ist von dunkelrothbrauner Farbe, das dabei befindliche Fett ist ziemlich stark gelb gefärbt.

A Nach BRAUTIGAM und EDELMANN. 50 g Fleisch werden möglichst zerkleinert und mit 200 ccm Wasser eine Stunde lang gekocht. Die so erhaltene Fleischbrühe wird nach dem Filtriren und Erkalten in der später anzugebenden Weise mit Jodwasser geprüft. Tritt die später anzugebende Reaction nicht oder unsicher ein, so erhitzt man das schon extrahirte Fleisch oder eine neue Fleischprobe von 50 g mit einer Lösung von 1,5 g Aetzkali in 200 ccm Wasser im Wasserbade bis zum Zerfall der Muskelfasern.

Man colirt, engt die Colatur im Wasserbade auf 100 ccm ein, säuert nach völligen Erkalten (!) mit 10 procent Salpetersäure an, filtrirt und schichtet über das Filtrat in einem Reagirglase vorsichtig Jodwasser¹⁾. Bei Gegenwart von Pferdefleisch tritt an der Berührungsstelle beider Flüssigkeiten ein burgunderrother Ring auf.

Die Reaction beruht auf dem Nachweis des Glykogens. Sie kann indessen nur als orientirende Probe gelten. Denn einerseits kann unter Umständen das Glykogen im Pferdefleisch bereits zersetzt sein, andererseits kommt Glykogen vor in den Feten von Rindern, Schafen und Kaninchen.

B Nach HASTENLIK. 200—300 g feingehacktes Fleisch wird getrocknet und mit Petroläther extrahirt. Man bestimmt die Jodzahl des nach dem Trocknen hinterbleibenden Fettes. Diese ist bei Rindfleisch 49,7—53,5, bei Pferdefleisch 79—85,6. Setzen an einem Fleischstück Fetttheile an, so extrahirt man natürlich diese.

Das Verfahren ist zur puren Untersuchung von Rindfleisch oder Schweinefleisch und Pferdefleisch zu empfehlen, kann aber im Stiche lassen, sobald Gemische vorliegen.

Nachweis von Konservierungsmitteln. a) Salicylsäure. Man digerirt etwa 20—50 g des zerkleinerten Fleisches mit 50 procent Alkohol, versetzt das Filtrat mit etwas Kalkmilch und verjagt im Wasserbade den Alkohol. Man schüttelt den wasserigen Rückstand, zunächst 1—2 mal mit Aether aus, dann säuert man ihn mit verdünnter Schwefelsäure an und schüttelt neuerdings mit Aether aus. Dieser letztere Auszug hinterlässt beim Verdunsten die vorhandene Salicylsäure, die nach S. 100 zu prüfen ist.

b) Salpeter, Borax, Borsäure. Man entfettet 20—50 g des zu prüfenden Fleisches mit Aether oder Petroläther und kocht alsdann hinreichend lange mit Wasser. In dem Filtrat weist man die angegebenen Konservierungsmittel wie folgt nach.

1. Einige Tropfen des Filtrates werden zu einer Lösung von Diphenylamin in concentrirter Schwefelsäure gebracht. Blaufärbung zeigt Salpeter an.

2. Man macht einen aliquoten Theil, z. B. 50 ccm, des Auszuges mit Natriumcarbonat deutlich alkalisch, dampft zur Trockne und versacht. Die Asche wird in wenig Salzsäure gelöst, mit dieser Lösung befeuchtet man einen Streifen Kurkumapapier, welchen man bei 100°C trocknet. Entsteht auf den befeuchteten Stellen braunrothe Färbung, welche durch Betupfen mit Ammoniak in Blauschwarz übergeht, so ist Borsäure oder Borax zugegen.

c) Schweflige Säure. Man zieht 10—20 g Fleisch mit Wasser aus. Der mit Schwefelsäure angesäuerte Auszug wird mit metallischem Zink versetzt. Farbte der entwickelte Wasserstoff ein mit Bleisigg befeuchtetes Papier dunkel, so ist schweflige Säure zugegen. Ist die vorhandene Menge schwefliger Säure einigermaßen erheblich, so hat das Fleisch eine scharlachrothe Färbung, auch ist die schweflige Säure in dem durch Phosphorsäure angesäuerten wässrigen Auszuge schon am Geruche zu erkennen.

Zur Bestimmung der schwefligen Säure destillirt man 50—100 g Fleisch unter Zusatz von Phosphorsäure im Kohlensäure-Strom. Das Destillat wird (am besten mittels Föhlgot-Röhre) in Jod-Jodkalium-Lösung aufgefangen. Diese Lösung wird nach beendigter Destillation mit Salzsäure versetzt, zum Sieden erhitzt und mit Baryumchlorid gefällt. $\text{Ba SO}_4 \times 0,2747 = \text{SO}_2$.

¹⁾ Jodwasser. Fingerringes Jod wird mit Wasser angerieben, die Mischung erwärmt und nach dem Erkalten filtrirt.

d) Formaldehyd. Man zieht 50 g Fleisch mit 150 ccm Wasser aus - Von dem Auszuge destillirt man 40 ccm ab 10 ccm des Destillates werden mit 2 Tropfen ammoniakalischer Silberlösung (s S 379) versetzt Eine nach mehrstündigem Stehen im Dunkeln entstandene dunkle Färbung zeigt Formaldehyd an (Vergl auch Formaldehydum)

Verthbestimmung. Für die Probenahme ist zu beachten, dass das Objekt, am besten in einer Fleischhackmaschine möglichst zerkleinert und in eine vollkommen gleichmässige Masse verwandelt wird Die für jede einzelne Bestimmung zu verwendende Substanzmenge ist so abzuwägen, dass Wasserverlust möglichst vermieden wird

1) Wasser 5 g Substanz werden zunächst im Dampftrockenschranke, später bei 105° C bis zum konstanten Gewicht getrocknet In gewissen Fällen kann es sich empfehlen, eine grössere Menge vorerst im Dampftrockenschranke so lange einzutrocknen, bis die Substanz lufttrocken geworden ist Man lässt sie alsdann zum Ausgleich der Feuchtigkeit etwa 2 Stunden an der Luft liegen, stellt den Gewichtsverlust fest, pulvert, mischt und führt in einer Substanzmenge von 5 g die Trockenbestimmung bei 105° C zu Ende. Das Ergebnis der zweiten Trocknung ist auf die Gesamtmenge zu berechnen

2) Mineralstoffe Der getrocknete Rückstand sub 1, welcher einer bekannten Substanzmenge entspricht, wird in einer Platinschale bei mässiger Hitze verascht Wenn die Veraschung nicht mehr weiter fortschreitet, so lässt man erkalten, zieht die Kohle mit Wasser aus, filtrirt durch ein aschefreies Filter und wäscht aus Dann bringt man Filter und Kohle in die Platinschale zurück, trocknet und verascht in mässiger Hitze Wenn die Asche weissgebrannt ist, lässt man erkalten, dann bringt man das vorher erhaltene Filtrat hinzu, dampft zur Trockne und erhitzt den Salzübrückstand in mässiger Hitze bis zum gleichbleibenden Gewichte Man vermeide zu starke Hitze, da sonst leicht Kalisalze verflüchtigt werden

3) Fett 10—30 g Fleisch werden getrocknet, darauf im Soxhlet'schen Extraktions Apparat mit wasserfreiem Aether extrahirt Nach 2—3 Stunden unterbricht man die Extraktion, verreibt den Rückstand mit Seesand und setzt die Extraktion bis zur völligen Entschöpfung fort Die ätherische Extraktionsflüssigkeit wird filtrirt, worauf man die Menge des erhaltenen Fettes in bekannter Weise feststellt.

4) Eiweiss Die Bestimmung des Eiweisses erfolgt durch die Bestimmung des Stickstoffes nach KJELDAHL 0,5 g des luftgetrockneten Durchschnittsmusters (s sub 1) werden mit 20 ccm konc Schwefelsäure sowie 1 Tropfen Quecksilber im KJELDAHL-Kolben wie üblich verbrannt (s Nitrogenum) Durch die Multiplikation der gefundenen Stickstoffmenge mit 6,25 erhält man die Menge der vorhandenen Eiweisssubstanz (des Proteins) Da man jedoch bei der Addition der so gefundenen Zahl zu den übrigen Bestandtheilen des Fleisches meist eine die Zahl 100 übersteigende Summe erhält, so empfiehlt es sich, unter Vernachlässigung des durchweg geringen Gehaltes an stickstofffreien Extractstoffen, die Differenz der Summe von Wasser und Fett und Mineralstoffen von 100 als Stickstoffsubstanz (Protein) und den direkt gefundenen Stickstoff als solchen anzugeben

5) Extraktivstoffe, Bindegewebe, Muskelfaser

a) Extraktivstoffe 50 g vom Fett möglichst befreites, zerkleinertes Fleisch werden wiederholt mit kaltem Wasser extrahirt, worauf man das Filtrat auf 1000 ccm anfüllt

In aliquoten Theilen dieses Filtrates bestimmt man

α) die gesammte Menge der Extraktivstoffe durch Eindampfen und Trocknen bei 105° C bis zu gleichbleibendem Gewicht,

β) die Mineralstoffe durch Einäschern des Rückstandes von α, wobei auf 2 dieses Abschnittes Rücksicht zu nehmen ist,

γ) den Gesamtstickstoff, indem man einen aliquoten Theil im Kjeldahl-Kolben eindunstet und dann wie unter 4 die Stickstoffbestimmung nach KJELDAHL ausführt,

δ) Eiweissstickstoff Man kocht eine aliquote Menge des obigen Filtrates einige Zeit, filtrirt das abgeschiedene Eiweiss durch ein getrocknetes und gewogenes, aschefreies Filter wäscht mit Wasser aus, trocknet, wägt und verbrennt schliesslich Filter und Niederschlag nach KJELDAHL $N \times 6,25 = \text{Protein}$,

a) Nicht Eiweissstickstoff Die Menge desselben ergibt sich aus der Differenz von Gesamtstickstoff minus Eiweissstickstoff

b) Bindegewebe Der beim Ausziehen mit kaltem Wasser (sub a) erhaltene Rückstand wird wiederholt längere Zeit mit Wasser gekocht Die Auszüge werden auf 1000 cem gebracht und filtrirt Man bestimmt alsdann in aliquoten Theilen den Gesamtstickstoff wie unter 5a und den Gesamtstickstoff wie unter 4 und 5a

Unter der Annahme von 18 Proc Stickstoff im Bindegewebe berechnet man die Menge des letzteren durch Multiplikation des gefundenen Stickstoffes mit 5,55

c) Muskelfaser Die als Rückstand der Auskochung unter b erhaltene Muskelfaser wird auf gewogenem Filter gesammelt, zur Entfernung des Wassers mit warmem Alkohol und darauf zur Entfernung des Fettes mit Aether extrahirt, getrocknet und nach dem Wagen verascht Trockenrückstand minus Asche ergibt die Menge der Muskelfaser

Nachweis fremder Farbstoffe in Fleisch und Wurst Fleisch und Wurst werden, um ihnen den Anschein einer besseren Beschaffenheit zu geben, häufig mit rothen Farbstoffen, namentlich Cochenille, Karmin oder Theerfarbstoffen nachgefärbt Der exakte Nachweis ist, wenn nur kleine Mengen Farbstoffe angewendet werden, häufig nicht möglich, weil die animalische Faser die meisten Farbstoffe sehr festhält

Nachweis und Bestimmung des Fuchsin nach Fleck Die zu untersuchende Fleischware wird hinreichend zerkleinert und so lange mit Amylalkohol digerirt, als letzterer noch gefärbt abläuft Die filtrirten Auszüge werden bis auf $\frac{1}{10}$ ihres Volumens abdestillirt, der Destillationsrückstand im Wasserbade zur Verdünnung des Amylalkohols eingedampft und der fettige Rückstand in Petroläther gelöst Die ohaltene rothbraune Lösung wird mit absolutem Alkohol unter Zusatz einiger Tropfen verdünnter Schwefelsäure (1+4) geschüttelt Hierbei schichtet sich der Petroläther mit dem Fett über die alkoholische Fuchsinlösung Letztere wird so oft (4—5 mal) mit Petroläther ausgeschüttelt, bis dieser keinen Rückstand von gelbem Fett mehr hinterlässt, sodann im Scheidetrichter vorsichtig abgezogen und mit überschüssiger Ammoniaklösung versetzt Das sich abscheidende Ammoniumsulfat wird durch Filtration der Flüssigkeit entfernt und das entfärbte oder schwach gelblich gefärbte Filtrat in einer tarirten Platin- oder Glasschale zur Trockne verdunstet Nach Fleck sollen so 80—85 Proc des tatsächlich angewendeten Fuchsin wiedergefunden werden

Nachweis von Theerfarbstoffen überhaupt Die zerkleinerte Substanz wird mit Aethyl- oder Amylalkohol ausgezogen Ist die Lösung deutlich roth gefärbt, so ist Farbstoff verwendet worden Die filtrirte Lösung versetzt man mit 10 cem einer 10proc Kaliumsulfatlösung und kocht längere Zeit einen Wollfaden darin, färbt sich dieser roth, so ist die Anwesenheit eines Theerfarbstoffes erwiesen

Nachweis von Karmin (Cochenillefarbstoff) Dieser sehr häufig dem Fleische zugesetzte Farbstoff wird dem Fleische durch Digeriren mit Ammoniak entzogen und an dieser Lösung durch Alaunlösung als rothgefärbter Lack niedergeschlagen

Nach H BREMER lässt sich das Karmin nicht immer durch Alkohol oder Amylalkohol oder Alkohol + Glycerin ausziehen Wohl aber gelingt die Ueberführung in Lösung durch eine schwach angesäuerte Mischung von gleichen Theilen Glycerin und Wasser Die gelbgefärbte Lösung wird auf Zusatz von Ammoniak wieder karminroth Nach vorherigem Zusatz von Alaun lässt sich aus der Lösung das Karmin fällen

Bestimmte Anweisungen lassen sich für den Nachweis von Farbstoffen schon deswegen nicht geben, weil jedes Jahr neue Farbstoffe für Fleisch und Wurst in Verkehr kommen Man ist genöthigt, die verschiedensten Lösungsmittel mit und ohne Zusatz von Alkalien oder Säuren zu versuchen Von Wichtigkeit ist es jedoch, dass man die schliesslich erhaltene Färbung vor dem Spektroskop prüft und feststellt, ob sie nicht etwa doch das Spektrum des Blutfarbstoffes giebt

Veterinärärztliche Untersuchung. Die Untersuchung des Fleisches auf Trichinen, Finnen, Echinococcen, Leberegel, Tuberkulose, ferner die Beurtheilung von verendeten Thieren oder solchen, die an einer Infektions-Krankheit gelitten haben, gehört in das Gebiet der regelmässigen und durch Thierärzte ausgeübten Fleischschau

Die Untersuchung des Fleisches von Thieren, welche an Milzbrand, Wuth, Rotz, Maul- und Klauenseuche, Eiter- und Jauchevergiftung gelitten haben, ist ebenfalls Aufgabe des Thierarztes, oder vielmehr eines speciell bakteriologisch vorgebildeten Sachverständigen

Fleisch- und Wurstgift Es steht fest, dass durch bakterielle Zersetzung im Fleische und in Fleischwaren giftige Stoffe auftreten, welche zu den Ptomainen, d. h. Fäulnisbasen zu rechnen sind. Die näheren Bedingungen, unter denen diese Produkte auftreten, sind noch nicht näher bekannt, doch nimmt man an, dass besonders leicht wasserreiche Würste dieser Zersetzung unterliegen. Nach VAN ERMENGEN wird die Zersetzung verursacht durch einen Mikroorganismus, den *Bacillus botulinus*. — Die chemische Untersuchung bietet zur Zeit keine Aussicht, den Giftstoff zu isoliren, demnach wurde die Untersuchung eines solchen giftigen Nahrungsmittels in den Wirkungskreis des Bakteriologen fallen.

Leuchtendes Fleisch Frisches Fleisch nimmt während der Aufbewahrung bisweilen die Eigenschaft an, im Dunklen zu leuchten (phosphoresciren). Diese Erscheinung wird durch die Thätigkeit verschiedener Mikroorganismen verursacht. Eine gesundheitsschädigende Einwirkung solchen Fleisches ist bisher nicht beobachtet worden.

Bestimmung der Starke in Wurstwaren. Nach J. MAYRHOFER werden 10—20 g Wurst je nachdem die Jodreaktion grossere oder kleinere Starkemengen anzeigt, mit 50 cem 8 procentiger alkoholischer Kalilauge übergossen, das Gefäss mit einem Uhrglase bedeckt auf ein kochendes Wasserbad gestellt. Nach Auflösung verdünnt man mit heissem 50 procentigen Alkohol, lässt absetzen und filtrirt durch ein starkefreies Filter, wäscht etwa 2mal mit heisser alkoholischer Kalilauge und schliesslich mit Alkohol nach, bis das Filtrat auf Zusatz von Saure nicht mehr getrübt wird. Das einen Theil des ungelösten Rückstandes der Wurstmasse enthaltende Filter giebt man in das ursprünglich zum Lösen angewandte Gefäss zurück und erwärmt mit 60 cem wässriger Kalilauge auf dem Wasserbade $\frac{1}{2}$ Stunde. Nach dem Erkalten säuert man mit Essigsäure an, bringt das Volumen der Lösung auf 100 cem, filtrirt und fällt in einem aliquoten Theile der Lösung die Starke mit Alkohol aus. Der durch Alkoholzusatz entstandene Niederschlag wird auf einem gewogenen Filter gesammelt und mit 50 procentigem Alkohol so lange gewaschen, bis das Filtrat beim Verdampfen auf einem Uhrglase keinen Rückstand mehr hinterlässt. Man verdünnt schliesslich den verdünnten Alkohol mit absolutem und diesen mit Aether, trocknet bei 100°C bis zum konstanten Gewicht und wägt. Die Ausfällung der Starke ist vollkommen, wenn man zur wässrigen Lösung eine gleiche Menge 95 procentigen Alkohols zugebt.

Extractum carnis (Ergänz.) **Fleischextract.** — *Extrait de boeuf.* — *Extract of meat.*

Mit dem Namen Fleischextract bezeichnet man Präparate, welche erhalten werden, indem man möglichst fettfreies Fleisch mit Wasser auszieht. Die wässrigen Auszüge werden zur Abscheidung von coagulirbarem Eiweiss erhitzt, dann von diesem und etwa noch vorhandenem Fett durch Filtration befreit und nunmehr durch Verdampfen in die Form dicker Extrakte gebracht, zum Theil auch in mehr flüssiger Form in den Handel gebracht. — Die grössten Mengen Fleischextract werden nach dem LIEBIG'schen Verfahren von der Liebig-Compagnie zu Fray Bentos (Uruguay) und der Compagnie Kemmerich zu St. Elena (Argentinien) aus Rindfleisch dargestellt. Neben diesen beiden renommirtesten Fabriken bestehen zur Zeit in Amerika und Australien noch verschiedene andere, ausserdem ist zu bemerken, dass auch, namentlich in Australien, nicht unbeträchtliche Mengen Fleischextract aus Hammelfleisch dargestellt werden.

Darstellung. Rindfleisch, welches von Knochen, Sehnen und Fett sorgfältig befreit ist, wird zu einem feinen Fleischbrei zerkleinert, worauf dieser unter Heizrung mit Dampf bei einer bestimmten Temperatur mit Wasser ausgezogen wird. Die so erhaltene Fleischbrühe wird abgezogen, von dem auf ihr schwimmenden Fett getrennt, zur Abscheidung coagulirbaren Eiweisses kräftig gekocht, durch Filterpressen filtrirt, worauf das Filtrat — am besten im Vacuum — auf die gewünschte Konsistenz eingedampft wird. 100 Kilo Fleisch ergeben etwa 8 Kilo dickes Fleischextract.

Eigenschaften. Ein braunes dickes Extract, von angenehmem, fleischartigem Geruch und Geschmack. In Wasser löst es sich zu einer klaren Flüssigkeit, die nach Zusatz von etwas Kochsalz den Geschmack von Rindfleischbrühe zeigt.

Die wichtigsten Bestandtheile des Fleischextraktes sind ausser Wasser 1. Stickstoffhaltige Substanzen, und zwar vorwiegend die Fleischbasen Kreatin $C_4H_7N_3O_2 + H_2O$, Kieantinin $C_6H_7N_3O$, Xanthin $C_5H_7N_4O_2$, Sarkin (Hypoxanthin) $C_6H_7N_4O$, Carnin $C_7H_9N_4O_2 + H_2O$ etc, neben welchen grossere oder geringere Mengen löslicher Eiweisskörper (Albumosen) und geringe Mengen von Ammoniaksalzen vorkommen, ferner Phosphor fleischsaure

2. Stickstofffreie Extraktstoffe, unter ihnen vorwiegend Milchsäure und Glykogen — 3. Mineralstoffe, welche der Hauptsache nach aus Phosphaten und Chloriden der Alkalien bestehen

Die Eiweisstoffe des Fleischextraktes besitzen allerdings einen gewissen Nährwerth, indessen kommt derselbe für die Verwendung des Fleischextraktes wohl überhaupt nicht in Betracht

Prüfung. Wirkliche Fälschungen von Fleischextrakt kommen wohl kaum vor, bei Verwendung renommirter Marken ist man vor ihnen völlig geschützt. Gelegentlich ist im Fleischextrakt Fleischnpulver aufgefunden worden, den zu Suppenzwecken in den Handel gebrachten Präparaten wird häufig ein Zusatz von Gelatine (Leim) gemacht. Ueber die Untersuchung von Fleischextrakt ist in den letzten Jahren viel gearbeitet worden, gleichwohl kann man auch heute noch das von LIEBIG angegebene Untersuchungsverfahren nicht ganz entbehren

A) Nach LIEBIG

a) Mineralstoffe 1 g Fleischextrakt wird in einer Platinschale verkohlt und weiss gebrannt. Macht das Weissbrennen Schwierigkeiten, so kann es durch Auslaugen der Kohle nach S 648 befördert werden. Man erhält in der Regel 22—23 Proc Mineralstoffe, als Minimalgehalt an Mineralstoffen werden 18 Proc gefordert. Die Asche muss der Hauptsache nach aus Phosphaten und darf nur etwa zum $\frac{1}{6}$ Theil aus Natriumchlorid bestehen.

β) Wasser. Man bringt in eine Platinschale etwa 10 g gewaschenen Seesand und ein kleines Glasstäbchen, glüht gut durch und wägt nach dem Erkalten. Auf diesen Sand giebt man eine Auflösung von 2 g Fleischextrakt, welchen man in einer zweiten Schale abgewogen und mit Wasser aufgeweicht hatte. Man verrührt die Lösung mit dem Sande, dampft zunächst auf dem Wasserbade unter gelegentlichem Rühren ein und trocknet schliesslich im Wasserbadtrockenschranke (6—8 Stunden) bis zum gleichbleibendem Gewicht. Fleischextrakt soll nicht mehr als 22 Proc Wasser enthalten.

γ) Fett. Der sub β erhaltene Trockenzustand wird mit noch etwa 10 g Sand verrieben, getrocknet und mit wasserfreiem Aether extrahirt. Nach dem Verdunsten des Aethers dürfen nur Spuren von Fett (nicht mehr als 1,5 Proc) zurückbleiben.

Fleischextrakte, welche sich im Wasser klar auflösen, enthalten kein Fett, bei diesen kann daher die Fettbestimmung unterbleiben.

Alkohol-Extrakt 2,0 g Fleischextrakt werden in einem Becherglase abgewogen, in 9,0 ccm Wasser gelöst und darauf mit 50 ccm Weingeist von 93 Vol. Proc gemischt. Der sich bildende Niederschlag setzt sich für gewöhnlich fest an das Glas an, so dass man die klare Lösung in eine vorher gewogene Schale abgessen kann. Der Niederschlag wird noch 2—3 mal mit Alkohol von 80 Vol. Proc ausgezogen, man giebt diese Auszüge zu dem ersten Auszuge zu, verdunstet die Gesamtösung und trocknet den Rückstand im Wasserbadtrockenschranke bis zum gleichbleibenden Gewicht. Es sollen mindestens 60 Proc in 80 procentigem Weingeist lösliche Bestandtheile erhalten werden, d. h. der Trockenzustand aus 2 g soll mindestens 1,2 g betragen.

δ) Der Stickstoffgehalt, welcher in 0,5—1,0 g Substanz nach KJELDHAL zu bestimmen ist, soll 8,5—9,5 Proc betragen.

Davon abgesehen, soll das Fleischextrakt nur Spuren von Fett und Leim und keine durch Kochen der wässrigen Lösung coagulirbaren Eiweisstoffe enthalten.

Die vom Kaiserlichen Gesundheitsamte veranlassten „Vereinbarungen zur einheitlichen Untersuchung und Beurtheilung von Nahrungs- und Genussmitteln“ geben folgenden modernen Untersuchungs-gang für das Fleischextrakt an

Vorbemerkungen Für die Analyse der Fleischextrakte und -Peptone empfiehlt es sich, falls die Präparate nur geringe Mengen von in kaltem Wasser unlöslichen Bestandtheilen enthalten, von festen und sirupösen Präparaten 10–20 g, von flüssigen 25–50 g in kaltem Wasser zu lösen, darauf durch ein aschefreies Filter zu filtriren und das Filtrat auf 500 ccm aufzufüllen —

Von diesem klaren Filtrate dienen aliquote Theile zur Bestimmung der einzelnen Bestandtheile. Nur für die Bestimmung des Gesamtstickstoffs, sowie der Mineralstoffe verwendet man bei festen und sirupösen Präparaten vorthellhaft auch vielfach die unveränderte Substanz. Ebenso muss man die letztere verwenden zur Bestimmung des Wassers und des Stickstoffs, falls ein Theil der Substanz in kaltem Wasser unlöslich ist.

Bestimmung des Wassers Man trocknet in einer mit Sand etc. beschickten Platinschale einen aliquoten Theil obiger Lösung, oder, falls ein Theil der Substanz in kaltem Wasser unlöslich ist, soviel von der ursprünglichen Substanz, die man in warmem Wasser gelöst hat, ein, als 1–2 g Trockenschlacke entspricht, und verfährt im übrigen nach S. 648.

Bestimmung des Gesamtstickstoffs und der einzelnen Verbindungsformen des Stickstoffs

a) **Bestimmung des Gesamtstickstoffs** Man bestimmt in 0,5 bis höchstens 1,0 g der ursprünglichen Substanz oder in einem diesem Gewicht entsprechenden aliquoten Theil der Lösung den Stickstoff nach Kjeldahl.

b) **Stickstoff in Form von Fleischnmehl oder unveränderten Eiweissstoffen und coagulirbarem Eiweiss (Albumin)**

Enthalten die Fleischpräparate in kaltem Wasser unlösliche Substanzen (Fleischnmehl etc.), so löst man, wie oben unter „Vorbemerkungen“ angegeben, bei festen oder sirupösen Präparaten 10–20 g in kaltem Wasser oder verdünnt bei flüssigen Präparaten 25–50 g mit 100–200 ccm, unter Umständen auch mehr kaltem Wasser, filtrirt nach dem Absetzen des Unlöslichen durch ein Filter von bekanntem Stickstoffgehalt, wäscht mit kaltem Wasser hinreichend nach und verbrennt das Filter + Inhalt nach Kjeldahl. Die so gefundene Stickstoffmenge minus dem Stickstoffbetrage des Filters mit 6,25 multiplicirt, ergibt die Menge der vorhandenen unlöslichen Eiweissstoffe, bez. des Fleischnmehls, das etwaige Vorhandensein des letzteren ist durch mikroskopische Untersuchung nachzuweisen.

Das Filtrat, oder, wenn die Substanz in kaltem Wasser vollständig löslich ist, die wässrige Lösung der Substanz wird mit Essigsäure schwach angesäuert und gekocht. Scheidet sich hierbei coagulirbares Eiweiss (Albumin) in Flocken ab, so wird dasselbe ebenfalls durch ein Filter von bekanntem Stickstoffgehalt abfiltrirt, mit Wasser gewaschen, getrocknet und nach Kjeldahl verbrannt. Die gefundene Stickstoffmenge, abzüglich des Filterstickstoffs, mit 6,25 multiplicirt, ergibt die Menge des vorhandenen coagulirbaren Eiweisses (Albumin).

Wenn die Fleischpräparate nur geringe Mengen unlösliches und gerinnbares Eiweiss enthalten, so ist eine Trennung derselben nicht erforderlich.

c) **Bestimmung des Albumosenstickstoffs** 50 ccm der klaren Substanzlösung (= Vorbemerkungen) werden mit Schwefelsäure schwach angesäuert, darauf mit feingepulvertem Zinksulfat in der Kälte gesättigt. Wenn sich die ausgeschiedenen Albumosen an der Oberfläche der Flüssigkeit abgesetzt haben, während am Boden des Gefässes noch geringe Mengen ungelösten Zinksulfates vorhanden sind, werden die Albumosen abfiltrirt, mit kaltesättigter Zinksulfatlösung hinreichend nachgewaschen und nach Kjeldahl verbrannt. Durch Multiplication der gefundenen Stickstoffmenge abzüglich des Filterstickstoffs mit 6,25 erhält man die dem gefundenen Stickstoff entsprechende Menge der Albumosen.

Da Fleischextrakte und -Peptone in der Regel nur wenig Ammoniakstickstoff zu enthalten pflegen und bei Gegenwart geringer Mengen von Ammoniaksalzen in einer mit Zinksulfat gesättigten Lösung kein unlösliches Doppelsalz von Ammonsulfat mit Zinksulfat sich abscheidet, so kann von einer Bestimmung des Ammoniakstickstoffs in der Zinksulfatlösung bei der Bestimmung der Albumosen abgesehen werden.

Sind dagegen nennenswerthe Mengen Ammoniak in den Präparaten vorhanden, so werden weitere 50 ccm der ursprünglichen Substanzlösung (= Vorbemerkungen) in der nämlichen Weise mit Zinksulfat gefällt. In dem Niederschlage wird nach e der Gesamtstickstoff bestimmt und letzterer von dem Gesamtstickstoff des Zinksulfat-Niederschlages abgezogen.

d) **Bestimmung des Pepton- und Fleischbasenstickstoffs** Enthalten die zu untersuchenden Fleischpräparate neben Peptonen auch noch Fleischbasen, so ist eine Trennung derselben bis jetzt unmöglich. Wenn dagegen durch qualitative Reactionen die Abwesenheit von Peptonen nachgewiesen ist, oder die Peptone frei von Fleischbasen und anderen Alkaloiden sind, so geschieht die Fällung und Bestimmung der Peptone oder der Fleischbasen am besten durch Phosphorwolframsäure oder durch Phosphormolybdänsäure.

Für den qualitativen Nachweis von Pepton empfiehlt sich die Biuret-Reaktion nach dem von R. NEUMEISTER empfohlenen Verfahren.

Man verwendet hierzu zweckmässig das Filtrat der Zinksulfatfällung oder sättigt einen neuen Antheil der Substanzlösung mit Zinksulfat wie oben angegeben ist. Darauf wird filtrirt, das Filtrat mit soviel konz. Natronlauge vermischt, bis das anfanglich sich auscheidende Zinkhydroxyd wieder vollständig gelöst ist, zu der klaren Lösung werden einige Tropfen einer 1procentigen Kupfersulfatlösung zugesetzt. Rothviolette Färbung zeigt Pepton an — Hierzu ist zu bemerken, dass bei dunkelgefärbten Präparaten (Liebigs Fleischextrakt) wegen der erforderlichen starken Verdünnung sich geringe Mengen von Pepton dem Nachweise entziehen.

Für den qualitativen Nachweis der Fleischbasen neben Pepton versetzt man einen neuen Antheil der klaren Substanzlösung (s. Vorbemerkungen) mit überschüssigem Ammoniak bis zur deutlich alkalischen Reaktion, filtrirt von dem etwa entstehenden Phosphatniederschlag ab und fügt zu dem Filtrat eine Lösung von 2,5 g Silbernitrat in 100 ccm Wasser hinzu. Der entstehende Niederschlag enthält die Silberverbindung der Xanthinbasen und beweist die Anwesenheit von Fleischbasen¹⁾.

Die quantitative Fällung der Peptone, sowie der Fleischbasen geschieht in folgender Weise.

Das Filtrat der Zinksulfatfällung (sub c) wird stark mit Schwefelsäure angesäuert und mit der Lösung des phosphorwolframsauren Natriums²⁾, zu der man auf 8 Raumtheile = 1 Raumtheil verdünnte Schwefelsäure (1 : 3) hinzusetzt, so lange versetzt, als noch ein Niederschlag entsteht. Der Niederschlag wird durch ein Filter von bekanntem Stickstoffgehalt filtrirt, mit verdünnter Schwefelsäure (1 : 3) ausgewaschen, sammt Filter noch feucht in einen Kolben gegeben und der Stickstoffgehalt nach КРЕДАН³⁾ ermittelt. Durch Multiplikation des gefundenen Stickstoffgehaltes mit 6,25 erhält man die Menge des vorhandenen Peptons.

Bei Gegenwart von Fleischbasen neben Pepton oder von Fleischbasen allein ist eine Berechnung des Gehaltes von Pepton + Fleischbasen, bez. der Fleischbasen allein wegen des hohen Stickstoffgehaltes der letzteren durch Multiplikation des Stickstoffs mit 6,25 nicht angängig. Es empfiehlt sich in solchen Fällen nur die Angabe der in Form von „Pepton + Fleischbasen“ und ev. von Ammoniak vorhandenen Stickstoffmenge.

Statt Fleischbasen und Pepton im Filtrat der Zinksulfatfällung zu bestimmen, kann man diese auch zusammen mit den Albumosen in der ursprünglichen wässrigen Lösung in der angeführten Weise mit Phosphorwolframsäure fällen, in diesem Falle ist der durch Zinksulfat fällbare Stickstoff von der gefundenen Stickstoffmenge in Abzug zu bringen und der Rest als Pepton + Fleischbasenstickstoff zu bezeichnen.

Die Fleischbasen werden durch Phosphorwolframsäure zum Theil erst allmählich gefällt, es empfiehlt sich daher bei der Fällung, etwa in Fleischextrakten, die Reaktion flüssigkeit einige Tage stehen zu lassen.

Da durch Phosphorwolframsäure auch der Ammoniakstickstoff gefällt wird, so ist bei der Berechnung des Pepton + Fleischbasenstickstoffs der nach c gefundene Ammoniakstickstoff von der durch Phosphorwolframsäure gefällten Stickstoffmenge in Abzug zu bringen. — Empfehlenswerther ist es jedoch, in einer zweiten Phosphorwolframsäurefällung den Ammoniakstickstoff durch Destillation mit Magnesia nach e zu bestimmen und in Abzug zu bringen.

e) Bestimmung des Ammoniakstickstoffs. Manche Fleischextrakte liefern bei der Destillation mit Magnesia oder Baryumkarbonat nicht unbeträchtliche Mengen Ammoniak. Ob dieses als Ammoniumsalz fertig gebildet vorhanden ist, oder aus anderen organischen Verbindungen erst bei der Destillation abgespalten wird, muss vorläufig dahingestellt bleiben. Man verfährt wie folgt: 100 ccm der klaren Substanzlösung (s. Vorbemerkung) werden mit 100 ccm Wasser verdünnt, aus dieser Lösung wird das Ammoniak durch Destilliren mit Magnesia oder Baryumkarbonat abgeschieden.

f) Aus der Differenz zwischen dem Gesamtstickstoff und der Summe der unter b bis e bestimmten Stickstoffmengen ergibt sich der Gehalt des Präparates an „sonstigen Stickstoffverbindungen“, d. h. Stickstoffverbindungen unbekannter Natur.

g) Bestimmung des Leimstickstoffs. Enthält das zu untersuchende Präparat Leim, so findet man diesen nach den vorstehenden Methoden als Albumosen. — Eine Trennung des Leimes von den Albumosen oder des Leimpeptons von den Eiweisspeptonen ist mit einiger Genauigkeit nicht möglich. A. STUTZEN hat für diesen Zweck ein Verfahren angegeben, welches in FISSERUS, Ztschr. analyt. Chem. 1895, 508 veröffentlicht worden ist.

¹⁾ Eigentlich nur die Anwesenheit von Hypoxanthin und Xanthin. Weil diese aber in allen Fleischsorten und Fleischzerzeugnissen in geringerer Menge vorkommen als Kreatin und Kreatinin etc., mindestens letztere stets begleiten, so kann aus dem erhaltenen Niederschlage auch auf die Anwesenheit der anderen Fleischbasen geschlossen werden.

²⁾ 120 g phosphorsaures Natrium und 200 g wolframsaures Natrium werden in 1 l Wasser gelöst.

Die Bestimmung des Fettes und des Alkohol-Extraktes erfolgt in der auf S 651 schon angegebenen Weise

Fleischextrakte dürfen keine oder nur Spuren unlöslicher (Fleischmehl etc) oder coagulirbarer Eiweissstoffe (Albumin) oder Fett enthalten — Von dem Gesamtstickstoff dürfen nur massige Mengen in Form von durch Zinksulfat ausfällbaren, löslichen Eiweissstoffen vorhanden sein — Fleischextrakte dürfen nur geringe Mengen Ammoniak enthalten — Fleischextrakte, welche in der Asche einen über 15 Proc Chlor entsprechenden Kochsalzgehalt haben, sind als mit Kochsalz versetzt zu bezeichnen

Die Grenzwerte bezüglich des Wassergehaltes und des Gehaltes an Kochsalz beziehen sich natürlich nur auf solche Präparate, welche den Anspruch erheben, dem Liebig'schen Extrakte gleichwertig zu sein. Auf die zur Zeit im Handel befindlichen zahlreichen flüssigen Extrakte und Würstflüssigkeiten lassen sie sich nur als Werthmesser anwenden

Zusammensetzung einiger Fleischextrakte des Handels.

Nach dem Liebig'schen Verfahren untersucht

	Wasser	Mineralbestandtheile	Organische Substanz	Stickstoff	In 100 Theilen von 40 Vol Proc Löslich	Chlorgehalt der Asche in	Analytiker
	Procent						
PASTORIS Fleischextrakt	15,50	26,23	58,27	—	61,74	—	R. SENDTNER
PISONIS Extrakt of meat	17,74	19,68	62,58	—	64,68	—	
KEMMERICH's argent Fleischextrakt	18,88	19,48	61,66	—	59,08	—	
CIRIL's Extractum Carnis	19,41	26,44	54,15	—	62,87	21,82	
LIEBIG's Fleischextr. (Mittel aus 170 Analysen)	18,79	23,02	58,19	8,000	61,85	10,00	
Saladero Concordie	21,88	15,85	62,27	9,642	58,29	—	
Peptone de viande KEMMERICH	34,27	7,71	58,07	9,865	28,40	—	
CIRIL's Hermanos (Hitzig)	64,18	18,29	17,58	2,100	84,28	44,45	
Koch's Peptonbouillon	59,58	15,88	24,54	3,657	32,78	48,19	
KEMMERICH's kondensirte Fleischbouillon	62,59	17,06	20,95	3,187	29,82	41,97	
Maggi's Bouillonextrakt	68,64	23,80	7,56	1,293	25,79	57,28	Nach KÖNIG
Bouillon conc MORRIS, CANNING & Co	64,24	18,41	22,96	—	29,87	—	
LIEBIG's Fleischextr. (Mittel aus 14 Analysen)	22,49	17,43	60,08	7,860	59,91	—	
BUCHENHEAL's Fleischextrakt	16,91	19,39	63,70	—	69,11	—	
KEMMERICH's Fleischextrakt	16,21	20,59	63,20	8,960	70,34	—	
Deutsches Fleischextrakt	29,24	15,43	55,83	8,700	64,47	—	
Schafffleischextrakt (Australien)	29,20	10,32	60,48	8,680	—	—	
Pferdefleischextrakt	18,00	23,10	58,90	—	—	—	
JOHNSON's Fluid Beef	66,09	12,40	51,51	6,570	17,00	69,19	

Ueber die Zusammensetzung der Stickstoffsubstanzen machen KÖNIG und BÖHRER (Fresen, Ztschr anal. Chemie 1895, 560) folgende Angaben

	v. LIEBIG's Fleischextrakt in Procenten		KEMMERICH's Fleischextrakt in Procenten		KEMMERICH's Fleischpepton in Procenten		CIRIL's Fleischextrakt in Procenten	
	der Substanz	des Stickstoffs	der Substanz	des Stickstoffs	der Substanz	des Stickstoffs	der Substanz	des Stickstoffs
Gesamt-Stickstoff	9,28	100	9,14	100	10,08	100	2,77	100
Davon in Form von								
1 Löslichem Eiweiss	Spur	Spur	0,08	0,87	0,06	0,59	Spur	Spur
2 Stickstoffverbindungen, in 60—64proc. Alkohol unlöslich	0,21	2,26	0,33	3,61	1,96	13,49	0,25	9,02
3 Albumosen	0,96	10,34	1,21	13,24	4,15	41,17	0,70	25,27
4 Pepton	0 bis Spur	0 bis Spur	0 bis Spur	0 bis Spur	0	0	0	0
5 Fleischbasen	6,81	73,38	5,97	65,32	3,97	39,38	1,56	56,81
6 Ammoniak	0,47	5,06	0,41	4,49	0,29	2,88	0,09	3,25
7 Sonstige Stickstoffverbindungen	0,68	8,96	1,14	12,47	0,25	2,49	0,17	6,15

Die Zusammensetzung der Mineralbestandtheile (Reinasche) ist nach J. KÖNIG im Mittel folgende

In Procenten

Kali	Natron	Kalk	Magnesia	Eisenoxyd	Phosphorsäure	Schwefelsäure	Kieselsäure + Sand	Chlor
42,46	12,74	0,62	3,15	0,28	30,59	2,03	0,81	9,63

LEUBE ROSENTHAL'sche Fleischsolution 1000 g fettreiches, feingehacktes Rindfleisch werden in einem Porcellanfass mit 1 Liter Wasser und 20 g Salzsäure (1,125 spec Gew.) angerührt. Dieses Porcellanfass wird in einen PAPIN'schen Topf eingesetzt und 12–15 Stunden (während der ersten Zeit unter heweligen Umrühren) gekocht. Nach dieser Zeit wird die Masse im Mörser zerrieben, bis sie emulsionsartig ausseht, dann mit Natriumkarbonat fast neutralisirt, nochmals 12–15 Stunden im PAPIN'schen Topf gekocht, dann zur Breikonsistenz abgedampft, in Blechbüchsen abgefüllt, welche sterilisirt und verlöhthet werden. Enthält in Procenten 67,2–80,4 Wasser, 9,0–11,0 Albumin, 1,8–6,5 Pepton, 5,6–7,6 sonstige Stickstoffverbindungen, 0,5 Kochsalz und 0,8–1,4 sonstige Salze. Wird als Ernährungsmittel bei Magengeschwüren, chronischer Dyspepsie, akutem Magenkatarrh etc. angewendet, ist aber wenig haltbar.

Beef-tea Von Knochen, Fett und Sehnen befreites (mageres) Rindfleisch wird fein geschabt, in eine Flasche gebracht, welche man verkorkt. Der Stopfen wird fest zugebunden, darauf stellt man die Flasche in einen Topf mit Wasser und erhitzt 2 Stunden zum Kochen. Nach dem Erkalten presst man den ausgeschiedenen Sift ab und colirt oder filtrirt ihn. Er ist bald zu verbrauchen.

Bovril, ein Fleischextrakt, welches feingehacktes Fleisch enthält und angeblich nur den halben Werth von gutem Fleischextrakt hat.

Bouillon-Wurzfett Man digerirt im Wasserbade 700 Th. frisches Rinderfett und 800 Th. frisches Schweinefett mit 50 Th. Bouillongewurz (der Hannover'schen Cakes-Fabrik) 1 Stunde lang und filtrirt im Dampftrichter.

Bouillontafeln zur raschen Herstellung von Bouillon früher sehr beliebt und im Haushalt in grösseren Küchen selbst dargestellt. Fein gehacktes mageres Rindfleisch (ev. unter Zusatz von Hühnerfleisch und etwas Schinken) wird mit Kalbfleischen zusammen eingekocht, die vom Fett durch Abschöpfen befreite Brühe soweit eingedampft, dass sie in der Kälte gelatinirt, schliesslich in Tafeln gegossen.

Carniferrin, das Eisensalz der Phosphorleischsäure. Man versetzt die wässrige Lösung des Fleischextraktes mit Barythydrat, bis in einem Probefiltrat ein weiterer Zusatz von Barythydrat keinen Niederschlag mehr erzeugt. Das nöthigenfalls durch Einleiten von Kohlensäure vom überschüssigen Barythydrat befreite Filtrat wird hierauf mit unorganischen oder organischen Eisensalzen gekocht, wobei sich das Eisensalz der Phosphorleischsäure ausscheidet. D. R. P. 77186. Neuerdings soll es auch aus Molken dargestellt werden.

Rothbraunes, geschmackloses Pulver, 80 Proc. Eisen enthaltend, löslich sowohl in verdünnten Säuren als auch in Alkalien. Es soll leicht resorbierbar sein und wird Erwachsenen zu 0,5 g, Kindern zu 0,2–0,8 g täglich gegeben.

Carnit, Präparat zum Rothfärben von Fleisch und Wurst, ist ammoniakalische Karminlösung.

Carno Mit Kochsalz versetzter und eingedickter Fleischsaft, saupfick, von dunkelbraunrother Farbe. Die wässrige Lösung ist neutral und zeigt das Spektrum des Oxyhaemoglobins. Bestandtheile: Wasser 56,74 Proc., Mineralstoffe 19,93 Proc., Ammoniak 0,28 Proc., Fett 0,29 Proc., Eiweisskörper 10,84 Proc., sonstige organische Substanzen (wie Fleischbasen) 11,92 Proc.

COLEMAN-LIEBIG's Extract of meat and Malt-wine. Angeblich Portwein, in welchem LIEBIG's Fleischextrakt und Malzextrakt gelöst ist. Nach TRILLICH Portwein mit sehr wenig Fleischextrakt.

Deutsches Fleischwasser. Ist eine 20proc. Lösung von Natriumbisulfit.

Extractum Carnis frigide paratum LIEBIG. (Hamb. V.) **Infusum Carnis frigide paratum**. LIEBIG'scher Fleischsaft (Hamb. V.) 60,0 g fettfreies, fein zerkleinertes Rindfleisch werden mit einer Mischung aus 5 Tropfen Salzsäure, 1,0 g Chloratrium und 120,0 g Wasser, 1 Stunde unter hewelgem Umrühren macerirt, ausgepresst, filtrirt und mit Wasser auf 100,0 g gebracht.

Flaschenbouillon von Dr. UFFELMANN in Rostock. Man bringt 250–500,0 g feinerkleinertes Fleisch in eine Flasche, verkorkt diese, stellt sie in ein Gefäss mit Wasser und erhält letzteres etwa 45 Minuten nahe dem Siedepunkte. Die ausgeschiedene Flüssigkeit ist die Flaschenbouillon. Sie wird aus Rindfleisch und aus Kalbfleisch bereitet. Vergl. Beef-tea.

Fleischsaft-Gefrorenes. Ist gefrorener Fleischsaft. Er wird wie Speise-Eis bereitet und besitzt den Vorzug, dass der für viele Patienten unangenehme Blutgeschmack nicht hervortritt.

Fleischextraktwein mit Chinin Extracta Carnis 15,0, Chinini sulfurici 1,0, Acidi citrici 0,35, Aquae fervidae 30,0, Vinum Xerensis detannati 500,0

Fleischpulver. Mageres Rundfleisch wird in Streifen geschnitten, diese werden einige Minuten in heissem Fett gehalten, dann im Ofen langsam getrocknet und auf der Kaffeemühle gepulvert (Munch und Wochenschr) Zur Ernährung Kranker

Futtermehl für Forellen und Karpfen von Louis Groos in Heidelberg Fleischmehl 30—35 Th., Rape- und Leinsamenmehl 9—10 Th., Mais 13—22 Th., Erbsen, Wicken, Saubohnen 18—22 Th., Getreidemehl und Hafer 18—22 Th., Kochsalz 1—2 Th

Maceratio Carnis (Ergänzb.), Fleischauszug, Succus Carnis recens 500 Th feingehacktes von Sehnen und Fett befreites Ochsenfleisch werden mit einer Mischung von 625,0 Th Wasser und 1,0 Th Salzsäure übergossen, unter Umrühren 1 Stunde an einem kühlen Orte (Eisschrank) stehen gelassen. Man trennt durch Filtration von der Fleischfaser und fügt 6 Th Natriumchlorid zu. Stets frisch zu bereiten

Nutritine von Moritz in Paris. Wird aus rohem Fleische und nicht zu frischem Brode durch Mischen, Trocknen und Pulvern und nachheriges Formen in Tafeln bereitet

Nutrin-Strochein soll ähnlich wie WYETH's Beef juice, s. dieses, durch Eintrocknen von Fleischsaft dargestellt werden und 83,5 Proc Eiweiss, 6,1 Proc Fett, 4,9 Proc Nährsalze und 5,5 Proc Wasser enthalten

QUAGLIO's Bouillonkapseln Fleischextrakt 100,0, Tomatensaft frisch gepresst 50,0, Sellenepulver 5,0, Kochsalz 70,0 werden im Dampfbade sorgfältig durchmischt und zur Extraktduke eingedampft. Man füllt mit diesem Extrakt (2,5 g) den unteren Theil einer Gelatinekapsel, während man in den oberen Theil 0,5 g Bouillonwurzelt fett bringt, und schiebt beide Hälften übereinander

Rozellina, Fleisch- und Wurstarbe von O H Ross-Hamburg Uhlenhorst Carmin 25,0, Acidi borici 20, Aquae 805,0

BARFF's Kreochyle (liquid meat) Enthält 95 Proc Wasser, 1 Proc Fleischbasen, 0,75 Proc Eiweiss und Pepton (STUTZER)

BENGEN's peptonised beef jelly. Hat 90 Proc Wasser, 9 Proc organische Stoffe, theilweise aus Pepton bestehend (STUTZER)

BRAND & Co., Essence of beef. Enthält 90 Proc Wasser, 6 Proc Pepton, 2 Proc Eiweiss (STUTZER)

Carne pura, Patent-Fleischpulver. Ist getrocknetes, gesalzenes und gemahlene Fleisch mit 68 Proc Proteinstoffen. Wird zu Fleischwiesback, Fleischnudeln, Fleischmacaroni, Fleischkakao, Fleischchokolade verarbeitet, um den nicht angenehmen Geschmack des getrockneten Fleisches zu verdecken (STUTZER)

CARVER's beef peptonoids ist getrocknetes, gemahlene und entfettete Fleisch, mit Zusatz von Weizenkleber und Milch hergestellt. Enthält Pepton (STUTZER)

Golden-Liquid Beef Tonic von Chr M CRITTENTON in New-York. Besteht aus Fleischextrakt, Cognak, Eisenextrakt, Chinarindenextrakt und anderen Bitterstoffen

JOHNSTON's Fluid Beef. Enthält 50 Proc Wasser, 45 Proc organische Stoffe, 5 Proc Salze. Die organischen Stoffe bestehen aus 17 Proc fein zerhacktem Muskelfibrin, 17 Proc Pepton und aus Fleischbasen (STUTZER)

LEIBIG's aufgeschlossenes Dünge-Fleischmehl. Die bei der Fabrikation des Fleischextraktes sich ergebenden Abfälle werden mit Schwefelsäure aufgeschlossen und in 2 Nummern in den Handel gebracht. Nr. I. Gesamtposphorsäure 11,0 Proc, in Wasser lösliche Phosphorsäure 10,0 Proc, Stickstoff 5,0 Proc. Nr. II. Gesamtposphorsäure 9 Proc, in Wasser lösliche Phosphorsäure 8 Proc, Stickstoff 7 Proc

MURDOCK's Liquid food. Enthält 83 Proc Wasser, 13 Proc Albuminate, Spuren von Pepton und Fleischbasen (STUTZER)

Pepton CHAPEAUTOT Enthält 20 Proc. Pepton, 3 Proc Eiweiss. Bei der Fabrikation scheint eine tiefgreifende Zersetzung der stickstoffhaltigen Bestandtheile eingetreten zu sein. In noch höherem Masse ist dies der Fall bei Peptone DUFRESNE (STUTZER)

SAVORY and MOORE's fluid beef Enthält 27 Proc Wasser, 60 Proc organische Stoffe. Fast soviel Fleischbasen enthaltend wie Leibig's Fleischextrakt, ist diesem überhaupt ähnlich (STUTZER)

STENHOUSE GROVE's fluid meat mit 23—27 Proc Pepton. Ist dem Pepton Koon und Pepton KEMMERICH ähnlich, indessen wurde von RUBNER die sehr wechselnde Beschaffenheit des Präparates getadelt (STUTZER)

VALENTINE's meat juice. Enthält 50 Proc Wasser, 5 Proc Pepton, 2 Proc Eiweiss (STUTZER)

Vienne FAYROT ist getrocknetes, fein gemahlene und entfettete Fleisch mit 85 Proc verdäulichem Fibrin, Spuren von Fleischbasen. Pepton ist nicht vorhanden (STUTZER)

WYETH's Beef juice Scheint durch Einengen reinen, kochsalzhaltigen Rindfleischsaftes im Vacuum bei möglichst niedriger Temperatur gewonnen zu sein. Soll alles Eiweiss des Fleisches in gelöster Form, ferner das Hämoglobin in unverändertem Zustande

enthalten Mit Wasser verdünnt, zeigt der Saft röthlichbraune Färbung, die beim Kochen infolge Coagulation des Eiweisses verschwindet Theelöffelweise in kaltem oder lauem Wasser

Vinum Carnis (Nat Form)
Wine of Beef Beef and Wine
Pp Extracti Carnis 35,0
Aque feruida 60,0
Vinum Xerensis q s ad 1 l

Vinum Carnis et Ferri (Nat Form)
Wine of Beef and Iron Beef, Wine and Iron
Pp Tincturae Ferri citri chloridi
Extracti Carnis 55 80,0
Aque feruida 60,0
Vinum Xerensis q s ad 1 l.

Caroba.

Folia Carobae, Carobenblätter sind die Blätter einer Anzahl von Bignoniacern aus Mittel- und Sudamerika, die als Diuretica und Sudorifica besonders gegen Syphilis empfohlen werden, nämlich *Jacaranda procera* Spr, *J lancifolia* (?), *J subrhombica* DC, *J oxyphylla* Cham, *Bignonia quinquefolia* Vahl, *B purgans* (?), *B nodosa* Mans, *Sparattosperma lithontripticum* Mart, *Kordelestris syphilitica* Arruel Die Abbildungen zeigen Blätter erstgenannter Art

Bestandtheile der Jacaranda Arten
0,102 Proc eines Alkaloïdes Carobin, 8,3 Proc Carobaharz, 0,0518 Proc Carobasaure, 0,1 Proc Steocarobasaure etc

Anwendung 1—8 g 3—4 mal täglich

Balsamum Henricae, Henriottenbalsam gegen Zahnschmerzen, ist eine concentrirte alkoholische Tinktur der Blätter

Unter dem Namen Caroba gehen auch die Hulsen von *Geratonia Siliqua* und die grossen hohlen Gallen auf *Pistacia Terebinthus*, die von *Pemphigus cornicularius* erzeugt werden



Fig 163



Fig 164



Fig 165

Carrageen.

Carrageen (Anstr Germ Hely) Chondrus (U-St) Caragaheen. Alga s. Fucus s. Muscus s. Lichen Caragen. Irlandsches Moos. Karragaheen Perlmoos. Knorpeltang. Seemoos. Mousse d'Irlande Goémon. Mousse perlée — Irish Moss Pearl-moss Wird geliefert von zwei Algen aus der Reihe der Florideae, Familie der Gigartinaeae *Chondrus crispus* Lyngbye (*Sphaerococcus crispus* Agardh) und *Gigartina mamilliosa* J G Agardh (*Sphaerococcus mamillosus* Agardh), beide an den Küsten der alten Welt von Gibraltar bis zum Nordkap und an der atlantischen Küste von Nordamerika Die erstgenannte fehlt im Mittelmeer und in der Ostsee, die zweite kommt auch im stillen Ocean vor, in der Droge tritt sie quantitativ ganz zurück

Beschreibung Beide Arten besitzen einen am Grunde stielartigen Thallus, der mit einer scheibenförmigen Verbreiterung auf der Unterlage befestigt ist und auch nach oben wiederholt gabelig theilt Die Aeste sind besonders bei *Chondrus* recht vielgestaltig, flach, gelappt, stielartig, am Rande oft gekrümmelt, jedenfalls sind sie bei hinreichender Breite immer flach, bei *Gigartina* rinnenförmig aufgebogen An zahlreichen Exemplaren findet man die durch einen Geschlechtsakt entstandenen Fortpflanzungsorgane, die Cystocarpien, die bei *Chondrus* halb eiförmig aus dem Gewebe des Thallus hervortreten, bei *Gigartina* stielartig oder sitzenförmig hervortreten — Beide sind im frischen Zustande schwärzroth oder grünroth — Der Querschnitt lässt unter dem Mikroskop eine dichte Rinden- und eine lockere Markschiebt erkennen

Bestandtheile. Bis 80 Proc Carrageenschleim (Parambin) $C_6H_{10}O_6$, bis 9,4 Proc Proteinsubstanzen, in geringer Menge Jod und Brom, ferner an Farbstoffen Phycos-Erythrin und Chlorophyll. Der Aschengehalt beträgt 14 Proc. Die Asche ist reich an Sulfaten.

Einsammung und Zubereitung. Man sammelt die durch Springfluthen an das Ufer geworfenen Algen oder zieht sie mit Rechen aus dem Wasser im Norden und Nordwesten Irlands, in geringer Menge auch in Nordfrankreich, die Hauptmenge liefert die Grafschaft Plymouth an der Küste von Massachusetts. — Die frisch schwarzrothen Algen werden durch wiederholtes Befeuhen und Trocknen an der Sonne gebleicht, dann in Fässern mit Wasser gerollt und noch einmal getrocknet. Die ursprünglich schlupfrigen Pflanzen sind nun steif, knorplig und weissgelb.

Prüfung. Bei der Methode des Einsammelns ist es unvermeidlich, dass auch fremde Algen, Korallen, Schnecken, Muscheln, Stenchen mit gesammelt werden. Von diesen wird die Droge durch Auslesen möglichst befreit. — Mit Wasser übergossen wird die Droge schlupfrigweich und liefert damit beim Kochen einen nach Erde schmeckenden, in der Kälte ziemlich dicken Schleim, der mit Jod nicht blau, sondern höchstens rothlich wird. Eine im Handel vorkommende, besonders helle Sorte ist mit schwefliger Säure gebleicht, trocknet man solche Waare stark in der Wärme, so wird sie braun infolge des Gehaltes der durch Oxydation der schwefligen Säure entstandenen Schwefelsäure.

Aufbewahrung. Man entfernt so viel als möglich fremde Algen, Korallenreste und missfarbige Theile und zerstösst die scharf nachgetrocknete Droge im Mörser, oder man feuchtet dieselbe mit Wasser an, schneidet mittels eines Wiege- oder Stampfmessers und trocknet sie wiederum sorgfältig. Das durch ein grobes Specieesieb getriebene Carrageen wird, durch Abreiben vom Pulver befreit, an einem trockenen Orte aufbewahrt.

Anwendung. Als Nahrungsmittel bei Schwindsüchtigen, schwächlichen Kindern, bei Katarrhen der Respirationswege und des Darmkanals. In Theegemischen, in Abkochungen (1—2 100), in Form einer Gallerte. Carrageenschleim dient zur Bereitung haltbarer Leberthranemulsionen, zum Glätten der Haare, zum Klären trüber Flüssigkeiten (Bier, Honig etc.)

Gelatina Carrageen (Ergänzb.)
Irlandisch-Moos-Gallerte

Rp Carrageen concisi 1,0
Aqua 40,0

Man erhitzt $\frac{1}{2}$ Stunde im Dampf-
bade, presst gelinde, fügt
Sacchar 2,0

hinzu u. dampft ab, bis nach Entfer-
nung des Schaumes 10,0 bleiben. Nur
auf jedesmal Verordnungs s. bereiten

Pasta Cacao carragenata

Carrageen-Chokolade

Rp Masse Cacao

Snocharolati Carrageen 85.

Bereitungs unter Chokolade, S 526

Saccharolatum Carrageen

Carrageenzucker

Rp 1 Carrageen 100,0

2 Aqua 8000,0

3 Snocharl 500,0

Man kocht 1 u 2 $\frac{1}{2}$ Stunde, kocht in
der Seihflüssigkeit 5 und dampft
unter Abschäumen nur Extraktstärke
ein. Die Masse wird scharf getrock-
net und gepulvert.

Brustbonbons von STOLLWERK in Köln sollen mittels einer Abkochung von Carrageen, Irlandischem Moos, Eibischwurzel, Süssholz, Souchongthee u. a. bereitet werden.

Cataplasma artificiale s. instantaneum, von LEBLÉVRE und von VOLKHAUSEN, ist als Ersatz für Leinsamenmehl- und Breiumschläge seiner einfachen und sauberen Anwendung wegen sehr beliebt. Es sind mit Carrageenabkochung getränkte Wattetafeln, denen man durch Pressen und Trocknen das Aussehen einer dünnen Pappe giebt. Zum Gebrauch lässt man sie in heissem Wasser aufquellen.

Krätterthee von C. LUCK in Kolberg besteht aus Carrageen, Ehrenpreis, Lungen-
flechte, Bittersüss, Lindenblüthe.

Lebenstrank der Frau NEUMANN in Berlin, besteht im wesentlichen aus Carrageen-
abkochung.

Moospflanzenzeltchen von J. SCHOEKE in Rognan sind Tafeln aus gezuickertem,
roth gefärbtem Carrageenschleim.

Végétaline naturelle von COMPERE & Co., ein Kesselsteinmittel aus Meeressalgen.

Carthamus.

Gattung der Compositae — Cynareae — Centaureinae.

Carthamus tinctorius L. Heimath unbekannt, als Farbpflanze vielfach in wär-
meren Gegenden, selten in Mitteleuropa kultivirt.

Verwendung finden die Blüten: Flores Carthami. Flores Cui, s. Croci hortensis. Safflor. Bastardsafran. Deutscher, Falscher oder Wilder Safran. Carthame. Safranon. Safflower.

Beschreibung. Die beim Beginn des Welkens aus den Blütenkörben herausgezupften, rothen oder orangeröthen Blüten sind zwittrig. Die Röhre ist etwa 25 mm lang, sie theilt sich in 5 lineale, 6 mm lange Lappen (Fig. 166). Die Antherenröhre ist gelb. Die Pollenkörner sind bis 0,07 mm gross, gezackt, dreiporig. Die vierkantig gerippten Achaenen ohne Pappus. Der Fruchtknoten wird gewöhnlich abgerissen, findet sich aber auch noch häufig unter der Droge, ebenso die schmalen, weissen, seidig glänzenden Spreublättchen.

Bestandtheile. Safflorgelb, gelber in Wasser löslicher Farbstoff, und ein rother Farbstoff Carthamin (cf. unten), in Wasser schwer, in Alkohol und Alkalien leichter löslich.

Zubereitung, Anwendung, Nachweis. Die gesammelten Blüten werden entweder einfach an der Luft getrocknet (5 Th. frische geben 1 Th. trockene), oder vorher zerquetscht, in jedem Falle aber mit Wasser extrahirt, um das werthlose Safflorgelb zu entfernen. Dann trocknet man sie locker oder in kleinen Kuchen. — Findet in der Pharmacie Verwendung zur Herstellung feiner Räucher-species, in der Technik als Färbematerial für Seide, dessen Bedeutung aber gegenwärtig abnimmt gegenüber den Anilinfarben (Safranin), auch als Malerfarbe und zum Schminken und zur Verfälschung von Safran oder als dessen Surrogat.

Im unzerkleinerten Safran leicht zu erkennen, wenn man eine Probe aufweicht, an der ganzen Form der Blüten; im Pulver werden die stacheligen resp. warzigen Pollenkörner



Fig. 166.
Einzelblüthe
v. Carthamus
tinctorius.

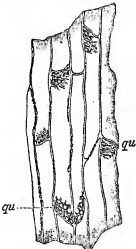


Fig. 167. Fragment eines Spreublättchens. 800 mal vergr.
qu Querswände.
(Nach MOELLER.)

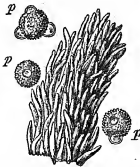


Fig. 168. Griffelende der Safflorblüthe. 200 mal vergr.
p Pollenkörner.
(Nach MOELLER.)



Fig. 169. Blütenblatt des Safflor. 800 mal vergr. ep Epidermis.
p Papillen. sp Spiralgefässe. s Sekretschlauch. (Nach MOELLER.)

auf die richtige Spur führen, ferner ist auf die abweichenden Gewebe des Griffels und der Antheren zu achten. Safflor färbt sich mit konz. Schwefelsäure roth (cf. Crocus).

Carthaminum $C_{14}H_{14}O_6$, der rothe Farbstoff des Safflor.

Darstellung. Die mit Wasser (cf. oben) ausgezogenen Blüten extrahirt man mit 15proc. Lösung von Na_2CO_3 . Aus der rothen Lösung schlägt man das Carthamin mit Essigsäure auf Baumwolle nieder; entzieht derselben den Farbstoff von neuem mit 5proc. Lösung von Na_2CO_3 und schlägt ihn daraus mit Citronensäure in Flocken nieder. Der gesammelte und getrocknete Niederschlag wird in Alkohol gelöst und dieser verdunstet.

Eigenschaften Schwarzgrünes Pulver, in Wasser schwer, in Alkohol, in atzen den und kohlensaurer Alkalien mit rother Farbe löslich, aus diesen Lösungen durch Säuren fällbar. In Aether unlöslich. Mit concentrirter Schwefelsäure sich roth lösend, aus dieser Lösung auf Wasserzusatz nicht wieder ausfallend. Beim Schmelzen mit KOH entstehen Oxalsäure und p-Oxybenzoesäure.

Carum.

Gattung der Umbelliferae — Apioidae — Ammineae.

I Carum Carvi L. Heimisch durch fast ganz Europa bis nach Tibet und in Sibirien. Vielfach kultivirt. Liefert *Fructus Carvi* (Austr. Germ. Helv.) *Carui Fructus* (Brit.) *Carum* (U-St.) *Semen Carvi*. *Semen Cumini pratensis*. — Kummel. Kümmelsamen. Garbe. Kramkümmel — *Carvi* (Gall.) *Semences de carvi*. *Cumin* des prés. — Caraway. Caraway Fruit.

Beschreibung Die ganze Spaltfrucht ist eiförmig, von den Seiten zusammengedrückt, oben vom Stempel und den Resten des Griffels gekrönt, ungefähr 5 mm lang, kahl, meist in die etwas sichelförmigen Theilfrüchte zerfallen. — Die Theilfrucht im Querschnitt fast regelmässig fünfeckig mit 5 hervortretenden Ecken, dazwischen in den Thälchen je ein Oelströmen, auf der Fugenfläche zwei. Das Endosperm im Querschnitt schwach funfklappig. — Im Bau ist die Frucht kaum von denen anderer Umbelliferen unterschieden, das Pulver charakterisirt sich durch folgende Merkmale: Haare fehlen, ebenso Netzfaserzellen (vergl. Foeniculum), die Querzellen sind auffallend breit (15–24 μ bei 45–75 μ Länge), ziemlich reichlich isodiametrische oder fast isodiametrische Steinzellen, schlanke Tracheiden.

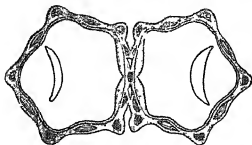


Fig. 170
Querschnitt durch die ganze Frucht von Carum Carvi.

Bestandtheile 8–7 Proc ätherisches Oel (vergl. unten), 12,69 Proc Fett, 3,12 Proc Zucker, 19,74 Proc stickstoffhaltige Substanz, 4,53 Proc Stärke, 16,51 Proc stickstofffreie Extraktstoffe, 20,09 Proc Rohfaser, 14,55 Proc. Wasser, 6,01 Proc Asche.

Verwechslungen und Verfälschungen. Den Früchten sollen zuweilen die von *Aegopodium Podagraria* L. beigemengt sein, die dunkler gefärbt und ohne Oelströmen sind. — Häufig ist eine Verfälschung mit Kümmelfrüchten, denen das ätherische Oel durch Destillation schon entzogen ist. Sie sind ganz oder fast geruch- und geschmacklos. Vorkommendenfalls giebt eine Extraktbestimmung Anhaltspunkte, guter Kummel giebt etwa 15 Proc Extrakt.

Aufbewahrung. Die zur Reifezeit gesammelte Frucht wird getrocknet, gereinigt und in Holz-, besser in Blechgefäßen aufbewahrt. Einen kleinen Vorrath an grobem Pulver hält man für Veterinarzwecke. Für das feine Pulver wählt man braune Stüpselgläser. Vor dem Pulvern trocknet man den Kümmel entweder einige Zeit über Aetzkalk oder einen Tag bei gelinder Wärme. Bei Verarbeitung der Früchte zu Pulver entsteht durch Trocknen und Verstäuben 10–12 Proc Verlust.

Anwendung. Als Stomachicum und Carminativum bei Blähungen und Kolik. 0,5–2,0 g mehrmals täglich als Pulver oder Infusum. Beliebtes Küchengewürz.

Aqua carminativa
Windwasser
a Ph. Austr.
Ep. *Florum Chamomillae Romanae*
Corticis Fruct. Aurantii
Corticis Fruct. Citri
Foliorum Menthae crispae

Fructus Carvi
Fructus Coriandri
Fructus Foeniculi aa 50,0
werden zerschnitten und zerstoßen mit
Aqua 4000,0
24 Stunden macerirt, dann destillirt man ab 2000,0

b	Münch Apotheker-Verein.
Pp	Oleum Aurantii cordatae
	Oleum Carvi
	Oleum Citri
	Oleum Coriandri
	Oleum Foeniculi
	Oleum Menthae pipentiae Rk 1,0
	Spiritus 100,0
	Aquae Chamomillae 900,0

c Badische Erg Taxe

Rp	Florum Chamomillae	5,0
	Folium Menthae crispae conc.	
	Fructus Carvi contus.	
	Fructus Foeniculi contus.	
	Cortex Fructus Citri conc.	
	Cortex Fructus Aurantii conc. Rk 2,0	
	Spiritus	15,0
Man	1885 24 Stunden stehen und destil-	
hrt	ab	100,0

Aqua Carvi (Brit.)

ist wie Aqua Anethi (vergl. S 804) zu bereiten 1 x
tempore Oleum Carvi gits 8 Aquae tepidae 100,0

Emplastrum Carvi.

Rp	Cerati Resinae Pin.	25,0
	Resinae flavae	
	Fructus Carvi pulverati Rk 5,0	
	Oleum Carvi	1,25

Brust- und Blutreinigungsthee von ZOFFEL Malvenblätter, Kummel, Süßholz, Guajakholz, Sassafras

Brust- und Lungenthee, ZEEH'scher ist dem vorigen ähnlich
Heilschnaps, bitterer, von JOHANNA GERLITZ, wird aus Kümmel, Fenchel, Ma-

blumenwurzel, Orangenschale u. a. mit verdünntem Weingeist bereitet
Mittel gegen Magenleiden von HENRICH Kümmel, Senfblättchen, Schafgarbe,

Tausendgüldenkraut, Stiefmütterchen, Eibisch, Petersilie, Waldmeister

II. Carum Ajowan Benth et Hook (Ptychotis coptica DC)

In Ostindien, Persien und Aegypten kultivirt. Liefert in den Früchten: Fructus
Ajowan, Semen Ajovae, Adjowanfrüchte, Ajowan, True Bishops seed Ammi offi-

cial Ajowan (Gall)
Beschreibung. Die Früchte sind breiterförmig, bis 8 mm lang, Aussenseite papillös

hockrig, in jedem Thälchen ein Oelstrichen, auf der Fugenfläche zwei
Bestandtheile Sie enthalten 3—4 Proc eines farblosen oder schwach gelblichen

atherischen Oeles vom spec Gew 0,90—0,93, das Cymol und Thymol enthält Die
Früchte sind das Hauptmaterial zur Gewinnung des letzteren

III Die knollig verdickten Wurzeln amerikanischer Arten, von Carum Gairdneri
Benth et Hook und C Kelloggii A Gr werden gegessen

IV Unter dem Namen „Kümmel“ gehen hier und da im Handverkauf andere
Früchte, so die Früchte von Cuminum Cyminum L. (vergl. Cuminum), als römischer

Kümmel, die Samen von Nigella sativa L. als Schwarzkümmel und Krenzkümmel,
mit welchem Namen auch die Samen von Datura Stramonium L. bezeichnet werden

Oleum Carvi (Germ, Austr, Helv, Gall, Brit, U-St) **Oleum Carvi** (U-St) **Oleum Carui**

(Brit) **Carvolum.** **Oleum Carvi concentratum.** Kümmelöl, Karvol, Carvon **Essence**

de Carvi. **Oil of Caraway.**

Es ist zu beachten, dass Austr, Helv, Gall, Brit, U-St unter „Oleum Carvi, Carui“
oder „Carui“ normales oder fast normales Kümmelöl verstehen, während Germ mit
Oleum Carvi nur den sauerstoffhaltigen Antheil, das Carvon bezeichnet

Gewinnung. Durch Dampfdestillation der zerkleinerten Kümmelfrüchte Zur
Oelgewinnung wird hauptsächlich norwegische oder holländische Waare verwendet. (Aus-

	Elaeosaccharum Carvi	
	Oleosaccharum de carvi:	
	Germ Austr Helv	Gall
Rp	Oleum Carvi	1,0
	Sacchari pulv.	50,0
		20,0

Guttus carvolatae		
Weisse Magenkrampftropfen.		
Pp	Carvoli	20,0
	Oleum Menthae piperitae	2,0
	Spiritus	75,0
	Aquae destillatae	5,0

Species carminativas (Germ)

Rp	Fructus Anisi
	Fructus Carvi
	Fructus Coriandri
	Fructus Foeniculi Rk
	Spiritus Carvi (Austr),
	Kummelgeist,
ist aus	Kümmelfrüchten wie Spiritus Anisi (S 815)

Ex	tempore	Oleum Carvi	1,0
		Spiritus	70,0
		Aquae	29,0

Vet. Pulvis galactapoeus vnicarum

	Milchpulver	
Rp	Fructus Carvi pulv	40,0
	Rhizomatis Calsmi pulv	40,0
	Natrii chlorati	15,0
	Sulfuris sublimati	5,0

Mit Warmbeer täglich 2mal 2 Esslöffel

bente 4—6,5 Proc) Seltener wird deutscher Kümmel destillirt, da dieser einen geringeren Oelgehalt (3,5—5 Proc) hat. Zuweilen werden die Früchte auch unzerkleinert destillirt und nach dem Trocknen zu betrügerischen Zwecken verkauft. Das so gewonnene Oel ist jedoch ärmer an Carvon und deshalb minderwerthig. Zur Darstellung des Carvons unterwirft man Kümmelöl der fraktionirten Destillation mit Wasserdampf. Hierbei geht das Limonen (Carven) zuerst über und wird von dem später überdestillirenden Carvon getrennt.

Eigenschaften. Normales Kümmelöl ist eine wasserhelle oder hellgelbe Flüssigkeit vom Geruch und Geschmack des Kümmels. Spec Gew 0,905—0,915, (0,91—0,92 U St, Brat, 0,91 Austr, 0,90—0,91 Helv) Drehungswinkel (100 mm-Rohr) + 70 bis + 80° Löslich in 3—10 Th 80 proc Alkohol und in gleichen Theilen 90 proc Alkohol. Es siedet von 175—230° C.

Carvon (Oleum Carvi des Arzneibuches) (Carvol), der eigentliche Träger des Kümmelgeruchs, ist etwas dickflüssiger als Kümmelöl und hat das spec Gew 0,963—0,966 und das Drehungsvermögen + 57 bis + 60° im 100 mm-Rohre. 1 Th löst sich in 20 Th 50 proc, und in 2 Th 70 proc Alkohol auf. Mit 90 proc Alkohol ist es in jedem Verhältniss mischbar. Löst man 1 cem Kümmelöl oder Carvon in 1 cem Spiritus auf, so entsteht auf Zusatz von einem Tropfen einer sehr verdünnten Eisenchloridlösung meist eine violettrothe Färbung, die auf Zusatz von mehr Eisenchlorid wieder verschwindet (Germ, Austr). Zum Gelingen der Reaction ist eine starke Verdünnung des officinellen Liquor Ferri sesquichlorati erforderlich. Durch welchen Vorgang die Färbung veranlasst wird, ist unbekannt. Irgendwelchen praktischen Nutzen hat die Reaction nicht.

Bestandtheile. Normales Kümmelöl enthält annähernd gleiche Theile Carvon, $C_{10}H_{14}O$, und Rechts-Limonen (Carven), $C_{10}H_{16}$. Reines aus der Schwefelwasserstoffverbindung, $C_{10}H_{14}O, H_2S$, durch alkoholisches Kali abgeschiedenes Carvon siedet bei 229—230° C (Quecksilberfaden ganz im Dampf) und hat das spec Gew 0,964. Das spec Drehungsvermögen $[\alpha]_D = + 62^\circ$. Limonen siedet von 175—176° C und hat das spec Gew 0,946 bei 15° C, $[\alpha]_D = + 128^\circ 40'$.

Prüfung. Die Bestimmung des spec Gew ist wichtig, weil sich daraus direkt die Menge des in einem Oele enthaltenen Carvons berechnen lässt, vorausgesetzt natürlich, dass das Oel nicht durch Spiritus verfälscht ist. Ein Kümmelöl ist um so besser, je höher sein spec Gew ist. Soll Carvon zur Darstellung von Kümmel-Liqueuren benutzt werden, so ist auf die oben erwähnte Löslichkeit in Alkohol von 50 Vol Proc zu achten. Verfälschungen mit Spiritus machen sich durch die Erniedrigung des spec Gew bemerkbar. In Wasser fallende Tropfen eines spiritushaltigen Oeles bleiben nicht klar, sondern erscheinen nach kurzer Zeit milchig getrübt.

Anwendung. Man gebraucht das Kümmelöl als Stimulans und Carminativum, bei Appetitlosigkeit, Magenkrampf, Flatulenz innerlich zu 0,1—0,2—0,3 g (3—6—10 Tropfen), auch äusserlich in Salben, Linimenten und Pflastern. Klystieren wird es in der 50fachen Menge Weingeist gelöst zugesetzt.

Die grösste Menge Kümmelöl wird in der Liqueurfabrikation zur Herstellung von Kümmelschnäpsen und -Liqueuren gebraucht. Für die besseren Sorten (Galika, Allasch) findet ausschliesslich das Carvol Verwendung.

Kümmel Brannweira

Rp	Carvol	2,5 g
	Spiritus (95%)	8 l
	Aquae	7 "
	Sirupsimplicis	80 g

Kümmel Liqueur

Rp	Carvol	2,5 g	
	Spiritus (95%)	8 l	1
	Sacchar	1000,0	
	coct cum Aquae	1000,0	6
	Aquae	5,8 l	

Eiskümmel-Liqueur. 3 g Carvol, 4 Liter Spiritus (95 Proc) werden einer Auflösung von 7 Kilo weissem ungebläuten Candiszucker in 2,4 Liter Wasser zugesetzt.

Den Zucker kocht man in einem irdenen oder emailirten Gefässe, füllt den Liqueur nach Fertigstellung noch warm in die Flaschen und bewahrt diese bei mässiger Temperatur aufrecht stehend auf, damit sich der ausschliessende Zucker krystallklar auf dem Boden und an den Wandungen der Flaschen absetzt.

Caryophylli.

1. Caryophylli sind die Blütenknospen der *Eugenia caryophyllata* Thunberg (syn. *Caryophyllus aromatics* L., *Jambosa Caryophyllus* Niedenzu) Familie der Myrtaceae — Myrtoidae. Die Pflanze soll ursprünglich heimisch sein auf der Molukken-Insel Makian, findet sich aber anscheinend wild auch auf andern Molukken und auf den Philippinen. Kultivirt auf den Uliasser-Inseln, auf der Insel Amboina, in grossem Umfange in Sansibar und Pemba, wenig in Westindien.

Namen. Caryophylli (Austr. Germ.); Caryophyllum (Brit.); Caryophyllus (Helv. U-St.). Caryophylli aromatici. Flores Caryophylli. — Gewürznelken. Kreidenelken. Nägelehen. — Girofles (Gall.). Clous de girofle. — Cloves.

Beschreibung. Die Droge besteht aus dem gerundet vierkantigen, 10–15 mm langen, bis 4 mm dicken, braunen Fruchtknoten, der oben die vier dreieckigen Kelchblättchen trägt, welche die kugelig zusammenneigenden Blumenblätter einschliessen. Man kann die letzteren mitsammt den zahlreichen, gebogenen Staubblättern abheben, worauf der einfache Griffel sichtbar wird. Im Querschnitt durch den oberen Theil des Fruchtknotens werden die beiden Fächer desselben mit zahlreichen Samenanlagen sichtbar, von denen aber nur eine zur Entwicklung gelangt.

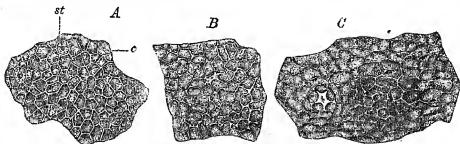


Fig. 171. Epidermis der Gewürznelken. A vom Unterkehl, B von der Aussenfläche, C von der Innenseite des Kronenblattes mit durchschimmernden Sekretbehältern und mit Oxalatdrüsen. st Stomatien. 160 mal vergr. (Nach MÖLLER.)

Der Querschnitt zeigt innerhalb der mit dicker Cuticula bedeckten Epidermis Parenchym und in demselben einen mehrfachen Kreis grosser schizogener Sekretbehälter, in denen sich das ätherische Oel findet. In der Mitte des Querschnittes folgt ein Kreis kleiner Gefässbündel mit einigen Bastfasern, die bis 400 μ lang, bis 45 μ dick und ziemlich stark verdickt sind. Das daran sich nach innen anschliessende Gewebe ist ausserordentlich lückig, dann folgt wieder ein Kreis von Gefässbündeln, der ein kleines centrales Parenchym umschliesst. Im ganzen Parenchym häufig Oxalatdrüsen. — Im Nelkenpulver fallen auf: die erwähnten Bastfasern, die tetraedrischen Pollenkörner, die zahlreichen kleinen, aber häufig zertrümmerten Oxalatdrüsen, Fetzen der Epidermis mit der dicken Cuticula und mit Stomatien (Fig. 171). Mit Eisenchlorid werden alle Elemente schwarzblau (Eugenol), mit Kalilauge behandelt, krystallisirt leicht Eugenol-Kalium aus.

Bestandtheile. 9–20 Proc. ätherisches Oel, 13 Proc. Gerbstoff (?). Ferner nach KOENIG: 8,04 Proc. Wasser, 5,92 Proc. Stickstoffsubstanz, 9,1 Proc. Fett, 45,2 Proc. stickstofffreie Extraktstoffe, 8,45 Proc. Holzfaser, 7,42 Proc. Asche.

Handelssorten. 1) Die besten sind die ostindischen Molukken-, Amboina-, englischen Compagnienelken. Verhältnissmässig hellfarbig, besonders die Kronblätter deutlich heller wie der Kelch und Fruchtknoten. Oelgehalt 19–20 Proc. 2) Sansibar- oder afrikanische Nelken, dahin auch die Madagaskarnelken. Etwas dunkler. Oelgehalt 16–18 Proc. Die Hauptsorte des Handels. 3) Amerikanische oder Antillenneelken von geringem Oelgehalt, ganz minderwerthig.

Verfälschungen Solche der unzerkleinerten Nelken sind selten, doch sind künstliche Nelken aus Thon oder Holz, die mit Nelkenöl imprägniert waren, feiner solche aus Weizenmehl, Eichenrinde und wenig echten Nelken vorgekommen — Häufiger ist die Beimengung solcher, denen das ätherische Öl entzogen ist und denen man dann durch Abreiben mit fettem Öl wieder ein gutes Aussehen gegeben hat (Gute Nelken geben durchbrochen und mit der Bruchstelle auf Papier gedrückt einen Ölfleck und lassen beim Drücken mit den Fingern Öl heraustreten) Schlüttelt man eine Probe verdächtigter Nelken einige Male mit Wasser von 15–20°C und überlässt sie dann der Ruhe, so sinken die guten Nelken zu Boden oder schwimmen senkrecht, bereits extrahierte oder „taube“ schwimmen wagerecht. Schwimmen mehr wie 8 Proc wagerecht, so soll man die Probe beanstanden. Gute Nelken geben mindestens 80 Proc alkoholisches Extrakt, taube geben 7–10 Proc, extrahierte 2–5 Proc.

Schwieriger ist der Nachweis von Verfälschungen im Nelkenpulver.

1) Am häufigsten kommen solche vor mit den Nelkenstielen (*Stipites* seu *Festucas Caryophyllorum*, vgl S 689). Diese sind im Pulver charakterisiert durch reichliche Fragmente von Treppen- und Netzgefässen, während die

Gewürznelken nur Spiralgefässe enthalten, ferner durch zahlreiche kurze, stark verdickte und poröse Steinzellen, die der Rinde entstammen, durch Kalkoxalat in Drusen und Einzelkristallen (Fig 172) — Das „ganz vereinzelt“ Vorkommen dieser Elemente im Pulver berechtigt nicht, von einer absichtlichen Verfälschung zu sprechen, da einzelne Stiele aus Versehen mit vermahlen werden können.

2) Ferner werden als Verfälschung die Mutternelken (*Anthophylli*), die Früchte der Pflanze, angeführt. Diese Verfälschung ist ziemlich unwahrscheinlich, da die Mutternelken theurer bezahlt zu werden pflegen als die Gewürznelken. Vorkommenden Falles sind sie zu erkennen an dem reichlich vorhandenen Störkornmehl, dessen Körnchen bis 45 μ gross, eiförmig, bis nierenförmig, an einem Ende oft abgestutzt sind. Sie entstammen den Keimblättern. Ferner sind leicht aufzufinden gestreckte, knorrig, stark verdickte Steinzellen (Fig 173 u 174).

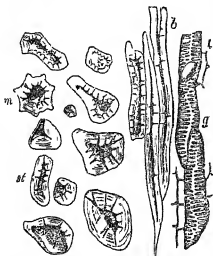


Fig 172 Aus den Nelkenstielen.
a Gefässe b Fasern c Steinzellen der Rinde.
160 mal vergr. (Nach MOKILLER)

3) Andere Verfälschungen, wie Mehl, gepulvertes Backwerk, Stärke, sind leicht durch das Mikroskop zu ermitteln, solche anorganischer Natur durch die Aschenbestimmung.

Aufbewahrung. In Porcellan- oder Glasgefässen (nicht in Blech!). Die Nelken sind wegen des hohen Gehaltes an flüchtigem Öl schwer zu pulvern, man trocknet sie am besten längere Zeit über Aetzkalk, verwandelt sie in ein mittelfeines Pulver und bewahrt dasselbe in nicht zu grosser Menge in gut geschlossenen, gelben Hafengläsern auf. Die Ausbeute wird 82–83 Proc der lufttrocknen Droge betragen.

Anwendung und Wirkung. Sie wirken antiseptisch. Man benutzt sie als Zusatz zu desinfizierenden und aromatischen Mundwässern, aromatischen Tinkturen. Kaumittel bei übertriebenem Athem. Innerlich als appetitanregendes Mittel bei Verdauungsstörungen, Blähungen etc. Hauptsächlich als Küchengewürz.

Öleum Caryophyllorum (Germ. Anstr. Brit. Gall. Helv. U-St.) Nelkenöl. Essence de Girofle. Oil of Cloves.

Darstellung. Das Nelkenöl wird aus den Gewürznelken — meist ostafrikanischen — durch Destillation mit Wasserdampf gewonnen. Ausbeute 15–19 Proc. Das zuerst übergehende Öl schwimmt auf dem Wasser und besteht aus Caryophyllen, das später

überdestillirende Eugenol sinkt in Wasser unter. Durch Zusammenmischen beider Bestandtheile erhält man das normale Nelkenöl.

Eigenschaften. Frisch destillirtes Nelkenöl ist ein fast farbloses oder gelbliches, am Licht oder durch Berührung mit der Luft bald gelb bis rüthlichbraun werdendes Oel, das den starken Geruch der Gewürznelken und einen brennenden aromatischen Geschmack besitzt. Es siedet bei 250—260° C., wobei die grösste Menge zwischen 250 und 251° C. überdestillirt, und dreht den polarisirten Lichtstrahl sehr schwach nach links.

Das spec. Gew. schwankt je nach der Darstellungsweise des Oels von 1,045—1,070.

	Austr.	Brit.	Germ.	Helv.	U-St.
Spec. Gew.	1,040—1,060	> 1,050	> 1,060	1,055—1,065	1,060—1,067.

In Spiritus und Aether löst sich Nelkenöl in jedem Verhältniss, von Spiritus dilutus sind etwa zwei Theile zur klaren Lösung erforderlich. Schwefelkohlenstoff, Benzin und Chloroform geben trübe Mischungen. Eine Lösung von 1 Vol. Oel in 2—3 Vol. Weingeist färbt sich durch Eisenchloridlösung (Germ.) blau bis blaugrün. Verdünnte Eisenchloridlösung (1:20) ruft eine blaue, bald durch roth in gelb übergehende Färbung hervor (Germ.). Mit Kali- oder Natronlauge oder mit Aetzammoniak geschütteltes Nelkenöl geseht nach kurzer Zeit zu einer gelb gefärbten Masse (Eugenolkalium etc.). Beim Schütteln von Nelkenöl mit Kalkwasser bilden sich flockige, an den Wänden des Gefässes anhaftende Abscheidungen von Eugenolcalcium (Germ.). Breitet man an den Wänden eines Reagircylinders einige Tropfen Nelkenöl in dünner Schicht aus und lässt Bromdämpfe einfallen, so entsteht eine weissliche, später gelbe bis gelbrothe Färbung.

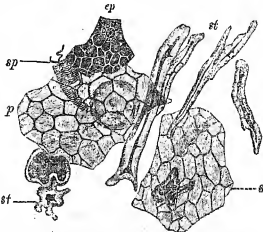


Fig. 173. Aus den Mutternelken. *cp* Epidermis mit Spaltöffnung. *p* Parenchym der Fruchtwand. *sp* Spiralgefässe. *st* Steinzellen und Fasern. 160 mal vergr. (Nach MOELLER.)

Mit Wasser geschütteltes Nelkenöl, auch ganz frisch destillirtes, ertheilt diesem infolge eines geringen Gehaltes an Essigsäure eine schwach saure Reaktion.

Bestandtheile. Ausser geringen Mengen Essigsäure, Methylalkohol, Furfural, und Acetogenol und (in alten Oelen) Spuren von Vanillin besteht Nelkenöl aus Caryophyllen und Eugenol.

Caryophyllen, ein Sesquiterpen $C_{15}H_{24}$, bildet eine farblose bei 258—260° C. siedende Flüssigkeit von schwachem, durchaus nicht an Nelken erinnerndem Geruch. Spec. Gew. 0,9085 bei 15° C.

Eugenol, $C_8H_8 - C_2H_5[1] - OCH_3[3] - OH[4]$ oder *p*-oxy-*m*-Methoxyallylbenzol ist, wenn ganz frisch destillirt, eine farblose, stark lichtbrechende, optisch inaktive Flüssigkeit vom spec. Gew. 1,072 bei 15° C. Ueber freiem Feuer siedet es nicht ganz unzersetzt bei 252—254° C. (Thermometer ganz im Dampf), unter vermindertem Luftdruck ohne Zersetzung bei 12—13 mm von 128—129° C. Eugenol ist in Wasser schwer löslich, leicht

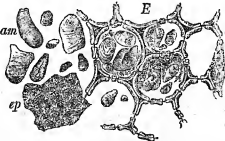


Fig. 174. Aus den Keimblättern der Mutternelken. *am* Störkekörnchen. *E* Parenchym. *cp* Epidermis der Keimblätter. 160 mal vergr. (Nach MOELLER.)

löslich in Alkohol, Aether, Petroläther und Essigessig. Die alkoholische Lösung färbt sich auf Zusatz von Eisenchlorid blau bis blaugrün.

Als Phenol vereinigt sich das Eugenol mit kautistischen Alkalien und alkalischen Erden zu salzartigen Verbindungen unbeständiger Natur, die durch schwache Säuren, schon durch die Kohlensäure der Luft zerlegt werden.

Zur Reindarstellung von Eugenol schüttelt man Nelkenöl mit einer überschüssigen Menge dünner Natronlauge (von etwa 5—10 Proc.) aus, trennt mittelst eines Scheidetrichters die Lösung des Eugenolnatriums von dem aufschwimmenden Sesquiterpen, schüttelt die Salzlösung wiederholt mit Aether aus und scheidet daraus mit verdünnter Schwefelsäure das Eugenol ab, welches man nun zur Entfernung von Schwefelkohlenstoff mit Sodalösung auswäscht und dann im Vacuum oder mit Wasserdämpfen destillirt.

Durch Kochen von Eugenol mit Acetylchlorid oder Essigsäureanhydrid entsteht das bei 30—31° C schmelzende Acet-Eugenol, durch gleiche Behandlung mit Benzoylchlorid oder Benzoesäureanhydrid, Benzoyleugenol, vom Schmelzpunkt 69 bis 70° C. Beide Verbindungen eignen sich zur Identificirung des Eugenols.

Prüfung. Im Handel wird vielfach das bedeutend billigere Oel der Nelkenstiele als Nelkenöl verkauft. Man erkennt dieses an seinem weniger feinen Geruch bei Vergleichung mit einem echten Oele. Die Ermittlung des spec Gew. ist von Wichtigkeit, da fast alle in Betracht kommenden Verfälschungsmittel (mit Ausnahme des Sassafrasöles resp. Safrols) ein niedrigeres spec Gew. besitzen. Falls ein zu niedriges spec Gew. gefunden wird, ist eine Siedepunktsbestimmung zu empfehlen. Hiedurch würde sich beispielsweise Terpentinöl verrathen (Siedepunkt 160° C).

1 Th. Nelkenöl soll sich mit 2 Raumtheilen verdünntem Weingeist klar mischen. Sassafrasöl und die meisten Verfälschungsmittel wurden durch ihre schwere Löslichkeit erkannt. Wenn 1 cem Nelkenöl wird mit 20 cem heissem Wasser geschüttelt, das nach dem Erkalten der Mischung erhaltene Filtrat soll mit Eisenchlorid keine Blaufärbung annehmen (Karbolsäure).

In zweifelhaften Fällen ist die quantitative Eugenolbestimmung nach Troms, bei der man das in Benzoyleugenol übergeführte Eugenol zur Wägung bringt, zu empfehlen.

Zur Ausführung der Bestimmung verfährt man folgendermassen:

In einem ca. 150 cem fassenden, tarirten Becherglas werden 5 g Nelkenöl mit 20 g Natronlauge (15 Proc. NaOH haltend) übergossen und 6 g Benzoylchlorid hinzugefügt.

Man schüttelt kräftig um, bis das Reaktionsgemisch gleichmässig vertheilt ist. Nach dem Erkalten fügt man 50 cem Wasser hinzu, erwärmt, bis der krystallinisch erstarrte Ester wieder flüssig geworden ist, und lässt abwärts erkalten. Man filtrirt nun die überstehende klare Flüssigkeit ab, übergiesst den im Becherglas zurückgehaltenen Krystallkuchen von neuem mit 50 cem Wasser, erwärmt bis zum Schmelzen des Esters wiederum auf dem Wasserbade, filtrirt nach dem Erkalten und wiederholt das Auswaschen in gleicher Weise nochmals mit 50 cem Wasser. Das überschüssige Natron, sowie das Natriumsalz ist dann entfernt.

Nachdem etwa auf das Filter gelangte Krystallblättchen in das Becherglas zurückgebracht worden sind, wird das noch feuchte Benzoyleugenol sogleich mit 25 cem Alkohol von 90 Gewichtsprocent übergossen, auf dem Wasserbade unter Umschwenken erwärmt, bis Lösung erfolgt ist, und das Umschwenken des vom Wasserbade entfernten Becherglases so lange fortgesetzt, bis das Benzoyleugenol in klein krystallinischer Form auskrystallisirt ist. Das ist nach wenigen Minuten der Fall. Man kühlt sodann auf eine T. von 17° C ab, bringt den krystallinischen Niederschlag auf ein Filter von 9 cem Durchmesser und lässt das Filtrat in einen graduirten Cylinder einlaufen. Es werden bis gegen 20 cem desselben mit dem Filtrate angefüllt werden, man drängt die auf dem Filter noch im Krystallbrei vorhandene alkoholische Lösung mit so viel Alkohol von 90 Gewichtsprocent nach, dass das Filtrat im ganzen 25 cem beträgt, bringt das noch feuchte Filter mit dem Niederschlag in ein Wägegölchen (letzteres war vorher mit dem Filter bei 101° C ausgetrocknet und gewogen) und trocknet bei 101° C bis zum konstanten Gewicht. Von 25 cem 90 procentigen Alkohols werden bei 17° C — 0,55 g reines Benzoyleugenol gelöst, welche Menge dem Befunde hinzugezählt werden muss.

Bezeichnet a die gefundene Menge Benzoesäure-Ester, b die angewandte Menge Nelkenöl (gegen 5 g), und filtrirt man 25 cem alkoholischer Lösung vom Ester unter den

oben erläuterten Bedingungen ab, so findet man den Procentgehalt des Nelkenöls an Eugenol nach der Formel

$$\frac{4100(a + 0,55)}{67b}$$

Gutes Nelkenöl hat einen Eugenolgehalt von etwa 70—80 Procent.

Aufbewahrung An einem kühlen, dunklen Orte, in kleinen, ganz angefüllten Flaschen

Anwendung Nelkenöl ist ein kräftiges Aromaticum, das man in Verdünnung zu 0,01—0,05—0,1 ($\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ —3 Tropfen) innerlich anwendet. Aeusserlich mit Weingeist verdünnt, dient es als Roborans und Reizmittel gegen Schwache in den Gliedern, Augenschwache (um das Auge herum einzureiben), Zungenlähmung (auf die Zunge einzureiben, mit Weingeist und Glycerin verdünnt), Unterleibsschwache etc. Wegen seiner desinfectirenden Eigenschaften ist es als Zusatz zu Zahnpulvern und Mundwässern sehr beliebt. In der mikroskopischen Technik wird es zum Aufhellen von Präparaten gebraucht.

Nelkenstielöl wird aus den Nelkenstielen, die bei der Destillation 5—6 Proc. Ausbeute geben, gewonnen. In seinen Eigenschaften ist es dem Nelkenöl sehr ähnlich, riecht jedoch weniger angenehm wie dieses. Spec. Gew. 1,040—1,065. Drehungswinkel (100 mm-Rohr) bis $-1^{\circ}10'$. Löslich in 2 Th. Spiritus dilutus. Die Bestandtheile sind, abgesehen von Acetoeugenol, das im Stielöl fehlt, dieselben wie im Nelkenöl.

Acetum aromaticum Germ.
Aromatischer Essig, Vierkräuteressig,
Peppertessig — Vinaigre des 4 voleurs

Rp. 1 Oel Caryophyllorum
2 Oel. Citri RR 20
3 Oel. Cinnamomi
4 Oel. Juniperi
5 Oel. Lavandulae
6 Oel. Menthae piperitae
7 Oel. Rosmarini RR 10
8 Spiritus (90%) 450,0
9 Acid. acetic. diluti 850,0
10 Aque destillatae 1900,0

1—7 in 8 zu lösen, 9 und 10 zufügen, nach 6 Tagen filtriren

Aqua Anhalitina
Spiritus Anhalitinae Anhalitigol.

Rp. Oel Caryophyllorum
Oel. Cinnamomi
Oel. Foeniculi
Oel. Macidis
Oel. Rosmarini RR 5,0
Tinctura Moschi 20
Spiritus 600,0

Aqua Caryophyllorum
Rp. Oel Caryophyllorum gr. 3
Aque destillat. tepidae 100,0
Schütteln, erkaltet filtriren

Aqua dentifricia Botoi (Boginz)
Botoz's Wasser Eau de Botoi.

Rp. Caryophyllorum
Corticis Cinnamomi
Fructus Anisi RR 50,0
Coccinellae 20,0
Spiritus (90%) 2000,0

Nach 6 tägigem Stehen filtrirt man und löst
Oel. Menthae piperitae 15,0

Aqua dentifricia Boas (Apoth.-Zeitg.)

Rp. Caryophyllorum
Corticis Cinnamomi RR 10,0
Fructus Anisi 15,0
Coccinellae 7,5
Spiritus 1200,0
Oel. Menthae piperitae
Tinctura Ambra RR 5,0

Balsamum Caryophyllorum

Nelkenbalsam

Rp. Oel Caryophyllorum 50
Oel. Nucistae 15,0

Guttiae odontalgicae

(Auf 7 Abtheilungen in die hohlen Zähne zu bringen.)

a nach BORRM.

Rp. Oel Caryophyllorum 5,0
Camphora 1,0
Spiritus 10,0

b nach DIETKRICH.

Rp. Oel Caryophyllorum
Oel. Cayiputi RR 1,0
Chloroform 2,0

Rp. Oel Caryophyllorum
Tinctura Cannabis ind. RR 2,0
Chloroform 2,0

Rp. Morphini hydrochlor. 0,5
Cocaini hydrochlor. 1,5
Spiritus (90%) 60,0

Man löst und fügt hinzu

Oel Caryophyllorum
Mentholi RR 10,0
Chloroform 15,0

c nach GAWALOWSKI.

Rp. Oel Caryophyllorum
Oel. Saturejae RR 1,0
Oel. Ligni santalin.
Chloroform RR 20
Kresoli 4,0
Alcohol absolut. 200,0

d nach MERCK.

Rp. Oel Caryophyllorum
Oel. Menthae piperitae
Kresoli RR

Infusum Caryophylli (Brit.)

Infusion of Cloves.

Rp. Caryophyllorum contus. 250
Aque destillat. ebullient. 1000,0

Linimentum Rosae (Gall)
Liniment de Rose
 Rp 1 Olei Nucisae
 2 Olei Caryophyllorum $\overline{\text{ss}}$ 50
 3 Spiritus Junperi 90,0
 Man erwärmt 1, fügt 2, dann nach und nach unter
 Schütteln 3 hinzu. Einreibung für schwächliche
 Kinder

Liquor aromaticus (n. Hager)
 Rp Olei Caryophyllorum
 Olei Cinnamomi
 Olei Citri
 Olei Lavandulae
 Olei Thymi $\overline{\text{ss}}$ 1,0
 Olei Bergamottiae 5,0
 Spiritus (90%) 260,0
 Gegen Gliederreissen, Krampfschwind etc 1 Thee-
 löffel mit 1 Löffel lauwarmlen Wasser zu Was-
 chungen bei Augenschwäche

Mottenpulver (n. Schützer)
 Rp Caryophyllorum 50,0
 Linal Quassiae
 Piperis nigri $\overline{\text{ss}}$ 100,0
 Rhizomatus Indis
 Ammonii carbonici $\overline{\text{ss}}$ 20,0
 Camphorae 5,0
 Olei Bergamottiae
 Olei Cinnamomi $\overline{\text{ss}}$ 2,0

Mückenstifte
 Rp 1 Paraffini solidi 50,0
 2 Paraffini liquidii 40,0
 3 Olei Caryophyllorum 10,0
 Man schmilzt 1 und 2, fügt 3 zu und gießt in
 Schiebedosen oder in Formen für Mentholstifte
 aus. Zum Bestreuen des Gesichts und der
 Hände

Pilulae odontalgicae
Zahnpillen
 Rp Caryophyllor pulv
 Olei Cinnamomi $\overline{\text{ss}}$ 1,0
 Piperis nigri
 Natrii chloridi
 Gummi arabici $\overline{\text{ss}}$ 4,0
 M. f. pilul. pond 0,1

Anthosenz von Dr. Hess Nelkenöl, Palmarosaöl, Ananassenz, Spiritus, mit Al-
 kanna gefärbt

Brama-Elixir von Rama Azen, ist ein weingeistiger Auszug aus Nelken, Ingwer,
 Zimmt, Kardamom und anderen Gewürzen

Cherry Tooth Paste von Gosnell, besteht aus Nelken, Zimmt, Veilchenwurzel,
 Kreide, Bimstein, Nelkenöl, Honig, Karmin

Circassia-Wasser von Ruoff enthält Perubalsam, Nelken- und andere ätherische
 Öle in Weingeist gelöst

Deutsche Siegestropfen von Schmidt ist ein versüßter, weingeistiger Auszug aus
 Nelken und Orangenschalen

Esprit des cheveux, Vegetabilischer Haarbalsam, von Hutten, ist eine verdünnte
Mixtura oleoso-balsamica

Iliodin-Zahnwasser nach Torber Alkoholsche Lösung von Nelken, Pfefferminz,
 Rosen-, Anisöl, Menthol, Salol, mit Cochenille gefärbt

Odontine, Zahntropfen, die im wesentlichen Nelkenöl, daneben Cayput, Wacholder,
 Sandelholz- und andere ätherische Öle enthalten

Pain-Expeller (amerik. Vorsehr.) Nelkenöl 60,0, Zimmtöl 30,0, Sassafrasöl 250,0,
 Terpentinöl 180,0, Salmiakgeist (tripl.) 80,0, Chloroform 125,0, Alkohol q s zu 4 1/2 Liter
 (Pharm. Record)

Roche's Liniment, englisches Hustenmittel, ist mit Nelken-, Kümmel- und Berga-
 motteöl versetztes Olivenöl

Stomachin von Smith, ist ein stärkeres Chokoladenmehl mit Nelken, Zimmt
 und Sandelholz

Svenska tanddroppar von Grankvist, enthalten Nelkenöl, Cayputöl, Pfeffer-
 minzöl, Chloroform, Essigäther, Kampher

Zahnmundwasser von Hückstadt Mischung aus Aether, Kampher, Nelkenöl

Zahnschmerzmittel, Kölner, Nelkenöl 2 g, Aether 8 g

Pulvis sternutatorius HUFELAND
HUFELAND'scher Augentabak

1 p Caryophyllorum
 Corticis Cinnamomi
 Florum Lavandulae $\overline{\text{ss}}$ 10,0
 Foliorum Rosmarini
 Foliorum Salviae $\overline{\text{ss}}$ 5,0
 Corioli Cascarillae 1,5
 Macidis 1,5
 Herbae Origanii 2,5
 Olei Bergamottiae, Citri, Rutae q s
 Als Schnupfmittel bei Augenleiden

Spiritus aromaticus (Ergänzb.)

Rp Caryophyllorum
 Corticis Cinnamomi ceylanici
 Herbae Majoranae
 Seminibus Myristicis $\overline{\text{ss}}$ 25,0
 Fructus Cardamomi 50,0
 Spiritus (90%) 750,0
 Aquae 850,0

Man lässt 24 Stunden stehen und destilliert dann
 ab 1000,0

Spiritus crinalis LINDERER

**LINDERER'S oder Holländischer Haar-
 balsam**

Rp Caryophyllorum 10,0
 Foliorum Lauri 20,0
 Spiritus 200,0
 Aquae Rosae 100,0
 Glycerini 10,0
 Aetheris 15,0
 Olei Lavandulae gits 5

Zum Einreiben der Kopfhaut

Tinctura Caryophyllorum (Gall)
Tincture au Alcoolé de girofle
 Rp Caryophyllor contus 80,0
 Spiritus (80%) 100,0

II Anthophylli Fructus Caryophylli — Mutternelken. Königsnelken Die Frucht von *Eugenia caryophyllata* Thunberg.

Beschreibung Eine einsamige, langgestreckte Beere mit derber Fruchtwand, vom Kelch gekrönt. Das zweite Fach des Fruchtknotens im Querschnitt oft noch andeutungsweise zu sehen. Der Samenkern besteht aus den zwei dicken, hartförmigen, braunen Cotyledonen, von denen der grössere um den kleineren herumgebogen ist, und der Radicula, die zwischen ihnen eingeschlossen ist. Ueber den Bau etc. vergl. oben. Sie enthalten 4,6 Proc. Asche. Man verlangt sie zuweilen im Handverkauf in Theemischungen oder zu Augenwassern.

III Stipites seu Festucae Caryophyllorum seu Fusti Nelkenstiele, Nelkenholz. Die Fruchtstiele und jungen Zweige von *Eugenia caryophyllata* Thunberg.

Sie enthalten 5,5–6,0 Proc. ätherisches Oel vom spec. Gew. 1,040–1,065, das wie das Nelkenöl wenig links dreht. Vergl. über dasselbe oben, ebenso über den Bau der Nelkenstiele.

Cascarilla.

Cortex Cascarillae (Aust. Germ. Helv.) Cascarilla (Brit. U. St.) Cort. Crotonis s. Eluteriae s. Eleutheriae. Cort. peruvianus spurius s. griseus. — Kaskarillrinde. Kaskarille. Graue Fiebersrinde. Ruhrrinde. Schakarille. — Ecorce de cascarille (Gall.) — Sweet wood bark.

Stammt ab von *Croton Eluteria* (L.) Benn., Familie der Euphorbiaceae-Crotonaceae. Angeblich nur auf den Bahamas-Inseln heimisch, soll aber auch auf Cuba, im Süden des nordamerikanischen Festlandes und in Sudamerika vorkommen.

Beschreibung. Verwendung findet die Rinde dünner Zweige in federkiel- bis bleistiftsdicken und bis 10 cm langen Stücken, häufig auch die ganzen Zweigstücke. Aussen mit hellgrauem oder gelblichweissem Kork bekleidet, der leicht abblättert. Unter dem Kork ältere Stücke dunkelbraun, ganz junge oft etwas grünlich. Der Kork ist durch Längs- und Querrisse oft in quadratische Felder getheilt, und trägt schwarze oder weisse, punktförmige Flechten. — Unterseite hellbraunlich und eben. Bruch uneben. Der Querschnitt lässt mit der Loupe drei deutliche Schichten erkennen, die verbreiterten Mark- und die entsprechend verschmalerten Baststrahlen geben der inneren Hälfte ein deutlich strahliges Aussehen (Fig. 175). Im Bast erkennt man unter dem Mikroskop einzelne deutlich geschichtete sekundäre Fasern, an der Aussenseite der Baststrahlen kleine Gruppen primärer Fasern. Im Parenchym häufig Oxalat in Drusen und Einzelkrystallen, ferner Harz in dunklen Klumpen und ätherisches Oel. Stärke reichlich. — Charakteristisch sind im Pulver die dunklen Harzklumpen und die Fasern, deren Schichtung auch in der Längsansicht deutlich ist. — Geruch aromatisch. Geschmack aromatisch-bitter.

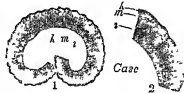


Fig. 175. Querschnitt durch Cortex Cascarillae. Lupenbild.

Bestandtheile. 1,5–3,0 Proc. ätherisches Oel vom spec. Gew. 0,89–0,93, das (100 mm-Rohr) + 5° drehet, enthält ein Terpen $C_{10}H_{18}$. Ferner Cascarillin $C_{14}H_{14}O_2$, Schmelzpunkt 203,5° C, mit Schwefelsäure roth, dann grün, mit Salzsäure rosa, spater blau. Frühere Formel des Cascarillin $C_{14}H_{18}O_4$ soll zum Theil als Ester in der Rinde sein. Ferner 15 Proc. Harz und Spuren von Gallussäure.

Die Rinde giebt 9–10 Proc. trocknes wässriges Extrakt.

Verwechslungen. Als solche wird die Copalchi-Rinde von *Croton Pseudochina*, Schlechtendahl und wohl noch andere Crotonrinden (*Cr. lucidum*) beobachtet. Die

Stücke der ersteren sind derber, grösser wie die der echten Rinde, sie enthält in der primären Rinde Gruppen von Steinzellen

Anwendung. In kleinen Dosen als appetiterregendes Mittel (0,5—2,0 mehrmals täglich in Pulver oder Infusum) bei Dyspepsie, grössere Dosen erzeugen leicht Erbrechen, Schlaflosigkeit und Kopfschmerz — Auch zu Räuchermitteln verwendet, ferner zu Schnupfpulvern, Zusatz zum Tabak und in der Lakorindustrie

Aufbewahrt wird die von beigemengten Holz und Zweigstücken befreite Rinde als feine Species in Blechgefassen, das Pulver in gelben Hafenglasern

Extractum Cascarillae Germ 1 Th Rindenpulver (IV) übergiesst man mit 5 Th siedendem Wasser nach 24 Stunden presst man ab, wiederholt das Verfahren und dampft zum dicken Extrakt ein Ausbeute 13—16 Proc, n Dietrich 8—9 Proc (Die ausgezogene Rinde liefert bei der Destillation noch 1 Proc ätherisches Oel) — Helv Rindenpulver 2 Th mit Wasser und Weingeist 55 3 Th, dann noch einmal 55 2 Th je 48 Stunden digeriren, filtrirte Auszüge zum dicken Extrakt eindampfen

Tinctura Cascarillae Grob gepulverte Rinde 1 Th, verdünnter Weingeist 5 Th, 3 Tage digeriren (Austr) oder 8 Tage maceriren (Erbg) — Brit Helv Rinde 20 Th, verd Weingeist (70 proc) q s, durch Verdrängung 100 Th Tinktur — Gall Rinde 1 Th Weingeist (80 proc) 5 Th 10 Tage maceriren

Aqua Cascarillae
Rp Corticis Cascarillae 20,0
durch Destillation gewinnt man 1000
Fx tempore
Olei Cascarillae gtt 5
Aque destill servid. 1000
Extractum Cascarillae solidum (Diet)
Wie Extr Uvae Ursi sol (8 863), doch mit $\frac{1}{2}$ des dort vorgeschriebenen Wassers zu bereiten

Infusum Cascarillae (Brit)
Rp Corticis Cascarillae 40,0
Aque destillat ebullientis 1000,0
Mixtura antasthenica GRAVZ.

Rp Infusi Cascarillae 160,0
Chinini sulfurici 0,5
Acidi sulfurici 2,0
Extracti Hyoscyami 0,5
Simpli Aurantii Cort 40,0
Gegen Nachschweiss bei Schwindsucht, Lungenleiden.

Tinctura anticholericæ (sine Opio)

Rp Olei Menthae piperitae 3,0
Tincturae Cascarillae
Tincturae Chinæ
Tincturae Castorei 30,0
Aetheris 40,0
Tincturae Ratanhiae 80,0
Tincturae Valerianae arth 120,0

Tinctura antidiarrhoica (Form Berol.)

Rp Tincturae Strychni 2,0
Tincturae Opi simplicis 3,0
Tincturae Cascarillae 10,0

D S 3 Mal täglich 15 Tropfen

Vinum Cascarillae

Rp Corticis Cascarillae gross piv 100,0
Vini hyspandii 1500,0
Durch Digestion zu bereiten

Caseinum.

I. Caseinum purissimum Casein. Käsestoff. Milchcasein.

Als „Casein“ bezeichnet man einen im Pflanzen- und Thierreiche vorkommenden, zur Gruppe der „Albuminate“ gerechneten Eiweissstoff, welcher den Charakter einer in Wasser unlöslichen Säure hat, mit Alkalien und Erdalkalien in Wasser lösliche Verbindungen eingeht, die gegen Phenolphthalein theils neutral, theils sauer sind. Das am leichtesten zugängliche Casein ist das Casein der Kuhmilch. Unter dem Namen „Casein“ schlechthin ist daher stets das Casein der Kuhmilch zu verstehen.

Darstellung. 400 ccm mit der Centrifuge möglichst entfetteter Kuhmilch werden mit 4 Liter Wasser verdünnt (um das Ausfallen des Caseins in Klumpen zu verhindern) und nun bei 35—40° C entweder mit Labessenz behandelt oder mit etwa 35 ccm auf das Zwanzigfache verdünnter Essigsäure (von 30 Proc) versetzt — Das Casein fällt in grossen Flocken aus, welche sich leicht absetzen und erst durch Dekanthiren, später nach sorgfältigem Zerreiben mit Wasser auf dem Filter mit Wasser ausgewaschen werden. Man löst den Niederschlag alsdann unter Umrühren in möglichst wenig 0,1 procentiger Natronlauge auf, wobei die Flüssigkeit nicht alkalisch werden darf, filtrirt durch Filter aus mehrfacher Lage Filtrirpapier, säuert das Filtrat mit sehr verdünnter Essigsäure an, wodurch das

Casein wiederum gefällt wird und wiederholt diese Fällung und Auflösung mindestens 3—4 Mal — Dann presst man den ausgewaschenen Niederschlag nicht zu stark aus, zerreibt ihn mit 97procentigem Alkohol, wäscht ihn zunächst mit Alkohol, dann mit Aether bis zur völligen Entfettung aus, lässt ihn zunächst an der Luft, später im Trockenschranke trocknen und pulvert ihn

Eigenschaften. Das reine Casein (*Caseinum purissimum*) stellt im feuchten Zustande weisse, flockige Massen dar, welche beim Entrocknen schwach gelbliche Färbung und hornähnliche, durchscheinende Beschaffenheit annehmen. Das Pulver ist weiss, mit einem Stich ins Gelbliche, fast ohne Geruch und Geschmack. Es ist unlöslich in Wasser, in Kochsalzlösung, in Alkohol und in Aether, beim Kochen mit Wasser oder mit Alkohol dagegen wird es zersetzt.

In Wasser, welches Alkalien enthält, löst es sich auf, ebenso ist es löslich in nicht zu stark verdünnter Salzsäure. Die alkalischen Lösungen des Caseins gerinnen beim Erhitzen nicht, es scheidet sich auf der Oberfläche — wie bei der Milch — lediglich eine unlösliche Haut ab. — Aus kalksalzfreien Lösungen wird das Casein durch Labferment nicht als Coagulum abgeschieden. Diese Abscheidung tritt erst ein, wenn die Caseinlösungen genügende Mengen von Calciumphosphat oder eines anderen Calciumsalzes enthalten. Streut man Casein auf feuchtes blaues Lackmuspapier, so färbt es dieses an den betroffenen Stellen roth, der wässrige Auszug des Caseins aber reagirt nicht sauer.

Nach HAMMARSTEN ist die Zusammensetzung des Caseins

C = 52,96, H = 7,05, N = 15,65, P = 0,85, O = 22,71

Giesst man eine alkalische Caseinlösung in überschüssige starke Mineralsäure, so scheidet sich Acidocasein ab, eine Verbindung von Casein mit Mineralsäure, welche in viel Wasser löslich ist. — Das Casein der Frauenmilch ist wahrscheinlich nicht identisch mit demjenigen der Kuhmilch. Demjenigen der Frauenmilch stehen näher die Caseine der Stutenmilch und der Eselinnen-Milch.

Prüfung. 1) Casein sei ein fast weisses Pulver mit nur schwach gelblichem Schein und zeige weder caseartigen (pikanten) Geruch noch desgleichen Geschmack. 2) Es sei ein trockenes Pulver und nicht zu Klumpen zusammengeballt oder zusammengefloßen. 3) Wird 1 g Casein mit 10 ccm Wasser angeschlammmt und durchgeschüttelt, so darf das Filtrat weder blaues Lackmuspapier rothen, noch rothes Lackmuspapier bläuen, auch nach dem Verdampfen (Pepton) und Glühen einen wagbaren Rückstand nicht hinterlassen. 4) Das gleiche Verhalten müssen die alkoholischen (Milchzucker) und ätherischen (Fett) Auszüge zeigen. 5) Der Aschengehalt soll nicht wesentlich mehr als 1% betragen. 6) An der Luft in dünner Schicht ausgebreitet, darf Casein nach Verlauf einiger Stunden weder feucht werden, noch einen widerlichen Geruch annehmen.

Aufbewahrung. In wohlverschlossenen Gefässen, vor Feuchtigkeit und fremden Gerüchen geschützt.

Anwendung. Das reine Casein ist von SALKOWSKI als ernährendes Präparat empfohlen worden. Es wird vom Magen und Darne der Kranken und Reconvalescenten gut ausgenutzt, ohne, wie die Peptone, den Verdauungskanal zu reizen. — Man giebt es 1) in Form von Cakes. 2) In flüssiger Form mit Natriumphosphat. Man versetzt 20,0 g trockenes Casein mit 2,0 g krystall Natriumphosphat und 200,0 ccm Wasser und erhitzt einige Zeit auf dem Wasserbade. Man erhält eine milchweisse filtrirnde Flüssigkeit von theils gelbem, theils gelblichem Casein, welche ca 9 Proc Eiweiss enthält. Man fügt Zucker und Vanillin oder Chokolade hinzu, worauf die Flüssigkeit wie Milch genossen werden kann. 3) Als Zusatz zu Fleischbrühe und heissen Suppen, weil es in ihnen nicht gerinnt.

Caseinum technicum. Technisches Casein. Erheblicher als in der Therapie ist der Verbrauch des Caseins in der Technik. Ein Casein für technische Zwecke erhält man, indem man möglichst stark entrahmte Milch (Centrifugen-Magermilch) mit Essigsäure ansäuert, das ausgeschiedene Casein mit Wasser wäscht, bis das ablaufende nicht mehr sauer reagirt, alsdann trocknet. Es ist ein schwach gelbes, schwerer und unvollkommener als Casein

puriss lösliches Pulver mit einem Aschengehalt von 5—6 Proc Die Verwendung ist mannigfacher Art, es dient z B zur Herstellung feuer- und wasserbeständiger Anstrichfarben In der Wärme und unter Druck wird Casein in Wasserglas gelöst und darauf mit Farbstoffen beschwert (D P 72801) Caseinalkalien und -Erdalkalien werden in der sogenannten Caseinmalerei verbraucht (D P 85057) Zum Leimen von Papier dient in der Papierfabrikation Casein-Ammoniak (D P 25757) Die Entstehung von Caseincalcium aus ammoniakalischem Caseinleim und Kalkmilch benutzt man gleichfalls mit Vortheil zum Kitten und Leimen (D P 66202) Bei der Wicsefabrikation soll Casein Boiax- oder Casein-Sodalösung ein säurefreies Produkt liefern, welches das Leder schon und demselben einen hohen Glanz verleiht (D P 52588) Sagespäne und andere Holzabfälle, mit Caseinlösung imprägnirt, erhitzt und in Platten von jeder beliebigen Form gepresst, haben ein dauerhaftes und leichtes Wärme Isolirungsmaterial gegeben (Fußbodenplatten) (D P 78072) Die Eigenschaft des Caseins, bei dem Coaguliren Farbstoffe, Fette, Oele etc mit niederzureißen, macht es in manchen Fällen zu einem ausgezeichneten Klärmittels.

II Casein-Natrium Nutrose. Natrium caseinicum Ist das für Phenolphthalein saure Natriumsalz des Milchcaseins und wird fabrikmässig durch die Höchster Farbwerke dargestellt (D R-P 85057)

Darstellung Man bereitet, wie unter Casein angegeben ist, aus Magermilch Casein, wäscht es aus und stellt durch Titration fest, wie viel Natronhydrat dieses noch feuchte Casein zur Bildung des gegen Phenolphthalein neutralen Salzes (d h Phenolphthalein als Indikator) verbraucht Man löst nun das Casein in ein wenig mehr als der Hälfte dieser Menge Natronhydrat-Lösung auf (d h man setzt soviel Natronhydrat hinzu, als gerade zur Auflösung nöthig ist), und kann nun nach zwei Verfahren das trockene Präparat gewinnen A Man dampft die Lösung im Vakuum zur Trockne, pulvert den Rückstand und zieht ihn mit Alkohol aus zur Beseitigung etwa überschüssig vorhandenen Alkalis B Man fällt die konc wässrige Lösung mit Aceton Der sich flockig abscheidende Niederschlag wird mit Alkohol und Aether gewaschen und getrocknet

Eigenschaften Ein amorphes, weisses, fast geruch- und geschmackloses Pulver, welches in kaltem Wasser schwer, in heissem Wasser leicht löslich ist In Alkohol und in Aether ist es unlöslich Es ist gegen Lackmus neutral, gegen Phenolphthalein aber sauer Beim Erhitzen stösst es unangenehm riechende Dämpfe aus, verkohlt und verbrennt schliesslich unter Hinterlassung einer alkalisch reagirenden Asche, welche neben Spuren von Eisen vorzugsweise Natriumkarbonat enthält Nach AUFRECHT ist die Zusammensetzung der Nutrose

Eiweisssubstanz	65,2	Mineralstoffe	4,15
Wasser	10,5	Stickstofffreie Substanz	20,15

Die Nutrose ist nach RÖHMANN die zur Ernährung geeignetste Caseinverbindung, sie wird im Darm verarbeitet, ohne denselben zu reizen, und vermag den zur Ernährung erforderlichen Stickstoff vollständig zu liefern Man giebt sie in Wasser, Milch, Cacao, Bouillon, ohne den Geschmack und das Aussehen dieser Lösungsmittel wesentlich zu beeinflussen

III. Eucasinum Eucasin. Casein-Ammoniak. Casein Ammonium.

Darstellung. Man leitet über feingepulvertes, trockenes Casein Ammoniakgas, welches unter Selbsterwärmung aufgenommen wird Sobald das Casein in Wasser sich fast klar auflöst, wird die Einleitung unterbrochen, wozu übrigens bei dem hohen Molekulargewicht des Caseins nur wenig Ammoniak erforderlich ist

Man kann auch das Casein in Alkohol, Aether, Benzin und dgl vertheilen und in dieser Mischung die Sättigung des Caseins mit Ammoniakgas ausführen

Eigenschaften. Weisses oder schwach gelblich-weisses, fast geruch- und geschmackloses, bez schwach käseartig riechendes Pulver, das in warmem Wasser zu einer milchigen Flüssigkeit auflöslich ist. Beim Erwärmen mit Natronlauge wird Ammoniak in Freiheit gesetzt.

Anwendung Nach SALKOWSKI u. A. ist es ein leicht verdauliches, denkbarst konzentriertes Kraftigungsmittel für Bleichsüchtige, Magen- und Lungenleidende, Genesende, da es leicht und ziemlich vollständig verarbeitet wird, Magen und Darm nicht reizt und keine Diarrhöen erzeugt. Man giebt es 2—4 Mal täglich zu je 1 Esslöffel in heissen Getränken (Kaffee, Chokolado) oder in Suppen (Bouillon, Mehlsuppen, Haferschleim). Da es keine Nucleinverbindungen enthält, so eignet es sich besonders auch zur Ernährung bei gichtischen Processen. Mit Wein und Bier verträgt sich das Präparat nicht.

IV Caseojodin Durch Erwärmen eines Gemisches von 80 Th Casein und 20 Th Jod unter Umrühren bei Wasserbadtemperatur und Extrahieren des Produktes mit Aether hat LIEBRUCH ein von ihm „Perjodecasein“ genanntes Produkt als gelbes Pulver erhalten, welches lufttrocken einen Gehalt von 17,8 Proc Jod hat. In diesem Perjodecasein ist ein Theil des Jods fester, ein anderer Theil locker gebunden.

Behandelt man dieses Produkt mit Natriumthiosulfat, so wird es entfärbt. Wascht man es nunmehr mit Wasser aus und trocknet es durch Behandeln mit Alkohol und mit Aether, so resultirt ein Jodcasein, welches im Durchschnitt 5,7 Proc Jod in fester Bindung enthält.

Das Präparat ist noch nicht recht über das Versuchsstadium hinausgekommen.

Alkaloid-Casein-Verbindungen Die Darstellung von Verbindungen, welche Alkaloide und Casein enthalten, geschieht, indem man die Lösung eines Alkaloides auf Casein einwirken lässt bei Gegenwart eines Alkali (E. THOMAS-Aachen, Amerik. Patent 626110).

Argonin L. Während das gewöhnliche Argonin (s. S. 881) nur durch kochendes Wasser gelöst werden kann, löst sich dieses von den Höchster Farbwerken neuerdings in den Handel gebrachte Präparat schon in kaltem Wasser, und die Lösungen sollen Monate lang unverändert bleiben. Der Gehalt an Silber beträgt 10 Proc. Zur Anwendung gelangt Argonin L. in 1procentiger Lösung.

Caseinum tannicum, Tannocaseum, empfiehlt G. ROMJUN als Ersatz von Tannalbum, Tannogen, Tannoform und anderer Darmadstringentien der letzten Jahre.

Zur Darstellung wird 1 k gereinigtes Casein mittels Natriumkarbonat in 10 Litern Wasser gelöst und unter Umrühren mit einer Lösung von 700 g Tannin und 100 cem Formaldehyd in 3 Litern Wasser versetzt. Das Gemisch wird mit stark verdünnter Wässersäure übersättigt, der dadurch entstandene Niederschlag abgepresst, durch Erwärmen gehärtet und getrocknet. — Das so erhaltene Produkt ist von hellgrauer Farbe und lässt sich leicht pulvern. Es widersteht der Magenverdauung und wird erst durch die Darmverdauung in Lösung gebracht.

Caseinfirnisse. Deckende Arzneiformen zur Aufnahme von Arzneistoffen. A. Bor-Casein-Firnis nach BEIERSDORF: 5 Th Casein, 0,6 Th Borax und 25 Th Wasser werden unter Erwärmen zu einem Firnis gelöst. B. Glycerin-Casein-Firnis nach BEIERSDORF: 1 Th Casein wird in der Kälte in 3—8 1/2 Th stärkstem Ammoniak (von 25 Proc) gelöst. Man erwärmt alsdann diese Lösung mit 1 Th Glycerin und verflüchtigt das Ammoniak. Die zurückbleibende Masse löst sich in 2 Th kochendem Wasser im Dampfbade an einer schönen Emulsion, aus welcher sich pulverförmige Zusätze nicht leicht abheben lassen.

Casein-Lehm. A. Trockenes Casein wird mit verdünnter Borax-Lösung oder mit Ammoniak q. s. bis zur schwach alkalischen Reaktion behandelt. B. Frisch gefälltes Casein 100,0 Th werden mit 8 Th gelbem Kalk in Lösung gebracht und mit 20 bis 30 Th Wasserglas versetzt. Beide Leime sind bald zu verarbeiten.

Casein-Porellan-Kitt. Man löst 1 Vol frisch gefälltes Casein in 3 Vol Natron-Wasserglaslösung.

Gummi arabicum-Ersatz, bei den hohen Preisen der natürlichen Gummisorten zu technischen Zwecken vielfach angewendet, sind Lösungen von frisch gefälltem Casein in wässriger Boraxlösung.

Oberflächenlankitt für Leder, Borax-Casein-Kitt. Ist eine Auflösung von frisch gefälltem Casein in wässriger Boraxlösung.

Sanatogen ist ein aus Milchcasein dargestelltes glycerinphosphorsaures Casein-Natrium. Das Präparat ist in Wasser leicht löslich, und ist vor dem Vermengen mit Suppen etc. mit Wasser anzurühren.

Trocknende Casein-Salben nach O. TROFLOWITZ (D. R. P. 79118). Gereinigtes, getrocknetes und zerklüftetes Casein wird in einer Mischung von Ammoniak und Glycerin 5:5 gelöst. Nach Verjagung des Ammoniak durch Erhitzen giebt die Lösung mit

Fetten Emulsionen, welche auf die Haut gestrichen in kurzer Zeit zu elastischen Ueberzügen eintrocknen

Unguentum Caseini Unna. Caseini sicc 14,0, Alkal. (aus 4 Th Kalhydrat und 1 Th Natriumhydrat) 0,43, Glycerin 7,0, Vaselin 21,0, Antisepticum 1,0, Aqua 56,57 Alkalische Zusätze, z. B. Sapo kalmus, verdicken die Konsistenz der Salbe. Noch stärker wirken die Ichthyl Salze, weshalb diese mit Wasser zu verdünnen sind. Resorcin, Pyrogallol und Zinkoxyd vermindern dagegen die Konsistenz — Casenialben sollen wegen der starken Wasser-Verdunstung am besten in Zinntuben abgegeben werden

Cassia.

Gattung der *Caesalpinaceae*—*Cassieae*.

I Mehrere Arten liefern die **Sonnenblätter** (vergl Senna)

II Andere Arten finden wegen des reichen Gehaltes an Gerbstoff technische Verwendung so die Rinde von **C auriculata L.** aus Ostindien mit 20 Proc Gerbstoff, die von **C florida Vahl** mit 4 Proc., die von **C Roxburghii D. C.** mit 6 Proc., die von **C grandis L.** f etc

III Zahlreiche Arten finden arzneiliche Verwendung, so von **C alata L.** die Blätter und Blüten gegen Hautkrankheiten (Herpes), von **C occidentalis L.** die Blätter gegen Erysipelas, **C. Tora L.** die Samen gegen Hautkrankheiten und gegen Augenleiden etc

IV Die Samen von **C occidentalis L.**, sowie die von **C. Sophora L.** liefern Kaffeesurrogate (vergl Coffea)

V. Cassia fistula L. (syn *Bactrylebiolum* *Fistula* Willd.), heimisch im tropischen Asien, in Amerika und Afrika kultivirt. Mit langer, hängender, stielrunder Hülse, quer gefächert, in jedem Fach ein Same in einem süßsen Fruchtmus, das kühnlich wie das von *Tamarindus* verwendet wird. Es enthält bis 70 Proc. Zucker und bis 8 Proc Gerbstoff.

Ausser dieser Art werden die Hülsen verwandter Arten (wie die von *C grandis L.* f. „Casse du Brésil“ Gall.) ebenso verwendet. Die Blüten wirken abführend, die Rinde wird des Gerbstoffgehaltes wegen, ebenso das Holz technisch verwendet.

Fructus Cassiae Fistulae (Austr. Helv.) **Cassia Fistula** (U-St.) **Röhrenkassie.** **Purgirkassie.** **Casse** (Gall.) **Purgine Cassia.** Beim Einkauf prüfe man, ob der Fruchtbrei nicht zu sehr ausgeetrocknet, nicht schimmelig und von Insekten zerfressen ist.

Pulpa Cassiae Fistulae (Austr.) **Cassiae Pulpa** (Brit.) **Cassienmus, Kassienmark.** **Cassia Pulp.** **Pulpe de Casse** (Gall.)

Fruchtmus, Querwände und Samen werden den Früchten entnommen und wie *Pulpa Tamarindorum* (siehe dort) zu einem Mus verarbeitet. Dasselbe soll honigartig riechen und angenehm süß schmecken. Auch hier ist das von *DIETARIICH* für *Tamarindum* empfohlene Beschleunigungsverfahren anwendbar.

Ausbeute 120—130 Proc der ganzen Röhrenkassie. Wie die folgenden in Porcellan- oder Steingutgefäßen zu verarbeiten und aufzubewahren.

Conserva Cassiae. **Conserva de Casse** (Gall.) **Cassienmus** 50 Th erweicht man im Wasserbade mit destill. Wasser 50 Th, fügt Zuckerpulver 125 Th hinzu und dampft ein auf 200 Th.

Extractum Cassiae, Extrait de Casse (Gall.) **Röhrenkassie, Kaltes destill. Wasser** gleiche Theile. Man erweicht den Inhalt der Früchte in Wasser, seigt ohne zu pressen durch, wäscht mit Wasser nach und dampft zu einem weichen Extrakt ein.

Tisane de Casse (Gall.) **Cassienmus** 20 g, kochendes Wasser 1000 g, nach 1 Stunde durchseihen.

VI Flores Cassiae, Clavelli Cassiae, Zimmtblüthen, Caneelblüthen, Zimmtgälchen sind die abgeblühten und vertrockneten Blüten einer *Cinnamomum*-art, vielleicht von **C. Cassia** Blume oder **C. Loureirii** Nees. Sie sind keulenförmig, bis 12 mm lang, zum Theil gestielt, hart, fast holzig, grobbrunlich, graubraun oder schwarzbraun. Jedes Stück besteht aus dem becherförmigen Untertheil des Kelches, der nach abwärts

stielartig verschmälert ist, und nach oben in den undeutlich sechsteiligen Saum ausläuft, der den Fruchtknoten umschliesst — Geruch und Geschmack nach Zimmt

Für den Nachweis des Pulvers kommen in Betracht die einzelligen, dickwandigen Haare

Sie enthalten bis 1,9 Proc ätherisches Oel vom spec Gew 1,031 und mit einem Gehalt von 80,4 Proc Zimmtaldehyd Die Blütenstiele liefern 1,7 Proc ätherisches Oel vom spec Gew 1,046 mit 92 Proc Zimmtaldehyd

Man verwendet sie hier und da als Gewürz, in der Heilkunde sind sie obsolet

VII Cassia caryophyllata, Cortex Caryophyllati, Nelkenzimmet, Nelkenkassie, ist die Rinde des zu den Lauraceae—Persoideae gehörigen *Dicypellium caryophyllatum* (Mart) Nees, heimisch in Brasilien

Sie bildet lange, 2 Finger dicke Cylinder, die aus mehreren in einander gesteckten Röhren bestehen Die Rinde ist bis 2 mm dick, dunkel rothbraun Im Allgemeinen vom Bau der Lauraceenrinden (vgl Cinnamomum), aber im Bast keine Fasern, nur zuweilen Gruppen von Steinzellen Geruch und Geschmack nach Nelken und Zimmt

Dieser echten Rinde werden andere Lauraceenrinden von ähnlichem Geruch und Geschmack substituirt, eine genauer untersuchte, wohl von einer Cinnamomumart abstammend, enthält im Bast Fasern.

Castanea.

Gattung der Fagaceae.

I. Castanea vulgaris Lam (syn. *C vesca* Gärtner) Edelkastanie. Echte Kastanie. Maronenbaum. Castanier. Châtaignier Marronier d'Europe. Heimisch in den Mittelmeerländern, durch Kultur weit verbreitet.

Medizinische Verwendung finden die Blätter, **Folia Castaneae** (Ergänzb), Edelkastanienblätter. Sie sind länglich-lanzettlich, lang-zugespitzt, am Rande gesägt, etwas ledrig

Extractum Castaneae fluidum (Ergänzb) Aus 100 Th grob gepulverter Blätter und einer Mischung aus 8 Th Weingeist und 7 Th Wasser bereitet man durch Verdünnung 100 Th Fluidextrakt Innerlich 2—3 stündlich 0,5—2,0 g als krampfmilderndes Mittel bei Keuchhusten

Keuchhustenmittel.

I
Rp Extracti Castaneae fluidi
Sirupi Senegae aa

II
Rp Extracti Pulsillae
Extracti Hyocyami aa 1,0
Aque Amygdalarum amar
Extracti Castaneae fluidi aa 10,0
Infusi Ipecacuanhae 1,0 100,0
Morphini hydrochloridi 0,03
Sirupi Althaeae 50,0

Täglich 2—6 Theelöffel voll

Keuchhustenmittel des Apothekers NAUMANN.

Rp Tincturae stibiaci 0,06
Aqua destilli 50,0
Sirupi Sacchi 10,0
signa No I

Rp Extracti Castaneae fluidi
Sirupi Sacchari aa 50,0
signa No II

Zweistündlich 1 Theelöffel voll im Wechsel —
Kindern unter 1 Jahr nur No II, zweistündlich
1/2 Theelöffel voll

Sirupus pectoralis

Hustensaft für Kinder (Vorläuf.).

Rp Ammonii chloridi 10,0
Ammonii bromidi 8,0
Extr Castaneae fluidi 40,0
Sirupi Ananasae 100,0
Sirupi Senegae 80,0
Glycerini purissimi 67,0
Sirupi Sacchari 200,0

Thymobromal von Dr Bloch, ein Sirup gegen Keuchhusten enthält Extr Castan. vasc, Extr Thymi frigid par und Bromalhydrat

Die Früchte, Maronen, sind ein im Süden viel verwendetes Nahrungsmittel

Sie enthalten nach KOENIG

	Wasser	Stickstoffhaltige Substanz	Rohfett	Stickstofffreie Extraktstoffe	Rohfaser	Asche	In der Trockensubstanz		
							Stickstoffhaltige Substanz	Stickstofffreie Extraktstoffe	Stickstoff
							Procent		
Nicht geschält	89,82	3,8	2,49	43,71	8,09	2,09	6,81	72,61	1,01
Geschält	7,34	10,76	2,9	73,04	2,99	2,97	11,61	78,82	1,86

Der Gehalt an Stärke beträgt durchschnittlich 29 Proc, der an Fett 1,7 Proc. Die Stärkekornchen sind bis 20 mm gross, meist einfach, sehr mannigfach gestaltet, Schichtung kaum zu sehen, häufig mit Spalt im Centrum. Die in Nordamerika heimische Varietät pumila hat 86 Proc Stärke und 7 Proc Fett. Die Rinde enthält 4—12 Proc Gerbstoff.

II Castanea dentata Marshall

Castanea, Chestnut (U-St.)

Die im September—Oktober gesammelten Blätter dienen zur Bereitung des

Extractum Castaneae fluidum (U-St.) 1000 g Blätterpulver (No 80) übergiesst man mit 5 l sied. Wasser, presst nach 2 Stunden aus, erschöpft im Perkolator mittels Wasser, dampft die vereinigten Auszüge auf 2000 cem ein, fügt 600 cem Spiritus zu, filtrirt, dampft auf 700 cem ein und stellt durch Glycerin 100 cem, Spiritus q s 1000 cem Ex-
trakt her.

III Castanea javanica Blume, hat purgirend wirkende Früchte

IV Aesculus Hippocastanum L. (Hippocastanaceae) Rosskastanie. Heimisch in Nordgriechenland. Durch die Kultur weit verbreitet.

Liefert Cortex Hippocastani, die vor Entwicklung der Blätter gesammelte Rinde der dünnen Zweige. Aussen graubraun, auf dem Bruch fast fleischfarbig, oft mit den halbkreisförmigen Narben der abgefallenen Blätter.

Bastfasern in spärlichen Bündeln, von Steinzellen umlagert, die auch selbständige Gruppen bilden. Oxalat in Einzelkrystallen und Drusen. Markstrahlen einreihig.

Enthält Aesculin, Aesculetin, 2 Proc Kastaniengerbstoff, und einen dem Morin ähnlichen Körper.

Fruher als Fiebermittel im Gebrauch, jetzt ziemlich obsolet. Die Frucht, Fructus Castaneae equinae enthält nach Koenig: Wasser 14,83 Proc, Stickstoffhaltige Substanz 6,88 Proc, Rohfett 5,14 Proc, Stickstofffreie Extraktstoffe 68,25 Proc, Rohfaser 2,78 Proc, Asche 2,22 Proc.

Von intensiv bitterem Geschmack, weshalb die Nutzbarmachung der Stärke auf Schwierigkeiten stösst. Es soll möglich sein, sie mit Sodalösung zu entbittern.

Hin und wieder als Zusatz zu Schnupfpulvern.

Tinctura Hippocastani concentrata ist als Mittel gegen Haemorrhoiden empfohlen worden (Pharm. Zeitung 1896, pag 254).

Oleum Hippocastani. Antigoutteux GENEVOIX. Mittel gegen Rheumatismus. Die gepulverten Samen werden mit Aether extrahirt und dieser dann verjagt.

Fulvis cosmatica WINOGRAD

Rp Sem. excoctant Hippocastani	1000,0
Amygdal am	500
Elix. Ind. pulv	40,0
Natr carbon sicc	10,0
Ol. Bergamott.	2,0

Zum Waschen gegen raue Hände

Antiarthrinipillen von L. SELL in Kampten, gegen Gicht, bestehen aus Rosskastanienextrakt, Saholn, Sahgenn, Salzsäure, Dextrose (E. MERCK).

Kastanienextrakt aus Essig gegen Kesselstein, ist aus Rosskastanien bereitet.

Castoreum.

Castoreum (Austr. Helv. Ergänz. Gall.) Bibergeil. Castor.

Beschreibung Das Bibergeil ist ein Sekret, welches sich in eigenthümlichen Beuteln des Bibern **Castor Fiber L.** (Abtheilung der Nagethiere Rodentia, Familie der Castoridae) befindet, die mit dem Geschlechtsapparate in Verbindung stehen. Es ist also gebräuchlich, unter diesem Namen „die Beutel mit dem Sekret“ zu verstehen. Sie finden sich bei beiden Geschlechtern (gewöhnlich kommen aber nur die grösseren männlichen in den Handel) paarweise unter der Haut und stehen durch einen gemeinschaftlichen Ausführungsgang mit dem Vorhautkanal des Mannchens und mit der Scheide des Weibchens in Verbindung. Sie sind birnförmig, bis 12 cm lang, bis 4 cm dick, die Haut ist geschichtet. Der Inhalt ist im frischen Zustand flüssig, gelblich, in den trockenen, meist im Rauche getrockneten Beuteln ist er spröde, dunkelbraun glänzend, von charakteristischem Geruch und bitterlich starkem Geschmack. Die Beutel hängen meist noch paarweise zusammen.

Man unterscheidet zwei Sorten: 1) Sibirisches Bibergeil, *Castoreum Sibiricum*, *Castoreum Moscoviticum* aus Sibirien, zu dem auch etwa vorkommendes europäisches Bibergeil gerechnet wird. Diese Sorte ist ausserordentlich selten und theuer. Sie wird nur dispensirt, wenn sie ausdrücklich verlangt wird. 2) Canadisches Bibergeil, *Castoreum Canadense*, *Castoreum Americanum*, *Castoreum Anglicum*, abstammend von der amerikanischen Varietät des Bibern, die von manchen für eine besondere Art *Castor Americanus Cuvier* gehalten wird, gegenwärtig hauptsächlich aus den westlichen Staaten von Nordamerika, weniger aus Labrador und Neufundland in den Handel kommend. Die gewöhnliche, officinelle Sorte. Die Beutel sind aussen schwarzbraun, grobbräunlich, der Inhalt reichlich von Hautlamellen durchsetzt.

Heisses Wasser nimmt nur wenig auf, die Lösung wird beim Erkalten weisslich-trübe, beim Erwärmen wieder klar und gelblich. Mit Eisenchlorid färbt sich die Lösung schmutzig-grünlich. Aether und Alkohol lösen den grössten Theil, die Lösung ist tiefgelb bis braun und giebt auf Wasserzusatz reichliche, weisse Fällung.

Bestandtheile. Wenig bekannt. Enthält bis zu 2 Proc. ätherisches Oel, etwas Phenol (vielleicht vom Rauchen herrührend). Aus der heiss bereiteten alkoholischen Lösung scheidet sich beim Erkalten eine krystallinische wachsartige Substanz ab (Castorin), während ein Harz (Castoreum-Resinoid) in der Lösung bleibt (in *Cast. Moscovit.* 58,5 Proc. und *Cast. Canad.* 12 Proc.). Ferner Benzoesäure, Salicin und Salicylsäure und angeblich ein Glukosid. Endlich Calciumphosphat 1,4 Proc. und Calciumkarbonat bis 33 Proc.

Aufbewahrung Frische, dem getödteten Biber entnommene Beutel verlieren beim Trocknen an der Luft bis 65 Proc. an Gewicht.

Die Beutel werden sorgfältig, doch ohne Anwendung künstlicher Wärme, nachgetrocknet, da sie sonst leicht schimmeln, und in dicht verschlossenen Glasgefässen aufbewahrt. Das Pulver bereitet man aus dem nöthigenfalls über Aetzkalk getrockneten Bibergeil, halt davon aber nur einen geringen Vorrath und vor Licht geschützt¹⁾ — Da man beim Nachtrocknen der Beutel über H_2SO_4 bis zu 40 Proc. Gewichtsverlust beobachtet hat, so darf beim Einkauf dieser theuern Waare der Feuchtigkeitsgehalt nicht unberücksichtigt bleiben.

Verfälschungen kommen vor, indem man die Beutel öffnet, ihnen den Inhalt theilweise entnimmt, dafür getrocknetes Blut, Sand, Sägespäne, Harz, getrocknetes Fleisch hineinthat und sie wieder zunknet oder verklebt. Solche Beutel sind schon äusserlich leicht zu erkennen — Solche, die faulig riechen, sind zu verwerfen.

¹⁾ Gall lässt bei 25°C trocknen, die äusseren und inneren Haute verwerfen.

Zuweilen kommen kleinere Beutel mit gelbem, öligem Inhalt vor. Das sind die sogenannten Oelsäcke, die der Biber neben den Castoreumbeuteln führt. Sie sind natürlich ebenfalls nicht zu verwenden.

Anwendung. In Pillen oder Pulvern zu 0,2–1,0 g, als Tinktur, selten im Klystier zu 1,0–4,0, oder in Suppositorien.

Tinctura Castorei. Austr. Bibergeil 2, Verd. Weingeist (60 proc.) 10. Ergänzt Helvet. Bibergeil 1, Weingeist 10. Gall. Bibergeil 10, Weingeist (80 proc.) 100. — Wird durch reichlichen Wasserzusatz milchig-lehmfarbig, scheidet mit NH_3 unlösliches Harz ab. — Bei Hysterie zu 1–3 g.

Tinctura Castorei aetherea. Ergänzt Bibergeil 1, Aether 2,5, Weingeist 7,5. Gall. (Teinture éthérée de Castoreum, Éthérolé de Castoreum) Bibergeil 10,0, Aether (spec. Gew. 0,758) 100.

Tinctura Castorei Sibirici. Ergänzt Sibirisches Bibergeil 1, Weingeist 10. — Soll durch Wasserzusatz nur opasierend werden, mit NH_3 klar ohne Harzabscheidung.

Tinctura Castorei Sibirici aetherea. Ergänzt Sibir. Bibergeil 1, Aether 2,5, Weingeist 7,5.

Aqua Castorei (Frensch. Taxe 1897)

Rp. Castorei grosso in pulv.	1,0
Spiritus	1,0
Aquae	12,0

Nach 12 stündigem Digeriren werden 8,0 abdestillirt.

Elisir uterinum CHOLINUS

Rp. Tincturae Castorei Canad.	15,0
Tincturae Absinthii	
Tincturae Croci	ss 5,0
Olei Anisi	gutta X

Guttas antihystericae LEBERT

Rp. Tincturae Castorei Canad.	
Tincturae Valerianae aeth.	ss 10,0
Tincturae Opii crocatae	5,0

Liquor anodynus TRILLER.

Rp. Tincturae Castorei Canad.	
Liquoris Ammonii viniol.	
Tincturae aromaticae	
Tincturae Croci	ss 5,0
Olei Macidis	1,25
Aquae aromaticae	20,0
Spiritus absoluti	10,0

Mixtura antispasmodica STODENHAM

Rp. Tincturae Valerianae	
Tincturae Castorei Canad.	ss 5,0
Spiritus aetheri	gita. XV
Aquae Foeniculi	100,0

Krampftropfen, Königsseer. Spirit. aether 10,0, Spirit. Aetheris nitrosi, Tinct. Castorei, Tinct. Opii, Tinct. Valerian. ss 2,0.

Marderwitterung. Tinct. Castorei Canadensis 2,0, Tinct. Moschi 1,0, Olei Anisi 1,0 oder Castorei 0,1, Radic. Valerian. 2,5. Auf die Falle zu legen.

Mutterkollik-Essenz, Königsseer ist eine Tinktur aus Bibergeil, Safran, Nelken, Rhabarber, Zimmt, Pomeranzen, Zitwer- und Schlangenzwurzel.

Pilulae antispasmodicae RAYNE

Rp. Assae foetidae	
Castorei	
Extracti Valerianae	
Galbani	ss 1,0

M. f. pilul. 20. 3 Mal Mgl. 1 Pille.

Suppositoria antispasmodica BOUGHARDAT

Rp. Castorei Canad. subit. pulv.	10,0
Olei Cacao	80,0

M. f. supposit. 5.

Tinctura Castorei camphorata

Rp. Tincturae Castorei Canad.	5,0
Spiritus camphorati	4,0

Tinctura Castorei composita

Rp. Castorei Canadensis	
Assae foetidae	ss 5,0
Liquoris Ammonii caust.	20,0
Spiritus	80,0

Tinctura excitans (Form mag. Barol.)

Rp. Tincturae Castorei	5,0
Tincturae Valerianae	10,0

D. 8. 2 stündl. 10 Tropfen.

Witterung für Baubthiere. Nach DISTENFEL

Rp. Castorei Canadensis	5,0
Moschi	0,5
Zibethi	0,2

Olei Cassiae

Olei Valerianae

Olei Angelicae

Olei Patchouli ss gutta V

Amyli Tridol 100,0

Das Pulver darf nicht mit den Händen berührt werden.

Catechu.

Catechu (Austr. Germ. Helv. U-St.) Catechu nigrum. Terra Japonica. Extractum s. Succus Catechu. — Acacien-Catechu. Kutech. Pegu-Katechu. — Cachou de Pégu. Caschuttie (Gall.) Terre du Japon. — Black Catechu (Catechu Ph. Brit.) siehe unter Gambir. Germ. fasst unter dem Namen Catechu dieses und Gambir zusammen.

Beschreibung. Man gewinnt das Catechu durch Auskochen des Holzes der *Acacia Catechu* Willd., heimisch in Vorder und Hinterindien und auf Ceylon, und der *Acacia Suma* Kurz, heimisch in Vorderindien und im tropischen Ostafrika. Das zer kleinerte Holz wird in Töpfen mit Wasser ausgekocht, der Auszug eingedickt, worauf man ihn an der Sonne völlig enttrocknen lässt. Kommt in verschiedenen Sorten aus Vorder und Hinterindien in den Handel.

1) Pegu- oder Bombay-Catechu, die gebräuchlichste Sorte. Undurchsichtige, dunkelbraune bis lederfarbige Masse von meist glänzendem, muschligem oder scharfkantigem Bruch, zuweilen im Innern noch weich. Kommt meist in grossen, von Blättern (*Dipterocarpus*) durchsetzten und darin eingehüllten Blöcken, seltener in kleinen Kuchen in den Handel.

2) Bengalisches C bildet schmutzig graubraune Klumpen von kastanienbraunem Bruch.

3) C von Malacca, in quadratischen Tafeln, aussen braun, innen hell-zimtfarben.

4) Kamaon C (Pale Cutch), schmutzig-graubraune, poröse, erdige Würfel.

Unter dem Mikroskop erscheint Catechu meist amorph (speciell die 1 Sorte), doch kommen auch reichlich krystallinische Sorten vor (so die 4 Sorte). Behandelt man eine kleine Probe mit Essigsäure und untersucht den unlöslichen Rückstand unter dem Mikroskop, so findet man an pflanzlichen Resten besonders Bruchstücke von Gefässen und Holzfasern (Unterschied von Gambir).

Bestandtheile 2–10 Proc Catechin $C_{15}H_{11}O_6$, [25–48 Proc Catechugerbsäure $C_{20}H_{14}O_{16}$, wenig Quercetin, 20–29 Proc Pflanzenschleim, 2,0–2,8 Proc Asche, 12,0–15,8 Proc Wasser.

Prüfung: 1) unter dem Mikroskop, wie oben angegeben — 2) 3 Tropfen des alkoholischen Auszuges (1 10) werden mit 10 cem Weingeist und einigen Tropfen Eisenchlorid gemischt. Die Lösung färbt sich grünlich. Bei Anwendung concentrirter Lösung entsteht eine chromgrüne Färbung und allmählich ein braunlicher Niederschlag, der auf Zusatz von Alkalien purpurn wird — 3) Alkohol soll etwa 80 Proc lösen, ebensoviel siedendes Wasser, die Lösung reagirt sauer.

Verfälschungen Catechu soll in Indien mit Extrakten des Holzes von *Terminalia*, *Xylia*, *Lagerstroemia* verfälscht werden, auch solches, das reichlich Stärke enthält, ist vorgekommen.

Anwendung Selten innerlich zu 0,1–0,8 g, äusserlich als Bestandtheil blutstillender Pulver, in Zahntinkturen, Mund- und Gurgelwässern, Einspritzungen und Verbandswässern.

Extractum Catechu (Eighanzb) Durch 2 maliges, je 8 tägiges Ausziehen von Catechu 1 Th mit Wasser 5 Th und Eindampfen zur Trockne zu bereiten. Ausbeute etwa 75 Proc.

Extractum Catechu spirituosum Catechu depuratum Catechu 100 Th, Weingeist (90 proc), Wasser 55 150 Th, nach 8 tägigem Ausziehen wird filtrirt und zur Trockne eingedampft. Ausbeute etwa 70 Proc.

Tinctura Catechu (Austr. Gall. Germ. Helv.) Catechu 1 Th, Verdünnter Weingeist 5 Th.

Tinctura Catechu composita (U-St.) Catechu 100 g, Zimmt 50 g, Verdünnter Weingeist (41 proc) q s. Durch Verdrängung bereitet man 1000 cem.

Aqua gingivalis. Tincturae Catechu 20,0, Tincturae Cinnam 10,0, Aquae Menth spurt 150,0. Mit Wasser verdünnt zum Mundausspülen.

Cachou aromatique, C. de Bologna. Pastilles pour les fumeurs, Grains de Cachou Catechu 80,0, Extr. Liquirit 90,0, Sacchari 30,0, Tragacanth. 15,0, Olei Caryophyll 3,75, Olei Cassiae 2,0, Olei Macidis gutte X, Tinct. Ambrae gutte XII. Man stösst mit Aqua Neroli zur Masse, formt entweder Pillen von 0,1 g oder Tabletten und versüßert.

Elektuarium Catechu. Diascordium Fracastori Catechu 15,0, Cort. Cinnamon 1,5, Sem. Myrsitic 1,0, Opii 0,2, Mellis rosati 40,0. Bei veralteter Durchfall theelöffelweise.

Essentia dentifricia JEANBEL Tinct. Catechu 50,0, Tinct. Benzoes 10,0, Spiritus dilut. 40,0, Glycerin 20,0, Ol. Menth pip 1,0. Zusatz zum Mundspülwasser.

Pasta haemostatica ASTLEY COOPER Catechu 5,0, Argillae albae 5,0, Aluminis usui 20,0, Tinct Opi 2,5, Spiritus q s ut f pasta

Pulvis Catechu ferratus Poudre de Marseille ou de Provence Catechu, Ferri pulverisat, Sacchari aa 10,0 Divide in p aeq 30 Bei Bleichsucht, Magenleiden, Blutspen

Sirupus Catechu Tinct Catechu 15,0, Sirupi Sacchari 85,0

Tabellae cum Catechu Tablettes de Cachou Catechu plv 50, Sacch plv 400, Mucilago Tragacanthae 50 Daraus Pastillen à 1,0

Tinctura antiscorbutica CORLAND Tinct Catechu 25,0, Tinct Myrrhae 15,0, Tinct Ginnæ 10,0, Balsam Peruvian 1,5, Spirit Cochlear 10,0, Spirit dilut 20,0 Bei Blutungen des Zahnfleisches

Tinctura haemostatica, Anhaltstropfen Tinct Catechu, Tinct Cinnamomi aa

Trochisci Catechu (U-St) Troches of Catechu Catechu 6 g, Sacchari 65 g, Tragacanth 2 g, Aq Neroli conc q s Man formt 100 Zeltchen

Antikesselsteinmittel Folgende enthalten Catechu als Hauptbestandtheil LEVES quæ s, Deincorstant von L CONSTANT & Co, NEDDERMANN's, Harburger, KOLFFER's, Halo quin von FIERMANN, Lepidolyl von KOLKER, Lithoréactif von RAILLARD & Co

Elixir de sante de Bonjeau Enthält Catechu, Orangenschalentinktur, Minzen, Kümmel, Anisöl, Theaufguss, Aether, Zucker

Zahnbalsam, HOFFMANN's Tinct Catechu 2, Ol Caryophyllor i

Cautschuc.

Cautschuc. Gummi cayennense s elasticum. Resina elastica. — Kautschuk Federharz Ledergummi. Speckgummi — Caoutchouc (Gall) Gomme élastique — Elastica (U-St) India-rubber.

Abstammung Einen kautschukhaltigen Milchsaft führen eine grosse Anzahl von Pflanzen, besonders in den Familien der Euphorbiaceen, Apocynaceen, Asclepiadaceen, Moraceen, Campanulaceen Ausgebeutet werden hauptsächlich *Hevea brasiliensis* Müll Arg (Euphorbiaceae), am Amazonenstrom, liefert Para-Kautschuk, *Manihot Glaziovii* Müll Arg (Euphorbiaceae), hauptsächlich im nordöstlichen Brasilien, liefert Ceara-Kautschuk; *Ficus elastica* Roxb (Moraceae), in Sudamerika, auch kultivirt, *Landolphia comorensis* (Boj) K Sch (Apocynaceae) in Westafrika, *L. owariensis* Beauv. in Ostafrika, *L. Kirkii* Thist Dyer, *L. Petersiana* (Kl) Thist Dyer, beide in Afrika, *L. gummifera* (Lam et Pois) K Sch Ferner aus der selben Familie die Gattungen *Urceola*, *Willoughbya* in Ostindien, *Parameria* in Cochinchina, *Tacazea* und *Clitandra* in Afrika, *Hancornia* in Amerika

Gewinnung Man gewinnt den Milchsaft, in dem der Kautschuk in Form kleiner Kügelchen vertheilt ist und den die Pflanzen in Milchsaftschläuchen enthalten, indem man Einschnitte in die Rinde macht, worauf der Milchsaft ausfliesst Diesen bringt man dann auf verschiedene Weise zum Gerinnen, wobei sich der Kautschuk von den übrigen Bestandtheilen trennt Man streicht ihn in dünnen Lagen auf Holz oder Thonformen und räuchert ihn, wobei er bald erstarrt, und wiederholt diese Operation Die ursprünglich weisse Substanz wird dabei braun bis schwarz Oder man streicht ihn in dünner Lage aus und lässt ihn durch Verdunsten erkrärten. Oder man bringt den Saft zur Coagulation, indem man ihm Säuren (Citronensaft) oder Salze (Kochsalz oder Alaun) zusetzt — Zusatz von Ammoniak verhindert die Coagulation

Beschreibung Spec Gew 0,93—0,96 Er ist elastisch und meist weich, wenn man frisch durchgeschnittene Stücke fest zusammenlegt, so haften sie aneinander Seine Elasticität verliert er bei 0°, bei 50° C wird er weich und bei 120° C schmilzt er zu einer flüssigen oder halbfüssigen Masse, die nach dem Erkalten schwer wieder fest wird und immer schmierig bleibt. Er ist porös. Er absorbiert leicht Sauerstoff und wird dadurch

spide, besonders am Licht. Kautschukrohren und -Stopfen werden daher am besten unter Wasser in einem undurchsichtigen Gefass aufbewahrt. Hart gewordene Gegenstände bringt man auf einige Zeit in eine Schwefelkohlenstoffatmosphäre und dann in Glasgefasse, in denen sich ein Gefass mit Petroleum befindet.

Reiner Kautschuk löst sich in Benzol, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, Terpentinöl, geschmolzenem Naphtalin, besonders leicht in einem Gemisch von 6—8 Th absolutem Alkohol und 100 Th Schwefelkohlenstoff, ferner leicht löslich im sogen Kautschukole, das man bei der trockenen Destillation des Kautschuks gewinnt.

Bestandtheile Rohrer Kautschuk enthält etwas Eiweissstoffe, Fett, atherisches Öl und Farbstoffe, von denen er durch aufeinander folgende Behandlung mit Wasser, Alkohol und Aether grossentheils befreit wird. Das ungelöst bleibende wird durch Lösen in Chloroform und Ausfällen mit Alkohol gereinigt. Dann entspricht es der Formel $C_{10}H_8$. Bei der trockenen Destillation liefert er Isopren C_5H_8 , Cinen (Kautschin) $C_{10}H_{16}$ und Heveen $C_{15}H_{24}$. Im Gabonkautschuk ist Inositdimethyläther $C_6H_{10}O_6(CH_3)_2$, im Bornkakautschuk dasselbe und Inositmonomethyläther und in dem von Madagaskar Pinit enthalten.

Anwendung Innerlich selten in Pillen zu 0,1—0,2 mehrmals täglich bei Schwind-sucht (wirkungslos, da Kautschuk im Körper nicht verändert wird). Aeusserlich zur Be-reitung wasserdichter Pflaster und ähnlicher Arzneimittel, Collempiastra, Pflastermull, Senfpapier. Die ausgedehnteste Verwendung findet Kautschuk in reinem oder vulkanis-irtem Zustande bei Herstellung chirurgischer Gerathe, wasserdichter Unterlagstoffe, von Luftkissen, Eisbeuteln, Gummischlauche und -pfropfen sind im chemischen Laboratorium, Hartgummiflaschen zur Aufbewahrung der Flusssäure unentbehrlich.

Vulkanisirter Kautschuk Um Kautschuk auch innerhalb weiter Temperatur grenzen elastisch zu halten, „vulkanisirt“ man ihn, indem man ihm Schwefel einverleibt. Das geschieht, indem man ihn bei höherer Temperatur drecht mit Schwefel durcharbeitet oder indem man ihn mit Schwefelverbindungen (Schwefelkalium, Schwefelantimon), oder mit einer Lösung von Chlorschwefel in Schwefelkohlenstoff oder Petroleum behandelt. Solchem vulkanisirt Kautschuk setzt man dann häufig noch Kreide, Thon, Zinkweiss, Eisenoxyd etc zu, um ihn für bestimmte Zwecke geeignet zu machen, um ihm eine be-stimmte Farbe zu geben, oder auch um das Gewicht zu vermehren.

Etschwefelter Kautschuk ist vulkanisirter Kautschuk, dem man seinen Schwefel gehalt ganz oder theilweise durch Kochen mit Natronlauge wieder entzogen hat, der aber noch die physikalischen Eigenschaften des vulkanisirten Kautschuk besitzt.

Ebonit, hornisirter Kautschuk, Hartgummi enthält 30—40 Proc Schwefel, ferner Kreide, Zinkweiss, Bleiweiss, Schellack.

Vegetabilisches Elfenbein,¹⁾ durch Mischen von Kautschuklösung mit Magnesia unter hydraulischen Druck gewonnene Masse, dient zur Herstellung von Billardkugeln u dgl.

Kautschuc terebinthinatum Klein geschnittenen Kautschuk 10 Th löst man in verschlossenem Gefasse in rectif. Terpentinöl 20 Th bei gelinder Wärme.

Collempiastrum adhaesivum, Kautschukheftpflaster (n. DIETICH) Veilchenwurzelpulver 88 Th, Sandarakpulver 20 Th, Salicylsäure 6 Th mischt man, fugt Aether 150 Th, Harzöl 20 Th zu und ruht allmählich Kautschukpflasterkörper 800 Th darunter.

Collempiastra Americana, Amerikanische Kautschukpflaster, sind ge-strichene, durchlöcher Pflaster, welche aus bestem, gereinigtem Parakautschuk, Irizwurz, Wachs, Harz, Pech und etwanen arzneilichen Stoffen fabrikmässig hergestellt werden. Ihnen nachgebildet ist York's Kautschukpflaster von KANEKANE, welches bei von hautreizenden Eigenschaften sein soll.

Glühlichtkörper-Tinktur, bestimmt, die Glühkörper unterwegs vor Bruch zu schutzen, ist eine Auflösung von 2 g Kautschuk in 100 cem Petroleumbenzin (B. FISCHER). Zweckmässiger ist verdünntes Kolloidum.

Gummikitt für Fahrräder, 1) Kautschuk 16 Th, Gutta-percha 10 Th, Hausen-blase 4 Th, Schwefelkohlenstoff 70 Th. Die sorgfältig gereinigten Risse werden mit dem Kitt ausgefüllt, die Theile bis zum Erhärten durch Bindfaden zusammengehalten. Auch als Lederkitt verwendbar.

¹⁾ Unter dieser Bezeichnung kommen auch die Nüsse von *Phytelephas macrocarpa* in den Handel.

2) Kautschuk, klein geschnitten, 30 Th schmilzt man mit Fichtenharz 12 Th, fügt venetian Terpentin 5,4 Th zu, löst in Terpentinöl 110 Th und vermischt mit einer Lösung von Kautschuk 30 Th in Chloroform 600 Th Auch für Gummischuhe, Regenröcke u dgl

Kautschuk-Firniss Leinölfirniss 5 Th Kautschuk-Benzol-Lösung 1—2 Th giebt nach Zusatz von q s Graphit metallähnliche Ueberzüge

Kautschukkitte 1) Kautschuk 125 Th, Harz, Leinöl je 60 Th, Schellack 30 Th schmilzt man zusammen

2) Kautschuk 20 Th, Mastix 180 Th, Chloroform 800 Th Kalt zu lösen (Buohh) Für Glas, zum Befestigen von Glasbuchstaben

3) Kautschuk 10 Th in leichtem Kampheröl oder Schwefelkohlenstoff 90 Th gelöst, wird mit Asphaltlack q s verdickt Für Gummischuhe

4) Benzol-Kautschuklösung 10 Th, Paraffin 2 Th zur Hälfte verdunstet, werden mit gut getrocknetem Schwerepath und Bolus zur knetbaren Masse gemacht Für Laugen-gefässe (Für heisse Lauge wird Paraffin durch Copal ersetzt)

5) Kautschuk 100 Th, Talg 8 Th schmilzt man und mischt mit gebranntem, zerfallenem Kalk 8 Th Soll der Kitt bald erhärten, so setzt man noch Mennige 20 Th zu (Buchh) Für Sauregefässe

6) Kautschuk, in heissem Wasser erweicht, wird durch vorsichtiges (!) Kochen in Theer gelöst Ledersohlen wasserdicht zu machen

Kautschukmasse zum Einfetten von Glashöhnen an Büretten, Vacuumapparaten u s w 1) Kautschuk 70 Th, Wachs 25 Th, Vaseline 5 Th — 2) Kautschuk 70 Th, Gelbes Wachs 80 Th Man schmilzt zuerst den Kautschuk und mischt dann die anderen Stoffe zu Beide Mischungen sind durchsichtig und durch Salpetersäure und Wasser leicht vom Glase zu entfernen

Kleidungsstücke werden wasserdicht, indem man sie mit Kautschuklösung tränkt und Schwefelchloriddämpfen aussetzt (D R P 2265)

Lack, biegsamer Asphalt 100 Th in Benzol 150 Th gelöst, Elemi, Copaivabalsam je 4 Th in Benzol gelöst, mischt man mit q s Benzol Kautschuklösung (Bayer Ind- und Gew-BI)

Liquor Caoutchouc. Solution of India-rubber (Brit) Fein zerschnittener Kautschuk 50 g, Benzol, Schwefelkohlenstoff je 500 cem Man löst unter hewiligem Schütteln Im Kühlen aufzubewahren! Feuergefährlich!

Massa Collemplastri. Corpus ad Collemplastrum Kautschukpflaster körpei (Dietrich) Harzöl 80,0, Copaivabalsam (Maracabo), Gelbes Kolophonium je 40,0, Lärchenterpentin 20,0, Gelbes Wachs 12,0 schmilzt man, seht durch in eine geräumige, weitründige Blechflasche, setzt Aether 600,0 zu, löst durch Umrühren, fügt Blätterkautschuk (Resina elastica in folis No 12—13 von Genu & Co in Dresden) 100,0, in kleine Stücke zerschnitten, hinzu, ruht 6 Stunden lang und stellt verschlossen 1 Tag bei 15—20° C bei Seite Dann wird das Röhren 6 stündlich wiederholt, bis die Masse völlig gleichmässig ist und zuletzt durch q s Aether deren Gesamtgewicht auf 800,0 gebracht

Solutio Resinae elasticae aetherea. Aetherische Kautschuklösung (Diet) Kautschuk in Blättern (s vorig) 50,0, Oelsäure 2,0, Aether 500,0 Nach 8 Tagen wird bis zur Gleichmässigkeit durchgearbeitet, Aether 500,0 zugefügt und unter öfterem Schütteln bis zur Lösung bei Seite gestellt Die weiter verdünnte Lösung lässt sich filtriren

Solutio Resinae elasticae benzolica. Benzol-Kautschuklösung Kautschuk in sehr kleinen Stücken wird 14 Tage bei 30—40° C getrocknet, bei derselben Wärme in der 6 fachen Menge Benzol gelöst und durch q s Benzol eine dickflüssige Masse hergestellt

Vernix ad Cereolos elasticos Bongies-Lack. Kautschuk, fein zerschnitten, Bernsteinkolophon je 10,0, Leinölfirniss 9,0, Terpentinöl 15,0

Vernix ad ligna, tela etc. Kautschukfirniss für Holzwerk, Gewebe u dergl Gut getrockneter Kautschuk 1 Th wird im Wasserbade in Steinkohlentheeröl 8 Th gelöst, dann fetter Kopalfirniss 2 Th. zugefügt (Gummi-Ztg)

Wasserdichte Lederschmiere. Kautschuk, Schwefelkohlenstoff je 100 Th lässt man einige Tage stehen, fügt Petroleum 100 Th, Methylalkohol 200 Th, fein gepulv Schellack 400 Th zu, löst bei 50—52° C und giebt Beinschwarz 200 Th hinzu (Scient Amer)

Kautschuk befestigt man auf Metall mittels einer Lösung von gepulvertem Schellack in 10 Th starkem Ammoniak (deren Anfertigung aber längere Zeit beansprucht)

Kautschukabfälle lassen sich verwerten, indem man sie mit Leinöl erhitzt, bis eine gleichmässige Masse entstanden ist und diese mit der 20 fachen Menge siedenden Theers mischt Man erhält so einen wetterfesten Anstrich für Zäune, Pappdächer u dergl

Schilder für Vorrathsgefässe in Kellern und feuchten Räumen erhält man sehr dauerhaft aus dünnem Gummistuch (einsseitig gummierte Bettunterlage), man befestigt dieselben mittels Etikettenlack, Lein- oder Wasserglas und überzieht nach dem Trocknen die Schriftseite mit einem geeigneten Lack

Electuarium e Cautschue HANCON			Emplastum Resinae Fini cum Resina elastica LAVIGNE		
Rp	Cautschue terebinthinati	5,0	Pp	Resinae elastic conc.	35,0
	Succi Sambuci insipias	50,0		Aetheris Petrolei	13,0
	Olui Amygdalarum amar	guttis Y	Leni calore	solutus adde	
3-4 Mal täglich 1 Theel				Resinae Fini	300,0
				Cerne flavo	25 0
				Glycerini	3,0
Electuarium e Cautschue VARIOK CATYER			Piniae Resinae elasticae		
Rp	Cautschue minutim condit	2,5	Benzol Kautschuklösung wird zum Sirup eingedampft, mit Bolus Armena zur weichen Masse angestossen, diese ausgekollt und auf der erwärmten Pillenmaschine scharf abgeschnitten, sodass die Pillen keiner weiteren Abrundung bedürfen.		
	Olui Terebinthinus rectif.	5,0			
Solve leni calore, adde					
Sacchari pulverati	45,0				
Mellis depurati	75,0				

Alma von E MULLER, ein Hühneraugenmittel, ist Kautschukheftpflaster mit einer Salicylpasta.

ALLCOCK's poröses, stärkendes Pflaster ist ein durchlochstes Kautschukpflaster

Corn-Extirpators und Hühneraugenpflaster aus dünnen Kautschukscheiben

Heveenoid von HEYER GEMMER, eine pat Kautschukmasse, besteht aus Kautschuk, Kampher, Schwefel und wenig Kalk oder Glycerin (Ind-BI)

Künstlicher Kautschuk (FERTON's Patent) wird aus leicht oxydierbaren Oelen (Lein-, Baumwollsamend), Theer und verd Salpetersäure, durch Erhitzen u s w, erzeugt Kautschukähnliche Masse, die sich vulkanisiren lässt

MATHEW's Anstrich für Holz und Metalldächer soll Kautschuk, Leinöl und Graphit enthalten

Paraplaste nach UNNA, von BREHSDORF in Hamburg, ist eine neue Art wasserdichter Pflaster, deren Grundlage aus einseitig mit Kautschuklösung bestrichenem, vulkanisirten Baumwollstoff besteht

Protectin, sterile, wasserdichte Wundvorlage, ist dünnes, mit Kautschuklösung getränktes Seidenpapier

Rostschutzmittel von BECHERT wird aus Kautschuk und den aus Braunkohlen, Torf etc destillirten Rohölen hergestellt

Weisses Kautschukheftpflaster von BREHSDORF, von besonderer Klebkraft, enthält 40 Proc Zinkoxyd

Centaurea

Gattung der Compositae — Cynareae — Centaureinae.

Centaurea Cyanus L (Kornblume, Roggenblume, Bluet, Blue battle).

Im Orient und in Europa, besonders in Kornfeldern

Verwendung finden die aus den Köpfchen genommen Einzelblüthen von schöner, blauer Farbe Die grösseren Randblüthen meist geschlechtlos, grösser, strahlend, die Scheibenblüthen zwittrig Antheren ungeschwänzt

Die getrockneten Blüthen (Flores Cyani, Capitule de Bluet, Capitule de Barreau [Gall]) werden kaum als Arzneimittel, sondern zur Verschönerung von Species benutzt

Centaurea Jacea L liefert Flores, Herba und Radix Jaceae nigrae seu Carthami silvestris.

Centaurea Calceitrapa L liefert Herba, Radix und Fructus Calceitrapae seu Candui stellatae.

Centaurea montana L liefert Flores Cyani majoris.

Centaurea Centaurium L vergl Centaurium

Centaurea solstitialis L liefert Radix Spinae solstitialis

Centaurea Behen L liefert die im Orient hochberühmte weisse Behenwurzel, die gegenwärtig zuweilen nach Europa kommt

Centaurium.

1. *Herba Centaurii* (Germ. Helv.). *Hb. Centaurii minoris* (Austr.). *Hb. Chironiae*. — Tausendgüldenkraut. Erdgallenkraut. Fieberkraut. Christikreuzthee. Rothen Anrin. — *Petite centaurée* (Gall.). — *Centauri tops*, ist das blühende Kraut der zu den *Gentianaceae* — *Gentianeae* — *Erythraeinae* gehörigen *Erythraea Centaurium* (L.) Pers., heimisch in Europa (bis 59° n. Br.), durch den Orient bis Persien, in Nordafrika, auch in Nordamerika. In Algier kultivirt.



Fig. 177.



Fig. 176.

Beschreibung. 1—2 jähriges Kraut mit doldig erscheinender Rispe, schön rosenrothen, fünfzähligen Blüten. Korolle mit cylindrischer Röhre und trichter- oder tellerförmig ausgebreiteten Zipfeln, die sich nach der Blüthe über der Kapself zusammenkehren. Die Antheren drehen die Staubbeutel nach dem Verstäuben nach rechts spiralförmig zusammen (Fig. 176). Die verkehrt-eiförmigen, ganz kurz gestielten, ganzrandigen Grundblätter bilden eine Rosette.

Stengelblätter kleiner, sitzend, gegenständig (Fig. 177).

Die ganze Pflanze ist kahl, die Epidermiszellen der Oberseite der Blätter sind vorgewölbt und mit radial vom Gipfel herablaufenden Cuticularleisten versehen. Die Epidermiszellen der Aussenseite des Kelches mit starken Ausstülpungen und ebenfalls kräftigen Leisten.

In die Ausstülpungen setzen sich die Zell-Lumina als enger Kanal fort. Von stark bitterem Geschmack.

Bestandtheile. $\frac{1}{10}$ Proc. Erythrocentaurin $C_6H_4O_8$, farb- und geschmacklos, krystallinisch, am Lichte sich rüthend, von glykosidischem Charakter, Bitterstoff, Harz, Wachs, Pflanzenschleim etc., 6 Proc. Asche.

Verwechslungen und Verfälschungen. *Erythraea litoralis* Fries, in Norddeutschland und Holland, mit gezähnt-rauen Stengelblättern, die fein gewimpert sind.

Erythraea pulchella Fries. Ohne grundständige Blattrosette. Von ähnlicher Verbreitung wie vorige.

Beide schmecken ebenfalls bitter und dürften in der Wirkung von der officinellen Pflanze kaum differiren.

Einsammlung. Man sammelt das im Juli und August blühende Kraut und trocknet es entweder in Bündchen, oder man schneidet das frische Kraut, nach Beseitigung der Wurzeln, und trocknet alsdann. 4 Th. frisches Kraut liefern 1 Th. trockenes.

Anwendung. Als magenstärkendes Mittel im Aufguss, als Pulver, in Theemischungen oder Tinkturen zu 1,0—2,0 mehrmals täglich. Früher Fiebermittel. Die Tausendgüldenkrauttinktur des Pfarrer Kneipp wird aus dem frischen Kraut bereitet (s. *Tinctura Bursae pastoris* S. 604).

Ähnlich verwendet werden: *Erythraea chilensis* Pers. in Chile, „Canchalagua“, auch als Anthelminticum, *Erythraea australis* R. Br. in Neusüdwaes, *Chlora perfoliata* L., „Herba Centaurii lutei“.

Extractum Centaurii minoris. Austr.: Durch je 2 stündiges Ausziehen von 1 Th. zerschnittenem Kraut mit 6, dann mit 2 Th. heissem dest. Wasser, Aufkochen der Pressflüssigkeiten und lege artis Eindampfen. — Gall. lässt je 12 Stunden ausziehen. — Ergänzb.: Durch 6, dann 3 stündiges Ausziehen von 1 Th. Kraut mit je 5 Th. sied. Wasser und Eindampfen. Ausbeute 22—24 Proc. Diok, in Wasser trübe löslich.

Pulvis stomachicus TROACHIN

Rp	Extincti Centauri	5,0
	Myrrhai pulvcrati	100
	Balsami peruviani	2,0
	Radici Gentianae q s	

Fiant pulvis ponderis 0,15

Pulvis antarthriticus amarus

Pulvis Duers Portland Poudre du
Prince de la Mirandole

Rp	Herbae Centauri	
	Herbae Chamædrys	
	Radices Gentianae	
	Radices Aristolochiae	
	Foliorum Salviae	
	Foliorum Trifoli	25 10,0

D S 5—4 mal täglich 1 Theelöffel

Species ad elysma digestivum KAMPELE

Rp	Herbae Centauri	
	Radices Saponariae	
	Radices Faraxae	
	Rhizom Graminis	25 75,0

Divide in partes 7. 1 Dosis mit $\frac{1}{4}$ l Wasser auf
 $\frac{1}{4}$ l eingekecht zum Klystier

Species amaricautes s stomachicae Dr. DIETL

Rp	Corticis Cinnamomi gr pulv	
	Folior Menth pop conc. 25,0	
	Herb Centauri conc	50,0

Species antarthriticae PORTLAND

Rp	Herbae Centauri	
	Herbae Chenopod, ambros	
	Liqui Guajaci	
	Radices Asari	
	Radices Gentianae	25

Tisane de Centaurée petite (Gall)

Rp	Herbae Centauri	10,0
	Aquae destill ebullientis	1000,0

Nach $\frac{1}{4}$ Stunde durchsiehen.

Cholera-Essenz von KANTONOWITZ Ein weingenstigter, mit wenig Ol Absinthii aceth versetzter Auszug aus Herb Centauri und Rhiz Zingiberis

Dauids-Thee von FRAGEN, gegen Lungenleiden Herb Centauri, Hyssopi, Scandiae odorat., Marrubii, Cardui benedict, Fior Millefol, Lichen Island 25

Dauids-Thee, echter Karolinenthaler, von KNAUL, hat dieselben Bestandtheile in etwas anderen Verhältnissen

Magenkrampf-Elixir von P SEIDL Weingeist Auszug aus Herb Centauri, Herb Artemisiae, Fol Trifol fibr, Herb Veronicae u s w mit etwas Kochsalz

II Heiba Centaurae majoris ist das Kraut von Centaurea Centaurium L.

Cera.

Als „Wachs“ bezeichnete man früher lediglich das Bienenwachs. Zur Zeit versteht man darunter Substanzen, welche bezüglich bestimmter physikalischer Eigenschaften Schmelzbarkeit, Brennbarkeit, Elasticität, Klebkraft, Mischbarkeit mit anderen Stoffen, dem Bienenwachs sich ähnlich verhalten und deshalb als Surrogate des Bienenwachses angesehen werden. Chemisch sind diese Substanzen nicht streng charakterisirt. Sie sind zwar z Th Aether von Säuren mit hochmolekularen Alkoholen, wie z B das chinesische Wachs und das Carnaubawachs, doch bezeichnet man auch Gemische von Kohlenwasserstoffen als Wachs, wie z B das Erdwachs.

Unter „Wachs schlechthin“ hat man jedoch lediglich das Bienenwachs zu verstehen.

I Cera flava (Austr, Brit, Germ, Helv, U-St) Cire jaune (Gall.) Cera el-trina. Cera. Gelbes Wachs Bienenwachs Yellow Wax Yellow Beeswax.

Dasselbe ist ein Verdauungsprodukt der geschlechtslosen Arbeitsbienen (*Apis mellifica* L., die Honigbiene, Familie der Hymenopteren oder Hautflügler), das sie auf den Wachshäuten ihrer vier letzten Bauchringe abscheiden und zum Aufbau der aus den bekannten Zellen bestehenden „Waben“ benutzen. Die Waben, die im „Stoock“ senkrecht stehen, werden an die Wand des Stockes mit dem harzartigen, im Weingeist löslichen „Vorwachs“ (*propolis*) befestigt. Im Herbst werden die Stöcke von den Bienenwirthen (Imker oder Züchter) geseidelt, indem man den größten Theil der Waben herausnimmt. Nach Entfernung des Honigs (durch Auslaufenlassen, Auspressen oder Centrifugiren) werden die Waben in Wasser geschmolzen, wobei sich die Unreinigkeiten zu Boden setzen und das Wachs sich an der Oberfläche des Wassers sammelt. Bevor es in den Handel kommt, wird es gewöhnlich noch einmal umgeschmolzen.

Es empfiehlt sich, das für pharmaceutische Zwecke bestimmte Wachs segleich nach dem Einkauf zu schmelzen und im Warmwasser-Trichter zu filtriren

Wachs wird in allen europäischen Ländern producirt, ausserdem aus Afrika (Marekko), Südamerika und Westindien eingeführt, wo es zum Theil von anderen Hemisphenen erzeugt wird Diese fremden Wachsorten sind bezüglich ihrer chemischen Zusammensetzung nicht so gut durchuntersucht als die europäischen. Es scheint sogar, als ob diese fremden Wachsorten kleine Unterschiede gegenüber dem europäischen Wachs aufweisen

Beschreibung Das Bienenwachs ist, von der Nahrung des Insektes abhängig, von heller oder dunkler gelber Farbe Ein besonders helles Wachs (Jungfernwachs) stammt von jungen Stocken, es ist von schmutzig weisslich gelber Farbe Afrikanische und amerikanische Sorten sind oft braun, indische graubraun, sie lassen sich schwer bleichen Der Geruch ist angenehm honigartig, der Geschmack ist schwach balsamisch Beim Kauen darf es nicht an den Zähnen haften (mit Harz verfälschtes klebt leicht an) In der Kälte ist es spröde, auf dem Bruch körnig, es nimmt dann leicht einen Kreidestrich an (was bei Talgzusatz nicht der Fall ist) Durch die Wärme der Hand erweicht es und wird knetbar Loelich beim Erwärmen in Chloroform, Benzol, Benzin, Schwefelkohlenstoff, Terpentinöl und vielen ätherischen und fetten Ölen In kaltem Alkohol ist Wachs unlöslich Sie dender Alkohol löst nur einen Theil — Cerin — auf, während ein anderer Theil — das Myricin — ungelöst bleibt In etwa 300 Th Alkohol von 91—92 Proc löst es sich bei mehrretündigem Kochen fast vollständig auf Weingeistfreier Aether lost bei mittlerer Temperatur nur die Hälfte des Gewichtes des Waxes auf, Benzol oder Petroleumbenzin lösen bei 15° höchstens 20 Proc des Waxes, der Rückstand ist weisslich Die Lösung in 20 Th Benzin, gleichen Theilen Benzol und 90 Proc Alkohol, und in Chloroform lässt nach dem Verdunsten krystallinische Struktur des Waxes erkennen Nach Lowe entstehen, wenn man einen Tropfen einer Chloroformlösung des Waxes unter dem Deckgläschen verdunsten lässt, feine federartige Krystallnadeln, die sich zu hantelförmigen Aggregaten an einander legen Ein Zusatz von 20 Proc Paraffin zum Wachs scheint die Krystallbildung ganz zu verhindern, bei Gegenwart von Talg sind dessen charakteristische Krystalle zu erkennen Das nicht filtrirte Wachs enthält immer Pollenkörner der Blüthen, mit denen die Bienen in Berührung gekommen sind, es ist dieser Umstand wohl zu beachten, wenn es sich um Nachweis des Bienenwaxes handelt

Chemische Zusammensetzung. Das Wachs ist keine einheitliche Substanz, sondern ein Gemenge verschiedener Verbindungen Seine wesentlichen Bestandtheile sind freie Cerotinsäure (sog Cerin) $C_{27}H_{54}O_2$ Dieselbe bildet den in heissem Alkohol löslichen, beim Erkalten sich wieder ausscheidenden Antheil des Waxes Ferner Palmitinsäure-Melissyläther (sog Myricin) $C_{18}H_{34}O_2$ $C_{19}H_{38}$ (Nach Schwabe $C_{18}H_{34}O_2 \cdot C_{11}H_{22}$) Letzteres und Cerotinsäure sind im Wachs im Verhältniss 86 : 14 vorhanden Neben Cerotinsäure findet sich Melissinsäure $C_{20}H_{40}O_2$ oder $C_{21}H_{42}O_2$, ferner Cerylalkohol $C_{27}H_{56}OH$ und ein zweiter Alkohol, endlich geringe Mengen ungesättigter Fettsäuren und Kohlenwasserstoffe, wie Heptacosan $C_{27}H_{54}$ und Hentriacontan und eine riechende, klebrige Masse vom Schmp $22^\circ C$ Cerolin Die Angaben über den Gehalt an Kohlenwasserstoffen schwanken von 5—6 Proc (Schwabe) bis zu 12,9—13,9 Proc. (Bumke) Ausserdem Farbstoffe von nicht näher bekannter Zusammensetzung

Prüfung Die Prüfung des Waxes auf Verfälschungen ist unerlässlich Die Verhältnisse liegen gegenwärtig eigenthümlicher Weise so, dass es kaum noch möglich ist, ein garantirt unverfälschtes Wachs im Handel zu bekommen Nur wenn man in der Lage ist, Wachs von wilden Bienen zu sammeln oder mit einem zuverlässigen Imker bestimmte Abmachungen zu treffen, kann man sicher sein, ein unverfälschtes Wachs zu erhalten Ist dies nicht möglich, so muss man stets gewärtig sein, dass selbst Wachs aus anscheinend zuverlässiger Quelle fremde Beimengungen enthält Dies kommt daher, dass die Imker gegenwärtig zur Vermehrung der Honigaube den Bienen künstliche Waben (aus Ceraan) in die Stücke stellen Bei der Honigernte haben die Imker meist vergessen, in welche Stücke sie die künstlichen Waben gebracht haben Infolge dessen werden dann auch ohne

unlautere Absicht Naturwaben und Kunstwaben zur Gewinnung des Waxes zusammen geschmolzen

Die Untersuchung einer Wachsprobe auf Reinheit ist keine ganz einfache Aufgabe. Sie setzt eine Menge Erfahrungen und Umsicht voraus, man verfährt zweckmässig wie folgt

1) Bestimmung des Schmelzpunktes

Man bringt in ein auf die Hälfte seiner Länge verjüngtes und am verjüngten Ende zugeschmolzenes Glasrohr 2—3 Tropfen des geschmolzenen Waxes, sammelt sie durch Neigen unmittelbar über der Verengungsstelle, wie bei *a*, und lässt vollständig erkalten (Fig 178). Man lässt so dann das Röhrchen mehrere Tage liegen, da die Fette und Wachsarten ihren normalen Schmelzpunkt erst nach längerer Zeit wieder erlangen, stellt dann das Röhrchen in ein mit kaltem Wasser gefülltes Becherglas, in welches man zugleich ein Thermometer eintaucht und erwärmt mit einer kleinen Flamme langsam, bis das Tröpfchen herabzufließen beginnt („Anfangspunkt des Schmelzens“). Der herabfließende, noch trübe Tropfen nimmt dann die Form in *b* an. Man erwärmt dann weiter, bis er völlig durchsichtig ist, und notirt diese Temperatur („Endpunkt des Schmelzens“).

Unter Einhaltung dieser Bedingungen lässt sich annehmen, dass normales gelbes Wachs den Schm-P von 62—64°C zeigt, d. h., dass das Schmelzen bei 62°C beginnt und bei 64°C beendet ist, doch kommen namentlich bei ausländischen Wachsarten kleine Abweichungen vor, indem der Anfang des Schmelzens zu 61,5°C, das Ende des Schmelzens bis 65°C beobachtet worden ist. Die Pharmakopoen machen folgende Angaben

	Austr.	Brit.	Gall.	Germa.	Helv.	U-St.
Schmelz Punkt	63—64°C.	62,5—63,9°C.	—	63—64°C.	ca. 64°C	63—64°C
Spec Gewicht bei 15°C	—	0,960—0,970	—	0,962—0,966	0,962—0,966	0,955—0,967

Die Bestimmung des Schmelzpunktes hat nur bei ganz groben Fälschungen Wert, denn Hagen fand z. B. den Schmelzpunkt eines mit 13 Proc Talg versetzten Waxes zu 63°C

2) Die Bestimmung des spezifischen Gewichtes. Dieselbe erfolgt in der von Hagen angegebenen Weise dadurch, dass man eine Mischung von Weingeist mit Wasser herstellt, bei welcher das Wachs gerade „schwimmt“, d. h., welche das nämliche spec Gew hat wie das Wachs. Stellt man demnach das spec Gew dieser Mischung fest, so hat man zugleich das spec Gew des Waxes. Zur Erlangung vergleichbarer Zahlen muss die nach stehende Anweisung genau eingehalten werden.

Am Rande einer nicht zu grossen Weingeistflamme erhitzt man ein grösseres Stück Wachs bis zum Abschmelzen eines Tropfens. Diesen lässt man in ein flaches, mit kaltem Weingeist gefülltes Schälchen fallen, wobei man das Wachsstück dem Niveau des Weingeistes soviel als möglich nähert, weil das Herabfallen aus grösserer Höhe ein Einschliessen von Luft in die Perle mit sich bringen könnte. Man stellt von jedem Wachs Brot 10 bis 12 Perlen her, legt dieselben auf Fliesspapier und lässt sie 8—24 Stunden liegen. Man mischt nun 8 Proben Weingeist zum spec Gew 0,960, 0,961 bis 0,967 bei 15°C, bringt die Wachsperlen der Reihe nach in jede dieser Flüssigkeiten bei 15°C und beobachtet, in welcher der Mischung sie schwoben. Einzelne luftthaltige Perlen, welche sich von den übrigen dadurch unterscheiden, dass sie auf allen diesen Flüssigkeiten schwimmen, sind zu entfernen. Als „Schweben“ bezeichnet man die Erscheinung, dass die Wachsperlen in einer Flüssigkeit in jedem Theile der Flüssigkeitskale sich im Gleichgewicht befinden, d. h. dass sie an jedem Theile der Flüssigkeitskale schwimmen, also weder zu Boden sinken, noch in die Höhe steigen. — Das spec Gew derjenigen Alkohollösung, in welcher das „Schweben“ der Wachsperlen stattfindet, ist als spec Gew des Waxes anzunehmen (Dietzrich).

Diese Bestimmung des spec Gew ist sehr wichtig, da die meisten der in Frage kommenden Beimischungen das spec Gew merklich beeinflussen. Normales Wachs hat bei 15°C das spec Gew 0,960—0,970. (Die niedrigste Angabe in der Litteratur ist 0,956, die höchste 0,975). Dagegen zeigte z. B. eine Mischung aus gleichen Theilen Wachs und Paraffin das spec Gew 0,916—0,919, eine solche aus gleichen Theilen Wachs und Harz 0,978—0,976, eine andere aus 2 Th Wachs und 1 Th Ceresin 0,942—0,943. Jedenfalls



Fig 178

wird man, wenn das spec Gew einer Wachsorte ein nichtnormales ist, darauf aufmerksam gemacht, dass irgend etwas an dem Wachs nicht richtig ist

Bei dieser Bestimmung des spec Gew muss die Temperatur genau eingehalten werden, ferner muss man die Mischung von Alkohol und Wasser solange stehen lassen, bis alle Luftblasen daraus entwichen sind. Die Probeflüssigkeit kann man herstellen durch Vermischen von 1 Th Spiritus von 0,830 spec Gew mit 8 Th Wasser

Helv schreibt folgende, rasch orientirende Probe vor. Wachs soll in 10proc Ammoniakflüssigkeit von 15° C untersinken. Schwimmt es auf derselben, so kann es mit Ceresin, Paraffin oder Talg verfälscht sein

3) Wird 1,0 g Wachs mit 20 g Weingeist während einiger Minuten gekocht, und die Flüssigkeit während einiger Stunden zum Erkalten bei Seite gestellt, so soll das Filtrat fast ungefärbt sein (deutliche Gelbfärbung — fremde Farbstoffe, z B Curcuma), Lackmuspapier nicht oder nur sehr schwach rothen und durch Zusatz von Wasser nur schwach opalisirend getrübt werden. Eine starke Trübung weist auf Zusatz von Stearinsäure oder Harz hin

4) Wird 1 g gelbes Wachs mit 10 ccm Wasser und 8 g krystall Natriumcarbonat $\frac{1}{4}$ Stunde zum Sieden erhitzt, so muss sich beim Erkalten das Wachs über der Salzlösung wieder abscheiden und letztere darf nur opalisirend trübe erscheinen. Tritt diese Erscheinung nicht ein, sondern behält die Reaktionsflüssigkeit das Aussehen einer Emulsion, so kann Stearinsäure, Pflanzenwachs oder Talg zugegen sein

Die angegebenen Prüfungen sind bezüglich ihres Werthes nicht zu unterschätzen. Sie geben häufig wichtige Fingerzeige dafür, ob ein Wachs rein oder verfälscht ist. Von ausschlaggebender Bedeutung aber ist die Feststellung der Säurezahl, der Esterzahl und der Verhältnisszahl nach KÖRNERZEN-HÜTZ

5) Prüfung nach Hütz

Man wägt 3—4 g geschmolzenes und filtrirtes Wachs (genau gewogen!) in ein 150 ccm-Kolbchen ein, übergiesst mit 25 ccm säurefreiem Alkohol von 95 Proc, erhitzt unter Erwärmen am Rückflusskühler bis zum Schmelzen, fügt einige Tropfen Phenolphthalein-Lösung hinzu und titirt, indem man das Kolbchen in einem Gefäße mit warmem Wasser bewegt, mit $\frac{1}{2}$ -normaler alkoholischer Kalilauge bis zur Rothfärbung (Säurezahl) — Alsdann giebt man 20 ccm der nämlichen Lauge hinzu, verseift durch 1—2ständiges Erhitzen im Sandbade am Rückflusskühler und titirt den Ueberschuss der Kalilauge mit $\frac{1}{2}$ -normaler Salzsäure zurück. Die zuletzt verbrauchten Kubikcentimeter Kalilauge dienen zur Zersetzung (Verseifung) der vorhandenen Ester (Esterzahl)

Die für 1 g Wachs zur Sättigung der freien Säure verbrauchten Milligramme KOH nennt man die Säurezahl, die zur Zerlegung der Ester in 1 g Wachs verbrauchten Milligramme KOH sind die Esterzahl (Säurezahl + Esterzahl = Verseifungszahl). Für reines Wachs wurden bisher gefunden

Säurezahl 19—21, Esterzahl 73—76

Wichtig ist für die Beurtheilung des Wachses noch die Berechnung des Verhältnisses der Säurezahl zur Esterzahl, die sog Verhältnisszahl, z B

$$19-21 : 73-76 = 1 : x$$

Dieses Verhältniss schwankt bei reinem Wachs zwischen 1 : 3,6 und 1 : 3,8

Wie die nachstehende Tabelle zeigt, ändert ein Zusatz der in Frage kommenden Verfälschungsmittel mindestens eine dieser Daten, meist alle zusammen

	Säurezahl	Esterzahl	Verhältnisszahl	Verseifungszahl
Gelbes Bienenwachs	20	75	3,75	95
Japanwachs	20	200	10	220
Carnaubawachs	4	75	18,75	79
Paraffin, Ceresin	0	0	0	0
Harz (Colophonium)	180	10	0,056	190
Talg	4	191	48	195
Stearinsäure	195	0	0	195
Chinesisches Wachs	Spur	63	63	63

Aus den erhaltenen Daten ist man berechtigt, folgende Schlüsse zu ziehen. Findet man die Verseifungszahl unter 92 und ist zugleich die Verhältnisszahl diejenige des reinen

Wachses, so ist Ceresin oder Paraffin beigemischt — Ist die Verhältnisszahl grösser als 3,8, so ist wahrscheinlich Japanwachs, Carnaubawachs oder Talg zugesetzt Ist die Verhältnisszahl kleiner als 3,6, so ist Stearinsäure oder Harz zugegen

Diese Methode der Untersuchung hat sich vorzüglich bewährt Indessen ist über Wachse Mittheilung gemacht worden, welche sich nur schwer vollständig verseifen lassen deshalb unter Umständen nicht ganz richtige Zahlen liefern Namentlich ceresinhaltige Wachse liefern zu niedrige Verseifungszahlen Man hat zur Erreichung völliger Verseifung vorgeschlagen, die Verseifung im Sandbade anstatt auf dem Wasserbade auszuführen Ferner ist empfohlen worden, zwischen Verseifungskolben und Rückflusskühler einen mit Alkohol gefüllten MULLER'schen Extraktor einzuschalten und das Erwärmen mit einer kleinen, direkten Flamme auszuführen Durch das Zwischenschalten des MULLER'schen Extraktors wird die Kondensation und das Zurücktropfen des Alkohols sehr gleichmässig, das Niveau des Alkohols im Kolben bleibt stets das gleiche, und die Verseifung ist in einer Stunde sicher beendet

Um dem genannten Uebelstande zu begegnen, ist ferner die HÜBL'sche Methode von BERNEDIKT und MANGOLD wie folgt abgeändert worden

Diese bestimmen einerseits die Säurezahl in der von HÜBL angegebenen Weise, an Stelle der Verseifungszahl aber die Gesamtsäurezahl, das ist diejenige Menge Kalihydrat in Zehntelprocenten, welcher die Mischung aus Fettsäuren und Fettalkoholen zur Neutralisation bedarf, die man erhält, wenn man das Wachs verseift und die Seife durch Kochen mit verdünnter Salzsäure zerlegt Diese Mischung wird von ihnen „aufgeschlossenes Wachs“ genannt

Zur Bestimmung der „Gesamt-Säurezahl“ löst man 20,0 g Kalihydrat in einer halbkugelförmigen Porcellanschale von 400–500 ccm Fassungsraum in 15 ccm Wasser, erhitzt auf einem Drahtnetze zum beginnenden Sieden und fügt etwa 20 g des filtrirten und geschmolzenen Wachses unter Umrühren hinzu Das Erhitzen wird mit kleiner Flamme unter beständigem, lebhaftem Umrühren noch 10 Minuten fortgesetzt Man verdünnt abdann mit 200 ccm heissem Wasser, erwärmt und säuert mit 40 ccm Salzsäure, die vorher mit Wasser verdünnt wurde, an Man kocht, bis die aufschwimmende Schicht vollständig klar ist, lässt erkalten und reinigt den Wackuchen durch dreimaliges Auskochen mit Wasser, dem man das erste Mal etwas Salzsäure zusetzt Zuletzt wird der Kuchen abgehoben, mit Filtrirpapier abgewischt, im Trockenschranke geschmolzen und filtrirt Das filtrirte, noch flüssige Fett wird auf ein Uhrglas ausgegossen und nach dem Erkalten in Stücke gebrochen

6–8 g des in dieser Weise erhaltenen „aufgeschlossenen Wachses“ werden mit 80 ccm säurefreiem Alkohol übergossen, auf dem Wasserbade zum Schmelzen erhitzt und darauf nach Zusatz von einigen Tropfen Phenolphthalein-Lösung unter Bewegen in einem Gefässe mit warmem Wasser mit $\frac{1}{2}$ -normaler Kalilauge bis auf Roth titirt Die Verseifung ist selbst bei grossem Ceresinhalte stets eine vollkommene

Bezeichnet man mit s die Säurezahl, mit S die Gesamtsäurezahl und mit a die Aetherzahl, so ist $a + s$ die Verseifungszahl nach v. HÜBL, und ferner

$$a = \frac{56100 (S-s)}{56100 - 18s} \quad \text{und} \quad S = \frac{56100 (a+s)}{56100 - 18a}$$

Für die mittlere Säurezahl ($s = 20$) haben z. B. die Verseifungszahlen ($a + s$) und die Gesamtsäurezahlen (S) folgende zusammengehörige Werthe

a	$a + s$	S	S	a	$a + s$
69	89	87,07	87	68,91	88,91
70	90	88,02	88	69,96	89,96
71	91	88,97	89	71,02	91,02
72	92	89,92	90	72,08	92,08
73	93	90,87	91	73,14	93,14
74	94	91,82	92	74,19	94,19
75	95	92,77	93	75,25	95,25
76	96	93,72	94	76,30	96,30
77	97	94,67	95	77,36	97,36
78	98	95,61	96	78,41	98,41

Bildet man die Verhältnisszahl nicht aus der Aetherzahl und Säurezahl, sondern aus der Gesamtsäurezahl und der Säurezahl, so erhält man für von HÜBL's normales Wachs mit der Verseifungszahl 95 die Verhältnisszahl $S - s$ $s = 72$, 77 $20 = 3,64$

Diese Verhältnisszahl wurde als die normale anzusehen sein. Erhebliche Abweichungen von derselben wurden auf eine Verfälschung des Wachses schliessen lassen.

Zum Nachweis von Fichtenharz ist die von DONATH angegebene Prüfung in der Modifikation von E. SCHMIDT zu empfehlen, welche auf der Bildung von Nitroderivaten aus dem Harz beruht.

5 g Wachs werden in einem Kolben mit der 4–5fachen Menge roher Salpetersäure (von 1,32–1,38 spec Gew) zum Sieden erhitzt und eine Minute im Sieden erhalten. Dann fügt man ein gleiches Volumen kaltes Wasser und unter Umschütteln soviel Ammoniakflüssigkeit hinzu, dass die Flüssigkeit deutlich danach riecht. Die ammoniakalische Flüssigkeit wird in ein cylindrisches Glasgefäss abgegossen. Bei reinem Wachs ist sie nur gelb gefärbt, bei Harzgehalt mehr oder weniger rothbraun. (Zeigt noch 1 Proc Harz an.)

Zusammenfassung. Bei einer Untersuchung von Wachs wird man 1) das spec Gew bestimmen, 2) die Methode von HUNT anwenden. Geben beide Verfahren normale Werthe, so kann man das Wachs als normal bezeichnen. Fallen die erhaltenen Zahlen ausserhalb der Norm, so wird man 3) die BENEDIKT-MANGOLD'sche Methode anzuschliessen haben. Beim Einkauf von Wachs bringt man zweckmässig Stichproben einerseits in Wasser, andererseits in Ammoniakflüssigkeit von 15° C. Auf ersterem müssen sie schwimmen, in letzterem untersinken. — Ausserdem wird man gut thun, falls das Wachs von unbekannten Producenten (Bauern) gekauft wird, jedes Wachsbrod durchzuschlagen, damit man nicht etwa alte Hufeisen und dergl. als Wachs bezahlt.

Einkauf, Aufbewahrung. Um reines Wachs zu erhalten, wendet man sich am besten an bekannte, zuverlässige Bienenzüchter oder Bienenzuchtvereine und macht darauf aufmerksam, dass man ein absolut reines Wachs haben will, dass also das Wachs aus Stöcken stammen muss, in welche Kunstwaben nicht gebracht worden sind. Man achte ferner darauf, dass die Böden der Wachsbrote nicht dicke Schichten von Unreinigkeiten enthalten. Am zweckmässigsten ist es, die Wachsbrote sofort zu schmelzen, das Wachs im Dampftrichter zu filtriren und in Formen zu gessen. — Die Aufbewahrung des gelben Wachses erfolgt in Holzkästen an einem trockenen Orte. An einem feuchten Orte überzieht es sich mit Schimmelwucherungen. Während des Lagerens trocknet es aus und kann etwa bis 8 Proc an Gewicht verlieren. Man wird also gut daran thun, bei der Kalkulation auf einen Gewichtsverlust von etwa 10 Proc zu rechnen.

II Cera alba (Austri. Brit. Germ. Helv. U-St.) *Cire blanche* (Gall.) **Weisses Wachs.** Gebleichtes Wachs. **White wax.** **White Bees-wax.** Das weisse Wachs wird durch verschiedene Bleichverfahren aus dem gelben Bienenwachs dargestellt.

Bei der Rasenbleiche wird das geschmolzene gelbe Wachs auf holzerne Walzen gegossen, welche etwa bis zu ihrer Hälfte in kaltem Wasser rotiren, und dadurch in die Form von dünnen Bändern gebracht, oder man bringt es in die Form von dünnen Fäden, oder man stübt es unter Druck aus Cylindern in kaltes Wasser. In diesem Zustande feiner Vertheilung wird es alsdann (namentlich während der warmen Jahreszeit) auf Leinwandtüchern unter häufigem Benetzen mit Wasser, bisweilen auch unter Zusatz von Terpentinol der Wirkung der Sonnenstrahlen ausgesetzt. Wenn der Bleichprocess ein gewisses Stadium erlangt hat, wird das Wachs wieder geschmolzen, in Bänder gegossen und weiterhin dem Sonnenlichte ausgesetzt. Ein Zusatz von etwa 5 Proc Talg hat zur Folge, dass der Bleichprocess rascher verläuft und das Endprodukt weisser ausfällt, auch verhindert dieser Zusatz, dass das Wachs zu spröde wird.

Bei chemischer Bleiche wird das Wachs durch Einwirkung von Chlorkalk oder Wasserstoffsuperoxyd oder durch Kaliumpermanganat oder durch Kaliumbichromat und Schwefelsäure entfärbt. Doch werden durch die Einwirkung dieser Chemikalien die physikalischen Eigenschaften des Wachses merklich verändert. Endlich kann man das gelbe Wachs auch durch Thierkohle entfärben.

Bisweilen sollen die Wachsbleicher dem Wachs, um es weisser zu machen oder weisser erscheinen zu lassen, auch Zusätze von Weinstein, Alaun, Arsenik (?), Bleiweiss,

Schwerspath oder Gips machen, alle diese Zusätze wurden sich schon beim Schmelzen des Wachses im Probirglase zu erkennen geben

Helv schreibt vor, dass das zum Gebranche für Salben bestimmte weisse Wachs dadurch gereinigt werden soll, dass man 1 Th weisses Wachs mit 10 Th Wasser bis zum Schmelzen des ersten erhitzt und die Mischung einige Zeit umrührt. Nach dem Erkalten wird der Wachskuchen abgehoben und getrocknet

Eigenschaften Das weisse Wachs kommt in den Handel in Form runder, dünner Scheiben oder in Form von Tafeln. Es besitzt den eigenartigen Wachseruch in geringerem Grade wie das gelbe Wachs, gleichzeitig ist meist auch schwach ranziger Geruch wahrnehmbar. Es ist weiss oder schwach gelblich weiss, etwas durchscheinend, gleichzeitig etwas harter als das gelbe Wachs. Der Bruch ist nicht körnig wie beim gelben Wachs, sondern schwach glänzend.

Der Schmelzpunkt wird durch den Bleichprocess wenig beeinflusst, dagegen wird das spec Gewicht etwas erhöht, allerdings durch den üblichen Zusatz von Talg um fast ebensoviel wieder herabgesetzt.

Konstanten Spec Gew bei 15° C = 0,980—0,970 Schm P etwa 64° C
Säurezahl 17,2—25,0 Esterzahl 70—79,8 Verseifungszahl 90,4—98,47

Die Prüfung und Beurtheilung des weissen Wachses erfolgt in der nämlichen Weise, wie für das gelbe Wachs angegeben.

	Austr.	Brit.	Gall.	Germ.	Helv.	U-St.
Schmelzpunkt	ca 64° C	—	—	ca 64° C	—	ca 65° C
Spec Gewicht bei 15° C.	0,965—0,970	—	—	0,966—0,970	0,960—0,970	0,965—0,975

Anwendung Das Wachs findet, wie die Fette, bisweilen als einhüllendes, reizmilderndes Mittel Verwendung in Form von Emulsionen (wozu man als das bessere, gelbe Wachs verwendet, welches gleichfalls eine weisse Emulsion liefert). Ferner bildet es einen Bestandtheil vieler Pflaster und Salben. Zu technischen Zwecken wird es vielfach benutzt, sehr bedeutend ist sein Verbrauch zu Wachskerzen für den katholischen Gottesdienst. Da hier ausdrücklich Bienenwachs vorgeschrieben ist, kann der Apotheker leicht in die Lage kommen, nach dieser Richtung zu Untersuchungen in Anspruch genommen zu werden.

Das gelbe Wachs ist dem weissen überall da vorzuziehen, wo es seiner Farbe wegen nicht stört. Das weisse Wachs ist durch den Bleichprocess insofern verändert worden, als es selbst schon etwas ranzig ist und Fettgemische zum Ranzigwerden mehr disponirt als das gelbe Wachs.

Jungfernwachs (*Cera virginea*) ist das Wachs aus jungen Bienenstöcken. Es hat eine schmutzigweisse oder gelblichweisse Farbe und ersetzt vorthellhaft das weisse Wachs. Amerikanisches und afrikanisches Bienenwachs haben gewöhnlich eine stark braune Farbe und werden deshalb in der Pharmacie nicht angewendet.

Oleum Cerae Wachsol. Gleiche Theile gepulverter Aetzkalk oder Ziegelsteinstückchen und geschabtes gelbes Wachs werden gut gemischt und in eine gläserne Retorte gegeben der trocknen Destillation unterworfen. Das in der Vorlage gesammelte butterartige Oel wird nochmals über seine 5fache Menge gepulverten Aetzkalk oder Ziegelsteinstückchen rectificirt. Frisch ist es wasserhell und dünnflüssig, von brenzlich-atherischem Geruche und Geschmacke. Bei längerer Aufbewahrung bräunt und verdickt es sich. Es wurde vor Zeiten zu Einreibungen bei gichtischen Leiden gebracht.

Emulso Cerae. Wachsemlulsionen werden wie Oeulemlusionen dargestellt, je doch unter Anwendung von geschmolzenem gelbem Wachs und einem Emulsionsmörser, welcher zunächst auf 55° C erwärmt, dann bei 40—50° C warm erhalten wird. Die Ausführung ist folgende:

Rp	Cerae flavae	16,0
	Gummi Arabici q s	16,0
	Aquae destillat.	100,0
	Sirupi Aurant. flor	30,0

M f emulso

In einen Mixturmörser mit starker Reibkeule giebt man 10,0 Wachs und 10,0 Gumpipulver und erwärmt den Mörser im Wasserbade bis zum Schmelzen des Waxes. Das Pistill wird für sich bis zu gleicher Temperaturhöhe erwärmt. Dann reibt man (nach Entfernung des Mörsers aus der Wärme des Wasserbades) Gummi und Wachs zusammen und setzt auf einmal 15,0–16,0 kochend heisses Wasser unter Fortsetzung des Agitirens hinzu. Man agitiert, bis das Ganze auf 35–40° C abgekühlt und eine weisse, gleich mässige Emulsion entstanden ist. Dann setzt man in kleinen Portionen die übrigen 85,0 Wasser von gewöhnlicher Temperatur unter fleissigem Agitiren hinzu, zuletzt den Sirupus.

III. Cera chinensis Chinesisches Wachs. Insektenwachs. *Cire d'insectes* Chinese wax. Diese Wachsort wird von der auf der chinesischen Esche *Fraxinus Chinensis* РОЗНОУОХ, lebenden Wachsschildlaus, *Coccus ceriferus* FABR oder *Coccus Pala* Westwood ausgeschieden.

Die mit einem Wachshüberzuge überkleideten Baumzweige werden im August abgeschnitten und zur Gewinnung des Waxes mit Wasser ausgekocht. Das aufschwimmende Wachs wird nach dem Erkalten abgehoben, umgeschmolzen und geklärt. Es kommt in grossen runden Broten in den Handel, ist rein weiss bis gelblich, ohne Geschmack, und besitzt einen an Talg erinnernden Geruch. Es stellt eine durchscheinende, krystallinische, harte Masse dar.

Konstanten. Schm.-P 81–83° C Erstarrp 80,5–81° C Spec Gew bei 15° C = 0,970 (nach GUNZ & Co = 0,926), bei 99° C (Wasser von 15,5° C = 1,0) = 0,810 Säurezahl 0,0 Verseifungszahl 63,0 (ALLEN), 77,9 (HANNIG).

Es enthält keine freie Säure und besteht aus fast reinem Cerotinsäure Cerylather $C_{27}H_{52}O_2$, $C_{27}H_{54}$, ausserdem sind noch einige nicht näher bekannte Säureester in kleinen Mengen zugegen. Dieses Wachs ist schwer verseifbar, es wird in China und Japan zur Kerzenfabrikation, auch zum Glanzendmachen von Leder und dergl. verwendet.

IV Cera japonica Japanwachs. Japantalg. Japanisches Wachs. Vegetabilisches Wachs. Sumachwachs. *Oleum Rhois succedaneae*. *Cire de Japon* Japan wax.

Das sogen Japanwachs ist kein Wachs, sondern ein Fett. Es wird aus den Steinfrüchten mehrerer Sumacharten (vornehmlich *Rhus succedanea* L., ausserdem noch *R. vernicifera* DC, *R. sylvestris* Sieb und Zucc.) in Japan und Kalifornien gewonnen.

Das rohe Wachs kommt in Form kleiner Scheiben oder viereckiger Tafeln in den Handel. Es wird durch Schmelzen und Filtriren gereinigt und an der Sonne gebleicht. Das gereinigte Japanwachs ist blassegelb, fast weiss, hart (bei +8 bis 10° C sogar spröde), von muschelartigem, etwas glanzendem Bruche. Bei längerer Aufbewahrung wird es gelber, und die Oberfläche bedeckt sich mit einem weissen Anfluge (es sieht aus, als ob das Wachs verwittert wäre), welcher aus prismatischen, mikroskopischen Krystallen besteht. In der Wärme der Hand wird es knetbar, beim Kauen klebt es nicht an den Zähnen, dagegen macht sich dabei eine gewisse Ranzigkeit durch Kratzen im Schlunde bemerkbar. Der Geruch ist etwas talgartig, schwach ranzig.

In siedendem Alkohol von 96 Proc. ist es ziemlich leicht löslich, die Lösung erstarrt beim Erkalten zu einer körnig krystallinischen Masse. Aether, Benzin und Petroleumäther lösen es leicht auf. — Es ist bis auf einen geringen Rest von etwa 1 Proc. leicht verseifbar und besteht der Hauptmenge nach aus Glycerinpalmitat und 9–13 Proc. freier Palmitinsäure, enthält auch kleinere Mengen der Glycerinäther der Stearinsäure und Arachninsäure und nach ALLEN 8,4 Proc. lösliche Fettsäuren, auf Caprylsäure berechnet. Der Glycerin Gehalt wird sehr hoch, nämlich zu 11,6–14,7 Proc. angegeben. Der Aschengehalt beträgt 0,02–0,08 Proc., der Gehalt an Wasser 2–4,0 Proc.

Konstanten. Schm.-P 52–54° C Sauerzahl 18,6–22,4 Esterzahl 190,7–206,3 Verseifungszahl 217,17–225,0 Jodzahl 4–5,0

Nach KLEINSTRÖCK ist das spec Gew des Japanwaxes bei 16–18° C = demjenigen des Wassers. Bei niedrigeren Temperaturen wird es höher, bei höheren Temperaturen niedriger.

riger als dasjenige des Wassers (von gleicher Temperatur) Umgeschmolzenes und wieder erstarrtes Japanwachs hat zunächst ein höheres spec Gewicht, beim Lagern nimmt es wieder normale Dichte an

Eine Verfälschung durch Talg würde sich durch die Erhöhung der Jodzahl zu erkennen geben

Das Japanwachs wird zur Kerzenfabrikation, auch zur Darstellung von Pomaden und Salben an Stelle des weissen Bienenwachses angewendet

Neuerdings ist das Japanwachs von PUNKSTL als Ersatz des weissen Wachses in Salben etc sehr warm empfohlen worden P giebt folgende Formeln an

Adeps benzoatus			Unguentum leniens		
Rp	Adipis benzoati	97,0	Rp	Cetacei	12,5
	Cerae japonicae	8,0		Cerae japonicae	10,0
				Olei Amygdalarum	57,0
				Aquae Rosae	19,0
				Boricis	0,5
Ceratum Cetacei			Unguentum simplex		
Rp	Cetacei	10,0	Pp	Adipis	85,0
	Cerae japonicae	25,0		Cerae japonicae	15,0
	Olei Olivarum	65,0			

V Cera Carnaubae Carnauba-Wachs. Ceara-Wachs Cire de Carnauba Cire de Carnahuba. Carnauba wax.

Dieses Wachs scheidet sich an der Oberfläche der Blätter der Wachspalme, *Corypha cerifera* L (*Copernicia cerifera* Mart) aus

Das rohe Wachs ist schmutzig grünlich oder gelblich, dem Aussehen nach gleicht es etwa dem gekochten Terpentin (*Terebinthina cocta*), ziemlich hart und spröde, so dass es sich sogar zu Pulver reiben lässt, von einem eigenthümlichen Glanze, etwa wie Meer schaum Es schmilzt bei 84—86° C, ohne aber eine völlig klare Flüssigkeit zu geben, vielmehr ist die geschmolzene Masse trübe, braun, schaumig, infolge Wassergehaltes, dick flüssig — Es löst sich in Aether und in siedendem Alkohol, auch in heissem Terpentinöl vollständig auf, die Lösungen erstarren beim Erkalten unter Abscheidung einer bei 105° C schmelzenden, krystallinischen Masse Beim Verbrennen hinterlässt es etwa 0,5 Proc Asche, in welcher häufig Eisen enthalten ist

Konstanten Schm-P 84—86° C Spec Gew bei 15° C = 0,995—1,000, bei 98—99° C (bezogen auf Wasser von 15,5°) = 0,842 Verseifungszahl = 80—94 Säure zahl 4—8 Aetherzahl = 76,0 Jodzahl = 13,5

Die Zusammensetzung des Carnaubawachses ist noch nicht endgültig festgestellt Es besteht der Hauptsache nach aus Cerotinsäure Myricyläther, etwas freier Cerotinsäure und Myricylalkohol, welcher durch kalten Alkohol dem Wachs entzogen werden kann, daneben noch einige andere Körper von geringerem Interesse Es ist schwer ver seifbar

Carnaubawachs erhöht schon in einer Menge von 5—10 Proc den Schmelzpunkt derjenigen Fette etc erheblich, denen es zugesetzt wird Man benutzt es daher in der Kerzenfabrikation Ferner wird es zur Darstellung von Wachsfirnissen und als Schuster wachs verwendet, auch zur Darstellung von Bohnermassen und von Petroleumseifen, weil Petroleum sich in solchen Seifen löst, welche unter Zusatz von Carnaubawachs dargestellt werden Carnaubawachs kann kaum verfälscht werden, ohne sein Aussehen merklich zu ändern Ein Zusatz von gekochtem Terpentin würde den Schmelzpunkt erniedrigen, die Säurezahl aber erhöhen

VI Adipocire Fettwachs. Leichenfett. Leichenwachs Der Name ist aus *Adeps* und *Cera* gebildet und bezeichnet eine im wesentlichen aus Fettsäuren oder Seifen bestehende Substanz, welche bei der Zersetzung von Leichen in sehr feuchtem Boden oder unter Wasser, höchstwahrscheinlich infolge mangelnden Luftzutrittes, entsteht

Es ist aussen meist dunkelbraun, von anhaftenden humusartigen Substanzen, innen weiss oder gelblich-weiss, hart, bröckelig Es besteht in den meisten Fällen aus Oelsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure und deren Oxy Säuren, bzw aus den Ammoniak- und Kalksalzen dieser Säuren

Das Leichenwachs soll u. a. in den Gebirgsgegenden Schlesiens von Kurpfuschem (Todtengrabern) als Heilmittel und zwar mit heissem Wein als schweisstreibendes Mittel gegeben werden

Antiquarische Tinte. 4 Th gelbes Wachs und 3 Th Talg werden geschmolzen, 18 Th venetianische Seife, möglichst fein zerschnitten, nach und nach zugesetzt und ebenfalls zum Schmelzen gebracht, dann werden 6 Th Schellack ebenfalls in kleinen Antheilen zugegeben und geschmolzen, hierauf das Ganze höher erhitzt, bis es weisse Dämpfe ausstösst. Man entzündet diese, erstickt das Feuer nach 2 Minuten(!) durch Auflagen eines gut passenden Deckels und rührt 3 Th Lampenruß in die heisse Masse.

Bolnnermasse für Linoleum. I. Man schmilzt 7 Th gelbes Wachs (oder Ceresin) auf dem Wasserbade und rührt 3 Th Terpentinöl hinzu.

II. 1 kg gelbes Wachs, 1,5 kg Terpentinöl, 10,0 g Lavendelöl.

III. Man schmilzt 100 Th Carnaubawachs, 900 Th Japanwachs, 600 Th Paraffin (Schmelzpunkt 40°C) zusammen und rührt 2000 Th Terpentinöl hinzu.

Braune Wichse für Sommerschuhe. 300,0 g gelbes Wachs werden geschmolzen und mit 1 l Terpentinöl vermischt. Zur fast erkalteten Masse rührt man eine Lösung von 120,0 g venetianischer Seife in 1 l Wasser, sowie eine Auflösung von 25,0 g Nanking Gelb (oder eines anderen passenden Farbstoffes) und rührt das Ganze bis zum Erkalten.

Brunolin (Brunolein) Mattlack für Holz zum Einlassen heller Naturholzeigenstände, um dunkle Liche zu imitiren. Gelbes Wachs 75,0, Siccativ 825,0, Terpentinöl 600,0, Goldocker oder Umbrabraun q. s.

Cearlin nennt ISSLIS eine neue Salbengrundlage, die aus 1 Th weissem Carnaubawachs (durch Zusammenschmelzen von 25 Th natürlichem Carnaubawachs und 75 Th Ceresin und Rosenbleiöle der Mischung hergestellt) und 4 Th flüssigem Paraffin (Germ) durch Schmelzen im Wasserbade und Kaltrühren gewonnen wird, und sich durch ihre Eigenschaft, grössere Flüssigkeitsmengen (bis zu 18 Proc) aufzunehmen, vor der officiellen Paraffinsalbe auszeichnet.

Cerotine, Polirmittel für Brandmalerei. I. Weisses Wachs 1 Th, Terpentinöl 2 Theile.

II. Carnaubawachs 1 Th, Terpentinöl 5 Th.

Einlasswachs. Wird erhalten durch Zusammenschmelzen von 85 Th rohem filtrirten Erdwachs und 15 Th Carnaubawachs.

Farbenstifte für Glas und Porcellan. Schwarz 10 Th Lampenruß, 40 Th Wachs, 10 Th Talg. Weiss 40 Th Kremsr Weiss, 20 Th weisses Wachs, 10 Th Talg. Blau 15 Th Berlinerblau, 5 Th weisses Wachs, 14 Th Talg. Man schmilzt die Masse, presst in runde Stifte und trocknet an der Luft.

Fussboden-Wichse. Man löst 160,0 g Pottasche in 4 l Wasser, setzt 40—60,0 g Orlean allmählich hinzu, kolirt und kocht die Kolatur mit 1400,0 g gelbem Wachs und 40 g japanischem Wachs, sowie 90,0 g Kaliseife. Nach dem Erkalten verdünnt man mit 12 l Wasser. Für braune Wichse ist Umbrabraun nach Bedarf zuzusetzen.

Hutglanz, zum Glänzendmachen von Filzhüten, ist eine Lösung von 1 Th Carnaubawachs in 1000 Th Benzin. Sie wird mittels einer Bürste aufgetragen.

Lederfett (Stiefelschmiere). Gelbes Wachs 10 Th, Kolophonium 2 Th, Raböl nach Belieben.

Lederglanz. Borax 40 Th, Carnaubawachs 120 Th, Wasser 800,0 Th werden zum Lack gekocht. — Diese Mischung kann als Fussboden-Einlass, als Mattlack für Naturholz u. dergl. verwendet werden. Zur Benutzung als Lederlack löst man in ihr noch 10 Th Nigrosin auf.

Modellir-Wachs. I. Gelbes Wachs 1000 Th, Lärchen-Terpentin 130 Th, Schweine schmalz 65 Th, Bolus 725 Th. Die noch flüssige Mischung wird in lauem Wasser gegossen und geknetet, bis eine plastische Masse erhalten ist. II. Sommer Modellirwachs. Weisses Wachs 20 Th, gemeiner Terpentin 4 Th, Sesamol 1 Th, Cinnober 2 Th. III. Winter-Modellirwachs. Weisses Wachs 20 Th, gemeiner Terpentin 6 Th, Sesamol 2 Th, Cinnober 2 Th. Bereitung wie bei I.

Moulage-Masse zur Herstellung anatomischer Präparate, namentlich dermatologischer Präparate. Gleiche Theile Japanwachs und Carnaubawachs werden zusammengeschmolzen und im Dampfbad filtrirt. Dieser Mischung werden verschiedene Farben, z. B. Zinkoxyd, Bleiweiss u. dergl. zugesetzt.

Siegellack, in Weingeist unlöslicher. 5 Th gelbes Wachs, 1 Th Carnaubawachs, 1 Th Paraffin schmilzt man, trägt nach und nach 5 Th Mennige, mit 2 Th Schlamm kochend gemischt, ein und erhitzt bis zur Dickflüssigkeit. Dient zum Vermengen von Spinfussessern u. dergl.

Stärkeglanz, zum Plätteln. 2 Th Japanwachs, 3 Th bestes Stearin.

Tannarin ist ein Schuhwachs aus 1 Th Carnaubawachs und 3 Th Terpentinöl. Diese Lösung kann durch Theerfarben nach Belieben gelb, braun oder schwarz gefärbt werden.

Wichse für gelbe Schuhe I. Gelbes Wachs 25 Th, Terpentinöl 80,0 Th, Talg-Natronseife 2,0 Th, heisses Wasser 25 Th II Gelbes Wachs 20,0 Th, Gelbes Vaselin 80,0 Th

Wasserdichtmachen von Leder Das Leder wird mit einer gesättigten Lösung einer Mischung von 1 Th Wallrath und 9 Th gelbem Wachs in erwärmtem Benzin eingeschmiert

Kühlwachs von ED HEGER in Jauer, gegen Brand-, Frost-, Schnitt- und andere Wunden Eine kleine Holzschachtel mit Harzerat oder gelbem Cerat 0,25 Mark (HAGEN, Analyt)

LAUTERBACH'S Hühneraugenseife besteht aus gelbem Wachs 28,0, Fett 55,0, Salicylsäure 17,0 und kleinen Mengen Perubalsam und atherischen Ölen

Heilsalbe des Apothekers MAAS in Muskau Cerae flavae 15,0, Argenti nitrici 1,75, Adipis 74,0, Balsami peruviani 10,0

Mustache-Balsam zur Beförderung des Haarwuchses Ist eine Mischung von Fett, Wachs und Parfum

Pflaster von A. SCHRADER in Stuttgart Drei Sorten, empfohlen Nr 1 gegen Knochenfrass und Knochenkrankheiten etc, No 2 gegen Gicht und rheumatische Schmerzen, No 3 gegen Salzfuss, entzündete und offene Brüste, Wunden aller Art Sammtliche 3 Nummern in ausserer Form und Zusammensetzung ziemlich übereinstimmend 16 cm lange, fast 2,5 cm dicke Stangen, bestehend aus 35 Proc Fettmasse, Baumöl und Wachs, 1 Proc Bleiglätte, 20 Proc Knochenasche, 42 Proc Sand, 82 Proc Gyps, Thonerde, Eisenoxyd und Magnesia 120 g, ohne Unterschied der Nummer, = 3,4 Mark (WITTESTEIN, Analyt)

Ricord-Tinktur, gegen veraltete syphilitische Ausschläge, von FR SCHWARZLOSS in Berlin Eine Salbe aus gelbem Wachs, Fett und Provencercerol 40 g = 6 Mark (HAGEN, Analyt)

Salbe der Abbaye Du Bec und die des Abbé PIRON entsprechen dem Unguentum basilicum

Salbe von HOLLOWAY, für alle Zwecke dienend, wird bereitet aus 10 Th Cera flava, 10 Th Cera alba, 25 Th Resin puri alba, 50 Th Adeps suillus und 75 Th Ol Olivar — Nach DORVAULT ist es ein Gemisch von 125 Th Cera alba, 80 Th Cera flava, 30 Th Terebinthina, 250 Th Resina alba, 30 Th Cetaceum, 500 Th Adeps, 625 Th. Ol Olivae

Salbe, gelbe, von DELORT entspricht dem Unguentum Althaeae

Tegmin, ein Deckmittel für die Haut, ist eine im Verhältniss von 1 2 8 bereitete Emulsion von Wachs, Gummi und Wasser mit 5 Proc Zinkoxyd und wenig Lanolin

Universal-Seife von OSCHINSKY 35 g einer Mischung aus 10 Proc Seife, 3 Proc Wachs, 5 Proc Harz, 70 Proc Fett, vorzugweise Palmöl, 7 Proc Wasser und Spuren von Lavendel- und Rosmarinöl 1 Mark (HAGEN, Analyt)

Cera benzoinata

ad usum cosmeticum.

- | | | |
|----|--------------------|--------|
| Rp | 1 Cerae flavae | 1000,0 |
| | 2 Olei Cacao | 200,0 |
| | 3 Benzoeis pulv | 50,0 |
| | 4 Alcohol absoluti | 50,0 |

Man schmilzt 1 und 2, rührt 3 später 4 darunter, erhitet im Wasserbade bis zur Verflüchtigung des Alkohols und filtrirt im Dampftrichter

Cera nigra dura

Ceratum nigrum Schwarz-Wachs

- | | | |
|----|-------------------------|-------|
| I | | |
| Rp | 1 Cerae flavae | 200,0 |
| | 2 Lithargyr. levigata | 20,0 |
| | 3 Fulguris e tecta usae | 6,0 |

Man kocht 1 mit 2 bis zu einem dunklen Pflaster, rührt 3 darunter und giesst in Formen aus

II.

- | | | |
|----|---------------|--------|
| Rp | Mini pulverat | 500,0 |
| | Cerae flavae | 2000,0 |
| | Fulgina | 120,0 |

Cera politoria

Politur-Wachs

- | | | |
|----|----------------------|--------|
| Rp | 1 Cereum | 1000,0 |
| | 2 Cerae Caribaeae | 800,0 |
| | 3 Olei Terebinthinae | 500,0 |

Man schmilzt 1 und 2 und rührt 3 darunter Mit dieser selbstentzündlichen Mischung, welche mit Terra di Siena, Ocker oder Umbram gefärbt werden kann, wird das Holzwerk eingerieben, und einige Zeit darauf durch Reiben eine glatte Politur erzeugt S die folgende Vorsehrift

Cera politoria liquida DIETRICH

Weiche Möbelpolitur

- | | | |
|----|----------------------|-------|
| Ep | 1 Cerae flavae | 100,0 |
| | 2 Aquae | 500,0 |
| | 3 Kali carbonici | 10,0 |
| | 4 Olei Terebinthinae | 10,0 |
| | 5 Olei Lavandulae | 5,0 |

Man kocht 1 mit 2 und 3, nimmt vom Feuer, setzt 4 und 5 zu, rührt bis zum Erkalten und ergänzt mit Wasser auf 1000,0 Die Politur wird mit einem wollenen Lappen ohne Druck aufgetragen und mit Leinwandbausch bis zu starkem Glanze verrieben

Cera rubra

Ceratum rubrum Roth-Wachs

- | | | |
|----|------------------------|-------|
| Rp | Cerae flavae | 100,0 |
| | Resinae Pini | 50,0 |
| | Terebinthinae communis | 85,0 |
| | Cinnabaris levigati | 5,0 |
| | Mini levigati | 5,0 |

In Tafelform auszugieszen

Ceratum arborum

Baumwachs

- | | | |
|----|------------------------------|--------|
| Rp | Cerae flavae | 750,0 |
| | Resinae Pini | 1250,0 |
| | Terebinthinae | 800,0 |
| | Olei Rapae | 120,0 |
| | Sobi orili | 60,0 |
| | Rhizomatis Curcumae pulverat | 60,0 |

Ceratum arborum liquidum.

Flüssiges Baumwachs	
Rp Colophoni	1250,0
Pice solidi	200,0
Ol. Lini	120,0
Terebinthinae communis	50,0
Cerae flavae	180,0

Werden geschmolzen und unter Umrühren erkalten gelassen. Wenn die Masse anfängt dicklich zu werden, rührt man 400 cem Brennspritus (90 proc.) darunter und rührt bis zum Erkalten weiter Aufbewahrung in gut verschlossenen Gefässen

Ceratum ad barbam Hartwachs

I	
Rp Cerae flavae	50,0
Sebi taurini	20,0
Adipis	25,0
Ol. Bergamottae	80 gtt.
Ol. Citronellae	5 gtt.

Die Mischung ist in Stangenform zu gießen. Zu m. Farben setzt man folgende Substanzen zu für Blond 5,0 g Goldocker, für Braun 5 g Umbra, für Schwarz 10 g feinsten Kiessruss. Die Farben sind vorher mit etwas Olivenöl fein anzureiben

II	
Rp Cerae benzoïnatae	80,0
Sebi taurini	10,0
Adipis	20,0

Parfüm und Farbe ad libitum

Ceratum ad barbam Hungaricum

Ungarische Bartwiche Pâte Henri IV

Rp 1 Cerae flavae	10,0
2 Saponis medicati pulv	10,0
3 Glycerini	2 5
4 Gummi arabici pulv	7,5
5 Aque Rosae calidae (25,0)	
6 Ol. Rosae	gtt 2

Man schmilzt 1 in einem Porzellannröhrer im Wasserbade, rührt 2, spült 3 und 4 darunter bereitet mit 5 eine steife Emulsion und giebt 6 dazu. In weithalsigen Gläsern abzugeben.

Ceratum ad capillos

I.

Stangenpomade nach Dr B FISCHER.

Rp Ol. Olivarium	90,0
Cerae flavae	70,0
Cetacei	10,0
Ol. Bergamottae	2,0
Ol. Citronellae	0,5

Kann beliebig gefärbt oder parfümiert werden und ist eine der besten Stangenpomaden, die es giebt.

II.

Rp Cerae benzoïnatae	100,0
Sebi taurini	200,0
Ol. odoriferi	15,0
Ol. Amygdalarum	15,0

Ceratum divinum.

Corium divinum Pesa divina

Rep Cerati Resinae Pini	20,0
Resinae Pini	10,0

Ceratum pro epistomis

Hahn-Wachs.

Rp Cerae flavae	
Sebi ovilis	AA

Ceratum flavum (Gall.)**Cérat jaune (Gall.)**

Rp Cerae flavae	100,0
Ol. Amygdalarum	250,0
Aque	250,0

Ist schaumig zu rühren

Ceratum fricatorium

Bohnerwachs, Bohnwachs

I.

Rp 1 Cerae flavae	
2 Ceresini flavi	AA 1000,0
3 Terrae Siennae ustae	200,0
4 Vernisi Lini	40,0
5 Ol. Terebinthinae	1800,0

Man schmilzt 1 und 2 rührt 3, welches mit 4 abgerieben ist, dazu und mischt, wenn die Masse halb erkaltet ist, noch 5 darunter

Die durch Erwärmen halb flüssig gemachte Masse wird mit einer Bürste auf das Holzwerk aufgetragen und nach dem Abtrocknen mit Bürsten frotiert.

II

Rp 1 Kalu carbonici crudii	120,0
2 Orisani	180,0
3 Aque	6 L
4 Cerae flavae	500,0
5 Kali carbonici	250,0
6 Aque destillatae	500,0

Man kocht 1—3 etwa $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Stunde, kocht und mischt die Kolatur unter heftigem Umrühren in kleinen Anteilen einer salbenförmigen Saft zu, die aus 4—6 gekocht worden ist, und erhitzt, bis die Masse gleichmäßig ist

Ceratum Galeni (Gall.)

Cérat de Gallen (Gall.), Ceratum emm aqua

Rp Cerae albae	100,0
Ol. Amygdalarum	400,0
Aque Rosae	800,0

Ist schaumig zu rühren

Ceratum nigrum militum

Schwarze Lederwiche Militär-Lederwiche Taschenwiche

Rp Cerae Carnatae	1,0
Ol. Terebinthinae	10,0

Die Lösung ist zu filtrieren und durch Zusatz einer hinreichenden Menge, 0,5—1,0 g, öllichen Nigrosins (Anilinschwarz) zu färbten

Ceratum Resinae Pini (Ergänzb.)

Emplastrum Cerae Emplastrum sticticum Emplastrum basilicum Ceratum citrinum Ceratum resinatum Lothringerg Pflaster Harzpflaster Harzerat.

Rp Cerae flavae	200,0
Resinae Pini	100,0
Terebinthinae communis	
Sebi ovilis	AA 50,0

Ceratum simplex**Cérat simple (Gall.)**

Rp Cerae flavae	100,0
Ol. Amygdalarum	200,0

Bis zum Erkalten zu rühren.

Ceratum Uvarum

Unguentum de Uvis. Traubenpomade

Rp Adipis suilli	200,0
Paraffini solidi	50,0
Ol. Bergamottae	
Tincturae Benzoei	AA 5,0

Unter dem Namen „Trauben-Pomade“ versteht das Publikum *Unguentum pomadinum*

Linteum majale

Sparadrape de cire (Gall)	Toile de mail
Toile Dieu. Toile eouveraine.	
Rp Cerae albae	200,0
Olei Amygdalarum	100,0
Terebinthinae venetae	25,0

Man taucht entweder in die geschmolzene, nicht zu warme Mischung Taffethänder ein und streicht den Überschuss durch Hindurchziehen zwischen zwei erwärmten Eisenlinsen ab, oder man bestreicht die Bänder mittels einer Pfisterstreich-Maschine nur einseitig. Die Grösse der Bänder wird 100 > 15 cm gewählt.

Pasta Cerata Schultzei

Cera! Wachspaste.

Rp Cerae flavae	27,0
Olei Coccos	8,0
Lanolini	4,0
Boracis	1,0
Aquae destillatae	60,0

Sparadrapum rubrum

Rp Cerae flavae	100,0
Terebinthinae venetae	50,0
Cinnabaris isergidi	5,0

Taffethänder werden wie bei Linteum majale mit der Masse bestrichen.

Unguentum anglicum

Rp Cerae flavae	
Cetacei	ss 10,0
Olei Amygdalarum	80,0

Unguentum adhaesivum

Lanolin-Wachspaste (Stann)

Rp Cerae flavae	40,0
Lanolini anhydrici	40,0
Olei Olivarum	20,0

Unguentum basilicum (Germ)

Unguentum Terebinthinae resinorum.
Unguentum tetrapharmacum Königs-
salbe Basilicumsalbe Harzsalbe Zug-
salbe

I Germ.

Rp Olei Olivarum	9,0
Cerae flavae	
Colophonii	
Sedl ovilis	ss 3,0
Terebinthinae	2,0

Unguentum leniens (Germ) Unguentum emolliens (Aust.) Unguentum
Aquae Rosae (Brit U-St) Unguentum refrigerans (Helv) Cold-Cream (Gall)
Crème céleste Cerat cosmétique

	Austr	Brit	Gall	Germ	Helv	U-St
Cerae albae	10,0	45,0	30,0	4,0	0,0	120,0
Cetacei	20,0	45,0	60,0	5,0	10,0	120,0
Olei Amygdalarum	80,0	270,0	215,0	32,0	60,0	600,0 ocm
Aquae Rosae	20,0	210,0	60,0	16,0	25,0	190,0
Boracis pulv	—	—	—	—	—	5,0
Olei Rosae	—	0,5 ocm	gtt X	gtt 1	—	—
Tincturae Benzoe	—	—	15,0	—	—	—

Unguentum leniens

pro usu mercatorio

Rp Olei Coccos	22,5
Aquae Rosae	7,5
Olei Rosae	gtt X

II ad usum veterinarium

Rp Olei Eupae	400,0
Cerae flavae	100,0
Colophonii	150,0
Sedl taurini	200,0
Terebinthinae	50,0

Unguentum Cerae compositum (Hamb Vorsch)

Zusammengesetzte Wachsalbe. Londoner Salbe Unguentum Cetacei Unguentum album Londinense Unguentum Spermatice Cetii.

Rp Cerae albae	1,0
Cetacei	1,0
Olei Olivarum	4,0

Unguentum ceresum

Wachsalbe (Unguentum simplex)

Germ Helv

Rp Cerae albae	—	3,0
Cerae flavae	3,0	—
Olei Olivarum	7,0	7,0
Benzoe	—	0,2

Unguentum flavum (Ergebnis)

Unguentum Althaeae Unguentum Foeni Graeci compositum Unguentum resinorum (Helv) Gelbe Salbe (Helv). Althaeasalbe Gelbe Heilsalbe

I Germ

Rp 1 Rhizomatus Curcumae pulv	10,0
2 Adipis	500,0
3 Cerae flavae	
4 Resinae Pinl	ss 80,0

Man digerzt 1 mit 2 1/2 Stunde im Dampfbade, setzt 3 und 4 hinzu, erhitzt bis zum Schmelzen und siebt durch oder filtriert am besten.

II Helv

Rp Olei Olivarum	85,0
Cerae flavae	17,0
Colophonii	
Terebinthinae venetae	ss 3,0

Unguentum rosatum (Aust.)

Unguentum pomadinum (Aust.)

Rp Adipis	300,0
Cerae albae	75,0
Olei Bergamottae	1,5
Olei Rosae	0,5

Unguentum simplex (Aust.)

Einfache Salbe (Aust.)

Rp Adipis	300,0
Cerae albae	50,0

Cerasus.

Prunus Cerasus L. (syn. *Cerasus Caproniana* D.C.), die Sauerkirsche. Familie der Rosaceae-Prunoidae, wahrscheinlich in Kleinasien heimisch, durch die Kultur weit verbreitet. Verwendung finden die einsamigen Steinfrüchte, *Fructus Cerasi nigri*. *Cerasa*. *Cerasa acida*. — Morellen. Sauerkirschen. Weichselkirschen. — *Corises* (Gall.) mit saftigem Fruchtfleisch, hartem Endocarp und amygdalinhaltigem Samen.

Die letzteren machen 5 Proc. vom Gewicht der Frucht aus.

Bestandtheile. Der frischen Früchte: Wasser 80,49 Proc., Zucker 8,77 Proc., freie Säure 1,28 Proc., Eiweissstoffe 0,79 Proc., Asche 0,56 Proc.

Anwendung. Die frischen, im Juli reifenden Früchte dienen roh, gedörrt oder in Zucker eingemacht, als Genußmittel. Beim Pressen liefern sie gegen 60 Proc. sauren, purpurothen Saft, welcher etwa 2,3 Proc. Säure (Weinsäure) und 10 Proc. Zucker enthält.

Pedunculi s. Stipites Cerasorum, Kirschenstiele, *Queues de cerise* (Gall.), die getrockneten Fruchtstiele, welche bisweilen als harntreibendes, katarrhwidriges Mittel verlangt und in geschnittenem Zustande (als Aufguss) angewendet werden.

Aqua Cerasorum. Kirschwasser, s. unter *Amygdalus*, S. 282.

Sirupus Cerasorum (Germ.). Sirupus Cerasi. Kirschensirup. Kirschsirup. — *Sirap de cerises* (Gall.). — Cherry-syrup.

FrISCHE, saftreiche Sauerkirschen werden von den Stielen befreit und sammt den

Kernen zerquetscht, indem man sie durch ein Walzwerk gehen lässt, oder indem man durch Abreiben auf einem groben Haarsiebe oder durch Pressen in einem weitmündigen Sack das Fleisch von den Steinkernen trennt und letztere für sich stösst. Den Fruchtbrei lässt man unter öfterem Durchrühren in einem bedeckten Steingefäss bei etwa 20° C. gähren, bis 1 Raumth. einer abfiltrirten Probe sich mit $\frac{1}{2}$ Raumth. Weingeist ohne Trübung mischen lässt, presst aus und stellt den Saft einige Tage im kühlen, dunkeln Raume zur Klärung bei Seite. Alsdann filtrirt man durch Fliesspapier und verkocht 7 Th. des Filtrats mit 18 Th. Zucker zu 20 Th. Sirup. Derselbe ist dunkelpurpuroth und muss sich mit 2 Raumth. Weingeist ohne gallertartige Abscheidungen klar mischen lassen. Die Ausbeute beträgt bis zu 200 Proc. der entstielen Kirschen. Nach dem Erkalten füllt man den Sirup auf sorgfältig gereinigte, völlig trockene Flaschen, verschliesst dieselben mit neuen Korkstopfen und bewahrt sie im Keller, vor Licht geschützt, auf.

Ph. Gall. schreibt für die Fruchtirupe eine Dichte von 1,83 vor und berechnet dementsprechend bei einem spec. Gew. des geklärten Saftes von

1,007	die Zuckermenge für je 1000 g Saft auf 1746 g
1,014	" " " " " " " " 1692 "
1,022	" " " " " " " " 1638 "
1,029	" " " " " " " " 1584 "
1,036	" " " " " " " " 1530 "
1,044	" " " " " " " " 1476 "
1,052	" " " " " " " " 1422 "
1,060	" " " " " " " " 1368 "
1,067	" " " " " " " " 1314 "
1,075	" " " " " " " " 1260 "

Bei der Bereitung von Kirsch-, Himbeer- und anderen Fruchtstößen sind Geräthe aus Eisen oder Zinn durchaus zu vermeiden, da sonst Farbe und Geschmack leicht ver-

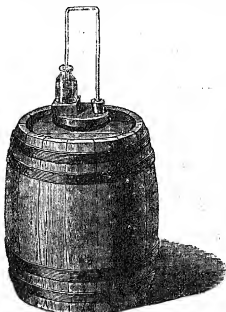



Fig. 170. Gährtrass.

ändert werden! Es ist für die Haltbarkeit des Sirups ferner unbedingt notwendig, dass die Gährung bei der vorgeschriebenen Wärme und vollständig zu Ende geführt wird, man lässt sie deshalb bei Darstellung grösserer Mengen in einem geschlossenen Fasse (Fig 179) sich vollziehen, in dessen Spund ein nicht zu enges, entweder zweimal knieförmig gebogenes, mit dem kürzeren Schenkel in ein Gefäss mit Wasser tauchendes, oder ein  förmig gebogenes Glasrohr luftdicht befestigt ist, welches man durch wenig Glycerin gegen die äussere Luft abschliesst. Die Gährung ist beendet, sobald keine Gasblasen mehr entweichen. Als das zweckmässigste Verfahren beim Filtriren gilt im allgemeinen, den Saft absetzen zu lassen und dann auf Filter zu bringen, sodass der Bodensatz zurückbleibt, es wird aber auch empfohlen, gerade den Bodensatz, nachdem man ihn von dem geklärten Saft getrennt und gut durchgeschüttelt hat, zuerst auf das befeuchtete Filter zu geben und den dünnen Saft nachzufüllen. Bei schwieriger Filtration thut ein Zusatz von abgerahmter Milch oder Fliesspapierschmitzeln und kräftiges Schütteln behufs schneller Klärung oft gute Dienste. Beim Einkochen des Saftes ist sodann darauf zu achten, dass der Zucker bei gelinder Wärme gelöst wird, dass der Sirup weiterhin nicht mehr umgerührt, sondern unter allmählicher Verstärkung des Feuers zum Sieden erhitzt und darin solange erhalten wird, bis das anfangs hefige Schäumen nachgelassen hat. Den luerbei gebildeten, zähen Schaum schöpft man mittels eines durchlöcherichten Porcellanlöffels ab. Man kocht die Fruchtsäfte in völlig blanken, kupfernen Kesseln und bringt sie alsbald auf Sehtücher aus Flanell. Auf keinen Fall darf man sie in den Kochgeräthen erhalten lassen, sie würden hierbei Kupfer auflösen, missfarbig und unverwendbar werden!

Mixturen mit Alkalien oder Metallsalzen und Kirchsirup gehören zu den unverträglichen Arzneimischungen.

Succus Cerasi *Succus Cerasorum* *Succus e fructu Cerasi* Kirchsaff *Suc de cerise* (Gall.) Der frische Saft (s. oben) lässt sich auch ohne Einkochen mit Zucker längere Zeit aufbewahren, wenn man dem Fruchtmasse etwa 2 Proc Zucker zugesetzt und den filtrirten Saft nach vollendeter Gährung auf Flaschen füllt, diese lose verkorkt und, mit Holzwole umhüllt, in einem Kessel mit Wasser allmählich bis nahe zum Siedepunkt erhitzt, bei dieser Temperatur 1 Stunde erhält und nun die Flaschen dicht verkorkt. Auch Sättigen mit Kohlensäure bei 2 Atm Druck erhöht dem frischen, filtrirten Saft längere Haltbarkeit. Nach Vorschrift der Gall. setzt man den Sauerkirsch 10 Proc Süskirschen zu und lässt nicht den Fruchtbrei, sondern den daraus gepressten Saft bei 12–15°C vergähren.

Der Kirchsaff des Handels ist in der Regel mit Zusätzen (Alkohol oder Salicylsäure) versehen und für pharmaceutische Zwecke nicht geeignet.

Kirsch, **Kirschwasser**, **Kirschbranntwein**, *Eau de cerises*, wird in Südwestdeutschland (Schwarzwald) und der Schweiz (Zug) aus zerstampften Sauerkirsch, die man der freiwilligen Gährung überlässt und dann der Destillation über freiem Feuer, seltener mit Wasserdämpfen unterwirft, dargestellt. Hier und da gewinnt man ein ähnliches Destillat durch Destillation von Branntwein über zerstoßene Kirschkerne oder durch Mischen von Alkohol mit Bittermandelwasser.

Der Kirschbranntwein enthält 47–64 Proc Alkohol, 2–17 mg Blausäure pro Liter, geringe Mengen Kupfer aus den Destillationsgefässen herrührend, Spuren Kalk aus dem zum Verdünnen benutzten Brunnenwasser herrührend, 0,24–1,6 g pro Liter. Man betrachtet den Nachweis des Kupfers (mit Ferrocyankalium oder mit Guajaktinktur) als Beweis für echtes Kirschwasser, es versteht sich aber von selbst, dass man in jedem künstlichen die Echtheit durch Zusatz einer Spur Kupfer vortäuschen kann, was den Fabrikanten künstlichen Kirschwassers wohl bekannt ist.

Ceratonia.

Gattung der Caesalpinaceae — Cassieae. Einzige Art.

Ceratonia Siliqua L. Johannishrotbaum, Karobenbaum, Caroubier. Wahrscheinlich heimisch im östlichen Mittelmeergebiet, durch Kultur verbreitet und aus derselben oft verwildert. Die Rinde dient zum Gerben, sie soll 50–55 Proc Gerbstoff enthalten.

Ausgedehnt ist die Verwendung der Hülse, *Fructus Ceratoniae* *Caroba*, *Siliqua dulcis*. — **Johannisbrod** **Bockshornöl**. **Karoben**. **Seedbrod**. — **Caroube** (Gall.) **Carrouge**. — **Johnsbread**. **Locust bean**.

Beschreibung. Die Frucht ist eine mit kurzem Stiel versehene gerade oder wenig gebogene Hülse von dunkelbrauner Farbe. Die Länge der kultivirten Frucht be-

trägt bis 25 cm, die Breite bis 4 cm; wilde sind viel kleiner. Die Ränder sind wulstig verdickt, die Seiten eingesunken, fein gerunzelt. Sie enthalten bis 14 Samen in flachen, elliptischen Fächern. Die Samen sind flach, breit eiförmig, bis 5 mm lang, glänzend roth-brann mit dünnem Funikulus. Sie enthalten im grau gefärbten Endosperm den Embryo mit dicken, gelben Kotyledonen. — Die Epidermis des Pericarp ist mit einer deutlichen Cutikula bedeckt, in ihr finden sich Stomatien (Fig. 180 s), darauf folgen rundliche, gerbstoffreiche Zellen (Fig. 180 rp) und darauf Gefäßbündel mit anscheinlichen Faserbündeln, die von Kammerfasern begleitet sind (Fig. 180 b u. k). Das übrige Gewebe besteht vorwiegend aus dünnwandigem Parenchym, die Samen-Fächer sind von Faserzellen ausgekleidet. In dem Parenchymzellen liegen querfaltige, hohle, sackartige, farblose, gelbliche, oder schwach kupferrothe Massen (Fig. 180 z), die mit Eisensalzen schwarzblau, mit Kalilauge blau, mit Vanillin und Salzsäure schön roth werden. Auf diese Massen ist in erster Linie zu achten, wenn es sich um den Nachweis von Ceratoniafrüchten, z. B. im Kaffee handelt. In- dessen ist daran zu denken, dass dieselben auch in einigen anderen Früchten, z. B. in

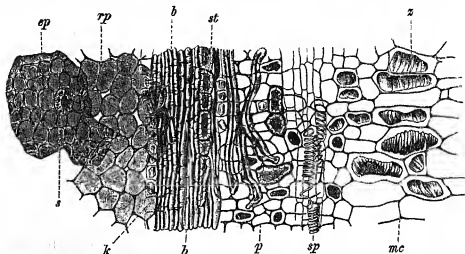


Fig. 180. Aus dem Gewebe der Fructus Ceratoniae. 180 Mal vergr. ep Epidermis mit Spaltöffnung s, rp Brunnes Parenchym unter der Epidermis, b Faserbündel mit Stielzellen st und Kristallkammerfasern k, sp Spiralgefäße, z Die sackartigen Inhaltkörper. (Nach MOXLEY.)

den Datteln vorkommen. Es sind daher, wenn sie aufgefunden sind, auch die Faserbündel der Fibrovasalstränge mit ihren Kammerfasern zur endgültigen Identificirung aufzusuchen.

Die Samenschale ist nach dem allgemeinen Typus der Leguminosen mit Palissaden und Trägerzellen gebaut. Das Endosperm ist ausgezeichnet durch starke Verquellung der Membranen.

Bestandtheile. Sie enthalten im Durchschnitt: Wasser 14,96 Proc., Stickstoff-substanz 5,86 Proc., Fett 1,28 Proc., Kohlehydrate 68,98 Proc., Holzfaser 6,39 Proc., Asche 2,58 Proc. Der Zuckergehalt beträgt 30—46 Proc. Ferner enthalten sie etwas Buttersäure (bis 1,5 Proc.), der sie den charakteristischen Geruch verdanken. Die Frucht enthält 90—88 Proc. Pericarp und 10—12 Proc. Samen. Die Samen enthalten ein Kohlehydrat Carubin, ein Ferment Carubinase und einen Zucker Carubinose, der durch Einwirkung des Fermentes auf das Carubin entstehen soll.

Anwendung. Die Hülsen finden im Süden ausgedehnte Verwendung als Viehfutter und als Nahrung der ärmeren Klassen. In Portugal, auf den Azoren und in Triest macht man Alkohol daraus, hier und da auch Sirup. Ferner dienen sie bei der Bereitung von Tabaksaucen und geröstet als Kaffeesurrogat (vergl. Coffea). Arzneilich verwendet man sie hier und da in Theegemischen.

Aus den Samen macht man einen Klebstoff, indem man sie spaltet, den Embryo entfernt und dann mit Wasser von 70–82° C digerirt. Der Schleim wird dann mit Mehl und etwas Salzsäure zur Appretur von Geweben benutzt.

Lactina ist ein Mehl aus Johannisbrod, Weizen, Gerste, Eibischwurzel und Bockshornsamensamen.

Als **Sherry-Essenz** kommt im Handel ein mit Nelken und Zimmt gewürzter, weingeistiger Auszug aus Johannisbrod (und anderen zuckerhaltigen Früchten) vor.

Viehpulver, **Thorleys Food for cattle**, ist aus Mais, Leinsamen, Johannisbrod und Bockshornsamensamen zusammengesetzt.

Cerefolium.

Anthriscus Cerefolium (L.) Hoffm. Familie der Umbelliferae—Apioideae—Scandiacinae. Wahrscheinlich heimisch im südöstl. Russland und im westlichen Asien, vielfach für Küchenzwecke kultivirt und verwildert.

Beschreibung. Die Wurzel ist dünn, spindelförmig, der Stengel bis 70 cm hoch, gestreift, über den Knoten behaart. Die Blätter sind dreifach-fiederspaltig, unterseits glänzend, an den Nerven zerstreut behaart, die Fiedern sind fast fiederspaltig oder dreilappig, gewimpert, in eine Borste auslaufend, die Blätter am Grunde mit häutig gerandeter Scheide. Blüthen in Doppeldolden, Döldchen mit Involucellum.

Von charakteristisch-aromatischem Geruch und Geschmack. Man verwendet das blühende Kraut.

Herba Cerefolii. Hb. Cerefolii sativi. Hb. Chaerophylli. Hb. Scandiacis. — Echter Kerbel. Gartenkerbel. Kürbelkraut. Suppenkraut. — Cerfeuil (Gall.) — Garden Chervil.

Einsammlung. Anwendung. Die Pflanze wird während der Blüthe gesammelt und getrocknet. Mit 5 Proc. Wasser gequetscht und ausgepresst liefert sie den *Succus Cerefolii recens*, 10 Th. desselben, auf 85° C erhitzt, nach dem Erkalten durchgeseiht, mit 3 Th. Weingeist versetzt und filtrirt, geben mit 18 Th. Zucker den *Sirupus Cerefolii*.

Tisana Acetosae composita.

Tisane d'Oseille composée. Bouillon aux Herbes (Gall.)

Rp	1. Fol. Rumicis Acetosae	40,0 g
	2. Fol. Lactucos capitati	20,0 „
	3. Fol. Cerefolii	10,0 „
	4. Salis marini	2,0 „
	5. Butyri recentis	5,0 „
	6. Aquae destillatae	1000,0 „

Man kocht 1, 2, 3 mit 6 $\frac{1}{2}$ Stunde, fügt 4 und 5 hinzu und seihet durch.

Herba Cerefolii hispanici ist das Kraut von *Myrrhis odorata* Scop.

Cereoli.

Wundstäbchen. Heilstäbchen. Bacilli medicinales. Bougies.

Zur Einführung in Kanäle des Leibes bestimmte, auf verschiedene Weise hergestellte, meist nach dem einen Ende hin verjüngte, selten starre, in der Regel biegsame oder elastische runde Stäbchen, welche bald in ihrer ganzen Masse, bald nur in deren äußerer Schicht Arzneimittel eingebettet enthalten oder mit solchen überzogen sind.

Antrophore sind Wundstäbchen, welche in ihrem Innern der Länge nach von einem federnden Drahtgewinde durchzogen sind.

Der Name „Cereoli“ stammt von „cera = Wachs“ und wurde für wachstockartige Präparate benutzt, die insbesondere zur Einführung in die Harnröhre bestimmt waren. Die französische Bezeichnung ist „Bougies“.

Sie wurden ursprünglich in der Weise hergestellt, dass man Leinwandstreifen von 80 cm Länge und 4—5 cm Breite in ein geschmolzenes Gemisch von 100 Th Wachs und 10 Th Olivenöl tauchte, diese Streifen zu festen Cylindern von der Stärke eines Ganseskiels zusammenrollte und alsdann durch Rollen mit dem Pflesterrollbrett glättete.

Ähnlich wurden Darmsaiten, ferner auch Dochtfaden, mit der gleichen Wachsoelmischung überzogen und gleichfalls zum Einführen in die Harnröhre verwendet. An Stelle der Wachs-Oelmischung benutzte man auch Mischungen von Wachs mit Bleisälg. Diese Formen sind heute vollständig veraltet.

Germ umfasst als „cereol“ alle die zur Einführung in Körperhöhlungen, insbesondere aber in die Harnröhre, bestimmten Arzneistoffen. Der deutsche Name „Wundstäbchen“ ist nicht ganz zutreffend, weil der Arzt unter Umständen auch die Absicht verfolgen kann, einen Arzneistoff von der nicht wunden Schleimhaut resorbieren zu lassen. Als zweckmassiger ist der Name „Heilstäbchen“ vorgeschlagen worden.

Die Grundmasse aller sogen. Bougies besteht entweder aus Kakaoöl oder Gelatine oder arabischem Gummi.

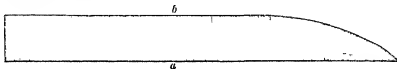


Fig. 181

A. Bougies aus Kakaoöl. Man stösst feingeriebnes Kakaoöl mit $\frac{1}{40}$ — $\frac{1}{10}$ Th Lanolin zu einer plastischen Masse an, arbeitet die medikamentöse Substanz lege artis darunter und rollt die Masse mit Hilfe von etwas Taleum oder Lycopodium auf einer Glasplatte oder Marmorplatte oder auf Wachspapier zu Stängelchen von der geforderten Länge und Dicke aus. Bisweilen empfiehlt es sich auch, die Masse in Glasröhren oder Metallformen auszugießen und die Stängelchen nach dem Erstarren durch Anstossen zu gewinnen. Alsdann kann man das Ausstossen der Stangen durch kurzes Durchziehen der Glasröhren durch eine Flamme erleichtern. Die durchschnittliche Länge dieser Stäbchen beträgt etwa 10—12 cm.

Im Grossbetriebe presst man die Stängelchen auch mit Hilfe von Pflesterpressmaschinen aus und verwendet alsdann Kakaoöl ohne Zusatz von Lanolin.

Derartige kleine, sog. Bougiepressen sind gegenwärtig von ROSE LIEBOW in Chemnitz zu ziemlich wohlfeilem Preise zu beziehen, ihre Anschaffung ist zu empfehlen. Bei etwas Geschick kann man auch eine gewöhnliche Zinnspritze zur Bougiespritze umwandeln, indem man das verjüngte Ende passend kurz abschneidet und die Öffnung erweitert. Die ausgetretenen Stäbchen müssen alsdann auf einer Glasplatte gerade gerollt werden.

Kakaoöl als Grundmasse lässt sich nahezu für alle Arzneisubstanzen anwenden.

Auf 1 Stäbchen aus Kakaoöl rechnet man bei 10 cm Länge und 2 mm Dicke = 0,8 g Kakaoöl. Wächst die Dicke um je 1 mm bei gleicher Länge, so braucht man 0,7 bis 1,25 bis 2,0 bis 2,9 bis 4,0 bis 4,75 g (= 8 mm dick).

Excelsior-Bougies von SAUTER in Genf sind Kakaoöl Bougies, welche verschiedene Arzneistoffe enthalten. Ein mittels besonderer Maschine hergestellter fester, biegsamer Fettkern wird mit einer Schicht Kakaoöl und Lanolin, welcher die Arzneistoffe beigemischt sind, überzogen. Die weiche Umhüllung schmilzt, sobald sie mit den Schleimhäuten in Berührung kommt, und die örtliche Arzneiwirkung beginnt sofort, während der Kern nach zwei Minuten allein herausgezogen wird.

B. Bougies aus Gelatine. Sie werden in der Weise hergestellt, dass man 2 Th feingeschnittene Gelatine mit 1 Th Wasser erweicht, sodann bis zur Auflösung erwärmt und 4 Th Glycerin hinzufügt. Nachdem nun noch die Arzneistoffe hinzugesetzt worden sind, giesst man die Masse in erwärmte und mit Öl schwach (?) ausgelebene Metallformen aus, die man rasch auf Eis abkühlt. Nach dem Erkalten nimmt man die Stäbchen heraus.

und lässt sie an einem warmen Orte etwas übertrocknen, worauf man sie in Kästen zwischen Wachspapier einpackt.

Die Pharm. Italica giebt folgende Vorschrift: Man löst 6 Th. Hausenblase in 20 Th. Wasser, fügt 3 Th. Glycerin hinzu, dampft bis auf 23 Th. ein und setzt die Arzneisubstanz hinzu.

Nicht geeignet zum Zusammenmischen mit dieser Grundsubstanz sind Arzneistoffe, welche Gerbsäure und Metallsalze, die mit Leim Fällungen geben (Silber-, Quecksilber-, Thonerdesalze) in grösseren Mengen enthalten. Die durchschnittliche Länge dieser Stäbchen beträgt etwa 10 cm.

C. Bougies mit arabischem Gummi. Man stellt sie dar, indem man feingepulvertes arabisches Gummi und das Arzneimittel (event. unter Zusatz von etwas Zuckerpulver) mit einer Mischung aus gleichen Theilen Gummischleim und Glycerin zu einer plastischen Masse anstösst, welche in dünne Stangen ausgerollt wird. Als Beispiel geben wir nachfolgende Vorschriften:

Bp. Jodoformil 10 g
Gummi arabici 5 g
Glycerini
Mucilag. Gummi arab. 33 q. s.
ut fiant cereoli No. 20.

Bp. Bismuti subnitrici 1 g
Gummi arabici 3 g
Sacchari albi 1 g
Glycerini
Mucilag. Gummi arab. 33 q. s.
ut fiant cereoli No. 10.

Sämmtliche sub A bis C aufgeführten Bougies müssen bei Körpertemperatur schmelzbar bez. in den Sekreten der Schleimhäute löslich sein. Die unter B und C zusammengefassten sollen ausserdem auch elastisch sein. Die durchschnittliche Länge dieser Stäbchen beträgt 10—15 cm.

Die gebräuchlichsten Stärken werden durch nebenstehende Nummern angegeben:

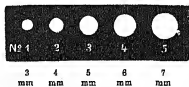


Fig. 132.

Anthrophore sind 1886 von STEPHAN konstruirte Bougies. Ihr Kern ist eine Metallschnecke aus Kupferdraht oder vernickeltem Kupferdraht.

Diese Schnecke ist zunächst mit einem dünnen Kautschukschlauch überzogen und alsdann durch mehrfaches Eintauchen in die betr. flüssigwarmer Masse mit einer Gelatinemasse überzogen, welche die Arzneisubstanz entweder suspendirt oder gelöst enthält.

Die dünneren Sorten werden in der Länge von 22 cm, die dickeren in derjenigen von 10 cm hergestellt.

Anthrophore dienen zur Einführung von Arzneisubstanzen in sonst schwer zugängliche Körperhöhlen, z. B. in die Harnröhre und in die Nase.

Urethral-Anthrophore sind 14—22 cm lang.

Prostata-Anthrophore sind von gleicher Länge, enthalten die arzneiliche Substanz nur im vorderen $\frac{1}{4}$ Theil ihrer Länge, der übrige Theil dieser Anthrophore besitzt lediglich einen Gelatine-Ueberzug, der durch Behandeln mit Gerbsäure unlöslich gemacht ist.

Uterin-Anthrophore sind 8—13 cm lang.

Nasal-Anthrophore, zum Einführen in die Nase bestimmt.

Cereoli Acidi tannici, Gerbsäure-Stäbchen (Ergänzb.). 10 Th. Gerbsäure und 10 Th. fein gepulverte Borsäure werden mit einer Mischung aus gleichen Theilen Gummischleim, Glycerin und Wasser zu einer bildsamen Masse angeschlossen und daraus cylindrische Stäbchen geformt.

Cereoli Acidi tannici elastici. Elastische Gerbsäure-Stäbchen (Ergänzb.). Gelatinae 10,0, Glycerini, Aquae 33 20,0 werden im Dampfbade geschmolzen; der heissen Masse wird eine Lösung von Acidi tannici 0,5 in Aquae 0,5 zugemischt und die flüssige Mischung in Metallformen, welche mit Paraffinöl schwach ausgerieben sind, ausgegossen. Man bilde 6 cm lange Stäbchen.

Cereoli Jodoformil elastici. Elastische Jodoform-Stäbchen. (Ergänzb.). Gelatinae concissae, Aquae, Glycerini 33 8,0. Man lässt $\frac{1}{4}$ Stunde quellen, schmilzt unter vorsichtigem Erhitzen und Ergänzung des etwa verdampften Wassers im Wasserbade,

mischt 1 Th Jodoform subal pulv hinzu und saugt die Mischung in gut geölte Glasröhren auf. Nach dem Erkalten stösst man die Stäbchen mit Hilfe eines Korkes aus.

Cereoli Jodoformii Jodoform-Stäbchen (Erganzb.) Jodoformi sub pulveri 10,0, Olei Cacao 9,0, Olei Amygdalarum 1,0 werden im schwach erwärmten Porcellanmörser gemischt. Die halb erhaltete Masse wird in Glasröhren von 3 mm Lichtweite aufgesogen, worauf man diese in kaltes Wasser stellt. Die Stäbchen werden nach dem Erkalten ausgestossen und in 6 cm lange Stücke geschnitten. — Man kann sie auch durch Ausgossen in stark abgekühlte Höllestenformen darstellen.

Jodoform Stäbchen mit grösserem Jodoformgehalt und von festerer Beschaffenheit erhält man, wenn man 92 Th Jodoform mit 5 Th gepulvertem arabischen Gummi und einer Mischung aus gleichen Theilen Wasser und Glycerin zu einer bildsamen Masse anstösst und die durch Ausrollen geformten Stäbchen bei 40—50° C trocknet.

Antiseptische Stäbchen nach ADRIAN Als Grundmasse dient eine Mischung aus 50 Th Talcum venetum pulv und 3 Th Tragacantha pulv, die mit einer Mischung aus gleichen Theilen Wasser und Glycerin angestossen wird. Die antiseptischen Stoffe werden vorher mit dem Talcum gemischt.

Cereus.

Gattung der Cactaceae — Cereoideae — Echinocactaeae.

I Cereus grandiflorus Mill Königin der Nacht, Night blooming Cereus, Cirio de flor grande. Heimisch in Mexiko und auf den Antillen.

In den Handel gelangen Abschnitte der Achse und die Blüthen. Die ersteren bestehen aus 1½—2 cm dicken Stücken von verschiedener Länge mit 5—7 Ecken, an denen in Abständen von 2 cm Büschel von 6—8 Dornen sitzen. Im Parenchym grosse Krystalle und Sphärite von Oxalat, wie häufig bei den Cactaceen.

Die Pflanze enthält als wirksamen Bestandtheil ein auf das Herz wirkendes Alkaloid und Glykoside, die alle noch nicht genauer studirt sind.

Man empfiehlt sie bei Herzkrankheiten als Ersatz von Digitalis und Strophanthus. Der frische Saft ruft auf der Haut Jucken und Pusteln hervor, im Munde Brennen und Uebelkeit, endlich Erbrechen und Dysenterie.

Die Blüthen sollen im Handel mit den unwirksamen Blüthen der *Opuntia decumana* Haw verwechselt werden.

II Cereus peruvianus (L.) Haw., heimisch in Sudamerika.

Enthalt ein krampferzeugendes Alkaloid.

III Cereus Bonplandii Parm, heimisch in Brasilien und Argentinien, soll wie I wirken.

IV Cereus giganteus Englm und **Cereus Thurberi Englm** liefern durch Gährung ein alkoholhaltiges Getränk.

Cerevisia.

Cerevisia. Bier. Bière. Beer (engl)

Bier ist ein aus Gersten (Weizen-)Malz durch Vermaischung mit Wasser bereitetes, mit Hopfen gekochtes und durch Hefe in Gährung versetztes Getränk, dessen Extraktbestandtheile theilweise vergohren sind, und das sich noch im Zustande einer gewissen Nachgährung befindet.

Eine für das gesammte Deutsche Reich gültige gesetzliche Definition des Begriffes „Bier“ existirt nicht. Für Bayern ist eine Bestimmung vorhanden, dass zur Bereitung von Bier lediglich Wasser, Malz, Hopfen und Hefe ausschliesslich aller Surrogate verwendet werden dürfen.

Obergährige Biere sind solche, bei denen die Gährung nicht bei niedriger Temperatur gehalten wird. Die Gährung verläuft infolge dessen sehr rasch, aber die so erzeugten Biere sind im allgemeinen weniger haltbar, sie müssen rasch konsumiert werden. Zu diesen Biere, welche sich durch einen hohen Gehalt an Kohlensäure auszeichnen, gehört z. B. das sogen. Jungbier, Fassbier, Hausbier, aber auch das Grätzer Bier.

Untergährige Biere sind solche, bei denen die Gährung durch Einhaltung niedriger Temperatur langsam verläuft. Diese Biere sind von grösserer Haltbarkeit und können eingelagert werden.

Lagerbiere, Schankbiere, die Bayerischen, Pilsener Biere sind untergährige Biere, Porter und Ale sind aus sehr starken Würzen hergestellte obergährige Biere. Weissbier und Gose sind obergährige, meist noch im Zustande stürmischer Gährung an die Konsumenten abgegebene Biere. Bockbiere, Salvatorbiere sind besonders stark eingebraute, untergährige Biere.

Die Farbe des Bieres hängt in erster Linie von der verwendeten Malzsorte ab. Zu ganz hellen Bieren wird sogen. Lichtmalz, zu dunkleren Bieren starker gedörrtes Malz (Farbmaltz) verwendet. Gewisse, ganz dunkle Biersorten werden auch mit Zuckerkouleur gefärbt (Kulmbacher Biere).

Die Untersuchung der Biere erfolgt nur in Ausnahmefällen in der Absicht, eine Verfälschung nachzuweisen. Eine solche erfolgt gewöhnlich nicht durch den Bierbrauer, sondern durch Zwischenhändler. Da unsere grösseren Brauereien ein ausserordentlich gleichmässiges Bier brauen, so lässt sich in solchem Falle eine stattgehabte Verfälschung bisweilen durch vergleichende Untersuchung des betreffenden normalen und des verdächtigen Bieres nachweisen.

Gegenwärtig erfolgt die Untersuchung der Biere in der Regel unter dem Gesichtspunkte der Werthbestimmung, d. h. um verschiedene Biersorten ihren Eigenschaften nach mit einander zu vergleichen.

Im Nachstehenden geben wir eine Anweisung zur Ausführung der wichtigeren Bestimmungen im Bier nach den „Verabredungen der freien Vereinigung bayerischer Vertreter der angewandten Chemie“.

1) Bestimmung des spezifischen Gewichtes. Da die zu den einzelnen Bestimmungen dienenden Biermengen nicht gewogen, sondern gemessen werden, die Resultate aber in Gewichtsprocenten anzugeben sind, so ist die Bestimmung des spezifischen Gewichtes jeder Biersorte erforderlich, nachdem dieselbe von der gelösten Kohlensäure thunlichst befreit ist.

Zu diesem Zwecke bringt man das Bier in einen nur zur Hälfte anzufüllenden Kolben und schüttelt, sobald das Bier Zimmertemperatur angenommen hat, solange kräftig, bis beim wiederholten Schütteln des mit der Hand verschlossenen Kolbens kein Druck mehr wahrnehmbar ist. Hierauf filtrirt man das Bier durch ein trockenes Faltenfilter.

Die Bestimmung des spec. Gewichtes erfolgt bei 15° C mittels Pyknometers oder der grossen WESTPHAL'schen Wage unter Benutzung eines Reiters für die vierte Decimale.

2) Bestimmung des Extractes (Extraktrestes). 75 ccm Bier, deren Gewicht auf der Wage zuvor genau (!) festgestellt worden ist, werden in einem Schälchen oder Bechergläschen auf der Asbestplatte unter Vermeidung des Kochens (!) auf 25 ccm eingedampft und nach dem Erkalten genau (!) auf das ursprüngliche Gewicht (!) gebracht. — Von der sorgfältig gemachten Flüssigkeit wird das spec. Gewicht wie unter 1) genommen. Aus dem erhaltenen spec. Gewicht ist der Extraktgehalt nach der „Tafel zur Ermittlung des Zuckergehaltes wässriger Zuckerlösungen aus der Dichte bei 15° C von Dr. C. WINDISCH“ (s. Saccharum) zu berechnen.

Der Destillationsrückstand von der Alkoholbestimmung darf zur Extraktbestimmung nicht verwendet werden, weil er gewöhnlich Anscheidungen enthält, welche das spec. Gewicht beeinflussen.

3) Bestimmung des Alkohols. Der Alkohol wird durch Destillation des Bieres bestimmt. Als Vorlage benutzt man ein langhalsiges Pyknometer für 50 ccm mit einer

Skala am Halse Der Rauminhalt des Pyknometers muss für jeden Grad der Skala genau ausgewogen worden sein

Von 75 cem des von Kohlensäure befreiten Bieres wird soviel in dieses Pyknometer überdestillirt, bis das Destillat in dem Halse ungefähr in die Mitte der Skala reicht, dann wird auf 15° C temperirt, gewogen und aus dem hiernach berechneten spec Gewichte des Destillates der Alkoholgehalt aus der „Tafel zur Ermittlung des Alkoholgehaltes von Alkoholwassermischungen aus dem spec Gewichte von Dr C Winkler“ entnommen s Spiritus

Berechnet man mit D das Gewicht des alkoholischen Destillates, mit d dessen Alkoholgehalt in Gewichtsprocenten, mit G das Gewicht des angewendeten Bieres und mit A den Alkoholgehalt des Bieres in Gewichtsprocenten, so verhält sich

$$\begin{aligned} 100 \text{ d} &= D \times & x &= \frac{D \text{ d}}{100} \\ G \frac{D \text{ d}}{100} &= 100 \text{ A} & A &= \frac{D \text{ d}}{D} \end{aligned}$$

Da jedesmal 75 cem Bier verwendet werden, so ist $G = 75 \times \text{spec Gew (s)}$, und man erhält nun, diesen Werth in die letzte der Gleichungen eingesetzt

$$A = \frac{D \times d}{75 \times s}$$

Der Alkoholgehalt des Bieres ist in Gewichtsprocenten anzugeben. — Hat man das spec Gewicht des Bieres im ursprünglichen und entgaseten Zustande festgestellt, so lässt sich der Alkoholgehalt auch berechnen (s Vinum), doch ist diese Berechnung nur zur Kontrolle für die gewichtsanalytische Bestimmung zulässig

Saure Biere sind vor der Destillation zu neutralisiren, obwohl der bei Unterlassung dieser Maassregel begangene Fehler nicht gross ist.

4) Ursprünglicher Extraktgehalt der Würze Da der Zucker bei der Gährung etwa 50 Proc Alkohol und 50 Proc Kohlensäure giebt, so ist also etwa die doppelte Menge des gefundenen Alkohols ursprünglich als Zucker vorhanden gewesen

Man findet demnach den ursprünglichen Extraktgehalt E der Würze, wenn man die gefundenen Gewichtsprocente Alkohol A verdoppelt und hierzu die Gewichtsprocente des gefundenen Extraktgehaltes e addirt. Dann ist

$$E = e + 2 A$$

Diese Formel ist indessen nicht genau, weil eben nicht genau 50 Proc Alkohol und 50 Proc Kohlensäure aus 100 Th Zucker bei der Gährung entstehen Deshalb soll der Extraktgehalt aus der folgenden Formel

$$\frac{100 (E + 2,0665 A)}{100 + 1,0665 A}$$

berechnet werden Unter allen Umständen aber ist in jedem Falle anzugeben, welche Formel bei der Umrechnung benutzt worden ist

5) Vergährungsgrad der Würze Man bezeichnet als Vergährungsgrad die von 100 Gewichtstheilen des ursprünglichen Wurzenextraktes durch Hefe vergohrene Extraktmenge

Der Vergährungsgrad V ergibt sich aus dem nach 4) berechneten ursprünglichen Extraktgehalt der Würze E und dem nach 2) ermittelten Extraktrest des Bieres e

$$\frac{E - e = 100 \text{ V}_1}{\text{V}_1 = 100 \frac{(E - e)}{E}} = 100 \left(1 - \frac{e}{E} \right)$$

6) Bestimmung des Zuckers (Werth für Zucker und Reduktionswerth der Dextrine)

Die Bestimmung ist in dem von Kohlensäure befreiten (s oben 1) und entsprechend (1·5) verdünnten Bier nach dem von E Winkler zur Bestimmung der Maltose angegebenen Verfahren auszuführen D h, man bringt in eine Porcellanschale 50 cem Fehling'sche

Lösung, erhitzt zum Sieden, lässt alsdann aus einer Pipette 25 ccm des 1 5 (oder anderweit passend) verdünnten Bieres zufließen und erhält die Mischung genau 4 Minuten (!) im Sieden. Das ausgeschiedene Kupferoxydul wird in einem Asbest-Filterrohre gesammelt, gewaschen, getrocknet und im Wasserstoffstrome zu metallischem Kupfer reducirt. Aus dem Gewicht des metallischen Kupfers findet man die diesem entsprechende Menge Maltose aus der Tabelle von WEIN. Ueber die Einzelheiten des Verfahrens siehe unter Saccharum.

7) Bestimmung der Dextrine. Man versetzt dreimal je 200 ccm des 1 5 verdünnten Bieres mit 20 ccm Salzsäure vom spec. Gew. 1,125 (und erhitzt diese Mischungen am Rückflusskühler im Wasserbade verschiedene Zeit lang 1 bzw. 2, bzw. 3 Stunden. Dann kühlt man die Lösungen rasch ab, neutralisirt mit Natronlauge und verdünnt so weit, dass sie höchstens 1 Proc. Dextrose (!) enthalten. In je 25 ccm jeder dieser Lösungen wird der Dextrosegehalt bestimmt. Das höchste Resultat, welches von den drei Lösungen erhalten wurde, wird als das zutreffendste angenommen.

Von dem so erhaltenen Dextrosewerth ist der nach 6) erhaltene Reduktionswerth, auf Dextrose umgerechnet, in Abzug zu bringen. Der verkleinerte Rest giebt, mit dem Os'schen Faktor 0,925 multiplicirt, die Menge des Dextrins.

8) Bestimmung des Stickstoffes. Die Bestimmung erfolgt nach dem Verfahren von KJELDAHL. 20–25 ccm Bier werden im KJELDAHL-Kolben mit 2–3 Tropfen konc. Schwefelsäure versetzt und eingedampft. Zum Verdampfungsrückstand fügt man alsdann 15 ccm konc. reine Schwefelsäure sowie 2 Tropfen metallisches Quecksilber, zerstört wie üblich und bestimmt die Menge des vorhandenen Ammoniaks. Ueber die Einzelheiten s. unter Nitrogenium.

9) Säurebestimmung. a) Bestimmung der Gesamt Acidität.

Die Acidität des Bieres rührt her von primären Phosphaten, nichtflüchtigen und flüchtigen organischen Säuren und wird im normalen Biere etwa zur Hälfte von primären Phosphaten bedingt.

Der Säuregehalt wird nach PRIOR mit $\frac{1}{10}$ Normallauge unter Verwendung von rothem Phenolphthalein (s. Phenolphthalein) als Indikator bestimmt. Die Acidität ist entweder in ccm-Normallauge oder in Gewichtsprocenten Milchsäure anzugeben.

Das vom grossen Theile der gelösten Kohlensäure nach 1) befreite Bier wird im bedeckten Becherglase $\frac{1}{2}$ Stunde bei 40°C gehalten, dann nochmals filtrirt.

Zur Ausführung der Bestimmung verwendet man 25 oder 50 ccm des so vorbereiteten Bieres. Dunkle Biere verdünnt man vorher mit dem doppelten Volum kohlensäurefreien (!) destillirten Wassers. Von dem rothen Phenolphthalein bringt man mittels eines Glasstabes einen grossen Tropfen in eine der napfförmigen Vertiefungen einer weissen Porcellanplatte. Die Titration ist beendet, wenn 6 Tropfen der Flüssigkeit zu 1 Tropfen des Indikators gegeben und vermischt, die Rothfärbung nicht zum Verschwinden bringen.

b) Bestimmung flüchtiger Säuren.

Diese erfolgt nach dem unter „Wein“ angegebenen Verfahren durch Destillation einer gemessenen Menge Bier im Wasserdampfstrom. S. Vinum.

10) Mineralstoffe. 30–50 ccm Bier werden in einer geräumigen, tarirten Platinschale eingedampft und vorsichtig, bei nicht zu hoher Temperatur, eingesiebert. — Noch genauer fällt diese Bestimmung aus, wenn man den Verdampfungsrückstand nur bis zur vollständigen Verkohlung erhitzt, alsdann die Kohle mit Wasser auszieht, durch ein asche-freies Filter filtrirt und nun zunächst in der vorher benutzten Platinschale Filter + Kohle verascht, das Filtrat dazu bringt, eindampft etc.

11) Phosphorsäure. Man dampft 50–100 ccm Bier unter Zusatz von etwas Aetz baryt ein und siebert den Verdampfungsrückstand in einer Muffel ein. — In der salpetersauren Lösung ist die Phosphorsäure nach der Molybdän Methode zu bestimmen.

Man kann auch die sub 10) erhaltene Asche zu dieser Bestimmung verwenden, wenn man diese Asche dreimal mit je 10 ccm Salpetersäure auf dem Wasserbade eindampft, wodurch alle Phosphorsäure in den Zustand der Orthophosphorsäure übergeführt wird.

12) Schwefelsäure und Chlor Die direkte Bestimmung ist nicht zulässig. Die Bestimmung ist vielmehr in der durch Einäschern mit Soda und Salpeter bereiteten Asche in üblicher Weise auszuführen, s S 126. Für ganz genaue Bestimmungen der Schwefelsäure sind Wengenstämmlen anzuwenden.

13) Glycerin 50 ccm Bier werden mit etwa 3 g Aetzkalk versetzt, zum Sirup eingedampft, dann mit 10 g grob gepulvertem Marmor oder Seesand vermischt und zur Trockne gebracht. Der ganze Trockenrückstand wird zerrieben, in eine Kapsel von Filtrirpapier gebracht, diese in einen Extraktionsapparat eingeführt und 6—8 Stunden mit höchstens 50 ccm starkem Alkohol ausgezogen. Zu dem gewonnenen, stark gefärbten Auszuge wird mindestens das gleiche Volumen wasserfreier Aether hinzugefügt, und die Lösung nach einigem Stehen in ein gewogenes Kölbchen abgegossen oder durch ein kleines Filter filtrirt und mit etwas Alkoholather nachgewaschen. — Nach Abdunstung des Aetheralkohols wird der Rückstand im Trockenschranke bei 100—105° C im lose bedeckten Kölbchen bis zum gleichbleibenden Gewichte getrocknet.

Bei sehr extraktreichen Bieren kann noch der Aschengehalt des gewogenen Glycerins bestimmt und in Abzug gebracht werden. Bei etwaigem Zuckergehalte des Glycerins ist dieses nach Wain (s S 706) zu bestimmen und ebenfalls in Abrechnung zu bringen.

14) Hopfensurrogate werden nach dem Verfahren von DRAGENDORFF (s S 212) aufgesucht. Auf Pikrinsäure ist nach FLECK zu prüfen.

Man dampft 200—300 ccm Bier mit gewaschenem Seesand zur Trockne, extrahirt mit Alkohol, verdunstet das Filtrat und kostet den Rückstand. Bei Anwesenheit von Pikrinsäure schmeckt derselbe intensiv bitter. Alsdann erwärmt man den Rückstand mit einigen Kubikcentimeter reiner 10 proc Salzsäure. Hierdurch wird Pikrinsäure sogleich entfärbt. Nach dem Erkalten legt man ein Stückchen Zink in die Schale und lässt bei gewöhnlicher Temperatur einige Stunden stehen. Innerhalb zwei Stunden spätestens hat sich bei Anwesenheit von Pikrinsäure der Inhalt des Schälchens schön blau gefärbt.

Die Untersuchung auf Alkaloide (z B Strychnin) ist in jedem Falle vergleichend durchzuführen, d. h. die nämlichen Reaktionen müssen mit den Anschüttelrückständen von reinem Biere durchgeführt werden. Uebrigens sind der Gesundheit schädliche Ersatzmittel für Hopfen, Alkaloide und Bitterstoffe in deutschen Bieren bisher mit Sicherheit überhaupt noch nicht nachgewiesen worden.

15) Schweflige Säure Salze, z B Calciummonosulfid 200 ccm Bier werden nach Zusatz von etwas Phosphorsäure im Kohlensäurestrom in eine Vorlage von Jod-Jodkaliumlösung bis auf $\frac{1}{2}$ abdestillirt.

Das noch durch freies Jod braungelb gefärbte Destillat wird mit Salzsäure angesäuert, erwärmt, und die gebildete Schwefelsäure mit Baryumchlorid quantitativ bestimmt.

Bei der Beurtheilung hat man zu beachten, dass geringe Mengen von Baryumsulfat auch im Destillat reiner Biere erhalten werden, weil bei Verwendung von geschwefeltem Hopfen aus diesem schweflige Säure in das Bier übergeht, und die Möglichkeit nicht ausgeschlossen ist, dass auch durch Zersetzung normaler Bierbestandtheile bei der Destillation flüchtige, oxydirbare, schwefelhaltige Produkte entstehen.

16) Salicylsäure Nach ROSE werden 100 ccm Bier mit 5 ccm verdünnter Schwefelsäure versetzt und mit dem gleichen Volumen eines aus gleichen Theilen Aether und Petroläther bestehenden Gemisches im Scheidetrichter kräftig durchgeschüttelt. Nach dem Ablassen der wässrigen Flüssigkeit filtrirt man die ätherische Schicht durch ein kleines trockenes Filter in ein trockenes Kölbchen, destillirt den grössten Theil der Aethermischung ab, versetzt den noch heissen Rückstand unter Umschwenken mit 3—4 ccm Wasser und fügt einige Tropfen ganz verdünnte Ferrichloridlösung zu.

Behufs Entfernung der gebildeten, in Petroläther mit tiefgelber Farbe gelösten Eisenoxyd-Hopfenharzverbindung filtrirt man durch ein angefeuchtetes Filter.

Das Filtrat ist bei Anwesenheit von Salicylsäure violett gefärbt, anderenfalls fast wasserhell mit einem Stich ins Gelbliche. — Nach ROSE kann mittels dieser Methode noch $\frac{1}{10}$ Milligramm Salicylsäure in 1 Liter Bier nachgewiesen werden.

Zu beachten ist, dass das von BRAND in gewissen Farbmälzen aufgefunden „Maltol“ mit Ferrichlorid eine ähnliche Reaktion (Violettfarbung) wie Salicylsäure giebt. Es ist deshalb die Identität der Salicylsäure durch MILLON'S Reagens, welches auf Maltol nicht reagirt, festzustellen.

17) Borsäure und deren Salze. Man macht 100 ccm Bier mit verdünnter Kalilauge deutlich alkalisch, dampft in einer Platinschale ein und erhitzt bis zur Verkohlung. Die erhaltene Kohle wird mit Wasser ausgelaugt, der Auszug filtrirt und in einer Platinschale auf 1 ccm eingedampft. Diesen Rückstand übersättigt man alsdann mit verdünnter Salzsäure, bringt einen Streifen frisch bereitetes Kurkumapapier dazu und verdampft im Wasserbade. Bei Anwesenheit von Borsäure ist der getrocknete Streifen da, wo er mit der sauren Lösung in Berührung war, braunroth gefärbt, die Färbung geht durch Betupfen mit Ammoniak in Schwarzblau über.

Für die Beurtheilung ist zu beachten, dass nach BRAND kleine Mengen Borsäure auch im Hopfen enthalten sind, so dass also Borsäure zu den normalen Bierbestandtheilen zu rechnen ist.

Zur quantitativen Bestimmung der Borsäure kann das von ROSENBLATT abgeänderte Gooch'sche Verfahren (Ztschr. analyt. Chem. 1897 568) dienen, welches auf der Bildung von Borsäuremethylester beruht. Die Borsäure im Destillate ist nach THADDEFF in Borsäurekalkum überzuführen und als solches zu wägen (PRESENTIS, Ztschr. analyt. Chemie, 1897 568). Man verwende hierzu die Asche von 200—300 ccm Bier.

18) Fluorverbindungen. Nach HEFFELMANN und MANN werden 500 ccm Bier mit 1 ccm einer Mischung, bestehend aus gleichen Theilen 10 procentiger Calciumchlorid- und Baryumchloridlösung, ferner 0,5 ccm Essigsäure von 20 Proc und 500 ccm Alkohol von 90 Proc versetzt und nach dem Durchmischen 24 Stunden in der Kälte zum Absetzen des gebildeten Fluorcalciums und Kieselfluorbaryums stehen gelassen.

Den Niederschlag filtrirt man durch ein Filter von 4 cm Durchmesser und trocknet ihn sammt Filter, ohne vorheriges Anwaschen, in einem Platintiegel.

Durch Zusatz von 1 ccm conc. Schwefelsäure und Erwärmen auf 100° C wird Fluorwasserstoff entwickelt, den man auf ein mit Wachs überzogenes Uhrglas, in dessen Ueberzug Zeichen eingetritz werden, einwirken lässt. Damit das Wachs nicht schmelze, giebt man kaltes Wasser in das Uhrglas.

Nach diesem Verfahren lassen sich noch 7 Milligramme Fluor in 1 Liter Bier nachweisen.

19) Süssstoffe. a) Saccharin. 500 ccm Bier werden nach SPATH zur Bindung der bitter schmeckenden Hopfenbestandtheile mit einigen Krystallen Kupfernitrat eingedampft, mit grobem, angewaschenem Sande und einigen Kubikcentimetern Phosphorsäure versetzt und mit Aether-Petroläther ausgezogen. Der mit ein wenig einer verdünnten Lösung von Natriumkarbonat aufgenommene Rückstand lässt noch 0,001 Proc Saccharin am süßen Geschmack erkennen. — Der Nachweis des Saccharins in dem mit Sodalösung aufgenommenen Verdampfungsrückstande der Aether-Petrolätherlösung kann auch noch auf folgende Weise geführt werden.

a) Man bringt zur Trockne und trägt die Masse in kleinen Portionen in geschmolzenen Salpeter ein. Die Schmelze wird in Wasser gelöst, die Lösung mit Salzsäure angesäuert, wenn nöthig eingengt und mit Baryumchlorid auf Schwefelsäure geprüft. Das Verfahren eignet sich auch zur quantitativen Bestimmung des Saccharins. S. dieses.

β) Man schmilzt die eingetrocknete Flüssigkeit mit wenig Aetznatron, löst die Schmelze in Wasser, säuert die Lösung mit Salzsäure an, schüttelt sie mit Aether aus und prüft den Verdunstungsrückstand des Aethers durch Ferrichlorid auf Salicylsäure. — Diese Reaktion ist nur bei Abwesenheit von Salicylsäure und Tannin anwendbar.

γ) Durch Erhitzen des Rückstandes mit Resorcin und Schwefelsäure erhält man eine Flüssigkeit, welche nach dem Verdünnen mit Wasser und nach dem Uebersättigen mit Natronlauge im durchfallenden Lichte eine röthliche Färbung, im anfallenden Lichte grüne Fluorescenz zeigt.

Es empfiehlt sich, stets mehrere Reaktionen nebeneinander, und vor allem auch die Geschmacksprobe mit dem ätherischen Verdunstungsrückstande auszuführen

b) Dulcin (Phenetolcarbamid) 500 ccm Bier werden unter Zusatz von Bleikarbonat eingeeignet. Der mit Sand vermischte und eingetrocknete Rückstand wird wiederholt mit Alkohol von 90 Proc ausgezogen. Die alkoholischen Flüssigkeiten dampft man zur Trockne und behandelt den Rückstand mit Aether, worauf filtrirt wird. In dem nach Verdunsten des Aethers hinterbleibenden Rückstand wird das Dulcin in folgender Weise nachgewiesen:

a) Nach Berlinerblau. Man erhitzt den Rückstand des Aetherauszuges mit Phenol und etwas conc. Schwefelsäure. Nach Zusatz von einigen Kubikcentimeter Wasser lässt man erkalten und überschichtet die braunrothe Flüssigkeit in einem Reagirglase mit Ammoniak oder Natriumkarbonatlosung. Bei Anwesenheit von Dulcin entsteht an der Berührungsstelle beider Flüssigkeiten eine blaue Zone.

β) Nach Jonsson. Als Reagens dient eine Lösung von Mercurinitrat, welche durch Auflösen von 1–2 g frisch gefalltem Quecksilberoxyd in Salpetersäure und Zusatz von Natriumhydroxyd, bis der entstehende Niederschlag sich nicht mehr ganz löst, bereitet wird. Die Flüssigkeit verdünnt man auf 15 ccm, lässt absetzen und filtrirt.

Das extrahirte Dulcin (a unter a) wird in 5 ccm Wasser suspendirt, mit 2 bis 4 Tropfen des Reagens versetzt und das Gläschen 5–10 Minuten in siedendes Wasser getaucht, wobei eine schwach violette Färbung eintritt. Auf Zusatz einer geringen Menge Bleisuperoxyd entsteht eine prachtvoll violette Färbung. Die Reaktion ist bei 0,01 g Dulcin noch sehr deutlich, bei 0,001 g sehr schwach.

Beurtheilung. Normales, gut vergohrenes Bier muss vollständig klar und reich an Kohlensäure sein, sowie angenehmen, erfrischenden Geschmack besitzen. (An gewisse Special-Biere, wie z. B. Weissbier, kann die Forderung des Klarseins natürlich nicht gestellt werden.)

Lagerbiere sollen einen Vergährungsgrad von mindestens 40 Proc haben, doch kann ein niedrigerer Vergährungsgrad keinen Anlass zu einer strafrechtlichen Verfolgung darstellen. (Die Vereinbarungen verlangen für Bayern 44–48 Proc Vergährungsgrad.)

Im Verkehr nicht zulässig sind:

1) Saure Biere. Als sauer ist ein Bier zu bezeichnen, wenn zur Sättigung der gesamten Säure für 100 ccm mehr als 8 ccm Normal-Alkali, entsprechend einem Gehalte von 0,27 Proc Milchsäure erforderlich sind.

2) Trübe Biere, und zwar, wenn die Trübung durch Bakterien verursacht wird, in jedem Falle. Wird die Trübung durch geringe Mengen Hefe (Schleier) bedingt, nur in dem Falle, wenn der Vergährungsgrad unter 40 Proc liegt.

3) Biere, welche einen Ekel erregenden Geschmack oder Geruch besitzen.

Im Verkehr noch zulässig sind:

Nicht vollkommen klare, d. h. staubig oder schleierig erscheinende Biere, wenn die Trübung a) durch Eiweiss- (Glutin-) Körperchen, oder b) durch Dextrine, oder c) durch Ausscheidung von Hopfenharz, oder d) durch Hefe bei einem Vergährungsgrad von 40 Proc und darüber verursacht wird.

Der Glycerin Gehalt der Biere beträgt in der Regel nicht mehr als 0,25 Proc, eine wesentliche Ueberschreitung dieser Zahl wurde auf Zusatz von Glycerin schliessen lassen.

Konservierungsmittel, wie Borsäure, Salicylsäure, Benzoesäure, Calciumbisulfit u. dergl. darf Bier nicht enthalten ¹⁾ — Der Gehalt an schwefeliger Säure darf 10 Milligramm SO₂ im Liter nicht übersteigen.

Die Verwendung künstlicher Süsstoffe bei der gewerbmässigen Herstellung von Bier ist nach § 8 des Gesetzes vom 6. Juli 1898 verboten.

¹⁾ Das für die Tropfen bestimmte Bier wird in der Regel mit Konservierungsmitteln versetzt. Auf 100 l Bier rechnet man, um es für 3–4 Monate zu konserviren, 4 g Benzoesäure oder 6 g Salicylsäure, bei einer Konservirung für längere Zeit 6 g Benzoesäure oder 10 g Salicylsäure.

Cerevisia antiscorbutica Bière antiscorbutique (Gall) Brutole antiscorbutique Sapinette Rp Turionum Pini, Foliorum Cochleariae recentium aa 30,0, Radicis Armoraciae recentis 60,0, Cerevisiae (mit 3 Proc Alkoholgehalt) 2 l Man macerirt 4 Tage im geschlossenen Gefaß, presst ab und filtrirt

China-Eisen-Bier von STROSCHEIM Ein stark eingebrautes, 20 Proc Extrakt enthaltendes Bier, welches neben dem wässerigen Auszug von 10 Proc Chinarrinde, Pomeranzenschale, Zimmt, Cardamomen, Vanille noch 2 Proc Ferrobikarbonat enthalten soll 1 Fl = 75 Pfg

Condensed Beer der Concentrated Produce Company in London, welches wegen der mild narkotischen Wirkung des angeblich verwendeten Arizona Hopfens als mildes Schlafmittel empfohlen wurde, hat sich als ein Schwindel entpuppt Es war ein stark gespritzter, mit Salicylsäure versetzter Malzextrakt-Lukör

Karlsbader Mineralbier Ist ein Bier, welches die natürlichen Salze der Karlsbader Quellen gelöst enthalten soll

Maltol Ist die aus Karamel-Farbmalt durch Aether ausziehbare Substanz, welche mit Eisenchlorid die Salicylsäure Reaktion giebt Mit MILLON's Reagens reagirt es nicht

Theobiom Angeblich ein aus Zuckerrüben hergestelltes, bierähnliches Getränk. (LEFFERS)

Cerium

Cerium, Cer. Atomgew. = 141 Dieses Element kommt in der Regel mit Lanthan und Didym zusammen in einigen seltenen Mineralien vor, z B als Silicate im Cerit, als Phosphate im Monazit

Zur Abscheidung der Cerverbindungen ruht man den fein gepulverten Cerit mit konz Schwefelsäure zu einem Brei an, erhitzt denselben bis zum beginnenden Gluhen, zieht mit Wasser aus, filtrirt von Kieselsäure ab und fällt aus der Lösung, welche durch Neutralisation mit Natriumkarbonat von Eisen und mittels Schwefelwasserstoff von anderen Metallen befreit worden ist, die drei Elemente Cer, Didym und Lanthan durch Zusatz von Oxalsäure als Oxalate

Die Reindarstellung des Cers aus diesem Gemisch erfolgt zur Zeit nach komplirten, von den betr Fabriken geheim gehaltenen Verfahren

Systematisch steht das Cer dem Aluminium besonders nahe Man kennt zwei Oxyde des Cers, nämlich

Ce_2O_3	CeO_2
Ceriumoxydul	Ceroxid
Cer sesquioxyd	Cer-dioxyd

In der Nomenklatur dieser Oxyde und der von ihnen sich ableitenden Salze herrscht eine ziemliche Verwirrung

† Cerium bromatum Ceriumbromur. Cerobromid (CeBr_3). Ceroxalat wird in einem flachen Porcellangefass unter Umrühren erhitzt, bis es in ein gelbbraunes Pulver umgewandelt ist Dieses wird unter Erhitzen in Salzsäure unter Zusatz von etwas Weingeist gelöst und nun mit Natriumkarbonatlösung bis zum geringen Ueberschuss versetzt Den daraus hervorgehenden Niederschlag versetzt man nach dem Auswaschen mit Wasser nach und nach mit Bromwasserstoffsäure, bis eine farblose Lösung erfolgt Die Lösung wird an einem schattigen Orte unter Umrühren und wenigem Zusatz von Bromwasserstoffsäure zur Trockne eingedampft und in gut verkorkter Flasche vor Sonnenlicht geschützt in der Reihe der stark wirkenden Arzneistoffe aufbewahrt

Es ist das Präparat (Oxybromur) ein hygroskopisches Pulver von graubraunlicher Farbe, und giebt mit Wasser und Weingeist eine etwas trübe Lösung Der Geschmack ist anfangs süsslich, hinterher stark styptisch

† Cerium nitricum Cerinitrat. Ceronitrat. Salpetersaures Cerium $\text{Ce}(\text{NO}_3)_4 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew. = 435

Zur Darstellung wird frisch gefälltes Cerohydroxyd ($\text{Ce}(\text{OH})_3$) in Salpetersäure gelöst, und diese Lösung durch Eindampfen zur Trockne gebracht.

Farblose Salzmassen von sanfter Reaktion und süsslich adstringirendem Geschmack, in Wasser leicht löslich. Der Glührückstand beträgt 38–40 Proc.

Dieses Salz wird vorzugsweise zur Darstellung von Glührümpfen verwendet. Um es auf seine Brauchbarkeit hierzu zu prüfen, wird es 1) in einer Platinschale gegluht, worauf ein beim Erkalten ganz hell kanariengelb aussehender Rückstand zurückbleiben muss, der nicht alkalisch reagiren darf (Kalk). 2) Empfiehlt es sich, einen Probe Glührümpf herzustellen und diesen zu versuchen, s. weiter unten.

† Cerium oxalicum (Holv. Ergänzb.) Ceroxalat Cerioxydosalat Oxalsäures Cerioxydul Cerii Oxalas (U-St.) $\text{Ce}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 + 9\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 708

Die Darstellung der Verbindung erfolgt durch Fällung der schwach salzsauren Certrichloridlösung mit Ammoniumoxalat. Das Ceriumoxalat fällt zunächst als käsiger Niederschlag, der bald körnig wird und nach dem Auswaschen zu trocknen ist.

Ein weisses, körniges, luftbeständiges Pulver ohne Geruch und Geschmack, in Wasser, Weingeist oder Aether unlöslich, in Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure ohne Aufbrausen löslich. — Beim Erhitzen auf Rothgluth wird es zersetzt unter Abgabe von Kohlenoxyd und Kohlensäure unter Hinterlassung eines in der Kälte hell kanariengelben Rückstandes (Braunfärbung des Rückstandes würde die Gegenwart von Didym anzeigen). — Kocht man das Salz mit Natron- oder Kalilauge, so wird Ceriumhydroxyd ($\text{Ce}(\text{OH})_3$) unlöslich abgeschieden, während die Oxalsäure in Lösung geht. Das durch Essigsäure angesäuerte Filtrat giebt demnach mit Calciumchlorid einen weissen, in Essigsäure unlöslichen, in Salzsäure aber löslichen Niederschlag.

Löst man den beim Erhitzen des Salzes hinterbleibenden gelben Rückstand in concentrirter Schwefelsäure und bringt zu dieser Lösung ein kleines krystallines Strichmännchen, so entsteht eine tief blaue Färbung, welche bald in Purpur und Roth übergeht.

Prüfung. 1) Das Salz muss sich in Salzsäure ohne Aufbrausen zu einer Flüssigkeit lösen (Karbonate), welche durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert wird (fremde Metalle). 2) Das nach dem Kochen mit Natronlauge erhaltene Filtrat darf weder durch überschüssige Ammoniumchloridlösung (Aluminiumverbindungen) noch durch Schwefelwasserstoff (weisse Fällung = Zink) gefällt werden. 3) Der durch Glühen des Salzes erhaltene Rückstand darf dem damit geschüttelten Wasser keine alkalische Reaktion erteilen (Calciumoxalat). 4) 1 g des Salzes muss 0,484 g eines hellgelben, in Salzsäure vollkommen löslichen Rückstandes hinterlassen.

Aufbewahrung. Vorsichtig, da Cersalze als giftig anzusehen sind.

Anwendung. Innerlich zu 0,05–0,10 g zwei- bis dreimal täglich in Pulverform gegen Magen- und Darmkatarrhe, Dyspepsie, namentlich auch gegen das Erbrechen der Schwangeren. Höchste Gaben 0,3 *pro dosi*, 1,0 *pro die* (Ergänzb.).

Glühlicht-Körper. Die sog. Glührümpfe für die Auer'schen Incandescenz-Brenner werden unter Verwendung von Lösungen des Thoriumnitrates und Ceriumnitrates hergestellt.

Als Imprägnierungsmittel verwendet man die 33procentige wässrige Lösung einer Mischung von 99 Th. Thoriumnitrat und 1 Th. Ceriumnitrat. Mit einer solchen Lösung tränkt man Baumwollgewebe (Strümpfe), lässt sie dann durch eine Wring-Maschine gehen und trocknet sie über Formen. Die Strümpfe werden alsdann im oberen Theile mit Asbestfaden genäht, durch die Asbestschlinge fixirt und nun von oben abgebrannt. Das Gewebe verbrennt und hinterlässt ein aus Cerioxyd und Thoriumoxyd bestehendes Skelett.

Wendet man reines Thoriumnitrat an, so hat der Glühkörper fast gar keine Leuchtkraft, man bekommt ein Licht etwa wie eine dunkelviolette Kalbfamme. Ist dem Thoriumoxyd etwa 1 Proc. Cerioxyd beigemengt, so erhält man einen Glühkörper von der glänzendsten Lichtwirkung. Bleibt man unter 1 Proc. Cerioxyd, so wird das Licht zwar weisser, aber die Leuchtkraft geringer. Erhöht man dagegen den Cer. Zusatz erheblich über 1 Proc., so wird das Licht gelber und die Lichtintensität gleichfalls geringer.

Thoriumnitrat. Das zur Fabrikation der Glührümpfe dienende Thoriumnitrat soll ziemlich rein sein. Es soll alkalfrei sein, darf nur Spuren von Eisen enthalten und muss sich beim Glühen im Tiegel stark aufblähen, da ein solches Präparat einen weichen,

elastischen und haltbaren Glühkörper liefert. Die Asche des Nitrats muss, auf der oberen Handfläche verreiben, unfehlbar sein. Der Gehalt an Thoriumdioxid ThO_2 soll 48–50 Proc betragen. Sehr wichtig ist auch der Glühstrumpf-Versuch. Ein mit einer 33 proc Lösung von reinem Thorinitrat bereiteter Strumpf giebt ein schwelendes, violettes Licht. Ist das Licht weiss, so ist das Thorinitrat nicht rein, sondern wahrscheinlich cer-haltig. Glüht der Strumpf aber mit schwachem violettem Lichte und erhält man durch Zusatz von 1 g Cerinitrat zu 100 g Thorinitrat ein schön weisses Licht, so ist das Thorinitrat rein.

Leuchtfluid für Glühkörper. Als die beste gegenwärtig bekannte Mischung ist folgende anzusehen: Thoriumnitrat 33,0, Ceriumnitrat 0,3, Aquae q s ad 100,0. Manche Fabrikanten setzen dieser Mischung auch noch Ammoniumnitrat hinzu, um das Abbrennen des Strumpfes zu beschleunigen, indessen ist dies nicht erforderlich. Das Abbrennen der Strümpfe erfolgt mit „Pressgas“ und erfordert eine besondere Uebung.

Glühlichtkörper-Tinktur, um die Glühkörper auf dem Transport vor Bruch zu schützen, ist a) eine Lösung von 2 Th Kautschukpapier in 100 Th Benzin, oder b) verdünntes Kolloidum.

Reaktionen. Die Lösungen der Salze des Cers zeigen gegen Reagentien folgendes Verhalten:

1) Kalihydrat fällt weisses Cerhydroxyd $\text{Ce}(\text{OH})_3$, welches an der Luft durch Aufnahme von Sauerstoff gelb wird. Der Niederschlag löst sich im Ueberschuss des Fällungsmittels nicht auf. 2) Ammoniumkarbonat fällt weisses, im Ueberschuss des Fällungsmittels etwas lösliches Cerkarbonat. 3) Oxalsäure fällt weisses, anfangs amorphes, später krystallinisch werdendes Cerumoxalat. Die Fällung ist auch aus massig sauren Lösungen vollständig. 4) Eine gesättigte Lösung von Kaliumsulfat fällt auch aus etwas sauren Lösungen weisses krystallinisches Cer-Kaliumsulfat $\text{Ce}(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{K}$. 5) Natriumthiosulfat fällt beim Kochen auch sehr concentrirte Lösungen nicht.

Cetaceum.

Cetaceum (Germ Austr. Helv. Brit. U-St.) *Adipocera cetosa*. Albumen Ceti. Ambra alba. Spermaceti. Succinum marinum. — Walrat. Weisses Amber. — Blanc de baleine. Blanc de cachelot. Céline (Gall.)

Abstammung und Gewinnung. Der Walrat wird von verschiedenen Fische-saugethieren der Gattungen *Catodon* und *Physeter*, besonders von *Catodon macrocephalus* Gray, dem Potfisch, Potwal, Sperm-Wale geliefert. Derselbe trägt den Walrat in zwei besonderen, 1–2 m hohen Behältern, die in einer muldenförmigen Aushöhlung der Schnauze und des Schädels unter der äusseren Kopfhaut und einer dicken Speckschicht liegen. Ein anderer Behälter zieht sich, sich verengernd, vom Kopf nach dem Schwanz. Der Inhalt dieser Behälter besteht aus einer gelblichen, flüssigen Masse, die sich an der Luft in einen flüssigen Antheil, das Walrat- oder Spermacetöl, und einem festen, den Walrat, der etwa $\frac{1}{4}$ ausmacht, trennt. — Man befreit den Walrat vom Oel zunächst durch Koliren, dann durch Abpressen in hydraulischen Pressen, kocht ihn in Wasser zur Entfernung von Unreinigkeiten und endlich in schwacher Pottaschelauge zur Verseifung der letzten Spur Oel.

Beschreibung. Er bildet eine schneeweisse, halbdurchscheinende, perlmutterglänzende, fettig anzufühlende, grossblättrig-krystallinische, zerbrechliche Masse von mildem Geschmack und schwachem, eigenthümlichem Geruch. Spec. Gew. 0,940–0,960. Schmelzpunkt 43–47°C. Verseifungszahl 108–128. Saurezahl 0,7–5,17 (mit dem Alter nimmt die Saurezahl zu, ganz frischer soll säurefrei sein). Brennt mit hellleuchtender, geruchloser Flamme. Unlöslich in Wasser, leicht löslich in Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff und in heissem Alkohol, wenig löslich in Benzin und Petroläther. Aus den Lösungen krystallinisch erleucht. — Nach längerem Liegen an der Luft wird er gelb, nimmt ranzigen Geruch und saure Reaktion an (vergl. oben). Durch Waschen des geschmolzenen

Walrats mit verdünnter Lauge kann ihm der Geruch und die saure Reaktion wieder genommen werden

Bestandtheile. Der Hauptbestandtheil ist das Cetin, der Palmitinsäure Cetylather, ferner enthält er Aether der Laurin-, Stearin- und Myristinsäure mit anderen, höheren Alkoholen, auch mit Glycerin — Das Cetin kann durch Umkrystallisiren aus Alkohol rein erhalten werden, Schmelzpunkt desselben 48–49° C. Es giebt beim Erhitzen keinen Akroleingeruch, wie der Walrat. Durch alkoholisches Kali wird der Walrat leicht verseift, beim Verdünnen mit Wasser fällt Cetylalkohol aus.

Verfälschungen. Diese kommen selten vor, da durch dieselben meist das grossblättrige Gefüge kleinblättrig oder körnig wird. Zu beachten ist, dass Cetaceum in 90 proc Alkohol unlöslich und in 98 proc kaltem Alkohol auch nur wenig löslich ist.

Zum Nachweis von Stearinsäure kann man den Walrat in einer Porcellanschale schmelzen, einige Augenblicke mit etwas Ammoniakflüssigkeit durchrühren, dann erkalten lassen, den erstarrten Kuchen abheben und die untenstehende Flüssigkeit mit Salzsäure ansäuern. Stearinsäure fällt dann aus. Noch 1 Proc nachweisbar.

Aufbewahrung, Pulverung. Man bewahrt den Walrat in möglichst unversehrten Blöcken in gut schliessenden Blechbüchsen an einem kühlen Orte, verbraucht die beim Zerkleinern abfallenden Bruchstücke zuerst und trägt Sorge, den Vorrath öfter zu erneuern. In Pulverform erhält man ihn entweder durch Zerreiben in einem Porcellanmörser unter Besprengen mit starkem Weingeist, oder durch Schmelzen und Ruhren mittels einer Keule bis zum Erkalten.

Anwendung. Sehr selten innerlich als Pulver oder Emulsion (in erwärmtem Mörser aus geschmolzenem Walrat wie Oelemnulsionen zu bereiten), häufiger zu Salben, Ceraten, Pomaden. Technisch zur Kerzenfabrikation (Normalkerzen aus Walrat dienen zur Bestimmung der Lichtstärke des Leuchtgases), und als Bestandtheil der meisten Wasche- und Glanzmittel.

Cetaceum saccharatum (Ergänzb.) **Cetaceum cum Saccharo** **Cetaceum praeparatum seu tritum** Walratzucker. **Präparirter Walrat**

Walrat 1 Th. schmilzt man im Wasserbade, fügt mittelfein gepulverten Zucker 8 Th. hinzu und verreibt die erkaltende Masse zu einem feinen Pulver. In gelber Stöpselflasche nur in kleiner Menge vorrathig zu halten oder frisch zu bereiten. Theiloffenweise bei Katarrh.

Ceratum Cetacei (Austr. Ergänzb. Helv. U. St.) **Ceratum labiale album** **Emplastrum Spermatoceti** **Ceti**. **Unguentum Cetacei** (Brit.) — **Walratcerat** **Walratpflaster** oder **-salbe** **Milchverzehrspflaster** — **Cérat de blanc de baleine** — **Spermaceti Cerate** **Spermaceti Ointment**.

Austr. Walrat, weisses Wachs, Mandelöl ää

Brit. Walrat 20, weisses Wachs 8, Mandelöl 72, Benzöl 2¹

Ergänzb. Walrat, weisses Wachs je 25 g, Mandelöl 50 g, Rosenöl 1 Tropfen

Helv. Walrat 20, weisses Wachs 10, Mandelöl 70, Benzöl 2¹

Hung. Walrat, weisses Wachs je 8, Schweinefett 9

U. St. Walrat 10, weisses Wachs 35, Olivenöl 55

Das Cerat wird in Formen gegossen.

Ceratum Cetacei rubrum (Ergänzb.) **Rothes Walratcerat** **Rothes Lippenpomade** **Walrat 5**, gelbes Wachs 85, Mandelöl 60, schmilzt man und setzt zu **Bergamottöl 0,5**, **Citronenöl 0,5**, **Alkanin 0,1**. Ein für Tuben geeignetes Cerat erfordert 80 Mandelöl. Nach Vomačka Butter 500, Kakao Fett 300, Walrat 60, Alkanin 1, Borsaure 10, fettes Jasminöl 10.

Brillantine, feste. Walrat 8 g, Oliven- oder Ricinusöl 80 g, Bergamottöl 10 Tropfen, Citronenöl 5 Tropfen, Palmarosaöl 1 Tropfen.

Ceratum Cetacei salicylatum **Salicyl-Lippenpomade** Nach Ergänzb. mit 0,5 Proc. Salicylsäure.

Crème des Indes Walrat 2 Th., weisses Wachs 3 Th., Olivenöl 20 Th., Alkanin q. s. Man schmilzt, fügt etwas Lavendelöl und Ambraöl hinzu und rührt kalt (Ap.-Ztg.).

Emplastrum Cetacei **Empl. emolliens** (DIERCKH.) **Walrat, Biebpflaster**, Benzöl fett je 20 Th., Benzölstalg 40 Th. Ersatz für **Unguentum dachylon**.

¹) Vergl. unter *Adeps benzoïnatus* und *benzoïnatus* S. 159

Haut-Crème (VOMACKA) Walrat, Wachs je 28, fettes Veilchenöl 100, Olivenöl 400, Borax 50 in Nerolwasser 500 gelöst, Bittermandelöl q s Rosa gefärbt in Tuben zu füllen
 Hong Cream (Nat Drugg.) Walrat 60 g, Mandelöl 480 g, Gutt 3,75 g erhitzt man 20 Min im Wasserbade, seht durch, fügt Verbenöl 10 Tr, Zimmtöl 20 Tr, Bergamott- und Rosenöl je 3 Tr zu und füllt in erwärmte Gläser

Lustrine Alsacienne, von HUNDINGFELD Walrat, Borax, Gummi arabicum je 50, Glycerin 125, Wasser 725, kocht man bis zur vollständigen Lösung 200 g hiervon rechnet man auf 1 l gekochte Stärke (Industriebl)

Pomata crystallina Eispomade Pommade glaciale 1) Walrat 18, Ricinusöl 50, Kionenöl 38, wohlriechende Oele q s, man schmilzt und lässt, in warmes Wasser gestellt, langsam erkalten (VOMACKA) 2) Walrat 26 g, Olivenöl 150 g, Citronenöl 3,5 g, Bergamottöl 1,5 g, Nerolöl, Rosenöl je 5 Tropfen

Wäscheгляnpulver Walrat 20, Borax 20, Gummi arabicum 10 1 Th. auf 4 Th Stärke (Drog Ztg)

Unguentum pomadinum Lindeni. Dr LINDER's Haarpomade (Königsberg Vor schrift) Rp Cerae japonicae 50,0, Olei Olivar prov 300,0, Cetacei 25,0, Aquae Rosae 25,0, Aquae Aurant flor 25,0, Oleiodoriferi (LINDER) 25,0

Flechtenmittel, Farisei 1) Waschwasser aus 1 1/2 Proc Schwefelsäure 2) Salbe aus Walrat, Schweinefett und 4 Proc Kalomel

Starkeglanz, flüssiger, entspricht obiger Lustrine Alsacienne

Oleum Cetacei Walratöl. Spermacetiöl. Huile de Cachelet Huile de Spermaceti. Sperm oil

Wird wie oben geschildert gewonnen Es ist hellgelb, dünnflüssig, in seinen besseren Sorten fast geruchlos Spec Gew 0,875—0,884 Sauerzahl 0,92—0,98 Esterzahl 126,47 bis 127,82 Verseifungszahl 123—147 Jodzahl 79,5—84,0

Bestandtheile Es besteht zum grossten Theil aus Estern einatomiger Fett alkohole (Cetylalkohol und Dodekylalkohol) mit einer Säure der Oelsäurereihe (Phytolsäure) Enthält feiner Spuren von Glycerin und Valeriansäure.

Chamomilla.

L. Matricaria Chamomilla L. — Compositae — Anthemideae—Chrysantheminae Heimisch in Europa, Kleinasien, Sibirien In Nordamerika und Australien eingebürgert Zum Arzneigebrauch zuweilen kultivirt

Beschreibung Einjährige, bis 60 cm hohe Pflanze mit doppelt oder einfach fiederspaltigen Blättern, deren Abschnitte lineal und flach sind Blütenköpfchen mittelgross, langgestielt, aus 12—18 weissen, 9 mm langen, breitlanzettlichen, vorn schwach dreizahnigen, viernervigen, weiblichen Strahlblüthen (Fig 184), und zahlreichen, nach oben gelbgefaubten, 2 mm langen, zwittrigen Scheinblüthen mit glockigem Saum (Fig 183) bestehend Die Fächer der Staubblätter sind am Grunde spitz ausgezogen, das Konnektiv nach oben stumpf dreieckig verlängert Die Blüthen sind einem nackten, kegelförmigen, hohlen Blütenboden eingesenkt Der Hüllkelch besteht aus zahlreichen, langlichen, trockenrandigen, kahlen Blättchen An den Fruchtknoten und der Blumenkronröhre befinden sich otführende Drüsenhaare mit zweizelligem Köpfchen, im Gewebe des Blütenbodens ebenfalls otführende, schizogene Sekretbehälter — Geruch angenehm aromatisch, Geschmack schwach bitter

Die getrockneten Blütenköpfe heissen Flores Chamomillae (Germ Helv) Flores Chamomillae vulgares (Anstr) Matricaria (U-St) — Kamillen Echte oder gemeine



Fig 183
Scheinblüthe
von Matricaria Chamomilla



Fig 184
Randblüthe
von Matricaria Chamomilla

Kamillen. Feldkamillen Kamillenthee. Romey. — Camomille commune ou d'Allemagne (Gall) — German Chamomile. Camomille-tea.

Bestandtheile Aetherisches Oel aus deutschen Blüthen 0,18—0,24 Proc, aus ungarischen 0,18—0,3 Proc, aus russischen 0,15 Proc (vergl unten) Ferner nach älteren Angaben 2,2 Proc Gerbstoff, 0,5 Proc Fett, 5,9 Proc Harz etc

Verwechslungen Beim Einsammeln von wildwachsenden Pflanzen wird die Droge leicht mit den Blüthenköpfen anderer Kompositen mit weissen Strahl- und gelben Scheibenblüthen verwechselt — Es kommen hauptsächlich in Betracht

Anthemis arvensis L, Hundskamille Blüthenköpfe grösser, geruchlos Blüthenboden nicht hohl und mit Spreublättchen besetzt

Anthemis Cotula L, Stinkkamille und wie die vorige Hundskamille Blüthenköpfchen grösser, stinkend Blüthenboden mit Spreublättchen besetzt, nicht hohl

Chrysanthemum Leucanthemum L, Dickkopf, Johannisblume etc, Blüthenköpfe 2—3 mal grösser wie bei der Kamille, geruchlos Blüthenboden nackt, aber nicht hohl

Einsammlung Aufbewahrung Die Blüthenköpfchen werden von den vom Mai bis zum August blühenden Pflanzen, besonders in Deutschland und Ungarn, bei recht trockenem Wetter möglichst kurzstielig gepflückt, ohne Verzug in dünner Schicht auf einem luftigen Trockenboden ausgestreut und, sobald sie genügend trocken sind, in dicht schliessende Blechgefässe ohne zu drücken, eingefüllt 5 Th frische Kamillen geben 1 Th trockene

Beim Einkaufe frischer Blüthen ist darauf zu achten, dass dieselben weder zu feucht noch zu weit entwickelt sind, da sie sonst beim Trocknen missfarbig werden oder zerfallen, auch dürfen sie nicht zu lange in Säcken oder Körben stehen oder in Haufen liegen bleiben, in welchem Falle sie durch Selbsterhitzung leicht verderben können, vielmehr ist das Trocknen zu beschleunigen und nöthigenfalls durch künstliche Wärme zu unterstützen

Bei längerer Aufbewahrung werden die Kamillen unansehnlich, man pflegt deshalb den Vorrath jährlich zu erneuern

Anwendung Innerlich zu 1,0—5,0 mehrmals täglich in Theemischungen, als Aufguss 1 Esslöffel voll auf 3 Tassen Wasser Aeusserlich zu Bahungen, warmen Umschlägen, Gurgelwässern, Kräuterkissen Für Klystiere benutzt man Kamillenthee gern als Träger wirksamer Arzneistoffe Die Homöopathen geben Chamomilla besonders Kindern, die während des Zahnens an Durchfällen leiden, ferner bei Zahnweh, sowie reizbaren Frauen Wirkung Aeusserlich schwach reizend, innerlich gelinde krampfstillend

Aqua Chamomillae, Kamillenwasser (Austr Ergänzb) Kamillen 1 Th, Wasser 90 Th, 10 Th abzudestilliren

Aqua seu Hydrolatum Chamomillae. Eau distillée de Camomille (Gall) Kamillen 1 Th, Wasser q s, mittels Dampf 4 Th abdestilliren

Aqua Chamomillae concentrata (Ergänzb), **Aqua Chamomillae decemplex.** Zu frischem Kamillenwasser 100 Th. fügt man Weingeist 2 Th und destillirt ab 10 Th — Zum Gebrauch mit 9 Th Wasser zu mischen

Extractum Chamomillae, Kamillenextrakt 1) Ergänzb Kamillen 2 Th werden mit einer Mischung aus Weingeist 4 Th, Wasser 6 Th, dann aus Weingeist 2 Th, Wasser 8 Th, je 4 Tage ausgezogen, die Pressflüssigkeiten zu einem dicken Extrakt angedampft Harzausscheidungen löst man durch wenig Weingeist Absbeute 28—30 Proc 2) Gall. Weiches Extrakt, wie Extr Centauri (S 884) zu bereiten

Oleum Chamomillae infusum (Ergänzb) wird genau wie Ol Absinthii infus (S 408) bereitet Gelbgrünes Oel

Oleum Chamomillae terebinthinatum Aus Kamillen 1000 Th, mit Terpentinöl 15 Th übergossen, durch Destillation erhaltlich

Sirupus Chamomillae, Kamillensaft 1) Ergänzb Kamillen 10 Th, Weingeist 5 Th, Wasser 50 Th Nach 24 Stunden abpressen und filtriren Filtrat 40 Th giebt mit Zucker 60 Th Sirup 100 Th — Ueber Sirupus Chamomillae 10plex s S 231 2) Sirup de Camomille (Gall) Kamillen 100 g, siedendes Wasser 1500 g, nach 6 Stunden auspressen, in 100 g Flüssigkeit löst man Zucker 180 g

Tinctura Chamomillae, Kamillentinktur (Austr.). Aus Kamillen 20 Th., verdünntem Weingeist (60 proc.) 100 Th. durch stägige Digestion.

Oleum carminativum.
Kolik-Oel.
Rp. Olei Chamomillae infusi 100
Olei Carvi
Olei Cumini
Olei Foeniculi aa gtt. X
Olei Menthae piperitae 1,2.
Inserlich 15–30 Tropfen. Den Unterleib einzureiben.

Oleum nervinum.
Anwachsöl, Reckköl.
Rp. Olei Chamomillae infusi 100,0
Olei Carvi 5,0
Olei Rosmarini
Olei Thymi aa 10,0.
Aeusserlich bei Gicht, Kolik.

Rotulae Chamomillae (DIREKTION).
Kamillen-Kücheln.
Rp. Sacchari sub. pulverati 95,0
Amyli Tyndii 5,0
Tragacanthae 0,5
Olei Chamomillae aether. gtt. V.
Spiruli Chamomillae q. s.

Bereitung wie bei Rotul. Althaeae (S. 232).

Species ad Clypea viscerale. KAMENNE.

Rp. Florum Chamomillae
Herbae Marrubii
Herbae Taraxaci
Radix Taraxaci
Radix Valerianae
Rrhizom. Graminis aa.
Species Balsaeum.
Badekräuter.

Rp. Florum Chamomillae
Foliorum Menthae piperitae
Foliorum Salviae.
Foliorum Rosmarini
Herbae Thymi aa 100,0.
Saubereit und mit Weingeist befeuchtet abzugeben.

Species resolventes (Ergänzb.).
Zertheilende Kräuter.
Rp. Florum Chamomillae
Florum Lavandulae
Florum Sambuci aa 2,0
Foliorum Melissae
Herbae Origani aa 7,0.
Grob geschnitten zu mischen.

Spiritus Chamomillae.
(Ead. Ergänzb.-Texte)
Rp. Olei Chamomillae aetheri 2,5
Spiritus 97,5.

Tisane de Camomille (Gall.).
Rp. Infus. Florum Chamomillae
50 : 1000,0.

Vet. Potus antidiarrhoicus.
Rp. Infusi Florum Chamomillae 5,0 : 100,0
Acidi hydrochlorici 5,0.
Stündlich die Hälfte. Bei Durchfall der Saugkinder.

Vet. Potus antispasticus.
Rp. Infusi Flor. Chamomill. 50,0
Spiritus aetheri 10,0
Tincturae Opii simplicis 5,0.
Auf einmal zu geben. Bei Kolik und Krämpfen der Pferde und Rinder.

Vet. Pulvis anticolicus.
Kolikpulver (DIREKTION).
Rp. Saponis domesticus 5,0
Florum Chamomillae
Fructus Foeniculi
Piscent. Semin. Lini aa 10,0
Natrii sulfurici 80,0.

Divide in part. 4. 1stündl. 1 Pulver mit warmem Wasser und 1 Esslöffel Leinöl. Bei Kolik der Schafe, infolge Ueberfressens.

Pflechtenmittel von NEEF. 1) Thee aus Kamillen, Malvenblättern, Wallnussblättern, Senna, Guajak, Sandel, Sassafrasholz, Fenchel, Kalmus u. s. w. 2) Salbe aus Fett, Terpentinöl und Kadeöl.

Gehörsbalsam, BOHM's. Aetherisches Kamillenöl, Asant- und Bibergeiltinktur, Perubalsam, Zwiebelsaft, Balsamum tranquillans.

Pulseys-flowers ist eine in England gebräuchliche Kräutermischung zu erweichenden Umschlägen (Flores Chamomillae, Sambuci, Folia Menthae piperitae etc.).

Thee von ANNA CSILLAG, zum Kopfwaschen, besteht aus Kamillenblättern.

Tsa-Tsin des Dr. SCHÖPFER. Die geschnittenen Blätter von *Anthemis nobilis*.

II. Anthemis nobilis L. — Compositae — Anthemideae — Anthemidinae. Heimisch in Westeuropa, zum arzneilichen Gebrauch häufig kultivirt.

Beschreibung. Perennirende, behaarte Pflanze mit kurzem Stämmchen, aus dem sich zahlreiche, bis 30 cm hohe, blühende Äste erheben. Blätter doppelt fiedertheilig, Abschnitte einfach, zwei- oder dreispaltig. Blütenköpfchen gestielt, bis 3 cm breit. Hüllkelch aus ovalen, am Rande gesägten und trockenhäutigen Blättern bestehend. 12–18 Strahlblüthen, zungenförmig, vorn dreizählig, viernervig, weiblich; Scheibenblüthen gelb, zwittrig, mit röhrig-glockiger Blumenkrone, in der Achsel von am Rande gesägten Spreublättern (Fig. 185). Antheren am Grunde nicht geschwänzt, das Konnektiv oben in eine kurze, eiförmig-ringliche Schuppe verlängert. Blütenboden kegelförmig, markig. Von stark aromatischem Geruch und Geschmack. Bei der kultivirten Pflanze,



Fig. 185.
Scheibenblüthe
von *Anthemis
nobilis*.

deren Blüthenköpfchen meist gesammelt werden, werden die Scheinblüthen durch die Randblüthen grolsentheils verdrängt.

Die Blüthenkörbchen liefern *Flores Chamomillae romanae* (Austr. Ergänzb. Helv.) *Anthemidis Flores* (Brit.) *Anthemis* (U-St.) *Flores Chamomelis* u. *Leucanthemi romani* — Römische Kamillen Bertramblumen. Edler Romy — Camomille romaine (Gall.) — Chamomille Flowers

Bestandtheile 0,6—1,0 Proc. ätherisches Oel (vergl. unten), ferner Quercitrin, einen Bitterstoff Anthemissäure, Asche 6 Proc.

Einsammlung Aufbewahrung Man sammelt die Blüthenköpfe im Juli und August bei sonnigem Wetter, trocknet sie schnell und bewahrt sie in dicht geschlossenen Blechbüchsen auf. Die gefüllten Blüthen der angebauten Pflanze sind allein officinell, die nicht gefüllten der wildwachsenden Pflanze schmecken bitterer und sollen leicht brechen-erregend wirken. 4 Th. frische Blüthen geben 1 Th. trockene.

Anwendung Die römische Kamille ist ein Bestandtheil blähungtreibender Mittel, sie wird in Deutschland fast nur im Handverkauf zu Aufgüssen verlangt, ist dagegen in England allein gebräuchlich, Austr., Gall., Helv., U-St. haben beide aufgenom- menen Anwendung wie bei I.

Extractum Anthemidis (Brit.) **Extr. Chamomillae romanae** **Extract of Chamomile** 1000 g. Blüthen werden mit 10 l. destill. Wasser bis zur Hälfte eingekocht, ausgepresst, filtrirt, das Filtratengt man zu einem dicken Extrakt an, dem gegen Ende des Eindampfens noch 2 cem. ätherisches Kamillenöl zugefügt werden. — Innerlich zu 0,1 bis 0,5 g.

Oleum Anthemidis (pingue) **Huile de Camomille** (Gall.) Aus röm. Kamillen 1 Th., Olivenöl 10 Th. durch 2 stündiges Erhitzen im Wasserbade, Anpressen und Filtriren zu bereiten.

Oleum Anthemidis camphoratum. **Huile de Camomille camphrée** (Gall.) Kampher 1 Th., röm. Kamillenöl 9 Th.

Oleum Chamomillae aethereum **Kamillenöl** (Ergänzb. Gall. Helv.) **Essence de Camomille** **Oil of Chamomile** (German.)¹⁾

Eigenschaften Das durch Destillation aus den Blüthen der gemeinen Kamille in einer Ausbeute von 0,2—0,36 Proc. gewonnene Kamillenöl ist tiefdunkelblau gefärbt und bei mittlerer Temperatur ziemlich dickflüssig. Es hat einen kräftigen, charakteristischen Geruch und einen etwas bitteren, aromatischen Geschmack. Spec. Gew. 0,930—0,940. Beim Abkühlen scheidet es Krystalle ab und erstarrt bei 0° C. zu einer ziemlich festen, butterartigen Masse. Infolge seines Paraffingehaltes löst sich das Oel erst in ziemlich viel 80 procentigem Alkohol klar auf. Verseifungszahl ca. 45.

Bestandtheile Der einzig sicher nachgewiesene Bestandtheil des Kamillenöls ist ein bei 53—54° C. schmelzendes Paraffin, durch dessen Gegenwart das Festwerden bei niedrigerer Temperatur bedingt wird. Ferner sind aufgefunden, der Capronsäureester eines unbekannten Alkohols, sowie ein hochsiedender, blauer, „Azulen“ genannter Körper, der noch wenig untersucht ist.

Prüfung. Verfälschung des Kamillenöls mit Cedernholzöl, die mehrfach beobachtet worden ist, erkennt man durch Geruchsvergleichung mit einem echten Oele, sowie durch die Verminderung der Erstarrungsfähigkeit. Oele mit Cedernholzsatz werden bei 0° C. nicht fest.

Aufbewahrung. Da Kamillenöl durch Licht und Luft grün bis braun gefärbt wird, so muss man es in kleinen, ganz gefüllten Flaschen bei Lichtabschluss aufbewahren.

Oleum Chamomillae citratum, citronenblühaltiges Kamillenöl (Ergänzb.) wurde früher durch Destillation von Citronenöl über Kamillen gewonnen. Jetzt wird es gewöhnlich durch Mischen gleicher Theile Citronen- und Kamillenöl dargestellt.

Oleum Chamomillae romanae **Oleum Anthemidis** (Brit.) **Römisch Kamillenöl.** **Essence de Camomille** **Romain.** **Oil of Chamomile.**

¹⁾ Mit „Oil of chamomile“ bezeichnet Brit. das römische Kamillenöl von *Anthemis nobilis* L. (siehe dieses).

Helblaues Oel, das durch Luft und Licht allmählich grün bis braungelb wird. Es hat einen angenehmen, starken Geruch und brennenden Geschmack. Spec. Gew. 0,905—0,915 (Brit.) Drehungswinkel (100 mm Rohr) $+1$ bis $+3^{\circ}$ C. Verseifungszahl 250—300. Es löst sich in der Regel in 6 Th. Spiritus dilutus. Es enthält verschiedene Alkohole und zwar, Isobutyl-, Amyl-Hexyl-(Methyl-Propyl-)Alkohol und Anthemol $C_{16}H_{34}OH$ theilweise frei, theilweise an Angelika- und Tiglinensäure gebunden. Ein weiterer Bestandtheil ist ein bei $63-64^{\circ}$ C. schmelzendes Paraffin.

Charta.

Papier (Charta) findet abgesehen davon, dass es als Verpackungsmittel häufig angewendet wird, in der Pharmacie auch als Träger von Arzneistoffen und als Reagens im chemischen Laboratorium Verwendung.

Charta cerata Wachspapier. Wird durch Tränken von Schreibpapier mit weissem oder gelbem Wachs hergestellt. Man bereitet es, indem man Papier auf einer erwärmten Unterlage (Metallblech) ausbreitet, etwas Wachs darauf bringt und dieses durch Ausstreichen mit einem Zeug-Bausch auf dem Bogen gleichmässig vertheilt. — Das mit gelbem Wachs hergestellte Wachspapier ist von vornherein gelb gefärbt, das mit weissem Wachs hergestellte ist zwar ursprünglich weiss, es färbt sich aber im Verlaufe der Aufbewahrung gelblich und nimmt auch ranzigen Geruch an. Aus diesem Grunde und wegen der hohen Wachspreise ist der Gebrauch des wirklichen Wachspapieres ziemlich verlassen worden. An seine Stelle sind die Paraffin-Papiere getreten.

Charta paraffinata Paraffinpapier. Ist ein in gleicher Weise wie das Wachspapier bereitetes, aber mit Paraffin getränktes Schreibpapier. Wählt man das Paraffin sorgfältig aus, benutzt man also ein gutes Ceresin, so erhält man ein Papier ohne jeden Geruch, von unbegrenzter Haltbarkeit.

Fabrikmässig erfolgt die Darstellung des Paraffinpapieres, indem man Schreibpapier durch eine erwärmte Lösung von Paraffin in Benzin hindurchzieht und den Ueberschuss des Tränkungsmittels durch Hindurchführen des Papieres zwischen erwärmten Walzen wegnimmt. — Je nach der ungeeigneten Auswahl von Paraffin und Benzin kann es vorkommen, dass das hergestellte Paraffinpapier einen scharfen Geruch nach Petroleum besitzt.

Das Paraffinpapier wird in der Pharmacie zu Pulverkapseln, zum Verbinden von Salbentopfen, zum Einhüllen und Bedecken der Pflaster, auch zum Einhüllen von Substanzen gebraucht, welche einen gewissen Grad Feuchtigkeit oder andere flüchtige Substanzen zurückhalten sollen oder hygroskopisch sind. Auch der Arzt bedient sich des Paraffinpapiers, welches er zwar immer noch mit Wachspapier oder Charta cerata zu bezeichnen pflegt, zum Verbande oder zum Bedecken von Wunden, applicirter kaustischer Pasten und Pflaster oder als Unterlage für Kranke. Es ist deshalb angezeigt, grössere Stücke Paraffinpapier vorrathig zu halten.

Charta oleosa Mac-Gill's Oelpapier. 95 Th. Leinölfirnis werden mit 5 Th. gelbem Wachs unter Erhitzen gemischt. Durch die heisse Mischung wird dünnes Seidenpapier gezogen und vom Ueberschuss des Tränkungsmittels mechanisch befreit. Das Papier wird mehrere Tage an die Luft gehangen, bis es soweit trocken ist, dass es beim Zusammenfalten oder Einrollen nicht mehr zusammenbackt.

Charta pergamina. Pergamentpapier. Vegetabilisches Pergament. **Pyrrine.** Wurde 1846 von FIGUET und POUJANÉDE zuerst dargestellt.

Fabrikmässig wird es erhalten, indem man ungeleimtes Papier durch eine erkaltete Mischung von 4 Vol. konc. Schwefelsäure und 1 Vol. Wasser hindurchzieht (die Dauer der Einwirkung dieses Bades beträgt 5—20 Sekunden). Das aus dem Bade austretende Papier wird sogleich in Gefässen mit vielem Wasser, später in verdünntem Ammoniak, zum Schluss wieder mit Wasser völlig ausgewaschen und über erwärmten Walzen getrocknet. Durch

die Behandlung mit Schwefelsäure wird die Cellulose (Pflanzenfasern, und zwar am raschesten die Baumwolle) zunächst in Amyloid, Hydrocellulose, verwandelt, bei längerer Einwirkung sogar zu Dextrin aufgelöst.

Bei der Darstellung des gewöhnlichen Pergamentpapiers geht also die Absicht dahin, die Cellulose nur soweit in Amyloid zu verwandeln, dass dieses die Zwischenräume zwischen den noch unveränderten Fasern ausfüllt und diese gleichsam verkittet. Demnach besteht das gewöhnliche Pergamentpapier aus unveränderter Cellulose, welche durch Amyloid zusammengehalten wird.

Pergamentpapier besitzt in einem gewissen Maasse Eigenschaften, die sonst dem thierischen Gewebe zukommen, es ist daher in betreff seiner Dichte, Kohäsion und Biegsamkeit und seines Verhaltens zum Wasser in vielen Fällen geeignet, die Stelle des Pergaments und der thierischen Blase zu ersetzen. Dabei ist es lange Zeit konservirbar. Durch Maceration in Wasser wird es weich und schlaff, ohne an seiner Festigkeit Einbusse zu erleiden, auch unterliegt es, im Wasser längere Zeit liegend, keiner Veränderung, Gährung oder Faulniss, es lässt sich auch nicht zerfasern. Es findet daher in der Technik und den Gewerben eine mannigfaltige Verwendung. In der Pharmacie findet es in allen den Fällen Verwendung, in welchen früher die Thierblase herangezogen wurde, z. B. zum Tektiren von Topfen mit Letzergen, Extrakten, Sirupen, beim Lutiren der Destillationsapparate, Gasapparate. In der Chemie ersetzt es die thierische Blase im Dialysator, s. w. unten, in der Chirurgie die Leinwand, das Wachstuch und die Guttapercha beim Verbande, es dient auch zur Herstellung wohlfeiler Eisbeutel.

Wird Pergamentpapier in feuchtem Zustande ausgespannt, so stellt es nach dem Trocknen eine etwa wie ein Trommelfell straff gespannte Fläche dar. — Durch Zusatz von Glycerin oder Magnesiumchlorid oder Calciumchlorid kann man dem Pergamentpapier eine gewisse Geschmeidigkeit geben. Ein solches Pergamentpapier wird man natürlich mit besonderer Vorsicht beim Anrühren zu behandeln haben. — Da Hydro-Cellulose grosse Verwandtschaft zu Farbstoffen hat, so erklärt es sich hieraus, dass Pergamentpapier Theerfarbstoffe leicht annimmt. Dagegen lässt es sich nur schwierig mit gewöhnlicher Druckschwärze bedrucken.

Das Leimen von Pergamentpapier erfolgt, falls die Verbindung nicht wasserdicht zu sein braucht, mit gewöhnlichem Tischlerleim. Soll die Verbindung aber wasserdicht sein, so benutzt man Chromleim (aus 100 Th. gutem Leim unter Zusatz von 8 Th. Kaliumdichromat zu bereiten). Das Leimen hat alsdann bei rothem oder gelbem Lichte zu erfolgen und die geleimten Gegenstände sind hierauf zu belichten, wodurch der Leim in Wasser unlöslich wird. S. Gelatine.

Osmose-Papier. Das zum Dialysiren der Melasse (Osmose-Verfahren) in den Zuckerfabriken gebrauchte Pergamentpapier (Osmose-Papier) muss möglichst vollständig pergamentirt sein und möglichst wenig unveränderte (Leimen-) Fasern enthalten. Es sei ausdrücklich bemerkt, dass man zum Dialysiren nicht jedes beliebige Pergamentpapier anwenden kann, sondern „Osmose-Papier“ anwenden muss.

Pergamentpapier, imitirtes. Ist ein nach dem Mitscherlich'schen Sulfit-Cellulose-Verfahren hergestelltes Cellulose-Papier, welches äusserlich dem Pergamentpapier ähnlich ist. Indessen kann es durch genügend langes Einweichen in Wasser erweicht und ausserdem zerfasert werden. Es wird zum Einpacken von Esswaaren u. dergl. gebraucht.

Charta bibula. Filtrirpapier. Filtrirpapier. Man versteht hierunter ungeleimtes Papier, welches zum Filtriren, d. h. zur Scheidung fester Stoffe von Flüssigkeiten dient. Die gröbste Sorte, welche heute nur noch ausnahmsweise im Grossbetriebe Verwendung findet, ist das graue Löschpapier. In der Pharmacie findet ausschliesslich das aus gebleichtem Zeng hergestellte weisse Filtrirpapier Verwendung.

Man verlangt von gutem Filtrirpapier, dass es Flüssigkeiten möglichst rasch durchlasse und in diesen suspendirte Stoffe möglichst vollständig zurückhalte. Ob dies der Fall ist, lässt sich durch Probefiltrationen ermitteln. Ausserdem aber stellt man durch Betrachtungen einer grösseren Anzahl von Bögen gegen das Licht (d. h. im durchfallenden

Lichte) fest, ob die einzelnen Bogen gleichmässig hergestellt sind, d. h. ob in ihnen nicht dicke Stellen und dünne Stellen abwechseln, was natürlich für die Verwendung nicht vortheilhaft wäre.

Die Art des Stoffes, aus welchem das Filtrirpapier hergestellt wurde, ergibt sich am sichersten aus der mikroskopischen Untersuchung. Die billigsten, spröde anzufühlenden Sorten werden unter Zuhilfenahme von Holzstoff hergestellt. Diese geben beim Betupfen mit Anilinsulfat eine gelbe, beim Betupfen mit Phloroglucin-Salzsäure eine rothe Färbung. Die besten Filtrirpapiere sind natürlich die ohne Holzschliff oder Holzcellulose lediglich aus Lumpen hergestellten.

An ein für pharmaceutische und die gewöhnlichen chemischen Zwecke bestimmtes Filtrirpapier sind folgende Anforderungen zu stellen:

1) Destillirtes Wasser, welches durch ein Filter gelaufen ist, darf beim Verdampfen keinen Rückstand hinterlassen. 2) Durch Schwefelammonium darf das Filtrirpapier weder geschwärzt noch nachgedunkelt werden. 3) Gesättigte Salicylsäurelösung, durch das Papier filtrirt, darf sich nicht röthlich färben, sonst enthält das Papier Eisen. 4) Der mit verdünnten Säuren erhaltene Auszug darf beim Uebersättigen mit Natriumcarbonat sich nicht trüben (Kalk, Magnesia, Baryt, Thonerde). 5) Ausserdem ist der Aschengehalt in einer grösseren Durchschnittsprobe zu bestimmen und bei der Beurtheilung zu berücksichtigen.

Analytisches Filtrirpapier. Sog. schwedisches Filtrirpapier. Papier de Berzelius. Um für analytische Zwecke ein möglichst aschearmes Filtrirpapier zu erhalten, zog man früher die aus einer guten Sorte Filtrirpapier gefalteten glatten Filter zweimal hintereinander je 24 Stunden lang mit 10procentiger Salzsäure aus, wusch sie alsdann bis zur völligen (!) Chlorfreiheit und trocknete sie an der Luft, auf Filtrirpapier ausgebreitet. Der Aschengehalt eines so behandelten Filters von 9 cm Durchmesser betrug in der Regel im Durchschnitt etwa 0,001 g.

Gegenwärtig werden diese Filter fabrikmässig hergestellt. Man benutzt bestes Filtrirpapier, welches durch Ausfrieren von gelösten Stoffen möglichst befreit ist, zieht dieses mit Salzsäure und Fluorwasserstoffsäure aus, wäscht den Ueberschuss der Säuren vollständig aus und trocknet die Filter. Der Aschengehalt dieser Filter ist durch Versuchen von etwa 12 Stück derselben zu bestimmen und beträgt für ein Filter von 9 cm Durchmesser im Durchschnitt 0,0001 g und noch weniger. Er kann für gewöhnlich vernachlässigt werden.

Man prüfe diese Filter ausserdem noch darauf, ob sie nach 6stündigem Trocknen bei 100° C. spröde werden oder nicht. Sind sie das, so eignen sie sich für analytische Arbeiten nicht. Die in Deutschland von SCHLEICHER & SCHÜLL in Düren, sowie von MAX DREWENKOPF in Dresden hergestellten Filter dieser Art sind den schwedischen „Marke Berzelius“ mindestens gleichwerthig.

Charta medicamentosa gradata. Gegittertes Heilpapier. Feines Fliesspapier mit einem bestimmten Gehalt an Arzneisubstanz und durch gedruckte oder mit Bleistift gezeichnete Linien in Quadratcentimeter, und jeder Quadratcentimeter in 10 gleiche Theile getheilt, wie die beistehende Figur angiebt. Hätte man z. B. Atropinpapier mit 0,001 Atropinsulfat pro Quadratcentimeter darzustellen, so wird man auf 100 gcm 0,1 Atropinsulfat in 0,5 destill. Wasser (oder in 9 Tropfen) lösen und damit die Tränkung ausführen. 100 gcm des schwedischen Fliesspapiers bedürfen nämlich zur richtigen und geeigneten Anfeuchtung circa 0,5 Wasser. Dieses Maass ist natürlich für das zu verwendende Papier zuvor genau zu erforschen, denn würde man das Papier mit einem Ueberschuss der Lösung tränken, so würde sich auch infolge der Capillarität und der stattfindenden Concentration der Lösung während des Abtrocknens an den Rändern, wo die Ver-

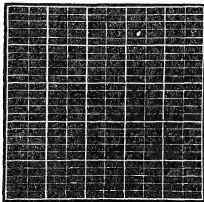


Fig. 186. Gitter für Charta medicamentosa, 25 Quadratcentimeter enthaltend.

dunstung am stärksten ist, eine grössere Menge des in Lösung befindlichen Salzes oder Extraktes ansammeln. Die gleichmässige Vertheilung der medicamentösen Substanz wäre in der Papierschicht von 100 qcm Andehnung nicht zu erreichen.

Man legt das Papier auf eine Glasscheibe und tropft die Lösung (mit einem SALLERON'schen Tropfglase) in regelmässigen Distanzen in der Art auf die Papierfläche, dass anfangs in der Richtung der Diagonalen je 8 Tropfen liegen. Dann giebt man noch je einen Tropfen zwischen die Schenkel der von den Diagonalen gebildeten 4 Winkel. In Summa kommen also 9 Tropfen zur Vertheilung. Dann legt man die Becken des Quadrats nach der Mitte um, so dass sie sich mit den Spitzen berühren, und presst das Ganze sanft mit einer darauf gelegten Glasscheibe. Das Trocknen des Papiers geschieht in einem dunklen Orte ohne Anwendung von Wärme.

In betreff der Ordination gilt der Quadratcentimeter als Einheit.

Rp Chartae med c Atrop sulf. (0,001)
Centum quadr 2

D 8 Zum innerlichen Gebrauch

Der Pharmaceut hat also 2 Quadratcentimeter des Atropinpapiers (in einer Kapsel aus Paraffinpapier) abzugeben, welches im Quadratcentimeter 1 Milligr Atropinsulfat enthält.

Rp Chartae med c Zinco sulf (0,01)
Centum quadr 4

D 8 etc

Es sind also 4 Quadratcentimeter des Papiers zu dispensiren, von welchem jeder Quadratcentimeter 0,01 Zinco sulfureum enthält.

Die Augenheilkunde bedient sich in Sonderheit dieser Papiere und lässt solche bereiten aus Kupfersulfat, Kadmmmsulfat, Kalumjodid, Silbernitrat, Morphin-, Atropinsalzen, Belladonna-, Opium-, Kalabarbohnen Extrakt etc.

Charta japonica Japanisches Pflanzenfaserpapier. **Usego Usuyo.** Dieses nach ULOTH von dem japanischen Strauche *Wickstroemia canescens* Meiss, Familie der Thymelaeaceae, abstammende Papier kommt in 50 > 86 cm grossen, unbeschnittenen Bogen in den Handel. Es ist von gleichmässig gelblich-weisser Farbe, von seidenartigem Glanz und so dünn und zart, dass man die feinste Druckschrift durchlesen kann, andererseits aber ist es von erstaunlicher Festigkeit und nur schwierig zerrassbar. Das Gewicht des einzelnen Bogens beträgt noch nicht 2 g, der Aschegehalt ist = 1 Proc. — Die mikroskopische Untersuchung zeigt, dass das Papier aus einem Netzwerk von unregelmässig, kreuz und quer verlaufenden, ausserst dünnwandigen fadenförmigen Bastfasern besteht. Nach REYN wird dieses Papier, welches eine überraschende Zähigkeit und Geschmeidigkeit besitzt und die Weichheit des Seidenpapiers mit der Festigkeit eines gewebten Zeuges verbindet, in Japan auch als Verbandmaterial gebraucht.

Nach Europa ist es 1890 eingeführt und als Einhüllungsmittel — etwa wie die Stärke-Obolaten — für Arzneimittel vorgeschlagen worden.

Zur Einhüllung eines gewöhnlichen Arzneypulvers im Gewicht von 0,5 g bedarf man ein quadratisches Stückchen von 6 > 6 cm Grösse zum Preise von etwa 0,02 Pfg.

Das betreffende Pulver wird auf die Mitte des Papierblättchens möglichst eng zu sammengesüttet. Dann werden die vier Zipfel an den Ecken in die Höhe gehoben und durch Zusammendrehen zwischen Daumen und Zeigefinger der rechten Hand zu einem kleinen Stränge fest vereinigt, wobei jedes feste Zusammendrücken des Packchens und alles unnöthige Zerknittern des Papiers zu vermeiden ist. Dicht am Uebergang in das das Pulver enthaltende Beutelchen wird der Strang durch einen Scheerenschnitt abgetrennt. Das so hergestellte Beutelchen wird nun auf die Zunge gelegt und mit etwas Wasser hinuntergeschluckt.

Oleum Chartae, Liquor pyroleosus e cellulosa vegetabili, Pyrothonid, Rag-oil. In einen innen glasierten eisernen Topf werden wenige Papierschmitten, Leinwandlappen, farblose baumwollene Lappen locker eingelegt, nach dem Trocknen derselben eben solche trockne Stücke angesündet und brennend in den Topf geworfen. Die aus der unvollkommenen Verbrennung entstandene, an der Wandung des Gefässes hangende pyrogene Flüssigkeit wird mittels Weingeistes aufgenommen, filtrirt und in einer Wärme von höchstens 50° C abgedunstet (RAMQUS 1837).

Das Pyrothonid ist eine klare bräunlichgelbe oder bräunliche, sirupdicke, in Wasser und Weingeist lösliche Flüssigkeit von eigenthümlichem säuerlich brenzlichem Geschmack und entsprechendem Geruche. Es wird seit Einführung des Kreosot und der Karbolsäure

in den Arzneischatz kaum noch gebraucht. Man hat es als Mittel gegen Schmerz kariöser Zähne, zum Einreiben der Frostbeulen mit Wasser verdünnt (als Adstringens), zu Augensalben, Einspritzungen in die Urethra und Vagina etc. empfohlen. JOHNSON empfiehlt ein paar Tropfen der Flüssigkeit auf die Zunge zu streichen, um die Geschmacksempfindlichkeit für schlecht schmeckende Medicamente abzustumpfen.

Charta ad caustores
Papier à caustère (Gall)
Rp Resinae Fini Burgundici 450,0
Cerae albae 600,0
Terebinthinae venetae 100,0

Man schmilzt, kühlt, streicht über Papier wie ein Spazdrap u theilt es in Rechtecke von 6<10cm

Charta antarthritica flava
Gelbes Gichtpapier
Rp Resinae Pini 200,0
Paraffini solidi 50,0
Terebinthinae venetae 25,0
Balsami Tolutani 10,0

Man schmilzt u streicht es mittels breiten Pinsels auf erwärmtes dünnes Schreibpapier

Charta antarthritica fusca
Charta resinosa (Germ I. Hamb Vorsch.)
Charta piceata Emplâtre de pauvre homme
Braunes Gichtpapier

Fp Picis nigrae
Terebinthinae 85,0
Cerae flavae 60,0
Colophonia 150,0

Wie das vorige zu bereiten

Charta ad fonticulos
Fontanell-Papier
Rp Emplastri Lithargyri 70,0
Resinae Pini 7,5
Olei Ricini 5,0
Cerae flavae 5,0
Terebinthinae 7,5

Wie die vorhergehenden zu bereiten.

Charta antasthmatica
Asthma-Papier (Erginab)
Rp Kali nitrici 17,0
Extracti Stramonii 10,0
Sacchari 20,0
Aque fervidae 100,0

Man löst, trinkt mit der Lösung weisses Filtrirpapier und trocknet es

Charta arsenicalis
Papier arsenical (Gall)
Rp Natrii arsenicel cryst. 1,0
Aque 20,0

Man trinkt mit der Lösung weisses Filtrirpapier, trocknet u schneidet es in 20 gleiche Stücke. Jedes Stück enthält 0,05 g Natriumarsenat. Zum Rauchen in Hülzen von Cigaretten-Papier

Charta carbollata
Karbol-Papier
Rp Paraffini solidi 75,0
Acidi carbolicum crystall 25,0

Dünnes Papier wird mit der geschmolzenen Mischung getränkt. Zur äußerlichen Anwendung.

Charta chamæfa.
Papier dit chimique (Gall) Papier de Fayard et Blay, Papier de Madame de Pouplier

Rp 1 Olei Olivae 2000,0
2 Mumi pulverisati 1000,0
3 Cerae flavae 600

Man kocht 1 u 2 zum Pflaster, löst in diesem 3 auf und streicht die noch warme Mischung auf die eine Seite eines Seidenpapiers, welche durch nachstehende Mischung wasserdicht gemacht worden ist.

Fp 1 Olei Lana 1000,0
2 Bulbi Allii sativi conc. 100,0
3 Olei Terebinthinae 800,0
4 Capitis mortuum 400,0
5 Cerasae 150,0

Man kocht 1 mit 2, bis das Wasser verflüchtigt ist, und kocht. Dann kocht man einige Zeit mit 4 und 5, welche mit etwas Oel angerieben sind, lässt halbkalten u mischt 3 hinzu. Die gut durchgeführte Mischung trägt man mit einem Schwamm auf das Seidenpapier auf und lässt dieses sodann etwa 14 Tage trocknen

Man kann dieses umständliche Verfahren dadurch ersetzen, dass man Seidenpapier durch geschmolzenes Emplastrum fuscum (aus Camphora) hindurchzieht und den Ueberschuss zwischen zwei erwärmten Lineolen abstreift

Charta antasthmatica crassa.
Carton fumigatoire (Gall)

Fp Chartae bulbulae 120,0
Kali nitrici pulverisati 80,0
Foliorum Belladonnae pulv
Foliorum Stramonii pulv
Foliorum Digitalis pulv
Foliorum Lobeliae pulv 5,0
Myrrinae pulverisat
Olibani pulverisati 10,0
Fructus Phellandrii aquat 5,0

Man zerzert das Papier in kleine Stückerhen u weicht es mit heissem Wasser, bis es einen Brei darstellt. Von diesem lässt man das Wasser der Hauptsache nach abtropfen. Dann arbeitet man die Pulver gleichmäßig darunter, drückt die Masse etwa 5 mm hoch möglichst gleichmässig in Formen von Weissblech ein und lässt sie in diesen bei mässiger Wärme trocknen. Den so erhaltenen Carton schneidet man in 26 gleiche Rechtecke

Im geschlossenen Zimmer, in welchem der Asthmatiker sich befindet, wird ein Stück angewündet und dem Verglimmen überlassen. Entweder jeden Abend einmal, oder wenn ein Anfall sich einstellt

Charta balsamica nitrata

Rp Charta nitratæ q s
Tincturae Benzolæ q s

Man bestreicht das Salpeterpapier mit Benzoe-tinktur und lässt es trocknen. Gebrauch wie Salpeterpapier

Charta epispastica.

Vergl. S 599

Charta fumalis

Räucherpapier

Man trinkt ungeleimtes Papier mit einer dünnen Salpeterlösung, trocknet es und trinkt es mit einer der nachfolgenden Tinkturen.

I.

Rp Moschi 0,2
Olei Rosae 1,0
Benzoeis 100,0
Myrrinae 15,0
Rhuszinae Iridis 250,0
Spiritus (80 Proc) 500,0

46*

II.		
Rp	Benzoë	80 0
	Balsami toluiani	
	Storacis	
	Ligni Santali	54 20,0
	Myrrhæ	10,0
	Corticis Cascarillæ	30,0
	Moschi	0,2
	Spiritus	200,0

Charta hæmostatica Pagliani

Pagliani's blutstillendes Papier

Rp	Alumini sulfurici	10,0
	Liquoris Ferri sesquichlorati	30,0
	Acidi benzoici	
	Alumini hydrata	54 5,0
	Aquæ destillatæ	20,0

Man lässt die Mischung unter gelegentlichem Umrühren 24 Stunden lang in der Kälte stehen, kocht, trinkt mit der Kolatur nicht zu dünnes Filtrirpapier und trocknet dieses an der Luft

Charta Hydrargyri bichlorati et Natrii chlorati

Papier au chlorure mercurique et au chlorure de sodium (Gall)

Rp Hydrargyri bichlorati corrosivi

Natrii chlorati 54 5,0

Aquæ destillatæ 15,0

I für 20 Blätter Man zieht bestes Filtrirpapier zuerst mit einer Mischung von 1 Th Salzsäure in 1000 Th. Wasser aus, wäscht es dann mit reinem Wasser bis zur Chlorfreiheit und trocknet es. Man schneidet daraus rechteckige Blätter, betropft jedes mit 20 Tropfen der obigen Lösung und trocknet bei 50°C.

Jedes Blatt soll mit 1 Liter Wasser eine blaue Lösung geben, welche 0,85 g Quecksilberchlorid enthält. Beduete die Färbung erhält jedes Blatt einen (vorher anzubringenden) Aufdruck mit Indigokarmin.

Quecksilbersublimat 0,85 g

+++ Gift !!!

In 1 Liter Wasser zu lösen Aufbewahrung vor Licht geschützt

Charta meserata mitior

Papier au Garon Seidelbastpapier No I

Rp	1 Extract Meserei	15,0
	2 Spiritus (90 Proc)	50,0
	3 Cerae flavæ	20,0
	4 Colcoi	90,0
	5 Olei Olivæ	110,0
	6 Terbinthinae venetæ	30,0

Man schmilzt 3-6 rührt 1 und 2 darunter und erhitzt, bis der Spiritus verdampft ist. Die kochte Mischung wird in einem flachen Gefäße flüssig gehalten, worauf man Papierstreifen so über die Oberfläche der Masse zieht, dass sie nur einseitig überzogen werden.

Zur Darstellung der Charta meserata fortior, Seidelbastpapier No II, wird die Menge des Extractum Meserei um 5,0 erhöht

Charta nitrata

Charta nitrosa Salpeterpapier

Rp	Kali nitrici puri	20,0
	Aquæ destillatæ	80 0

Mit dieser Lösung tränkt man Filtrirpapier und trocknet es

Ein Bogen wird in 12 Teile geteilt. Es wird zu Moxen, besonders aber gegen Asthma gebraucht. Entweder wird der Dampf des glühenden Papiers bei Beginn des Asthmaanfalls eingeathmet oder das Papier wird zu einer Cigarette aufgerollt und geraucht.

Charta piccata.

Papier goudronné Emplâtre du pauvre homme

Rp	Colophoni	300,0
	Picis liquidæ	200,0
	Cerae flavæ	100,0

Die geschmolzene und kochte Mischung wird mit der Pflasterstreichmaschine auf Schreibpapier gestrichen.

Charta pyroxylica

Salon Feuerwerk Doppel-Papier

Rp Chartæ scriptoriae

Acidi nitrici fumantis

Man taucht das Papier einem Augenblick in die Säure, wäscht es dann mit Wasser völlig aus und trocknet es. Damit das Papier mit feinem Lichte verbrannt, trinkt man es vor dem Trocknen mit Lösungen von Strontiumnitrat, bez. Baryumnitrat, bez. Cupernitrat.

Charta vesicatoria HANDELSPR

Rp	Cerae flavæ	90 0
	Olei Olivæ	60 0
	Celaeni	50,0
	Terbinthinae venetæ	12,5
	Cantharidin grossæ pulv	15,0

Man digerirt 2 Stunden im Dampfbade, kocht und streicht die halberkaltete Mischung, in nicht zu dünner Schicht über gelimes Papier.

Charta resinosa (Ergänz.)

Gichtpapier

Rp	Rosinae Picis Burgundicae	
	Piceæ navalis	
	Cerae flavæ	
	Terbinthinae	54 25,0

Das geschmolzene Gemisch wird durchgeseiht und mittels der Pflasterstreichmaschine auf Schreibpapier gestrichen.

Papier d'Arménie

Ist mit einer gesättigten alkoholischen Benzoesäurelösung getränktes Filtrirpapier. Es dient zur Desinfection von Wohnräumen, in denen man Benzoesäure durch Erwärmen zum Sublimiren bringt.

Charta vernicea

Rp	Paraffini solidi	75,0
	Vernis Limi	20,0

Mit der geschmolzenen Mischung wird Seidenpapier getränkt. Dient als wasserdichtes Verbandmaterial.

Papier chimique antiasthmatique de RICOIR, Charta nitrata mit weingestigem Lobeliaauszuge getränkt 100 Stück $\frac{1}{8}$ Bogen = 10 Mark (HAGER, Analyt.)

Pflanzenpapier, ostindisches, wurde von GUMMI als Klebpapier und Ersatz des englischen Heftpflasters in den Handel gebracht. Seine Darstellung soll folgende gewesen sein: 12 Th Gelatine werden in 1 Th Sirupus Sacchari und 50 Th destillirtem Wasser gelöst, die Kolatur mit 30 Th verdünntem Weingest vermischt und mit dem lauwarmen Gemisch feines Velpapier überzogen. Nach dem Trocknen wird die Rückseite des Papiers mit Colloidum lentescens bestrichen.

Chelidonium.

Gattung der Papaveraceae — Papaveroideae — Chelidonioideae.

Einzigste Art *Chelidonium majus* L. Heimisch in Europa, Mittel- und Nordasien in Nordamerika eingeschleppt

Beschreibung Perennirende, bis 1 m hohe Pflanze, alle Theile rothgelben Milchsaft in gegliederten Milchrohren enthaltend Stengel zu mehreren aus einem Rhizom aufsteigend, stumpfkantig, knotig gegliedert, zerstreut weich behaart Blätter abwechselnd, leierförmig, zottig behaart, schlaff, oberseits hellgrün, unterseits blaugrün Die Grundblätter in einer Rosette, langgestielt, 5 paargefiedert-fiederspaltig, Stengelblätter kurz gestielt, 2—3 paargig Die gelben Blüten stehen in end- und seitenständigen, gestielten, 3—8 strahligen Dolden, sie haben 2 hinfällige Kelchblätter, 4 Blumenblätter, zahlreiche Staubblätter, einen oberständigen Fruchtknoten mit kurzem Griffel und schwach zweilappiger Narbe Frucht eine schotenförmige Kapsel, die zweiklappig von unten nach oben aufspringt, wobei die Placenten in der Mitte stehen bleiben Samen schief eiförmig, braun mit kammartiger Caruncula — Die Pflanze riecht beim Zerreiben eigenthümlich widerlich und schmeckt scharf, brennend und bitter

Das frische Kraut liefert *Herba Chelidonii* (Erganzb) *Herba Chelidonii majoris* Hb *Hirundinariae*. *Chelidonium* (U-St.) — Schöllkraut Schellkraut Schwalbenkraut Augenkraut Maikraut. Gottesgabe — Chelidoine. — Celadine Goume

Bestandtheile Alkaloide Chelidonin, $C_{20}H_{19}NO_5$, H_2O α -Homochelidonin, $C_{21}H_{21}NO_5$, krystallinisch β -Homochelidonin $C_{21}H_{21}NO_5$, krystallinisch Chelerythrin $C_{21}H_{21}NO_4$, krystallinisch Protopin $C_{20}H_{19}NO_5$, krystallinisch (vergl unten) Ferner werden angegeben Chelidysin und Chelidoxanthin, in Aether unlöslich, in Alkohol schwer löslich Ferner Chelidonsäure (Pyrondicarbonsäure) $C_7H_4O_6$, Chelidoninsäure (ist Bernsteinsäure), Citronensäure, Äpfelsäure An der giftigen Wirkung der Pflanze soll ausser den Alkaloiden noch ein im Milchsaft, der in der frischen Pflanze 25 Proc beträgt, enthaltenes Harz theilhaftig sein

Anwendung findet nur das frische Kraut, man sammelt es entweder zu Anfang der Blüthe, oder zur Zeit der Fruchtentwicklung, während welcher es am alkaloidreichsten sein soll, und verarbeitet es sofort zu Extrakt oder zu Tinktur Des frischen Saftes bedient man sich selten zu 1—2 g in Verbindung mit Löwenzahn und anderen Kräuterküsten zu Frühlingskuren, ausserlich dient derselbe als Volksmittel zum Vertreiben von Warzen doch ist seiner atzenden Eigenschaften wegen hierbei Vorsicht geboten Das Kraut wirkt abführend und diuretisch

† **Extractum Chelidonii** Schöllkrautextrakt (Erganzb) Wie Extract Belladonna Germ (S 469) zu bereiten Ausbeute 3,5—4 Proc Dick, in Wasser trübe löslich Gabe 0,4 bis 1,5 g mehrmals täglich in Pillen Vorrechtig aufzubewahren Wird neuerdings gegen Aussatz und Krebs empfohlen

Tinctura Chelidonii Rademacheri (Erganzb) RADEMACHER'S Schöllkraut-tinktur Frisches, zerquetschtes Schöllkraut 5 Th, Weingeist (90proc) 6 Th — Extempore Extract Chelidonii 3,0, Aque 20,0, Spiritus 77,0 Filtrat Bei Leberleiden 5—20 Tropfen mehrmals täglich

Mixtura antidiarrhoea GORRENT
Rp Tinctura Chelidonii gtt X
Mucilaginis Tragacanthae 60,0
Bei Durchfall der Säuglinge

Pilulae hepaticae
Rp Extract Chelidonii 10,0
Gummi Ammoniac 15,0
Saponis medicati 5,0
f pilul 200 Tägl 2—3 mal 3—4 Pillen.

Herba Chelidoni minoris ist das Kraut von *Ranunculus Ficaria* L

Chelidoniumum $C_{20}H_{19}NO_5$, H_2O (identisch mit Stylophorin), krystallinisch, löslich in Alkohol, unlöslich in Wasser Schmelzpunkt $130^{\circ}C$ Wird mit Guajakol in Schwefelsäure karminroth, mit einer Lösung von tellursäurem Ammon in Schwefelsäure nach 3—4 Minuten grün

Wirkt ähnlich narkotisch wie Morphin, doch ohne Reflexsteigerung hervorzurufen, wird zum Theil durch den Urin unzersetzt abgeschieden. Wird in Form seiner Salze als schmerzlinderndes Mittel bei Magen- und Darmschmerzen verwendet.

Chelidonium hydrochloricum $C_{20}H_{19}NO_4$ HCl In Krystallen erhalten. Wenig löslich in Wasser und Alkohol.

Chelidonium phosphoricum, krystallinisches Pulver, löslich in Wasser.

Chelidonium sulfuricum $(C_{20}H_{19}NO_4)_2$ H_2SO_4 Krystallmisch, löslich in Wasser. Als mildes Narkotikum in der Kinderpraxis empfohlen. Dosis 0,05–0,2 g.

Chelidonium tannicum, Gelblich weisses Pulver, in Wasser fast unlöslich. Verwendung wie beim vorigen.

Chelerythrinum $C_{21}H_{17}NO_4$ H_2O Rothgelbes Pulver, löslich in Alkohol und Aether. Ein Herzgift.

Protopinum $C_{20}H_{19}NO_4$ (identisch mit Macleyin) Löslich in Chloroform und heissem Alkohol. Schmelzpunkt $201^\circ C$.

Chenopodium.

Gattung der Chenopodiaceae — Cyclolobeae — Chenopodieae.

I. Chenopodium ambrosioides L. Im tropischen Amerika heimisch, zum Arzneigebrauch angebaut und aus den Kulturen häufig verwildert.

Beschreibung. Bis 60 cm hohes, zerstreut kurzhaanges Kraut mit kurzgestielten, entfernt buchtig gezahnten Blättern, die oberen fast ganzrandig. Die knäuelartigen Inflorescenzen bilden beblätterte, unterbrochene Schenkelähren. Geschmack bitter und breunend aromatisch. Geruch kampherartig. Liefert *Herba Chenopodii* (Aust.) *Hb* *Chenopodium ambrosioides* (Erganzb.) *Hb* *Botryos mexicanae*. *Thea mexicana*. — Mexikanisches Traubenkraut. Gansfußkraut. Ambrosiakraut. Pimentkraut. Karthausertee. Jesuitentheee ¹⁾ Mexikanischer oder Spanischer Thee. — Ambrosie du Mexique (Gall.) *Thé du Mexique*. — Ambrose.

Bestandtheile. Aetherisches Oel in den Früchten 1,08 Proc. vom spec. Gew. 0,9, dreht $-18^\circ 55'$, in 10 Th. Alkohol (70 proc.) klar löslich. In den Blättern 0,85 Proc., spec. Gew. 0,879, dreht $-82^\circ 55'$, in 10 Th. Alkohol (70 proc.) unlöslich.

Einsammlung, Aufbewahrung. Das Kraut wird von Juni bis September mit den Blüthen gesammelt, von den dunkeren Stengeltheilen befreit und getrocknet. Es findet zu Aufgüssen, 1–2 g mehrmals täglich, Anwendung. Man bewahrt es in Blechbüchsen auf.

Anwendung. Das Kraut wurde früher als Stomachicum und Nervinum, bei Venteranz, gegeben. Man verwendet es hier und da in der Volksmedizin bei Krämpfen, Hysterie und Menstruationsbeschwerden, ferner als Wurmmittel, in Amerika wie den chinesischen Thee.

Tinctura Chenopodii ambrosioides. Aus 1 Th. Kraut mit 5 Th. verdünntem Weingeist durch Digestion zu bereiten.

In Nordamerika sind auch die Früchte *Fructus Chenopodii ambrosioides*, American Wormseed, und das ätherische Oel *Oleum Chenopodii*, Oil of Chenopodium, Oil of American Wormseed, officinell.

II Chenopodium anthelminticum L. Goose foot. Wormseed. Anselme vermifuge (Gall.) Ebenfalls in Amerika heimisch. Das Kraut enthält etwa 2 Proc. ätherisches Oel. Dieses oder die Früchte verwendet man in Amerika als Wurmmittel.

Ebenfalls als wurmwidrig gelten **Chenopodium hircinum** Schrad., das 2,9 Proc. ätherisches Oel enthält und **Chenopodium Botrys** L.

¹⁾ Unter diesem Namen versteht man auch den Maté-Thee von *Ilex paraguayensis*.

III Chenopodium Vulvaria L. Vulvaire (Gall.) Hamsisch in Europa Die Blätter und das Kraut verwendet man gegen Hysterie und Rheuma Enthält Trimethylamin, dem es den unangenehmen Geruch verdankt

IV Chenopodium mexicanum Moqu liefert „mexikanische Seifenwurzel“ Die Pflanze soll Saponin enthalten

V Chenopodium album L. Die jungen Blätter werden hier und da als Gemüse genossen Sie enthalten 80,81 Proc Wasser, 3,94 Proc Stickstoffsubstanz, 0,76 Proc Fett, 8,98 Proc stickstofffreie Extraktivstoffe, 3,82 Proc Holzfaser, 3,94 Proc Asche

VI Chenopodium Quinoa L. Reismelde In Mittel- und Sudamerika Vor Ankunft der Spanier neben dem Mais das einzige Getreide besonders in höher gelegenen Gegenden der Anden, jetzt anscheinend nur noch in wenigen Gegenden Chiles in Kultur Die Früchte enthalten 16,0 Proc Wasser, 19,18 Proc stickstoffhaltige Substanz, 4,81 Proc Rohfett, 47,78 Proc stickstofffreie Extraktivstoffe, 7,99 Proc Rohfaser, 4,23 Proc Asche

Auch anderwärts werden zu Zeiten Früchte von Chenopodiumarten zu Brot verbacken in Zeiten der Hungersnot (Russland), oder solche Früchte gelangen in grosserer Menge aus Nachlässigkeit unter das Getreide Diese Beimengung gilt als gesundheits-schädlich Solches Mehl liefert mit salzsaurehaltigem Alkohol in der Wärme behandelt, einen blassrothen bis tiefrothen Auszug Da eine solche rothe Farbe auch andere Verunreinigungen des Getreides geben können, so ist daneben der mikroskopische Nachweis unerlässlich

China.

Cortex Chinae (Austr Germ) **Cortex Cinchonae** (Hely) **Cinchonae rubrae** **Cortex** (Brit) **Cinchona** (U-St) — **Chinariade** Fiebertinde. — **Quinquina** (Gall) **Écorce de Quina** ou de **Quinquina**. — **Cinchona Bark**

Abstammung Die Chinarinden stammen von verschiedenen Arten der Gattung **Cinchona**, Familie der Rubiaceae — **Cinchonoideae** — **Cinchoneae** ab Die Cinchonon sind heimisch auf den Cordilleren Südamerikas, wo sich ihr Verbreitungsgebiet etwa vom 10° n Br bis zum 22° s Br in einem gegen den Ocean konvexen Bogen von etwa 500 Meilen Länge erstreckt Sie steigen bis auf eine Höhe von 8400 m und gehen bis auf 1200 m (ausnahmsweise vom Aequator entfernter auf 800 m) Meereshöhe hinab Die unterhalb dieser Region („der Augenbraue des Gehirges, Ceja de la montaña“) vorkommenden Cinchonon liefern nur minderwerthige Rinden

Durch die von jeher gebräuchliche, unrationelle Gewinnung der Rinden, bei der die Bäume einfach gefällt wurden, ohne dass man für einen Ersatz sorgte, sind werthvolle Cinchonon in ihrer Heimath sehr selten geworden und ihre Rinden kommen für den Handel eigentlich gar nicht mehr in Betracht

Seit dem Anfang der fünfziger Jahre hat man angefangen, die Cinchonon ausserhalb ihrer Heimath zu kultiviren, und aus solchen Kulturen stammen die jetzt in den Handel gelangenden Rinden Von grösster Bedeutung sind die Kulturen der Holländer in Java, dann die der Engländer in Ceylon, in den Nilagiris im südlichen Vorderindien und in Sikkim in den Vorbergen des Himalaya Auch in der Heimath der Cinchonon hat man seit einer Reihe von Jahren angefangen, sie zu kultiviren, und es gelangen schon jetzt von dort zuweilen ansehnliche Quantitäten in den Handel

Wie viele Arten die Gattung **Cinchona** umfasst, darüber gehen die Ansichten der Botaniker weit auseinander, die Arten sind schwer auseinander zu halten, da sie leicht Bastarde bilden **Howard** (1876) beschreibt 38 Arten, **Kuntze** (1878) will sie auf folgende 4 reduciren **Cinchona Weddelliana** Kuntze, **C Pavoniana** Kuntze, **C Howar-**

diana Kuntze, **C Pahudiana Howard**, und erklärt alle übrigen für Bastarde. Die Arzneibücher bedienen sich durchweg der alten Namen, es sollen denselben hier aber die KUNTZE'schen Bezeichnungen beigelegt werden.

Germ verlangt Rinden kultivirter Pflanzen, vorzugsweise von **Cinchona succirubra Pavon** (nach KUNTZE **C. Howardiana** und **C. Howardiani-Pahudiana**).

Helv die Rinden kultivirter Cinchonon, namentlich **C succirubra Pavon**, **C Ledgeriana Moens**, **C Calisaya Weddell** (nach KUNTZE **C. Weddelliana**).

Austr Kulturrinden, besonders von **C succirubra Pavon**.

Brit schreibt anschliesslich **C succirubra Pavon** vor.

U-St **C. Calisaya Weddell**, **C officinalis L** (nach KUNTZE **C. Pavoniana-Weddelliana**), Bastarde dieser und anderer Arten, ferner als Red Cinchona **C succirubra Pavon**.

Gall schreibt die Rinden wild wachsender und kultivirter Cinchonon vor in folgenden 8 Sorten:

1) Graue Loxa-Rinden von **C officinalis L** und **C crispa Tatalla** (nach KUNTZE identisch mit **C. officinalis**), ferner graue Huanucorinden von **C micrantha Ruiz et Pavon** (nach KUNTZE vielleicht **C. Howardiani-Pavoniana**), **C nitida Ruiz et Pavon** (nach KUNTZE vielleicht **C. Pavoniana**), **C peruviana Howard** (nach KUNTZE ebenfalls **C. Pavoniana**).

2) Gelbe Königschina von **C Calisaya Weddell**, worunter auch **C Ledgeriana** und **C javanica** verstanden werden, ferner **C lancifolia Mutis** (nach KUNTZE **Howardiani-Weddelliana**) und **C Pitayensis Weddell**.

3) Rothe Chinarinde von **C succirubra Pavon**.

Gewinnung. In Sudamerika war es gebräuchlich, die Bäume zu fällen und zu entrinden, auch wohl mit der Wurzel auszuroden, um die besonders werthvolle Wurzelrinde zu erhalten. In Indien befolgt man verschiedene Methoden, durch welche Rinden ganz verschiedenen Charakters gewonnen werden. 1) Moseing. Man echalt Streifen der Rinde vom Baum, zwischen denen man andere Streifen unversehrt stehen lässt und die Wunden mit Moos, Lehm oder Alang-Alanggras verbindet. Von den stehen gebliebenen Bändern aus regenerirt sich dann die Rinde und ist meist alkaloidreicher als die ursprüngliche. 2) Schaven. Die Rinde wird mit Schonung des Cambiums in kleinen Stücken abgeschabt und erneuert sich leicht. 3) Uprooting. Der ganze Baum wird ausgerodet, also vernichtet, wobei man aber die werthvolle Wurzelrinde gewinnt. 4) Coppicing, entspricht unserem Schälwaldbetrieb, der Baum wird gefällt und entrindet, aus dem Stumpf entwickeln sich Schösslinge, von denen man einige stehen lässt. Gegenwärtig verfährt man auf Java so gut wie ausschliesslich nach dem letzteren Verfahren.

Die für Apotheken bestimmten, sogen „Diogenetenrinden“ bilden ausgewählte lange Röhren, welche man in Kisten verpackt, die für die Chininfabriken bestimmten „Fabrik-rinden“ stampft man in Ballen zusammen.

Beschreibung. Die indischen Kulturrinden kommen in bis 50 cm langen und noch längeren Röhren in den Handel, die bis 4 cm Durchmesser haben, meist von beiden Seiten eingerollt sind und aufgerollt einem Rindenstreifen bis 25 cm Breite entsprechen. Die Farbe ist aschgrau, oft durch Flechten verdeckt, innen mehr oder weniger gelbbraun bis rothbraun. Die nach der Gall noch officinellen Loxa- und Huanucorinden sind dünnere Rinden jüngerer Zweige. Uebrigens bezeichnet man gegenwärtig als Loxa in Java einfach dünne Zweigrinden ohne jede Rücksicht auf die Abstammung. Von der ebenfalls in der Gall. officinellen Königschina ist die sogenannte „flache unbedeckte Königschina“ (*Cortex Chinac regius seu planus seu sine epidermide*) zu erwähnen, die die Rinde dickerer Stämme bildete, aus flachen Platten bestand und von gelbbrauner Farbe

war. Die Borke war abgekratzt, so dass die Droge meist nur vom Bast gebildet wurde. Es ist darauf aufmerksam zu machen, dass gegenwärtig aus Südamerika wieder flache Rinden, entweder unter dem Namen Calisaya oder Cochabamba n. s. w. in den Handel kommen, die der alten Königschina äusserlich ausserordentlich gleichen, aber durchaus minderwerthig sind, so dass man dieser früher am höchsten geschätzten Sorte jetzt mit berechtigtem Misstrauen gegenübertritt.

Bau der Rinde (Fig. 187). Bei der Handelsware ist die Epidermis wohl kaum jemals erhalten, in der ersten unter derselben gelegenen Parenchymschicht entsteht der Kork, der die Bedeckung bildet; er besteht aus flachen unverdickten Zellen. Bei jüngeren Zweigrinden ist nur dieser oberflächliche Kork vorhanden, bei älteren findet sich Borke-

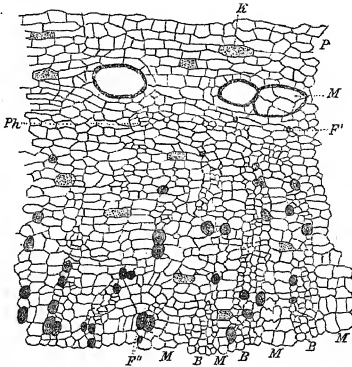


Fig. 187. Querschnitt durch die Rinde von *Cinchona succubra*. 80mal vergrössert.

K Krystallsandellen. P Parenchym der primären Rinde. M Milchsafthläuche, einer mit Füllzellen. F' primäre Bastfasern. F' sekundäre Bastfasern. Ph primäres Phloem. M Markstrahlen. B Baststrahlen.

bildung, insofern der Kork in Streifen in die Rinde eindringt und Parthien derselben abtrennt. Unter dem Kork liegt die primäre Rinde oder Mittelrinde, aus tangential gestrecktem Parenchym bestehend, die Zellen führen meist mehr oder weniger lebhaft braunen Inhalt, auch ihre Wände sind braun gefärbt. Nicht selten führen einzelne Zellen ein feines Krystallmehl von Kalkoxalat, das sich auch im Parenchym des Bastes findet. Bei manchen Arten sind diese Parenchymzellen in grösserer oder geringerer Anzahl zu gewöhnlich nicht sehr stark verdickten Steinzellen umgewandelt, die unter Umständen auch im Bast noch auftreten können. Weiter nach innen tritt ein einfacher oder ausnahmsweise doppelter Ring weiter Milchsafthläuche mit braunem Inhalt auf, die in alten Rinden zusammengedrückt oder mit Parenchym ausgefüllt sein können. Innerhalb der Milchsafthläuche fallen im Parenchym zuweilen vereinzelt dünne primäre Bastfasern auf. Die primären Phloemtheile sind selten noch deutlich zu erkennen. Die Hauptmasse der Rinde macht der Bast aus; die Markstrahlen sind

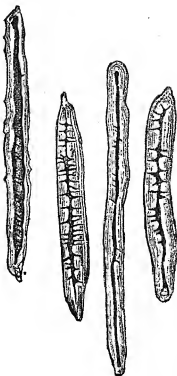


Fig. 168.
Bastfasern der *Cinchona succirubra*.

1—4 Zellreihen breit, sie verbreitern sich gegen die primäre Rinde, ihre Zellen sind grösser wie die des Parenchyms. Die Baststrahlen setzen sich zusammen aus Siebröhren, Cambiform, Parenchym und stark verdickten sklerotischen Zellen. Die Siebröhren sind auch in älteren Rinden auf Längsschnitten unschwer aufzufinden, sie haben geneigte Endflächen mit einer einfachen, oft mit Callus bedeckten Siebplatte. Die sklerotischen Bastzellen sind spindelförmig, die Enden spitz, meisselartig zugespitzt oder abgestutzt, sie sind auf dem Querschnitt deutlich geschichtet, oft radial gestreckt, das Lumen ist meist (abgesehen von den innersten, jüngsten Theilen) auf einen engen Kanal oder Spalt reducirt, die Wand links-schief getüpfelt.

Für die Charakteristik der einzelnen Arten können folgende Momente in Betracht kommen:

Steinzellen in der Mittelrinde und im Bast fehlen bei *C. succirubra*, *C. Ledgeriana*, *C. officinalis*, *C. micrantha*,¹⁾ *C. Pitayensis*; sie sind vorhanden (können aber in ganz jungen Rinden fehlen) bei *C. lanifolia* und einzeln bei *C. Calisaya*.

Die Milchsaftschläuche sind in der Handelswaare zu erkennen bei *C. succirubra*, *C. Calisaya*, *C. micrantha*; bei *C. officinalis* zweifelhaft.

Die sklerotischen Zellen des Bastes erreichen folgende Dimensionen:

	<i>C. succirubra</i>	<i>C. Calisaya</i>	<i>C. Ledgeriana</i>	<i>C. officinalis</i>	<i>C. micrantha</i>	<i>C. lanifolia</i>	<i>C. Pitayensis</i>
Länge . .	1255 μ	950 μ	1135 μ	1175 μ	1590 μ	1185 μ	1162 μ
Dicke*) . .	77 μ	72 μ	65 μ	68 μ	77 μ	79 μ	61 μ

Bestandtheile. Die Chinarinden verdanken ihre Wirksamkeit in erster Linie einer Anzahl von Alkaloiden. Es sind davon die folgenden bekannt: Formel $C_{15}H_{22}N_4O$: Cinchonin, Cinchonidin, Homocinchonidin. $C_{15}H_{22}N_4O$: Cinchotin, Hydrocinchonin, Hydrocinchonidin, Cinchonamin. $C_{16}H_{24}N_4O_2$: Chinamin, Conchinamin. $C_{20}H_{28}N_4O_2$: Chinin, Conchinin. $C_{20}H_{28}N_4O_2$: Hydrochinin, Hydrochinidin. $C_{22}H_{30}N_4O_4$: Cheiramin, Cheiramidin, Concheiramin, Concheiramidin. $C_{22}H_{30}N_4O_4$: Aricin, Cusconin, Cusconidin, Concusconidin. $C_{28}H_{38}N_4O_4$: Dicinchonin. $C_{28}H_{38}N_4O_4$: Homocinchin. $C_{26}H_{34}N_4O_2$: Dichinidin; anserdem eine Anzahl zweifelhafter Alkaloide.

Der Alkaloidgehalt ist ein ausserordentlich schwankender; die Kulturinden sind im allgemeinen reicher daran, als die von wilden Cinchonon (man hat Ledgerianarinden mit 13 Proc. Chinin gewonnen). Die durch den Mossingprocess gewonnenen, erneuerten Rinden (renewed bark) sind im allgemeinen alkaloidreicher als die ursprünglichen (z. B. 1,25 Proc. Chinin in ursprünglichen zu 2,5—3,9 Proc. in erneuerter Rinde). Ferner lässt sich

¹⁾ Nach BERG kommen hier zuweilen Steinzellen vor; ich habe sie nicht gefunden.

²⁾ Die Dicke ermittelt man im Querschnitt:

radialer Durchmesser + tangentialer Durchmesser.

im allgemeinen sagen, dass die Rinden dünner Zweige am alkaloidarmsten, die Wurzelrinde am reichsten ist und dass Stammrinde und solche von dicken Aesten etwa in der Mitte zwischen beiden steht

Der Alkaloidgehalt einer und derselben Art ist abhängig vom Substrat (Boden, Düngung), Beschattung, Seehöhe, Klima, Regenmenge, Alter des Baumes, den Theilen desselben, angeblich auch dem Grade der Bastardirung, der Art der Trocknung. Durch Feuchtigkeit, Schimmel etc. leidet der Alkaloidgehalt, ob auch durch längeres Liegen bei sonst guten Verhältnissen erscheint zweifelhaft

Der Sitz der Alkaloide in der Rinde ist das Parenchym, die Siebröhren, Fasern, auch die Zellen mit Oxalatsäure sind frei davon. Darans erklärt es sich, dass parenchymreiche Rinden, wie solche z. B. durch den Mössingprocess gewonnen werden, alkaloidreicher sind als faserreiche ursprüngliche Rinden

Die von den verschiedenen Pharmakopöen angegebenen *Cinchona*-Arten bilden bezüglich des Alkaloidgehaltes etwa folgende Reihenfolge: *Ledgeriana*, *Calisaya*, *Succirubra*, *Micrantha*, *Laucifolia*, *Officinalis* etc.

Auch die anderen Theile der *Cinchonen*, Blätter, Blüthen, Holz des Stammes und der Wurzel enthalten geringe Mengen von Alkaloiden. Die Samen sind frei davon (Vergl. die einzelnen Artikel)

Ausserdem enthalten die Rinden folgende Säuren, an welche die Alkaloide gebunden sind: Chinassäure $C_7H_{11}O_6$, Chinagerbsäure $C_{14}H_9O_6 \cdot 2H_2O$ (*C. succirubra* 8,18 Proc., *C. Calisaya* 2,1—3,8 Proc.) von glukosidischem Charakter, liefert Chinarothe $C_{14}H_{21}O_{14}$, Chinovagerbsäure $C_{14}H_{13}O_6$, ebenfalls von glukosidischem Charakter, liefert Chinovarothe, Chinovasäure $C_8H_{13}O_4$, in javanischen Kulturbinden gefunden, α -Chinovin $C_{10}H_{15}O_4$, β -Chinovin findet sich in der Cyprearrinde. Es liefert dieselben Spaltungsprodukte) wird durch verdünnte Säuren in Chinovazucker $C_7H_{13}O_5$ und Chinovasaure gespalten, Chinovit $C_4H_{11}O_5$, C_4H_9 , Cinchol $C_{10}H_7O \cdot H_2O$, dem Cholesterin nahe stehend

Untersuchung und Werthbestimmung Die Untersuchung muss eine doppelte sein, eine mikroskopische und chemische. Bei unzerkleinerten Rinden tritt die erstere gegenwärtig mehr in den Hintergrund, es genügt, durch Untersuchung einiger Querschnitte festzustellen, dass eine Chinarrinde vorliegt und dass die Merkmale (vergl. oben) einer der von den Arzneibüchern zugelassenen Arten entsprechen.

Die Herstellung der Querschnitte ist oft nicht ganz leicht, da die Rinden beim Schneiden leicht bröckeln. Meist gelangt man zum Ziel, wenn man Stücke der Rinde mehrere Tage in Wasser oder in einem Gemenge gleicher Theile Wasser, Alkohol und Glycerin einweicht und dann zum Schneiden ein recht scharfes und etwas kräftiges Rasirmesser verwendet. Bröckeln die Rinden trotzdem, so kann man auf die Querschnittsfläche trockener Rindenstücke wiederholt dicken Gummischleim, dem man etwas Glycerin zugesetzt hat, aufstreichen. Man wiederholt dann das Aufstreichen, nachdem die zuerst aufgestrichene Masse eingezogen ist. Man schneidet vor dem völligen Trocknen. Da die Schnitte meist ziemlich dunkel und unübersichtlich sein werden, hellt man sie auf, indem man sie mehrere Tage in ein Glasschälchen mit ganz konzentrierter Chloralhydratlösung (3–2 Aq.) legt, auswäscht und dann untersucht, oder indem man sie auf dem Objektträger mit alkoholischem Ammoniak (Liquor Ammonii caustici spirituosus) behandelt, wodurch ebenfalls die Farbstoffe gelöst werden.

Unerlässlich ist die mikroskopische Prüfung fertig gekauften Pulvers, wenn es der Apotheker nicht vorzieht, dasselbe aus zuverlässiger Rinde selbst herstellen zu lassen. Da (vergl. unten) die Anforderungen der Arzneibücher bezüglich des Alkaloidgehaltes sehr massige sind, und da im Handel reichlich Rinden mit höherem Alkaloidgehalt zu haben sind, so liegt die Versuchung nahe, solche gehaltreiche Rinden mit minderwerthigen zu verdünnen, wohl gar dazu fremde Rinden, z. B. die sogen. falschen Chinarrinden, zu verwenden. Bei der Prüfung des Pulvers ist besonders auf die spinelförmigen, sklerota-

schen Zellen des Bastes zu sehen, die keiner Chinarrinde fehlen und die auch im feinen Pulver leicht unverletzt oder in grosseren Bruchstücken aufgefunden werden. Z. B. *Succirubra* darf keine anderen sklerotischen Elemente enthalten. Ausserdem können noch die Steinzellen der Mittelrinde vorkommen. Andere sklerotische Elemente dürfen nicht vorkommen. Es ist mit Sandelholz verfälschtes Chinarrindenpulver vorgekommen, solches lässt unter dem Mikroskop Elemente des Holzes erkennen und färbt beim Schütteln mit Aether diesen orangegebl.

Die GRAHNS'sche Probe, die auch heute als eine vorläufige nicht überflüssig ist, hat den Zweck, festzustellen, dass eine vorliegende Chinarrinde eine gute ist. Sie beruht darauf, dass Rinden, die Chinin, Cinchonidin etc. enthalten, beim Erhitzen im Probirrohr rothe Dämpfe entwickeln, die sich an kalten Stellen des Rohres zu einem karminrothen Theer verdichten. Andere Rinden geben einen braunen Theer. Man erhitzt dazu in einem Probirrohr 0,1–0,3 g kleiner Stückchen der Rinde, indem man dem Cylindrer eine fast horizontale Lage giebt. Soviel wir wissen, geben alle guten Chinarrinden die Reaction, aber auch manche geringwerthigen, so dass wohl aus ihrem Fehlen, nicht aber aus ihrem Auftreten weitere Schlüsse gezogen werden können.

Feststellung des Alkaloidgehaltes. Bei den indischen Kulturrrinden wird bezüglich der Prüfung gegenwärtig im Handel das Hauptgewicht auf den Alkaloidgehalt gelegt und nach dem Aussehen, der sonstigen Beschaffenheit etc. wenig gefragt, wie ja auch die für die Fabriken bestimmten Rinden zu einem höchst unansehnlichen Gemenge zu samengepresst werden. Man handelt in Holland die Rinde nach dem „Unit“, womit man die Prosenheit für je 1 Proc Chininsulfat in 1 Pfd. (holl.) Rinde bezeichnet.

Bei den anderen (z. B. den südamerikanischen Kulturrrinden) findet die Beurtheilung mehr wie in früherer Zeit nach dem äusseren Aussehen etc. statt, und es sind daher solche Rinden, wenn sie ohne garantirten Alkaloidgehalt in die Hände des Apothekers gelangen, stets mit besonderer Sorgfalt (auch mikroskopisch) zu untersuchen. Die z. B. neuerdings vorkommende Cochabambarinde, die im Aeusseren der „unbedeckten Calsayarinde“ ausserordentlich ähnlich sieht, ist ganz minderwerthig, eine andere, ganz kürzlich vorgekommene Rinde von garantirt 8 Proc Alkaloidgehalt enthielt 4,5 Proc und bestand aus einem Gemenge verschiedener Chinarrinden und einer falschen Chinarrinde (Ladenbergia).

Den Minimalgehalt an Alkaloiden normiren die Pharmacopoen wie folgt: Germ. 5 Proc, Chinin wird darin nur qualitativ nachgewiesen. Austr. $8\frac{1}{2}$ Proc. Helv. 5 Proc, davon mindestens 1 Proc Chinin. Brit. 5–6 Proc, davon die Hälfte Chinin und Cinchonidin. U.-St. 5 Proc, davon die Hälfte Chinin. Gall. Für graue Rinde, mindestens 1,5 Proc, davon $\frac{1}{10}$ Chinin, für gelbe Rinden 2,5 Proc Chininsulfat, für rothe Rinden 3 Proc Sulfate der Alkaloide, davon $\frac{2}{3}$ Chininsulfat. — Es ist nicht schwer, Rinden in ausreichender Menge, die den Anforderungen an den Gehalt an Gesamtalkaloiden entsprechen, zu beschaffen, hoch erscheint die Forderung der Brit. und der Gall. für rothe Rinden bezüglich des Chiningehaltes im Verhältniss zur Menge der Gesamtalkaloide.

Zur Feststellung des Gehaltes an Gesamtalkaloiden verfährt man nach KELLER folgendermassen. In ein trockenes Glas von 200 ccm Inhalt bringt man 12 g trockenes Rindenpulver (Sieb V–VI d. Helv.), übergiesst mit 90 g Aether und 80 g Chloroform und schüttelt während 5 Minuten öfter um. Hierauf setzt man 10 ccm Ammoniakflüssigkeit (10 proc) hinzu, agirt sofort kräftig, wiederholt das öfter während einer halben Stunde, dann giebt man bei *Succirubra* 10 ccm, bei *Calsaya* 12–15 ccm Wasser zu und schüttelt kräftig, bis sich das Pulver mehr oder weniger zusammengeballt und die Flüssigkeit geklärt hat. Dann wägt man 100 g des Chloroform-Aetherauszugs ab (= 10 g Rinde), lässt 1–2 Stunden verschlossen stehen und giesst von ausgeschiedenen Wassertropfen und Rindentheilen klar in einen Scheidetrichter ab, in dem man dreimal mit 80, 20 und 10 ccm 1 proc. Salzsäure anschüttelt, oder so lange, bis eine kleine Probe der letzten sauren Ausschüttelung mit Kaliumquecksilberjodidlösung keine Trübung mehr giebt. Die sauren Ausschüttelungen bringt man neuerdings in einen Scheidetrichter, macht mit Am-

moniak deutlich alkalisch und schüttelt mit Aether-Chloroform (9 1) aus, so lange, bis eine kleine Menge der letzten Ausschüttelung auf dem Uinglaschen verdunstet, mit 1 proc Salzsäure aufgenommen, mit Kaliumquecksilberjodidlösung keine Trübung mehr giebt. Man wird gewöhnlich 100 g Aether-Chloroform verbrauchen. Die Lösung wird durch ein kleines mit Aether benetztes Filter in einen gewogenen Erlenmeyer gebracht, Aether und Chloroform abdestillirt und der Rückstand bei 80—90°C getrocknet und gewogen. Er stellt die Alkaloide aus 10 g Rinde dar. Da die letzten Reste Chloroform oft schwierig weggehen, so ist es angezeigt, den anscheinend trocknen Rückstand noch einige Male mit einer kleinen Menge (1 ccm) Aether zu übergossen und diesen im Wasserbade wegzukochen. Bei sorgfältigem Arbeiten wird man nach diesem Verfahren die Alkaloide stets in genügender Reinheit erhalten.

Eine recht befriedigende Methode zur Bestimmung des Chinins fehlt noch. Indessen kann man folgendermassen verfahren: 1) Man nimmt die nach dem oben genannten Verfahren erhaltenen Alkaloide mit 20 ccm Schwefelsäure (10 proc) unter Erwärmen im Wasserbade auf, giebt er neue Schwefelsäure zu, bis alle Alkaloide in Lösung gegangen sind, filtrirt vom ungelöst Gebliebenen durch ein kleines Filter ab, bringt das Filtrat auf das kochende Wasserbad und versetzt anfangs mit konzentrierter, später mit verdünnter Ammoniakflüssigkeit bis zur schwach sauren Reaktion. Nach dem Erkalten scheidet sich alles Chinin als basisches Sulfat ab. Man sammelt die Krystalle auf einem kleinen, bei 100°C getrockneten und gewogenen Filter, lässt abtropfen, wäscht mit sehr wenig Wasser nach, entfernt letzteres nach Möglichkeit durch Absaugen, trocknet bei 100°C und wägt das basische Sulfat, das man dann wieder in Lösung bringen kann, aus der man das reine Chinin ausfällt, sammelt, trocknet und wägt.

Das nach dieser Methode abgeschiedene Chinin enthält aus Rinden, die reich daran sind, auch immer etwas Cinchonin und Cinchonidin. — Noch weniger genau, aber für viele Zwecke der Praxis ausreichend, ist es, die nach dem KELLER'schen Verfahren gewonnenen Alkaloide mit 15 ccm Aether portionsweise zu extrahieren. Es soll nicht mehr als die Hälfte ungelöst bleiben. Der Aether nimmt Chinin und Chinidin auf.

2) Bestimmung als Chininoxalat. 0,5 g des obigen Alkaloidgemenges werden im Becherglase mit Hilfe von möglichst wenig Essigsäure in 40 ccm Wasser bei gelinder Wärme gelöst, vom Ungelösten in ein tarirtes Becherglas abfiltrirt, das Filter nachgewaschen, das Filtrat genau mit verdünnter Natronlauge neutralisirt, von etwaigen Ausscheidungen abfiltrirt und mit 5 ccm einer bei 18°C gesättigten Natriumoxalatlösung versetzt. Nachdem auf dem Wasserbade auf 10 g Rückstand eingedampft und eine sich etwa ausscheidende schmierige Masse durch Zusatz von etwa 10 g Wasser wieder in Lösung gebracht ist, sammelt man nach mehrstündigem Stehen das ausgeschiedene Chininoxalat auf einem Filter, wäscht mit gesättigter Chininoxalatlösung aus, trocknet und wägt. Die Vorsicht gebietet, das Filter mit dem noch feuchten Niederschlag auch vor dem Trocknen zu wägen und für je 1 g Trockenverlust von der erhaltenen Menge trockenen Oxalates noch die Korrekturzahl 0,00069 abzuziehen, da dieser Werth dem hinzugebrachten Oxalat entspricht. Dann ist 1 g Chininoxalat = 0,878 Chinin.

Da das nach dieser Methode gewonnene Oxalat sehr unrein zu sein pflegt, so kann man es in Essigsäure lösen, mit Calciumchlorid und Kaliumacetat in Chlorid überführen, dann mit Ammoniak das Chinin ausfällen und mit Aether-Chloroform ausschütteln. Weil hierbei mit dem Wasser etwas Calciumchlorid in die Ausschüttelung übergeht und als Chinin mitgewogen wird, so empfiehlt es sich, das Chinin völlig anzutrocknen, mit wasserfreiem Aether von neuem zu lösen, zu verdunsten, zu trocknen und zu wägen.

Zum qualitativen Nachweis des Chinins übergiesst man die Alkaloide mit frisch bereitetem Chlorwasser und dann mit Ammoniak. Es muss eine schön grüne Färbung auftreten (vergl. Chinin).

Wirkung. Dieselbe wird bedingt durch die Alkaloide, die Chinassäure, Chinagerbsäure und das Chinovin, sie ist daher neben der atropinischen der Alka-

loide eine adstringierende, tonisierende und antiseptische. Daher liegt es auf der Hand, dass die Rinde für viele Zwecke nicht durch die Alkaloide ersetzt werden kann.

Anwendung. Aeusserlich als Pulver, Extrakt oder Tinktur bei schlaffen, schlecht eiternden Geschwüren, bei Gangrän, Dekubitus, bei skorbatischem Zahnfleisch und bei Haarkrankheiten in Form von Pomaden. Als Streupulver rein oder mit Kohle, Myrrhe etc. Zu Umschlagen, Gurgelwassern, als Dekokt 1:10, als Zahnpulver mit Kohle, Myrrhe und aromatischen Substanzen.

Chinadekotte werden in Porcellanbüchsen angesetzt, heiss durchgeseiht und, da sie einen Bodensatz bilden, mit der Aufschrift „Vor dem Gebrauche umzuschütteln!“ versehen, mit 3–5 Th verdünnter Salzsäure auf 25 Th Rinde bereitet sind sie bedeutend alkaloidreicher. Eine solche Abkochung mit Saurezusatz hält bis 74 Proc, ohne Saure nur etwa 42 Proc der wirksamen Bestandtheile in Lösung.

Die Homöopathen gebrauchen China bei Schwäche und Bleichsucht. Zu vermeiden ist, die Chinarinde zusammen zu verwenden mit Gerbsäure, Alkalien, Leim, Eiweiss, Metallsalzen und auch mit Eisen. Man gebe an Stelle der letzteren Kombinationen Chininum-Ferro citricum.

Aufbewahrung. Im unzerkleinerten Zustande trocken und vor Licht geschützt aufbewahrt, halten sich die Chinarinden jahrelang im wesentlichen unverändert, eine Verminderung des Alkaloidgehaltes, wie sie nach alteren Angaben bei längerem Lagern eintreten soll, wird durch neuere Erfahrungen nicht bestätigt.

China-Extrakte

Extractum Chinae Austr. Zerstoßene Chinarinde 100 Th, destill. Wasser 1200 Th, 24 Stunden stehen lassen, 1 Stunde kochen, abseihen, Rückstand dreimal mit je 1200 Th dest. Wasser auskochen, die Seihflüssigkeiten vereinigen und zur Trockne verdampfen. Ausbeute 10–12 Proc.

Extractum Chinae agnosum Germ. Grob gepulverte Chinarinde 1 Th zieht man zweimal mit je 10 Th Wasser je 48 Stunden lang aus, presst ab, dampft auf 2 Th ein, filtrirt und verdampft zu einem dünnen Extrakt. In Wasser trübe Lösung, wie das folgende. Ausbeute 12–15 Proc.

Extractum Chinae spirituosum Germ. Grob gepulverte Chinarinde 1 Th wird mit verdünntem Weingeist (60 proc) je 5 Th zuerst 6, dann 3 Tage lang ausgezogen, die Pressflüssigkeiten zur Trockne eingedampft. Ausbeute 11–13 Proc.

Extractum Cinchonae fluidum Helv. Chinarinde (V) 100 Th werden mit Glycerin 20 Th, verdünnter Salzsäure, Wasser je 15 Th befeuchtet im Perkolator mit Wasser q s erschöpft¹⁾. I. Auszug 70 Th giebt mit dem auf 20 Th eingedampften II. Auszug und Weingeist 10 Th = Extrakt 100 Th.

Extractum Cinchonae spirituosum s. siccum Helv. Chinarinde (V) wird im Perkolator mit verdünntem Weingeist (62,5 proc) erschöpft, man destillirt den letzteren ab und verdampft zur Trockne.

Extractum Cinchonae liquidum Brit. Chinarinde (puly No 60) 640 g, Salzsäure 20 cem, Glycerin 80 cem, destill. Wasser q s. Durch Verdrängung mittels Wasser sammelt man 9600 cem und dampft bei höchstens 82° C auf 640 cem ein. Nach Bestimmung des Alkalidgehalts wird durch Eindampfen, bezw. Verdünnen und Zusatz von Weingeist das Extrakt so eingestellt, dass es in 100 cem 5 g Alkaloide und 12,5 cem Alkohol enthält.

Extractum Cinchonae U-St. Calceyarinde (puly No 60) 1000 g, Alkohol (91 proc) 3000 cem, Wasser 1000 cem. Durch Verdrängung, zuletzt mittels verdünntem Alkohol (41 proc) q s, sammelt man 4000 cem, zieht den Weingeist ab und dampft zu einem dicken Extrakt ein.

Extractum Cinchonae fluidum U-St. Calceyarinde (puly No 60) 1000 g, Glycerin 200 cem, Alkohol (91 proc) 800 cem. Durch Verdrängung sammelt man, weiterhin mittels q s einer Mischung von Alkohol 800 cem, Wasser 200 cem, 750 cem Perkolat, erschöpft die Rinde und bringt 1 a auf 1000 cem Extrakt.

Extractum Cinchonae. *Extrait de Quinquina* Gall. Graue Chinarinde 1000 Th wird zuerst mit 8000, dann mit 4000 g siedendem Wasser übergossen je 24 Stunden stehen gelassen. Die Pressflüssigkeiten werden, jede für sich, eingeeignet, vereinigt, dann zu einem weichen Extrakt eingedampft. Auf Platten gestrichen und eingetrocknet, liefert dasselbe das *Extrait sec de quinquina*.

¹⁾ Die Rinde ist erschöpft, sobald die Thalleochnprobe (vergl. S 745) versagt.

Extractum Cinchonae Calisayae, **Extrait de Quinquina jaune Gall** Calisayarin 1000 g wird mittelst Alkohol (60proc) 6000 g perkolirt, der letztere abdestillirt, der Rückstand in destillirtem Wasser 1000 g gelöst und das Filtrat zur Trockne eingedampft. Ebenso bereitet man das **Extractum Chinæ rubrae**, **Extrait de Quinquina rouge Gall**.

Extractum Chinæ spirituosum s. alcoole paratum Gall **Extrait alcoolique de Quinquina gris, jaune, rouge** werden alle drei wie **Extractum Digitalis** alcool Gall (siehe dort) bereitet.

Extractum Chinæ liquidum de Vrij wird aus einer 6 Proc Alkaloide enthaltenden Rinde dargestellt, indem man 25 Th davon mit 3 Th verdünnter Salzsäure (12½proc) und 122 Th Wasser 12 Stunden bei Seite stellt, 5 Th Glycerin zusetzt, perkolirt, bis NaOH keinen Niederschlag mehr giebt und im Vacuum auf 25 Th eindampft. Ein solches Extrakt soll 5 Proc Alkaloide enthalten und sich besonders zur Darstellung haltbarer Chinaweine eignen.

Extractum Chinæ frigide paratum Ph Germ I Braune Chinarrinde 1 Th wird mit destillirtem Wasser 6, dann 3 Th je 2 Tage lang ausgezogen, die Pressflüssigkeit eingeeignet, filtrirt und zu einem dicken Extrakt eingedampft. Ausbeute 9—10 Proc.

Extractum Chinæ fuscae Ph Germ I Braune Chinarrinde 1 Th je 24 Stunden mit verdünntem Weingeist 4, dann 2 Th ausziehen und 1 a zum dicken Extrakt eindampfen.

Extractum Chinæ detannissatum Marck wird durch Behandeln einer weingestigen Lösung von Chinalextrakt mit feuchtem Eisenoxydhydrat bereitet.

Bei der Bereitung von Chinalextrakten sind Metallgeräthe zu vermeiden!

Sirupus Chinæ Sirupus Cinchonae Chinasilirup Sirop de Quina oder de Quinquina 1) Ergänzb Chinarrinde (IV) 8 Th, Zimmt 2 Th, Rothwein 50 Th, lässt man 2 Tage stehen, presst und löst im Filtrat 40 Th, Zucker 60 Th zu Sirup 100 Th. 2) Helv. Chinafuidextrakt 10 Th, Zuckersirup 90 Th. 3) Gall. Calisayarin 100 g wird durch Verdrängung mittels Alkohol (30proc) 1000 g, dann Wasser q s zu 1000 g Auszug erschöpft, der Alkohol abdestillirt, im Filtrat Zucker 1000 g zu Sirup 1525 g gelöst. Ebenso aus grauer Rinde der Sirup de Quinquina gris. 4) **Extracti Chinæ de Vrij** 10,0, Sirup Auranti cort 90,0, Sirup simpl 100,0. 5) (a Bull de Ph) Chinarrindenpulver 100,0, Salzsäure 5,0, Wasser von 80° C q s. Durch Verdrängung sammelt man 550,0 und löst darin Zucker 950,0 zu Sirup 1500,0.

Tinctura Chinæ (Germ.) Tinctura Cinchonae (Brit, Helv, U-St.) Tinctura Chinæ simplex. — Chinatinktur — Teinture de Quinquina (Gall.) ou de Quina. — Tincture of Cinchona

Germ. Chinarrinde, grob gepulvert 1 Th, verdünnter Weingeist (60proc) 5 Th. Rothbraune Tinktur, die bestandig Bodensätze bildet. — **Brit.** Aus 200 g Rindenpulver (No 40) sammelt man durch Perkolation mittels Alkohol (70proc) 700 com, presst aus, mischt die Flüssigkeiten und fügt soviel Alkohol zu, dass 100 com Tinktur 1,0 g Alkaloide enthalten. — **Helv.** Aus Chinarrinde (V) 20 Th. und verdünntem Weingeist (62proc) gewinnt man durch Verdrängung Tinktur 100 Th. — **U-St.** Calisayarin (pulv No 60) 200 g zieht man im Perkolator mittelst einer Mischung aus Glycerin 75 com, Alkohol (91proc) 675 com, Wasser 250 com durch Verdrängung zuletzt mittels einer Mischung aus Alkohol und Wasser (675:250) aus und bereitet Tinktur 1000 com. — **Gall.** Aus grauer, gelber oder rother Chinarrinde 100 g werden 500 g der entsprechenden Tinkturen durch 10 tagiges Ausziehen mittels Alkohol (60 proc) hergestellt.

Vinum Chinæ. Vinum Cinchonae Chinawein. — Vin de Quinquina, Vin de Quina. — Cinchona Wine. — Austr. Chinarrinde, Cognac je 25,0, Malaga wein 500,0. 8 Tage maceriren. — **Ergänzb.** Feinster, weißer Leim 1 Th in Wasser 10 Th gelöst, wird noch warm in Süsswein 1000 Th angetrugen, grob gepulverte Chinarrinde 40 Th zugefügt, nach 8 Tagen abgepresst, Zucker 100 Th, Pomeranzentinktur 2 Th zugesetzt und nach 14 tägigem Stehen im Kühlen filtrirt. — **Helv.** Chinafuidextrakt 2 Th, Marsala- oder auf ärztliches Verlangen ein sonstiger Wein (Malagawein, Rothwein, Weisswein etc) 98 Th. Nach 8 Tagen filtriren. — **Gall.** Chinarrinde 50,0 lässt man 24 Stunden mit Alkohol (60proc) 100,0 stehen, fügt Rothwein 1000,0 zu, presst nach 10 Tagen und filtrirt. Bei Verwendung von Lagueurweinen fällt der Alkohol fort. — **Danzwicz a)** unversüßte Gelatine 1,0 in Wasser 10,0 gelöst, Xeres oder Rothwein 800,0, Chinatinktur 200,0, nach 3 Tagen (kalt stellen) filtriren, b) versüßt wie a, doch nur 600,0 Wein und dafür weißen Sirup 200,0. — **FRANKE.** **Extracti Chinæ de Vrij** 20,0, Mellis depurati 40,0, Tinct Aurant cort 5,0, Cognac 20,0, Vini albi seu rubri 340,0, Sacchari 75,0. — **WEINERL.** Chinarrinde 500 g, Salzsäure 30 g, Wasser 600 g, Weingeist 400 g erhitzt man 24 Stunden im Dampfbade, bringt in einen Perkolator, fügt Weingeist 500 g hinzu, verdrängt nach 6 Tagen mit Sherry 5000 g, worin Citronensäure 15 g gelöst, setzt zum Perkolat Malaga 5000 g, Zuckersirup 1500 g, Pomeranzentinktur 50 g, Cognac 500 g, stellt kalt und filtrirt nach 3 Wochen. — **Aufbewahrt** wird Chinawein vor Licht geschützt an einem mäßig warmen, Temperaturschwankungen möglichst wenig ausgesetzten Orte.

Castipiasma antipodagriscum PRADER.
Pp Tincturae antipodagriscus Prader 100,0
Aqua Calcariae 200,0
Piacentiae seminis Lini q s
Bei Podagra, warm anzuwenden

Chlaabitter Extract. PROUZY
Ep Coracis Chinae
Corticis Aurantii exp 88 60,0
Cardamom major 5,0
Caryophyllorum 12,0
Fructus Corandri 40,0
Corticis Cinnamomi 60,0
Rhisom Graminis 120,0
Spiritus (90 %) 2000,0
Aqua destillatae 950,0
filtra et adde
Sirupi Cerasorum 500,0
Aqua Amygdalar amar 60,0

Decoctum Chinae
Form mag Berol
Pp Decocti Corticis Chinae 10 170,0
Acidi hydrochlorici 4f 1,0
Sirupi simplicis 29,0
2 stündlich einen Esslöffel

Eau de Quinine
nach HENRIKSON
Rp Spiritus Vini Gallici 2000,0
Spiritus Coloniensis
Spiritus (95 %) 88 260,0
Spiritus saponis 100,0
Tincturae Chinae 160,0
Balaum peruvianum 20,0
Olei Bergamottae 10,0
Olei Aurantior dulc 10,0
Olei Ceraui 8,0
Tincturae Cantharidum 25,0
Tincturae Cocconellae q s

Electuarium antidarrhoicum J. A. VALL
Conservae Rosae 10,0
Calci phosphoric
Corticis Chinae pulv 88 5,0
Corticis Aurantii fruct 2,0
Sirupi Catechu q s
3—4 mal täglich 1—2 Theelöffel

Electuarium dentifricium roborans
Rp Corticis Chinae
Rrhomat Indis flor 88 20,0
Sanguinis Draconis
Corticis Cinnamomi 88 5,0
subtiliter pulveratis adde
Mixtura odorifera q s
Aqua Rosae et Glycerin q s
Zum Einreiben des Zahnfleisches

Ellixir antarthriticum VILLETTTE
Rp Corticis Chinae 20,0
Florum Rheodod 10,0
Ligni Sassafras 5,0
Ligni Guajaci 10,0
Spiritus Vini Gallici 900,0
Colatura adde
Sirupi Sarsaparillae 200,0

Ellixir balsamicum WERLEHOF
Rp Corticis Chinae
Corticis Aurantii 88 50,0
Croci 5,0
Kalii carbonici 15,0
Myrrhae 10,0
Vini Hispanici 600,0
In colatura solve
Extracti Cardus benedicti
Lixivoli Gentianae 8f 10,0

Ellixir Calissayae

(Form americana)

Ep 1 Cortic. Chinae Calissayae
2 Cortic. Aurantii 88 45,0
3 Fructus Cardamomi 18,0
4 Corticis Cinnamomi 9,0
5 Glycerini 54,0
6 Alcohol q s ad 4,5 L.
7 Olei Neroli gtt 1
8 Olei Aurantii cort gtt X
9 Sacchari 100,0
10 Aqua destillatae 400,0
1—4 mittelst 5—6, worin 7—8 gelöst, zu perkolieren
und mit 9, in 10 gelöst, zu mischen

Likör Chinae Calissayae

I Badischer Apoth.-Verein

Ep Fructus Corandri 1,0
Fructus Cardamomi 1,5
Caryophyllorum
Florum Aurantii
Ligni Santali 88 2,0
Fructus Anisi stellati 0,0
Corticis Cinnamomi 12,0
Corticis Aurantii fruct 15,0
Corticis Chinae Calissayae 36,0
Spiritus diluti (80 %) 400,0
Aqua destillatae 88 400,0
Man digerirt 14 Tage, presst und fügt hinzu
Sirupi simplicis 400,0
Saccharini 0,2
Nach 8 Tagen filtriren

II Hamburg Apoth.-Verein

Ep 1 Corticis Chinae Calissayae 200,0
2 Corticis Aurantii fruct recent No 7 1/2
3 Fructus Anisi stellati
4 Cortic. Cinnamomi zeyl
5 Fructus Corandri
6 Fructus Calvi 88 45,0
7 Cocconellae 10,0
8 Aqua destillatae 61 30,0
9 Spiritus (90 %) 200,0
10 Sacchari 800,0
1—7 werden mit 8—9 perkoliert, Auszug auf 800,0
gebleicht und dann 10 gelöst

Gargarisma adstringens BRANDE

Pp Decocti cort Chinae
Infusi florum Rosae 88 100,0
Tincturae Myrrhae 10,0
Acidi hydrochlorici 95% 1,0
Zum Gurgeln bei Rachenerzündung

Infusum Chinae acidum

Acid Infusion of Cinchona (Brit)

Rp Corticis Chinae succubus 50 g
Acidi sulfurici aromatici 12,5 cem
Aqua destillata ebullientis 1000 cem
Nach einer Stunde abpressen

Infusum Cinchonae

Infusion of Cinchona (U St)

Rp Corticis Chinae Calissayae 60 g
Acidi sulfurici aromatici 10 cem
Aqua destillatae q s
Durch Verdrängung (in gläsernen Perkolator)
sammelt man 1000 cem

Mixtura alcoholica s Aqua Vitae

(Form mag Berolin)

Ep Spiritus (90 %) 40,0
Tincturae Chinae compositae 5,0
Aqua destillatae 157,0
Zweistündlich einen Esslöffel

Mixtura antiseptica RAYNE

Rp	Decocti Chinae regiae	250,0
	Chinini sulfuriel	
	Tincturae Aconiti	2,0
	Mixturae sulfuriferae scidae	4,0
	Sirupi Aurantii corticis	60,0

Stündl einen Esslöffel

Mixtura Chinae WOLFF

Rp	Extracta Chinae frigide parati	60
	Aquae Cinnamomi spirit.	15,0
	Aetheris	3,0
	Decocti corticis Chinae	180,0

Zweistündl 1 Esslöffel

Mixtura Chinae acida

(Münch Nosokom-Vorschr)

Rp	Decocti cort. Chinae	15,0	130,0
	eum Acid hydrochlorid	8,0	parati
	Sirupi simplicis	20,0	

Mixtura Chinae vinoso JACCOUD

Rp	Extracta Chinae	8,0—4,0
	Vini rubri	100,0
	Spiritus Vini Gallici	500—1000
	Tincturae Cinnamomi	8,0
	Sirupi Aurantii corticis	80,0

Mixtura stomachica FOXSAONTYNE.

Rp	Extracta Chinae	5,0
	Sirupi Aurantii corticis	50,0
	Vini rubri	350,0
	Tincturae Strychni	0,5

Mixtura vinoso (Form mag Berol)

i p	Tincturae Chinae comp	4,0
	Sirupi simplicis	
	Spiritus (87 proc.)	25,0
	Aquae destillatae	146,0

Zweistündlich einen Esslöffel voll

Olsum chinense cum China.**China-Haaröl.****I nach DIETRICHE**

Rp	1 Oel Olivarium benzoati	200,0
	2 Oel Amygdalar (s. Azuchidis)	800,0
	3 Balsam peruviani	80,0
	4 Oel Jasmini pungens	15,0
	5 Oel Melleiorum	2,0
	6 Acid salicylic	0,0
	7 Camara	0,05
	8 Alkanini	0,0
	9 Chlorophyll	2,0

8—9 mit 1 verreiben, 2—5 rumischen, nach 8 Tagen zu filtriren

II nach VOMLÉKA

Rp	Chinini oleumel	1,0
	Oel Amchidis benzoati	100,0
	Alkanini	
	Chlorophyll	25 q s ad color fusc.

Pasta Cacao cum China**Chinischokolade**

Rp	Masseo Cacao	200,0
	Sacchari	180,0
	Corticis Chinae pulverati	
	Corticis Cinnamomi	25 100
	Balsam peruviani	8,0

Man schmilzt und grieset in Formen

Pasta Chinae terebinthinata ECKART

Rp	Corticis Chinae pulverati	
	Oel Terebinthinase	25 20,0

Handb d pharm Praxis I

Pomata antalopecolica. KRAUS

Pp	Extracta Chinae	10,0
	Tincturae Cantharidum	5,0
	Oel cadini	2,5
	Oel Bergamottiae	1,25
	Adipis suili	75,0

Gegen das Ausfallen der Haare.

Pomata cum China.**Chinapomade**

Rp	1 Extracta Chinae spirituosel	15,0
	2 Extracta Ratinae	10,0
	3 Spiritus diluti	45,0
	4 Tincturae Cantharidum	25,0
	5 Cerae nibe	
	6 Cerae	25,0
	7 Adipis suili	500,0
	8 Mixtura odorifera	20,0
	9 Oel Amygdalar amar aethi	20,0

Man schmilzt 5—7, mischt Lösung von 1—2 in 8—4, zuletzt 8—9 hinzu

II nach DIETRICHE

Rp	Cerae albae	
	Adipis benzoati	200,0
	Oli Olivarium	600,0
	Balsam peruviani	20,0
	Extracta Chinae spirituosel	10,0
	Alkanini	0,5
	Chlorophyll	2,5
	Oel Bergamottiae	0,5
	Oli Amygdalar amar aether	0,1
	Camara	0,03

Das Extrakt wird in Weingeist gelöst.

III nach LASSAN.

Rp	Chinini hydrochlorid	4,0
	Ploucarpi hydrochlorio	1,0
	Balsam peruviani	20,0
	Sulfur praecipit	10,0
	Medullae castum	100,0

Pulvis dentifricus HUTTENLOCH.

Rp	Corticis Chinae	30,0
	Ligni Santali rubri	60,0
	Aluminis crudi	8,0
	Oel Bergamottiae	
	Oel Caryophyllorum	25 1,0

M. f. pulvis subtilissimus

Pulvis dentifricus alkalinus**Dentifricium alkalinum** Poedre dentifrice saponine (Gall)

Rp	Corticis Chinae pulverati	100,0
	Calci carbonici praecipitati	100,0
	Magnesi carbonici pulverati	100,0
	Oel Menthae piperitae	1,0

Pulvis dentifricus cum Carbone et Cluchoa (Gall)**Poudre dentifrice au charbon et quinquina.**

Rp	Carbonis vegetabilis pulv	2000
	Cori. Chinae pulv	100,0
	Oel Menthae	1,0

Pulvis dentifricus cum China.
China-Zahnpulver (DIETRICHE)

Rp	1 Tincturae Catechu	175,0
	2 Liqumia Ammoni caustici	85,0
	3 Calcii carbonici praecipitati	700,0
	4 Corticis Chinae pulverati	150,0
	5 Sacchari Lactis pulverati	100,0
	6 Lapidis Pumice subti pulverati	50,0
	7 Saccharini	0,8
	8 Oel Menthae piperitae	10,0
	9 Oel Aurantii corticis	
	10 Oel Caryophyllorum	25 2,5

M. n. verreibt 1 und 2 mit 3, trocknet zuerst bei gewöhnlicher Temperatur, dann im Trockenschrank, mischt 4—10 hinzu und treibt durch ein feines Sieb

Pulvis dentifriculus niger (Austr.)
 Schwarzes Zahnpulver
 Rp Cortices Chinae pulv 10,0
 Foliorum Salviae pulv 10,0
 Carbonis Ligni pulv aa 10,0
 Pulvis febrifugus DUCLOS
 Rp Cortices Chinae regiae 20,0
 Pulveris aromatici 2,0
 In der feberförmigen Zeit theelöffelweise

Sirapus Chinae ferratus
 Sirapus de Cinchona cum Citrate ferri
 Sirop de Quinquina ferrogineux (Gall.)
 Rp Ferri citrici ammoniat. 10,0
 Aque destillatas 200
 Siropi Cinchonae cum vino parati 970,0

Sirapus Chinae ferratus DIETZSCH
 Rp Ferri oxydatis saccharati (3%) 10,0
 Siropi simplicis 80,0
 Tincturae Chinae 10,0

Sirapus Chinae ferratus LEFORT
 Rp Vinl Chinae 40,0
 Sacchari albi 60,0
 Ferri citrici ammoniat. 1,0

Sirapus Chinae ferratus GRIMAUDT
 Rp Ferri citrici ammoniat. 1,5
 Tincturae Chinae rubrae 10,0
 Siropi Sacchari 90,0

Sirapus Cinchonae cum Vino paratis
 Sirop de Quinquina an vin (Gall.)
 Rp Extracti Chinae flosae 10,0
 Vinl de Grenache 450,0
 Sacchari albi 500,0

Sirapus toniens Bourgochon
 Rp Siropi Chinae 10,0
 Siropi Aurantii corticis 10,0
 Siropi Aurantii Zorum 10,0
 Vinl Hispanici aa 2% a

Bei Durchfall der Kinder theelöffelw. 1 sa.

Spiritus crinalis Haarspiritus
 Rp Balsami peruviani 5,0
 Tincturae Chinae 15,0
 Spiritus Vinl Gallici 80,0

Tinctura antipodagrica. PRADIER.
 Rp Balsami de Mecca 7,0
 Croci 5,0
 Cortices Chinae rubrae 10,0
 Herbae Salviae 10,0
 Radices Sarsaparillae aa 10,0
 Spiritus diluti 400,0

Tinctura Chinae composita
 Tinct. Cinchonae composita. Elixir roborans s. stomachicum Whyttii. Tinctura roborans Whyttii. Zusammengesetztes Chinatinktur ROBERT WITT Silber-tropfen für Fieber Whyttii'sche Tropfen Teinture de Quina composé Compound Tinctura of Cinchona

Pharm Austr
 Rp Cortices Chinae gr pulv 60,0
 Radices Gentianae conc. aa 20,0
 Cortices Aurantii fruct conc. aa 20,0
 Aque Cinnamomi simplicis 120,0
 Spiritus diluti (60%) 860,0

Pharm Brit
 Rp 1 Cortices Aurantii fructus 50 g
 2 Phasomatia Serpentinae 25 g
 3 Cocconellae pulveratae 32 h
 4 Croci 63 g
 5 Tincturae Cinchonae 500 cem
 6 Spiritus (70%) q s
 1—4 werden mit 500 cem von 6 während 7 Tagen ausgezogen, abgepresst, mit 5 vermischt und mit q s von 6 auf 1000 cem gebracht

Pharm Germ
 Rp Cortices Chinae gr pulv 6,0
 Cortices Aurantii fruct conc 2,0
 Radices Gentianae concis aa 2,0
 Cortices Cinnamomi gr pulv 1,0
 Spiritus diluti (60%) 50,0

Durch 8 stündiges Ausziehen zu bereiten

Pharm Holst
 Rp Cortices Chinae (V) 10,0
 Radices Gentianae (V) 4,0
 Cortices Aurantii fruct. (IV) 4,0
 Cortices Cinnamomi (V) 2,0
 Spiritus diluti (60%) q s

Durch Verdünnung bereitet man

Pharm U-St
 Rp 1 Cortices Cinch. succuburno 100 g
 2 Cortices Aurantii fructus 80 g
 3 Rhizomatis Serpentinae 20 g
 4 Glycyrrhizae 75 cem
 5 Spiritus (91%)
 6 Aque destillatas aa q s

1—3 zieht man in einem gläsernen Perkolator mit einer Mischung aus 4, 5 (850 cem) und 6 (75 cem) aus und sammelt mit Hilfe einer Mischung aus 5 und 6 (850 75 cem) 1 a Tinktur 1000 cem

Tinctura Chinae crocata
 Elixir aleocephalum s. Tobirufugum HUXHAM

Rad Urgine-Taro
 Safranhaltige Chinatinktur
 Rp Cortices Chinae gr pulv 60,0
 Cortices Aurantii fruct conc 10,0
 Rhizomatis Serpentinae virg 12,0
 Croci 4,0
 Cocconellae 2,5
 Spiritus diluti (60%) 1000,0

Tinctura dentifricula roborans
 Stärkende Zahntinktur
 Rp Tincturae Chinae 10,0
 Tincturae Calami 10,0
 Tincturae Cinnamomi aa 20,0
 Tincturae Sinali rubri 10,0
 Spiritus diluti (60%) 60,0
 Balsami peruviani aa 1,0
 Acidi benzoici aa 1,0
 Olei Citri gtt V
 Olei Menthae piperitae gtt X

Zusatz zum Mundspülwasser

Tinctura stomachica
 Misch. Nesekom-Vorschr
 Rp Tincturae Chinae compositae 10,0
 Tincturae Rhei vinosae aa 10,0

Tisana Chinae
 Tisana de Quinquina (Gall.)
 Rp Cortices Chinae concisi 80 g
 Aque destillatae ebullientes 1000 g

Nach zwei Stunden durchsieben

Vinum Chinae aromaticum
 Rp Tincturae Chinae 20,0
 Tincturae Cinnamomi 5,0
 Tincturae Aurantii corticis 10,0
 Tincturae aromaticae aa 2,5
 Vinl Hispanici 100,0

Vinum Chinae cacaotinatam

Vin toni-nutritif au quinquina et au cacao de BROUARD

Fp	1	Semenum Cacao (Cacaos)	100,0
	2	Spiritus Vini Gallici	400,0
	3	Corticis Chinae regiae	120,0
	4	Corticis Cinnamomi	10,0
	5	Sirupi Sacchari	200,0
	6	Vini Hispanici	2000,0

1 frisch geröstet und gepulvert mit 2 zwei Tage digieren, dann mit 3—6 acht Tage macerieren. Stärkungsmittel für Genesende

Vinum Chinae ferratum

Chinaseisenwein.

I Ergänz

Rp	Ferri citrici ammoniaci	5,0
	Vini Chinae	1000,0

Nach 8 Tagen filtriren. Mässig warm aufzubewahren

II nach MASROS

Fp	1	Corticis Chinae	90,0
	2	Radicis Gentianae	80,0
	3	Vini Malacensis	310,0
	4	Tinctura Aurantii cort.	270,0
	5	Solut Ferri sulfured (10%)	540,0
	6	Liquoris Ammonii caustici q. s.	
	7	Ferri citrici	50,0
	8	Sacchari albi	500,0

1 und 2 werden 6 Tage mit 3—4 macerirt, 5 durch 6 gefüllt, der Niederschlag gewaschen, der Tinktur zugesetzt und diese solange stehen gelassen bis eine abfiltrirte Probe durch Eisenchlorid nicht mehr gefärbt wird. Dann löst man 7 und 8 ohne Erwärmen.

Vinum Chinae martiatum

Vino ou Oenolé de Quinquina ferrugineux (Gall)

Fp	Ferri sulfurici cristall.	
	Acidi citrici	50,0
	Aquae destillatae calidae q. s. ad solut. (10,0)	
	Vini Cinchonae (griseae, au grenache)	990,0

Agne-Cure von AXER und Agne-Cure von JATKE sind in der Hauptsache versetzte Chinarindenansätze

Agne-Mixture von CHRISTEN ist eine Chinatinktur mit Capsicumpulver
Barterzeugungspomade von ROYER & Co ist Chinapomade
Chinaseisenbier von STROSCHEIN in Berlin. Stark eingebräutes Bier mit einem Auszug aus Chinarinde, Orangenschalen, Zimmt, Kardamom, Vanille und 2 Proc Eisenkarbonat
China Eisenbitter von E. MECHLING in Mählarhausen. Ein aus Chinarinde, Pomeranzenschalen, Muskatblüthen u. s. w. mit Goldmalaga bereiteter Wein mit 0,5 Proc Eisen ammoniumtriat

Chinapfeilen, Dr. SUTHERLAND's, Kugelnchen mit je 1,3 g Chinaalkaloiden, sollen, in Wasser gelöst, eingestellte Blumen lange frisch erhalten

Cinchonatabletten, PETZOLD's, enthalten jede 0,016 Cinchonin und 0,042 Koffein
Eau dentifrice des Cordilleres ist eine mit ätherischen Oelen versetzte Chinatinktur
Eau de Quinine von HEINRICH. Eine Mischung aus Perubalsam, Ricinusöl, Rum, Wasser, Chinatinktur

Eau de Quinine von PINAUD enthält keine Bestandtheile der Chinarinde, ebenso wenig Metallsalze, Gerbstoffe, Canthariden, Salicylsäure

Elixir antifébrile d'Evangelista besteht aus Chinatinktur, Zucker und Elixir ad longam vitam

Elixir toni-fébrifuge au Quinquina et Café, von DESLAURIERS, ist ein versüßter, wenigere Auszug aus Königschina, brauner Chinarinde und geröstetem Kaffee

Gichtessenz, Liquor antineuralgicus BARTLEY, mit Zucker und Glycerin versetzt, wenigstiger Chinaauszug

Haar balsam, Mailändischer, von KRELLER, ist eine Rindermarkpomade mit Chinaextrakt

Vinum Chinae phosphoratum ROBIN

Rp	Kali phosphoricum neutral	12,0
	Aquae destillatae	20,0
	Vini Chinae	450,0
	Sirupi Chinae	50,0
	Acidi phosphorici	gtt I

Vinum digestivum MALHERBE.

Rp	Vini Chinae	200,0
	Sirupi opiat	20,0
	Acidi hydrochlorici diluti	6,0

Bei Verdauungsschwäche esslöffelweise.

Vinum febrifugum SHOWN

Rp	Corticis Chinae regiae	50,0
	Corticis Augusturae	15,0
	Ligni Quassiae	10,0
	Opi pulverati	1,0
	Vini Hispanici	
	Vini Gallici albi	50 1620,0

Vinum stomachicum

Magenwein

Rp	Tincturae aromaticae	5,0
	Tincturae Chinae compositae	20,0
	Sirupi simplicis	50,0
	Vini generosi albi	145,0

Verordnungen nach HUSEMANN

Rp	Corticis Chinae pulverati	
	Carbonis pulverati	50 100,0
D 8	Steuelpulver (Bei fauligen und brandigen Geschwüren)	

Rp	Corticis Chinae	25,0
	Acidi hydrochlorici diluti	5,0
	Cognac Aq. comm. q. s. ad colat	200,0
	Sirupi Cinnamomi	25,0
Dreistündlich	1—2 Esslöffel bei Wechselhieber	

Rp	Corticis Chinae pulverati	20,0
	Carbonis pulverati	5,0
8	Zahnpulver	

Rp	Extracti Chinae spirituosum	5,0
	Aquae Aurantii florum	
	Aquae Cinnamomi	
	Sirupi Aurantii corticis	50 50,0
1/2 stündlich	esslöffelweise (Bei Wehenschwäche)	

Haarerzeugungstinktur, KNEIFEL's, Chinatinktur, Lebensbalsam und Zwiebelsaft
Haaressenz von MORAS, ist ein parfümiertes Gemisch aus Chinatinktur, Ricinusöl,
 Weingeist
Haarwuchssalbe von OTTO SELLE Wachsalbe mit Chinnaextrakt, Catechutinktur
 und Perubalsam
Influenza der Auerbacher Fabrik soll ein neuer, aus Chinarinde hergestellter
 neutraler Körper sein (1890)
KAPLICK's Migränemittel. 1) Chinatinktur, 2) aromatische Eisen-tinktur, 3) Schlüssel
 blumen
Mundwasser von PFERFERMANN Tinktur aus Sternanis, Nelken, Chinarinde mit
 Pfefferminnöl
Quina Laroche ferrugineux ist ein Chinawein mit 1 Proc. Eisenpyrophosphat
 und Ammoniumcitrat
Raphel Quinquina von LANIQUE ist ein Wein mit Spuren von Chinin
Reparateur à base de Quinquina, von F. CAUCQ, ist ein bleibhaftiges Haarfarbe
 mittel ohne Chinabestandtheile
Roborirendes Pulver, SIMON's, enthält Chinarinde, Kalkhydrat, Rhabarber, Eisen
 karbonat
Tanno Quinine, Haarwuchsessenz, ist eine Tinktur aus Chinarinde, Galläpfeln,
 Bergamottöl und Neroliöl
Tinct Stomachica comp. „Tablets“ von BURROUGHS, WELLCOME et Co. enthalten
 je 5 Tropfen Tinctura Chinæ comp., Rhei vinosa und aromatica
Trunksnuchtmittel von KEZLEY, enthalten Goldchlorid, Atropin, Strychnin, Hy-
 drastinum, Chinastudextrakt
Vin de Fordyce ist ein weiniger Auszug aus Königseichens und Nelken
Vin de Vasseur Ein arsenhaltiger, aromatischer Chinawein
Vin de Vial Calou lactophosphorio 10,0, Ferri citric ammon 8,0, Extract Carnis
 3,0, Extract Chinæ 10,0, Vini Xerensis et Malacensis aa 250,0
Zahnpulver, MILLER's Chinarinde 60,0, præcipit kohlen-saurer Kalk 120,0, Auster
 schalen 60,0, Myrrhe 35,0, Minzenöl 15 Tropfen

Chinidinum.

Diese mit dem Chinin isomere Base wurde 1833 von HENRY und DELONDRÉ beobachtet,
 von ihnen aber für Chinhydrat gehalten. Als besondere Base wurde sie dann durch
 VAN HELKINGEN 1848 festgestellt. Die Base hat im Verlaufe der Zeit eine grosse Anzahl
 von Namen erhalten, und zwar die folgenden β -Chinin, β -Chinidin, Conchinin,
 Chinotin, Cinchotin, Pitayin, krystallisirtes Chinoidin. In manchen Preis-
 listen wird sie heute noch als Chinidinum I. aufgeführt.¹⁾ Dazu kommt noch, dass das später
 zu beschreibende Alkaloid „Cinchonidin“ von HASE und Anderen früher als Chinidin be-
 zeichnet worden ist. — Aus allen diesen Gründen wird man sich namentlich bei älteren
 Angaben stets die Frage vorzulegen haben, welche Base eigentlich gemeint ist.

Das Chinidin ist in der Mehrzahl in der zur Chininfabrikation dienenden China-
 rinden enthalten, ferner in einer auf Java kultivirten Calisaya, auch in Cinchona
 amygdalifolia und pitayensis, besonders reichlich aber ist es in der von einer Remigia
 (pedunculata) Kolumbiens abstammenden China euprea enthalten.

I **Chinidinum** Freies Chinidin. Conchinin. Quinidine. Quinidina $C_{20}H_{24}N_2O_4$
 Mol. Gew. = 324 Die Darstellung erfolgt in der Regel aus dem Chinidin.

Darstellung Man extrahirt Chinidin mit Aether. Der nach dem Abdestilliren
 des Aethers hinterbleibende Rückstand wird in verdünnter Schwefelsäure gelöst und mit
 Ammoniak genau neutralisirt. Man setzt alsdann zu der Flüssigkeit solange gesättigte
 Seignettesalzlösung hinzu, als noch ein Niederschlag entsteht. In dem so erzeugten Nieder-
 schlage befinden sich die Tartrate des Chinins und des Cinchonidins. Man filtrirt nach
 einigem Stehen, entfärbt das Filtrat mit Thierkohle und fügt Kaliumjodidlösung hinzu.
 Hierdurch scheidet sich das Chinidin als jodwasserstoffsäures Salz ab. Man filtrirt dieses

¹⁾ Während das Cinchonidin als Chinidinum II. bezeichnet wird.

nach einigem Stehen ab, wäscht es aus, zerlegt es durch Ammoniak und löst das in Freiheit gesetzte und gewaschene Chinidin in verdünnter Essigsäure. Diese Lösung wird nochmals mit Thierkohle entfärbt, alsdann fällt man das freie Chinidin durch Uebersättigen mit Ammoniak, wäscht es aus, presst es ab und krystallisiert es aus siedendem Alkohol ein.

Das Vauz benutzte die Schwerlöslichkeit des Chinidinbitartrats in Wasser zur Abscheidung des Chinidins aus dem Chinoidin 100,0 Chinoidin werden unter gelindem Erwärmen in einer Lösung von 50,0 Weinsäure in 200,0 Wasser aufgelöst, hierauf stark umgerührt, wobei die Wände des Glases mit dem Glasstabe gerieben werden, und dann der Ruhe überlassen. Enthalt, wie meistens der Fall ist, das Chinoidin Chinidin, so gesteht die Masse in wenigen Tagen zu einem dünneren oder dickeren Krystallbrei, der auf ein Leinentuch gebracht wird. Nachdem die sirupartige, braune Flüssigkeit so viel wie möglich abgelaufen, wird der Rückstand gelinde gepresst, um die anhängende Flüssigkeit zu entfernen, in dem 14fachen Gewichte heissem Wasser aufgelöst und dann die Lösung heiss filtrirt. Beim Abkühlen scheidet sich das Chinidinbitartrat in Krystallen ab, welche durch Umkrystallisiren farblos gemacht werden. Die Abscheidung der freien Base und die weitere Reinigung derselben erfolgt wie oben angegeben. Das Chinoidin enthält 20—60 Proc Chinidin.

Eigenschaften. Das Chinidin krystallisiert aus Alkohol in glänzenden, vierseitigen Prismen mit 1 Mol Krystallalkohol. Diese Krystalle werden an der Luft unter Abgabe von Alkohol undurchsichtig, aber erst bei 120° C alkoholfrei, und zwar, ohne dass dabei Schmelzen stattfindet. Das von Wasser und von Alkohol freie Chinidin schmilzt bei 168° C. — Aus Aether krystallisiert es in Rhomboedern, aus siedendem Wasser in Form zarter Blättchen mit $1\frac{1}{2}$ Mol Wasser. Diese, $1\frac{1}{2}$ Mol Wasser enthaltenden Krystalle verwittern nicht an der Luft.

Das wasserfreie Chinidin löst sich in 2000 Th Wasser von 15° C, oder in 750 Th siedendem Wasser, auch in etwa 30 Th Weingeist von 90 Proc, oder in 22 Th Aether. Von siedendem Alkohol braucht es 4 Th zur Auflösung, in siedendem Chloroform ist es leicht, in Petroleumäther nur wenig löslich.

Bei der Salzbildung spielt das Chinidin die Rolle einer zweisäurigen Base, indem es reagiren die im chemischen Sinne neutralen Salze sauer, die im chemischen Sinne basischen Salze dagegen sind neutral, was zu einer gewissen Verwirrung in der Nomenklatur geführt hat.

Die Lösungen des Chinidins reagiren schwach alkalisch, sind von stark bitterem Geschmack und optisch rechts drehend. Für eine Auflösung in 97 proc Alkohol ist nach Hesse $[\alpha]_D = +286,77$ (Eine alkoholische Chinidinlösung dreht im Gegensatz hierzu links).

Seinen chemischen Eigenschaften nach zeigt das Chinidin fast das gleiche Verhalten wie das Chinin. Die Uebereinstimmung kommt z B in folgenden Thatsachen zum Ausdruck.

1) Die mit sog Oxyssäuren, z B Schwefelsäure, angesäuerten Lösungen fluoresciren blau ebenso wie diejenigen des Chinin. — 2) Löst man etwas Chinidin in starkem Chlorwasser, so wird diese Lösung durch Zuträufeln von Ammoniak smaragdgrün gefärbt (Thalleiochin-Reaktion). — 3) Mit Jod geht es dem Merapathit ähnliche Verbindungen ein.

Dagegen weicht es ab 1) im Schmelzpunkt. Wasserfreies Chinin schmilzt bei 175° C, wasserfreies Chinidin bei 168° C. 2) Es giebt ein schwerlösliches saures Tartrat und ein schwerlösliches Jodhydrat (s w unten). 3) Endlich ist die alkoholische Lösung rechtsdrehend, während diejenige des Chinins linksdrehend ist.

II Chinidinum sulfuricum (Ergänz.) Sulfate de Quinidine basique (Gall) Quinidine Sulfas (U-St) Chinidinsulfat. Schwefelsaures Chinidin ($C_{20}H_{24}N_2O_2$)₂ · $H_2SO_4 + 2H_2O$ Mol. Gew = 782. Das von den Pharmakopoen aufgenommene Salz ist durchweg das dem gewöhnlichen Chininsulfat entsprechende basische Chinidinsulfat, welches ebenso wie das Chininsulfat seiner neutralen Reaktion wegen in der Regel als das neutrale Salz bezeichnet wird. Es ist zweckmässig als gewöhnliches Chinidinsulfat zu bezeichnen.

Darstellung. Die Darstellung des Chininsulfats erfolgt in der nämlichen Weise wie diejenige des Chininsulfats. Man löst 6,5 Th Chinidin (auf die wasserfreie Base berechnet) in 1 Th konc Schwefelsäure und 100 Th Wasser, unter Erwärmen, entfärbt die neutral gemachte Lösung durch Thierkohle und bringt sie zur Krystallisation (vergl. S. 757).

Eigenschaften. Weiss, seidenglanzende, nadelförmige Krystalle, löslich in etwa 100 Th kaltem oder 10 Th siedendem Wasser, zu klaren, neutralen Flüssigkeiten von stark bitterem Geschmack. Löslich auch in 20 Th kaltem oder 10 Th siedendem Chloroform, in siedendem Alkohol ist es leicht, in Aether nur wenig löslich. In der wässrigen oder alkoholischen Lösung ruft verdünnte Schwefelsäure blaue Fluorescenz hervor.

Fügt man zu 5 Th der kalt gesättigten wässrigen Chinidinslösung 1 Th starkes Chlorwasser, so entsteht auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit smaragdgrüne Färbung (Thalleiochin-Reaktion, die auch beim Chinin eintritt). — Die wässrige, mit einigen Tropfen Salpetersäure angesäuerte Chinidinsulfatlösung wird durch Baryumnitratlösung gefällt, durch Silbernitratlösung dagegen nicht verändert.

Prüfung. 1) Das Chinidinsulfat darf durch Trocknen bei 100° C nicht mehr als 4,7 Proc Gewichtsverlust erleiden. Das Salz obiger Formel besteht rechnerisch aus 82,86 Proc Chinidin 12,54 Proc Schwefelsäure und 1,6 Proc Wasser. Ein höherer Wassergehalt würde wahrscheinlich auf eine Beimischung von Chininsulfat zurückzuführen sein, welches bekanntlich mit 7 Mol Wasser krystallisiert. 2) Beim Durchfeuchten mit konc Schwefelsäure oder Salpetersäure färbt Chinidinsulfat sich höchstens gelblich. Die gelbe Färbung mit Schwefelsäure wird durch fremde organische Substanzen bewirkt, welche nur in Spuren zugelassen sind. Bei Anwesenheit von Zucker würde intensive Braunung eintreten. Entsteht durch Salpetersäure Rothfärbung, so konnte diese durch Bienen oder Morphin verursacht sein. 3) 0,2 g verbrennen bei Luftzutritt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen (Mineralische Verunreinigungen). 4) 0,5 g Chinidinsulfat sollen sich in 10 g Chloroform vollständig auflösen. 5) Erwärmt man 0,5 g Chinidinsulfat mit 10 ccm Wasser auf etwa 60° C, so erfolgt Auflösung. Fügt man zu der Lösung 0,5 g Kaliumjodid unter Umschwenken, so erfolgt Abscheidung des schwerlöslichen Chinidinjodhydrates. Der Niederschlag ist zunächst käsig und wird allmählich körnig. Man lässt 1—2 Stunden unter öfterem Umrühren stehen und filtriert alsdann ab. Das Filtrat werde auf Zusatz eines Tropfens Ammoniakflüssigkeit nicht, oder nur sehr schwach getrübt (Chinin). 6) Löst man 0,5 g Chinidinsulfat mit Hilfe von etwas Schwefelsäure in 10 ccm Wasser, übersättigt mit Ammoniak und schüttelt mit 15 ccm Aether, so sollen zwei, auch nach längerem Stehen klar bleibende Schichten sich bilden. Eine Trübung deutet auf Cinchonin. 7) Wird zu 3 ccm einer bei 15° C gesättigten Lösung von Chinidinsulfat eine kleine Menge Ammoniak zugesetzt, so scheidet sich ein weisser Niederschlag von reinem Chinidin ab, zur Auflösung desselben sind mehr als 30 ccm Ammoniakflüssigkeit erforderlich, wenn grössere Mengen anderer Alkaloide nicht zugegen sind.

Aufbewahrung. Da das Salz nur verhältnissmässig selten gebraucht wird, so empfiehlt sich die Aufbewahrung unter Lichtschutz.

Anwendung. Das Chinidinsulfat wird unter den gleichen Indikationen und in den gleichen Gaben angewendet, wie das Chininsulfat. Es wirkt etwas schwächer (ist die Wirkung des Chinins = 10, so ist diejenige des Chinidins = 9), als das Chinin, dafür aber soll es auch weniger unangenehme Nebenwirkungen besitzen.

III. Chinidinum bisulfuricum. Saures schwefelsaures Chinidin $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot H_2SO_4 + 4H_2O$. Mol. Gew. = 494. Nach den heutigen Auffassungen eigentlich das neutrale Sulfat des Chinidins.

Zur Darstellung löst man in einer Mischung von 10 Th konc Schwefelsäure und 50 Th Wasser, 32,5 Th wasserfreies Chinidin und dunstet die Lösung bis zur Krystallisation ab. — Oder man übergiesst 10 Th. des neutralen Chinidinsulfats mit 40 Th Wasser, löst durch Zusatz von 1,3 Th konc Schwefelsäure (mit etwas Wasser verdünnt) auf und dunstet bis zur Krystallisation ab.

Farblose, lange Säulen, in 8 Th Wasser von 15° C zu einer bläulich fluorescierenden Flüssigkeit löslich. Giebt mit Jod mehrere als „Chinidin-Herapathite“ bezeichnete Verbindungen.

Chinidium hydrochloricum Chlorwasserstoffsäures Chinidin $C_{20}H_{24}N_2O_3 \cdot HCl + H_2O$ Mol. Gew. = 378,5 Zur Darstellung löst man a) 10 Th wasserfreies Chinidin in 200 Th Wasser und 4,5 Th Salzsäure (von 25 Proc HCl) und dunstet die Lösung zur Krystallisation ein, oder b) man setzt 100 Th krystallisiertes Chinidinsulfat ($C_{20}H_{24}N_2O_3$) $H_2SO_4 + 2H_2O$ (s. dieses Salz) in wässriger Lösung mit 31 Th krystallisiertem Baryumchlorid $BaCl_2 + 2H_2O$ um, verfährt im übrigen genau, wie unter Chininum hydrochloricum angegeben ist.

Farblose, asbestartige Prismen, löslich in etwa 50 Th. Wasser von 15° C, leicht löslich in Weingeist, fast unlöslich in Aether.

Chinidium bhydrochloricum. Saures salzsaures Chinidin $C_{20}H_{24}N_2O_3 \cdot 2HCl + H_2O$ Mol. Gew. = 415 Dieses Salz wird erhalten, indem man 10 Th. des vorigen ($C_{20}H_{24}N_2O_3 \cdot H_2SO_4 + 2H_2O$) mit 50 Th Wasser und 4 Th Salzsäure (von 25 Proc HCl) in Lösung bringt und die Lösung zur Krystallisation eindunstet.

Chinidium hydrojodicum Jodwasserstoffsäures Chinidin $C_{20}H_{24}N_2O_3 \cdot HJ$ Mol. Gew. = 452. Man löst 10 Th des krystallisierten Chinidinsulfates in 300 Th Wasser von etwa 50° C und fällt unter Umrühren mit einer Lösung von 4,5 Th Kaliumjodid. Der ursprünglich kasige, später körnig werdende, weisse Niederschlag wird gewaschen und dann getrocknet. Die Operationen sind möglichst rasch und vor Licht geschützt, auszuführen.

Weisses, körnig krystallinisches Pulver, in 1250 Th Wasser, sehr schwer in Alkohol löslich. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Chinidium tannicum. Conchininum tannicum Gerbsäures Chinidin. Gerbsäures Chininum Chinidintannat. Zur Darstellung werden 100 Th. des officinellen Chinidinsulfats ($C_{20}H_{24}N_2O_3$) $H_2SO_4 + 2H_2O$ in 3000 Th kochend heissem Wasser gelöst und in einem geräumigen Gefäss (von ca. 5000 Vol.-Th Inhalt) mit $\frac{1}{3}$ Vol. einer kohlten, kalten, aus 180 Th Gallusgerbsäure und 1400 Th Wasser dargestellten Lösung versetzt. Nach dem Umrühren läßt man sofort gleichzeitig das letzte $\frac{1}{3}$ Volumen der Gerbsäurelösung und 40 Th 10proc. Aetzammon, verdünnt mit 360 Th Wasser, hinzufliessen, während die Fällungsflüssigkeit agitiert wird. Nach einstündigem Stehen wird der Niederschlag in einem leinenen Kolatorium gesammelt, mit kaltem Wasser abgewaschen, ausgedrückt, in nur lauer Wärme am schattigen Orte ausgetrocknet, endlich zu Pulver zerrieben und an einem schattigen Orte in dicht geschlossenem Glasgefäss aufbewahrt. Ausbeute 220–230 Th.

Zur Darstellung darf unbedingt nur destillirtes Wasser in Anwendung kommen, überhaupt sind eiserne Gerathschaften sorgfältig zu vermeiden. Aus der Fällungsflüssigkeit ist der Chinidinstoff durch Ansäuern mit Schwefelsäure etc. auszuschcheiden. Die Wärme zum Trocknen überschreite nicht 40° C.

Ein weisses, in Wasser und Aether unlösliches, in Weingeist und verdünnten Säuren lösliches Pulver. Die verdünnte Lösung in verdünnter Schwefelsäure schmeckt sehr bitter und fluorescirt wie eine Chininlösung. Alkaloidgehalt mindestens 33,3 Proc. Behufs Abscheidung und Bestimmung des Alkaloidgehaltes wird das Tannat mit dem 15fachen Gewicht Bleioxyd und Wasser gemischt, langsam bei einer 40° C nicht übersteigenden Temperatur eingetrocknet, dann mit Weingeist extrahirt, der Auszug eingetrocknet und gewogen. Eine Formel lasst sich nicht angeben.

Das Präparat findet hauptsächlich in der Kinderpraxis, an Stelle des Chinintannates Verwendung als Antipyreticum, bei Diarrhöen und Keuchhusten in Gaben von 0,1–0,2 g mehrmals täglich. Gegen Dyspepsie, Diarrhöe, Nephritis, Albuminurie Erwachsener 0,1–0,8 g zweimal täglich, in der Veterinärpraxis gegen das Erysipel der Schweine 1,5 g dreimal täglich.

Chinidinum glycyrrhinatum purum. Chininum dulce Sweet Quinine
Süßes Chinin Ist ein mit Glycyrrhizin verbundenes Chinidin. Zu seiner Darstellung werden 100 Th Glycyrrhizin mit 300 Th destillirtem Wasser und 45 Th 10proc Aetzammon gemischt und im Wasserbade erwärmt. In die umgerührte Mischung wird eine heisse Lösung von 40 Th gewöhnlichem Chinidinsulfat in 500 Th lauwarmen Wasser und 17,5 Th verdünnter Schwefelsäure (1,115 spec. Gew.) gegossen. Die unter Umrühren im Wasserbade eintzute, dann erkalte Mischung wird zwei Tage heisse gestellt, dann der Bodensatz gesammelt, mit etwas kaltem Wasser ausgewaschen und bei gelinder Wärme getrocknet. Der Chinidinhydratgehalt beträgt 30 Proc.

Ein gelbbraunes Pulver, nur wenig löslich in Wasser, von bitterlich süßem Geschmack.

Das rohe Glycyrrhizin-Chinidin, rohes Süß Chinin, stellt man dadurch her, dass man nach der Bereitung des Succus Liquiritiae depuratus den Rückstand und die Bodensätze mit ammoniakalischem Wasser extrahirt, den filtrirten Auszug zur Trockne eindampft, zu Pulver zerreibt, hierauf 120 Th desselben mit 110 Th Wasser und 45 Th 10proc Aetzammon mischt, dann mit einer heissen Lösung von 40 Th Chinidinsulfat in 300 Th Wasser und 17,5 Th verdünnter Schwefelsäure versetzt und endlich das Gemisch zur Trockne abdampft und zu Pulver zerreibt. 1 g entspricht = 0,25 g Chinidinsulfat. Es ist ein braunes, süßlich schmeckendes Pulver. Dieses Präparat ist zu dispensiren, wenn das obige reine (purum) nicht ausdrücklich vorgeschrieben ist.

Chinidinum ureato-hydrochloricum Chinidinum binuriaticum carbamidatum.
Chinidin-Harnstoff Chlorhydrat. Wird aus 330 Th Chinidinum hydrochloricum, 300 Th verdünnter Salzsäure (von 12,5 Proc HCl) und 60–61 Th reinem Harnstoff in der nämlichen Weise dargestellt, wie das *Chininum ureato hydrochloricum* s. dieses S. 754.

Pilulae antitarrhales Hagen
Hagen's Katarth-Pillen (Hamb. Vorsch.)

Rp.	1	Chinidini sulfured	
	2	Cinchonidini sulfured	
	3	Tragacanthae pulverinatae	
	4	Radialis Gentianae pulv.	
	5	Sacchari albi pulv.	ss 5,0
	6	Radialis Altheae pulv.	5,0
	7	Aquae	3,0
	8	Acidi hydrochlorici (25%)	
	9	Glycerini	ss 5,0

Die Mischung von 1–8 ist mit der Mischung aus 7–9 zu 200 Pillen zu verarbeiten, welche mit Zimmpulver zu bestreuen sind.

Acidi tartarici	ss 1,0
Morphini puri	0,05
Sacchari albi	10,0

Divide in partes quinque
Morgens u. Abends 1 Pulver

Pulvis pro Infantibus Bismarck
Bismarck'sches Kinderpulver

Rp.	Chinidini tannici	5,0
	Magnesi carbonici	0,5
	Sacchari albi	20,0
	Elixosacchari Ferriuli	5,0
	Radialis Liquiritiae	1,0

Messerspitzenweise zu geben

Pulvis antiphlogisticus Infantum
Kinderpulver mit Chinidintannat.

Rp.	Chinidini tannici	5,0
	Magnesi carbonici	0,5
	Sacchari albi	20,0
	Elixosacchari Ferriuli	10,0

1–3 stündlich eine starke Messerspitze während des Zahnens, bei heissem Kopf, Durchfall, Katarth, Husten.

II

Rp.	Chinidini tannici	2,0
	Magnesi carbonici	0,5
	Sacchari albi	5,0

Divide in partes decem
1 bis 2 stündlich $\frac{1}{4}$ bis $\frac{1}{2}$ Pulver

Pulvis contra Hemieraniam
Hagen's Migraine-Pulver

Rp.	Chinidini sulfured	1,5
	Coffeini	

Trochisci roborantes
Kraftbröthen Kraftpastillen. Blutund-eisenbröthen

Rp.	1	Chinidini tannici	20,0
	2	Pulveris aromatici	5,0
	3	Cordis Auranti fructus	2,5
	4	Vanillae saccharatae	5,0
	5	Tragacanthae	20,0
	6	Sacchari albi	200,0
	7	Magnesi carbonici	2,5
	8	Liquor Suisani rubri	5,0
	9	Aquae Auranti Florum	50,0
	10	Glycerini	20,0
	11	Purvi oxydati fusi	20,0
	12	Magnesi carbonici	2,5
	13	Sacchari albi	50,0
	14	Glycerini	10,0
	15	Aquae destillatae	5,0

Man mischt einzeln 1–10, andersseits 11–15, vereint beide Mischungen u. formt 300 Pastillen. Täglich 3–6 Stük bei chlorotischen und neuro-sithenischen Zuständen aller Art.

Trochisci reborantes infantum
Kraftbröckchen für Kinder

Rp	Chinidini tannid	20,0	Ferru oxydati fusci	20,0
	Magnesi carbonid	2,5	Glycerini	80,0
	Tragacanthae	20,0	Aquae destillatae	40,0, vel q. s.
	Sacchari albi	300,0	Zu 500 Pastillen zu formen 1—4 Pastillen täglich bei Keuchhusten u. Erkrankungen des Verdauungs- traktes	
	Ligni Santali rubri	5,0		
	Pulveris aromatici	2,0		

Fehililine, Geheimmittel, angeblich geschmackloses Chinin. Ist ein säurefreier Citronensirup mit einem mässigen Gehalt an Chinidin.

Chininum.

Chininum Chinin. Quinine Quinina. Die wasserfreie Base hat die Zusammensetzung $C_{20}H_{21}N_3O_4$. Mol. Gew. = 324. Die wasserhaltige Base entspricht der Formel $C_{20}H_{24}N_3O_4 + 3H_2O$ Mol. Gew. = 378.

I Chininum hydratum Chininum (Helv.) Quinine hydraté (Gall.) Quinina (U-St.) Chininhydrat. $C_{20}H_{24}N_3O_4 + 3H_2O$ Mol. Gew. = 378

Darstellung Man löst 100,0 g gewöhnliches Chininsulfat in 2 Liter Wasser unter Zufugung von 112 g verdünnter Schwefelsäure (von 10 Proc) und versetzt diese, wenn nöthig filtrirte Lösung unter Umrühren mit 240,0 g Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc). Man lässt das Ganze unter gelegentlichem Umrühren in einem bedeckten Gefasse 24 Stunden stehen, dann filtrirt oder kolirt man ab, wäscht bis zum Verschwinden der Schwefelsäure-Reaktion aus und lässt den Niederschlag auf poröser Unterlage bei 15—25° C an der Luft trocknen.

Eigenschaften. Ein weisses, mikrokrySTALLINISCHES Pulver ohne Geruch, von sehr bitterem Geschmack, welches im befeuchteten Zustande empfindliches rothes Lackmuspapier blaut und Curcumpapier bräunt, aber Phenolphthalein nicht röthet (Atropin würde Phenolphthalein röthen). In kaltem Wasser ist es sehr schwer (1 1870) löslich, gleichfalls schwer löslich in kaltem Benzol oder Petroläther. Dagegen löst es sich in 6 Th. Weingeist oder in 5 Th. Chloroform, oder 200 Th. Glycerin, auch in rund 20 Th. Aether. Von siedendem Wasser bedarf es 800 Th. zur Lösung. — Die Lösungen des Chinins lenken die Ebene des polarisirten Lichtes nach links ab, während Chinidin rechtsdrehend ist. (Siehe S. 741.)

Ueber Schwefelsäure oder an trockner Luft giebt das Chininhydrat 2 Mol (= 9,5 Proc) Wasser ab, es hinterbleibt die Verbindung $C_{20}H_{24}N_3O_4 + H_2O$. Diese wird erst durch Trocknen bei 100° C völlig wasserfrei. Der Wassergehalt des Chininhydrates $C_{20}H_{24}N_3O_4 + 3H_2O$ beträgt rechnerisch 14,28 Proc.

Wird das Chininhydrat erhitzt, so schmilzt es bei 57° C, bei weiterem Erhitzen wird es unter Wasserabgabe und Uebergang in wasserfreies Chinin wieder fest und schmilzt alsdann bei 175° C. Bei weiterem Erhitzen wird es vollständig zersetzt unter Abscheidung einer schwerverbrennlichen Glanzkohle, die schliesslich vollständig verbrennt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

In wässrigen Oxydsäuren, z. B. Schwefelsäure, Essigsäure, Weinsäure, löst es sich mit bläulicher Fluorescenz auf. Diese wird unterdrückt durch Ferrioxynakium, Rhodankalium, Natriumthiosulfat und durch die Fluoride, Chloride, Bromide und Jodide der Metalle, angenommen Mercurichlorid, Mercuribromid, Mercuriyanid, Fluorwasserstoff und Ammoniumfluorid.

Charakteristisch ist für das Chinin die Thalleiochin-Reaktion. Löst man 0,1 g Chinin in 20 ccm starken Chlorwassers, so entsteht auf Zutropfen von Ammoniakflüssigkeit eine smaragdgrüne Färbung. Indessen giebt auch das Chinidin die gleiche Reaction, s. S. 741.

Prüfung 1) Es sei rein weiss und verbrenne auf dem Platinbleche zwar schwierig, aber ohne einen Rückstand zu hinterlassen (Mineralische Beimengungen) 2) In konc Mineralsäuren, auch in konc Schwefelsäure, löse es sich entweder ohne Färbung oder mit nur schwach gelblicher Färbung auf (Dunkle Färbung würde Zucker anzeigen) 3) Beim Erhitzen mit Natronlauge entwickle es keinen Ammoniakgeruch (Ammonialsalze) 4) 1 g Chinin soll sich in einem Gemisch von 6 cem absolutem Alkohol und 3 cem Aether bei leichter Erwärmung vollständig auflösen, und die Lösung soll nach dem Erkalten klar bleiben (Fremde China Alkaloide, besonders Cinchonin) 5) Die Prüfung auf fremde China-Alkaloide erfolgt zweckmässig in der Weise, dass man eine grössere Menge, z B 10 g, mit verdünnter Schwefelsäure genau neutralisirt, das neutrale (basische) Chininsulfat abscheidet und dieses, wie unter Chininum sulfuricum angegeben, auf Nebenalkaloide prüft 6) Es verliere durch Trocknen bei 100° C nicht mehr als 14 Proc an Gewicht (Beschweigung mit Wasser, der theoretische Wassergehalt beträgt 14,28 Proc)

Aufbewahrung Vor Licht geschützt, da es im direkten Lichte braunlich wird

Anwendung Das Chininhydrat dient vorzugsweise zur Darstellung einiger seltener gebrauchter Chininsalze BERNATZIK empfahl eine 50procentige atherische Auflösung des Chininhydrates zu subkutanen Injektionen Zu diesem Zwecke werden 5,0 Chininhydrat in 15,0–20,0 Aether gelöst und die Lösung abgedunstet, bis sie das Gewicht 10,0 hat Ueber die Wirkung und Anwendung der Chininsalze s unter Chininum sulfuricum

II Chininum anhydricum Wasserfreies Chinin $C_{20}H_{24}N_2O$. Mol Gew. = 324 Ist die freie wasserfreie Chinabase Man erhält sie aus dem wasserhaltigen Chinin, indem man dieses zunächst im luftverdünnten Raume über Schwefelsäure vortrocknet und dann die Trocknung bei 125° C zu Ende führt. Weisses, krystallinisches Pulver von den Eigenschaften des vorigen, Schmelzp 175° C

Das wasserfreie Chinin scheidet sich auch aus der bei Siedehitze gesättigten wässrigen Lösung aus, ferner wenn man die wässrige Lösung bis zur Salzhaute eindampft, endlich aus der alkoholischen Lösung unter bestimmten Bedingungen

Chininum crudum Chininum LABARRAQUE'sches Quininum Extractum polychrestum Chiniae Grobepulverte Chinamide, in welcher Chinin zu Cinchonin dem Gewichte nach wie circa 2 : 1 vertreten ist, wird mit dem halben Gewicht Kalihydrat gemacht, mit Weingeist in der Wärme erschöpft und der wenigste Auszug durch Destillation und Abdampfen zur Trockne gebracht Es ist eine amorphe braunliche bröcklige Masse

Pilulae Quinini
Rp Chinini crudi 15,0
Man erweicht dasselbe in mässiger Wärme und formt daraus 100 Pillen Zweimal des Tages in der freibereiten Zeit zehn Pillen.

Vinum Quinini
Rp Chinini crudi 5,0
Acidi citrici 1,0
Vini albi 1000,0
Spiritus Vini 45,0
Maceria saepe agitando et filtra
D S 100,0 als Febrifugum, 50,0 als Roborans

Chininum dulcificatum, versüßtes Chinin, versuchte man vor längerer Zeit in den Handel zu bringen Man bereitet es aus gelöstem Lakritzensaft, welcher mit Ammon schwach alkalisch gemacht war, durch Versetzen mit Chinindimlösung und Trocknen des Niederschlages

Quinetum ist die Bezeichnung für ein Alkaloidgemisch, welches von C H Wood in Bengal aus der Rinde der dort angepflanzten Cinchona succubra nach DE VRIJ's Verfahren dargestellt wird und wenigstens aus vier Alkaloiden Chinin, Cinchonidin, Cinchonin und amorphem Alkaloid besteht In Bengal hat man dieses Präparat „Cinchona febrifuge“ getauft

Ähnliche Präparate sind Chinoquinine, das Gemisch sämtlicher fallbarer Basen aus Cinchona succubra, an Salzsäure gebunden, ferner Calisagaine, die amorph, rohen, gefällten Chinabasen, also eine Art Roh Chinin

Chinobalsamum. GOSSELLINI
Quinobalsam de Gosselini
Rp Resinae Balsami Copalvae 5,0
Chinini puri 2,0
Piant pilulae No 100 Gegen Gonorrhoe

Oleum Jacoris Acelli cum Chinino
Chinin-Lebetheran
Rp 1 Chinini puri 2,0
2 Alcoholi absoluti 5,0
5 Olei Jacoris 500,0

Man kocht 1 in 2, fügt 3 an u erwärmt, bis 2 vollständig ist.

Chininum citricum.

I Chininum citricum Chinincitrat. Citronensaures Chinin Citrate de Quinine Quinaiae Citras $(C_{20}H_{24}N_2O_{12})_2 \cdot C_6H_8O_7 + 7H_2O$ Mol. Gew. = 866

Zur Darstellung lost man 1 Th krystallisierte Citronensaure in 100 Th. destillirtem Wasser, setzt 3,086 Th wasserfreies oder 3,6 Th krystallisiertes Chininhydrat hinzu und kocht, bis die Saure gesattigt ist, filtrirt und setzt zur Krystallisation zur Seite

Weisse, nadelformige Krystallnadeln in etwa 900 Th kaltem oder 80 Th siedendem Wasser, oder in 45 Th kaltem oder in 3 Th siedendem Alkohol loslich, von bitterem Geschmack — Die heiss bereitete wasserige Losung, mit frisch bereitetem Kalkhydrat bis zur alkalischen Reaktion geschuttelt und nach dem Erkalten (?) filtrirt, muss eine klare Flussigkeit geben, welche beim Erhitzen bis zum Sieden milchig getrubt wird, die Trubung verschwindet beim Erkalten wieder (Calciumcitrat) Das Salz giebt die Thalleochein-Reaktion — Die wasserige Losung darf, nach dem Ansauern mit Salpetersaure, durch Bismuthchlorid nicht getrubt werden Ex tempore lasst sich 1,0 des Salzes durch Mischung von 0,75 Chininhydrat und 0,4 Citronensaure darstellen

Das Chinincitrat soll weniger energisch auf Gehirn und Magen wirken, auch ein Antisepticum und Tonicum sein Dosis 0,05—0,3—0,6—1,0 Es wird nur selten gebraucht

Sirupus Chinini citrici MAGENDIE, eine Losung von 0,65 Chinincitrat und 0,5 Citronensaure in 100,0 Sirupus Sacchari Taglich 1—2 Loffel voll als Antiscorbuticum und Antisepticum von MAGENDIE empfohlen

II Chininum-Ferro citricum Chininum citricum martiatum Chinin-Eisencitrat. Die unter diesem oder ahnlichen Namen von den verschiedenen Pharmacopoen aufgenommenen Preparate sind keine einheitlichen Verbindungen, ubrigens auch von verschiedener Zusammensetzung

Chininum-Ferro citricum (Austr Germ) Eisenchinincitrat Citronsaures Eisenchinin Die Germ giebt eine Vorschrift zur Darstellung nicht, doch kann das Preparat nach der von der Austr angegebenen Vorschrift (welche der Germ II entstammt), hergestellt werden

Darstellung. Man lase 6 Th Citronensaure in 500 Th. destillirten Wassers und fuge 8 Th gepulvertes Eisen hinzu Hierauf erhitze man unter haufigem Ruhren auf dem Dampfbade Diese Operation fuhre man in einer flachen Porcellanschale aus, damit durch genugenden Luftzutritt das zuerst entstehende schwerer losliche krystallinische Ferrocitrat in das amorphe, leichter losliche Ferro-Ferrocitrat ubergehe, welches zur Darstellung des Chinindoppelsalzes nothig ist Nachdem die anfangliche Wasserstoffentwicklung beendet ist, digerire man daher die Mischung unter bestandigem Eintritte des verdampften Wassers so lange, bis die Losung rothbraun geworden ist. Hierauf filtrire man dieselbe durch ein leinenes Filtertuch und verdampfe die klare Flussigkeit bis zur dunnen Sirupsdickte

Der kalten Eisencitratlosung wird noch fruchttes, frisch gefalltes und ausgewaschenes Chininhydrat zugefugt, welches aus 1,83 Th Chininsulfat (durch Fallung mit Natronlauge dargestellt ist) Das Chinin wird mit der Eisenlosung innig gemischt, ehe man behufs der Losung gelinde erwarmt Wenn man das Chinin in die heisse Eisenlosung eintragt, so bilden sich Klumpchen, welche sich sehr schwer losen Nachdem die Losung des Chininhydrats eine vollstandige geworden ist, streiche man die, dunne Sirupsconsistenz zeigende Flussigkeit auf Glastafeln und trockne bei massiger Waime, bis sich das Preparat mit einem Messer leicht von den Glastafeln abstossen lasst Die Ausbeute betragt 10 Th Die Darstellung im Laboratorium bietet keine Vortheile

Eigenschaften Das nach Austr und Germ officinelle Chinineisencitrat bildet glanzende, fast durchscheinende, dunkelrothbraune Lamellen, von bitterem, hintennach massig eisenartigem Geschmack, welche sich in Wasser ausserst leicht, dagegen schwer in Weingeist losen Das in dem Doppelsalze enthaltene Eisencitrat ist ein Oxyduloxysalz

nicht ein reines Oxydsalz des Eisens. Die mit Salzsäure angesäuerte wässrige Lösung giebt daher sowohl mit Kaliumferrocyanid- als auch mit Kaliumferricyanidlösung tiefblaue Fällungen. Mit Kaliumjodidlösung giebt sie eine braune Fällung von Jodchinin.

Aufbewahrung. Um eine Reduktion des Chinin-Ferricitrates, welche durch das Tageslicht eintritt, zu verhindern, bewahre man das Salz in einer dicht geschlossenen Flasche vor Licht geschützt auf.

Prüfung. Man löse 0,5 g des Salzes in 50 ccm destillirten Wassers. Man erhält eine klare Lösung, welche man mit etwas Salzsäure ansauert.

1) 10 ccm dieser Lösung geben mit Ferrocyankaliumlösung eine blaue Fällung (Anwesenheit von Ferrisalze) — 2) 10 ccm der nämlichen Lösung geben mit Ferricyankaliumlösung eine blaue Fällung (Anwesenheit von Ferrosalze) — 3) 10 ccm derselben Lösung geben mit volumetrischer Jodlösung eine braune Fällung (von Jodchinin) — 4) 10 ccm der Lösung verdünne man mit destillirtem Wasser auf 1 Liter. Die so erhaltene Lösung von 1/10000 gebe mit Ferro- als auch mit Ferricyankaliumlösung Blauungen und mit Jodlösung noch eine Trübung — 5) Man löst 1 g des Salzes in einem ca 20 ccm fassenden graduirten Cylinder in 4 ccm Wasser, versetzt die Lösung bis zur stark alkalischen Reaction mit Natronlauge und fugt sofort 7 ccm Aether hinzu. Hierauf zentrifugirt man die alkalisch wässrige Mischung das ausgefallene Chinin durch Schwenken und leichtes Schütteln derselben mit dem Aether. Man vermeide hierbei zu heftiges Schütteln, da sonst das Ganze emulgirt. Nach dem Absetzen hebe man die ätherische Lösung mit einer Pipette ab und verdampfe die Lösung in einem tarirten Schälchen. In gleicher Weise mache man zwei weitere ätherische Auszüge. Der Gesamtauszug der drei Auszüge gebe, bei 100°C getrocknet, mindestens 0,09 g (Germ).

Zur Beurtheilung der Reinheit des in dem Chinineisenextrakt enthaltenen Chinins löse man 20 g Chinineisenextrakt in 80 ccm Wasser und verfähre zur Isolirung des darin enthaltenen Chinins in derselben Weise wie oben angegeben weiter. Das erhaltene Chinin löse man unter mäßigem Erwärmen in der 20fachen Menge Weingeist auf und neutralisire die Lösung genau mit verdünnter Schwefelsäure. Hierauf verdunste man den Weingeist und verfähre mit dem im Rückstande bleibenden Chinsulfat, wie unter Prüfung von Chininum sulfuricum angegeben (s S 760).

Anwendung. Das Chinineisenextrakt wird als Roborans, Stomachicum und die Blutbereitung verbesserndes Mittel angewendet. Man giebt es zu 0,05–0,2 g 2–4 mal täglich in Wein gelöst oder in Pillen, bei Chlorose in doppelt so starker Dosis.

Chinino-Ferrum citricum (Helv). 26 Th Citronensäure werden in 50 Th Wasser bei 30–40°C gelöst. Diese Lösung werde unter häufigem Umrühren mit frischhergestelltem Ferrhydroxyd (welches aus 48 Th. Ferrichloridlösung von 1,28–1,29 spec Gew mittels Ammoniakflüssigkeit gefällt und genügend ausgewaschen ist) digerirt. In der sauren Lösung des Ferricitrates löse man durch Digestion 5,5 Th Chininhydrat $C_{20}H_{21}N_3O_9 + 3H_2O$ (s S 745), worauf die Flüssigkeit sorgfältig bis zur Sympkonstanz eingedunstet und auf Glasplatten gestrichen und bei einer 50°C nicht übersteigenden Wärme getrocknet wird. Gelb- bis rothbraune Blättchen, in Wasser löslich. Die Lösung reagirt sauer. Der Gehalt an wasserfreiem Chinin betrage mindestens 10 Proc. Ueber die Bestimmungen s oben.

Ferri et Quininae Citras (U-St). Iron and Quinine Citrate. 85 Th Ferricitrat werden in 160 Th Wasser unter Erwärmen im Wasserbade auf nicht über 60°C gelöst. In diese Lösung bringe man eine Anreicherung von 12 Th wasserfreiem Chinin $C_{20}H_{21}N_3O_9$ (s S 746) und 3 Th Citronensäure mit 20 Th Wasser. Man rührt um, bis völlige Auflösung erfolgt ist, dampft bei 60°C zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet ihn bei 50–60°C.

Rothbraune Blättchen, löslich in Wasser, wenig löslich in Alkohol. Es soll mindestens 11,5 Proc wasserfreies Chinin enthalten.

Ferri et Quininae Citras solubilis (U-St). Soluble Iron and Quinine Citrate. Man löst 85 Th Ferricitrat in 160 Th Wasser bei 60°C, rührt eine Anreicherung von 12 Th wasserfreiem Chinin mit 3 Th Citronensäure und 20 Th Wasser darunter, und wenn völlige Auflösung erfolgt ist, rührt man in kleinen Antheilen (1/2) 50 Th Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc NH_3 oder soviel als nöthig, mit der Voricht darunter, dass man einen neuen Zusatz erst dann macht, wenn der durch den vorhergehenden Zusatz entstandene Niederschlag von freiem Chinin wieder in Lösung gegangen ist und die Flüssig-

keit eine grünlichgelbe Färbung angenommen hat. Dann dunstet man zum Sirup bei 60° C ab, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet bei 50—60° C.

Grünlichgelbe Blättchen, an feuchter Luft zerfließend, sehr leicht in kaltem Wasser, in Alkohol nur theilweise löslich. Das Präparat besteht aus Ferricitrat, Chinincitrat und Ammoniumcitrat. Es enthält etwa 11 Proc. wasserfreies Chinin.

Ferri et Quininae Citras (Brit.) **Iron et Quinine Citrate (Brit.)** Man fällt aus 180 ccm *Liquor Ferri sulfurici oxydati* (spec. Gew. 1,441) durch Ammoniak das Ferrihydroxyd und wäscht dieses genügend aus. Andererseits löst man 40 g gewöhnliches Chininsulfat in 320 ccm Wasser unter Zusatz von 50 g verdünnter Schwefelsäure (von 16 Proc. H_2SO_4) und fällt aus dieser Lösung das freie Chinin durch Zugabe von Ammoniak in mäßigem Ueberschuss. Man sammelt den Niederschlag und wäscht ihn mit 1200 ccm Wasser aus. Dann löst man 123 g Citronensäure in 190 ccm Wasser, erwärmt die Lösung im Wasserbade und giebt das vorher gut abgetropfte Ferrihydroxyd unter Umrühren dazu. Wenn das Ferrihydroxyd gelöst ist, bringt man das Chinin hinzu und rührt um, bis auch dieses in Lösung gegangen ist. Man lässt alsdann erkalten, setzt unter Umrühren in kleinen Antheilen 60 ccm Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc.) hinzu, welche mit 80 ccm Wasser verdünnt sind, mit der Vorsicht, dass ein neuer Ammoniakzusatz erst dann erfolgt, wenn das durch den vorhergegangenen Zusatz ausgeschleuderte Chinin wieder in Lösung gegangen ist. Man filtrirt, dunstet die Lösung zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet bei 38° C.

Grünlichgelbe Blättchen. Das Präparat besteht aus Ferricitrat, Chinincitrat und Ammoniumcitrat und entspricht bis auf den etwas höheren Chinin Gehalt dem **Ferri et Quininae Citras solubilis** der U St.-Ph. Es enthält 15 Proc. wasserfreies Chinin.

Das nach Brit oder U St. hergestellte Präparat wird in Deutschland bisweilen unter dem Namen **Chininum Ferro-citricum viride** oder **Chininum Ferro-citricum ammoniatum** verordnet.

Pulvis Ferri et Quininae Citratis effervescent (Nat. form.) Effervescent Powder of Citrate of Iron and Quinine. Effervescent Citrate of Iron and Quinine (Nat. form.) *Rp.* Chinini Ferri citrici solubilis (U St.) 10,0, Sacchari albi 285,0, Acidi tartarici 884,0, Natrii bicarbonici 372,0.

Vinum Ferri amiatum (U St.) *Rp.* Chinini Ferro citrici solubilis 50,0, Vini albi 500 ccm. *Solve!* *Tincturae colicis Citri Auranti* (Apfelsinentinktur) 150,0, Sirupi Sacchari 800 ccm, Vini albi q. s. ad 1 Liter.

Chininum hydrobromicum.

I. Chininum hydrobromicum. (Helv. Ergänz.) Chininhydrobromid. Bromwasserstoffsäures Chinin. Bromhydrate de Quinine basique (Gall.) **Quininae Hydrobromas** (U St.) $C_{20}H_{21}N_3O_2 \cdot HBr + H_2O$. Mol. Gew. = 423.

Zur Darstellung werden 100 Th. gewöhnliches Chininsulfat in 800 Th. Wasser unter Erhitzen bis zum Sieden gelöst, alsdann fugt man zu der im Sieden zu erhaltenden Flüssigkeit in kleinen Antheilen unter Umrühren eine Lösung von 38 Th. krystallisiertem Baryumbromid in 250 Th. Wasser, lässt kurze Zeit sieden und alsdann erkalten. Man prüft die abgesetzte Flüssigkeit, ob sie gelbates Baryumsalz enthält, und stellt sie in der auf S. 750 angegebenen Weise so ein, dass sie eher eine kleine Menge Chininsulfat, keinesfalls aber Baryumsalz in Lösung enthält. Man filtrirt, wäscht das auf dem Filter hinterbleibende Baryumsulfat mit wenig Wasser nach, dunstet das Filtrat bei 60° C ab und lässt es in der Kälte krystallisiren. Die Krystalle werden nach dem Abtropfen auf Filterpapier gebracht und an der Luft getrocknet.

Feine, seidenartig glänzende, concentrisch gruppirte Nadeln, löslich in 60 Th. kaltem Wasser, in 1 Th. siedendem Wasser, auch in 10 Th. Chloroform, in 0,7 Th. Weingeist, in Glycerin in jedem Verhältniss. Die wässrige Lösung ist neutral oder sehr schwach, alkalisch und darf durch Zusatz von verdünnter Schwefelsäure nicht getrübt werden (Baryumsalz). Das Salz enthält 76,6 Proc. Chinin $C_{20}H_{21}N_3O_2$ und 4,25 Proc. Wasser. Die wässrige Lösung fluorescirt nicht.

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung des Salzes (1:50) werde durch Baryumnitrat nur wenig (Spuren von Schwefelsäure sind zuzulassen), durch verdünnte Schwefelsäure aber gar nicht getrübt (Barytverbindungen, welche auch in Spuren nicht zugegen sein

dürfen) 2) 0,05 g einer guten Durchschnittsprobe, mit 10 Tropfen konc Schwefelsäure und 1 Tropfen Salpetersäure gemischt, zeigen keine rothe Färbung (Brucin, Morphin) 3) Das Salz verliert bei 100° C nicht mehr als 4,5 Proc an Gewicht 4) Prüfung auf Nebenaikaloide 2 g Chininbromhydrat werden in einem erwärmten Mörser in 20 ccm heissem Wasser gelöst (!), die Lösung wird mit 1 g zerriebenen, unverwittertem Natriumsulfat versetzt und die Masse gleichmässig durchgearbeitet Nach dem Erkalten bleibe die Masse, unter zeitweiligem Umrühren, $\frac{1}{4}$ Stunde bei 15° C stehen, hierauf werde durch ein aus bestem Filtrirpapier gefertigtes Filter von 7 cm Durchmesser filtrirt Von dem 15° C zeigenden Filtrate werden 5 ccm mit Ammoniakflüssigkeit (Spec Gew 0,96) von 15° C versetzt, bis der entstandene Niederschlag wieder gelöst ist Hierzu dürfen nicht mehr als 4 ccm Ammoniakflüssigkeit verbraucht werden

II Chininum bihydrobromicum Saures Chininbromhydrat. Saures bromwasserstoffsäures Chinin. Bromhydrate de Quinine neutre (Gall) $C_{20}H_{21}N_3O_4 \cdot 2HBr + 3H_2O$ Mol. Gew. = 540.

Zur Darstellung lost man 100 Th gewöhnliches Chininsulfat in 800 Th Wasser, welches mit 67,5 Th verdünnter Schwefelsäure (sp G 1,11—1,14) angesäuert ist Zu dieser siedenden Lösung fügt man unter Umrühren und ohne das Sieden zu unterbrechen, in kleinen Antheilen eine Lösung von 76,0 Th krystallinem Baryumbromid in 200 Th Wasser Wenn alles zugegeben ist, lässt man noch einige Augenblicke sieden, dann absetzen und stellt fest, ob in der klaren Flüssigkeit durch Schwefelsäure noch eine Trübung erfolgt, ob also Baryumsalz noch in Lösung ist Sollte dies der Fall sein, so füllt man das Baryumsalz durch Zugabe kleiner Mengen des Chininum bisulfuricum aus, so dass von letzterem nur ein sehr geringer Ueberschuss vorhanden ist Dann filtrirt man ab, wäscht das auf dem Filter hinterbleibende Baryumsulfat mit heissem Wasser nach, dunstet das Filtrat bei 60° C bis zum Gewicht von 800 Th ab und lässt es in der Kälte krystallisiren Die Krystalle werden nach dem Abtropfen auf Filtrirpapier an der Luft getrocknet

Farblose prismatische Krystalle, löslich in 7 Th. kaltem Wasser, sehr leicht löslich in siedendem Wasser, auch in Alkohol Die wässrige Lösung rothet blaues Lackmuspapier, sie darf durch verdünnte Schwefelsäure nicht getrübt werden (Baryumsalze) Das Salz enthält 60 Proc Chinin und 10 Proc Wasser

Die mit starkem Chlorwasser versetzte wässrige Lösung des Salzes giebt auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit eine smaragdgrüne Färbung (Thalleochin Reaction) Silbernitrat ruft in der wässrigen, mit Salpetersäure angesäuerten Lösung eine blassgelbe Fällung von Silberbromid hervor

Chininum hydrochloricum.

I. Chininum hydrochloricum (Austr Germ Hely) Chlorhydrate de Quinine basique (Gall) Quininae Hydrochloridum (Brit) Quininae Hydrochloras (U-St) Chininhydrochlorid. Chininchlorhydrat. Chlorwasserstoffsäures Chinin. Chininum muriaticum. Salzsäures Chinin. $C_{20}H_{21}N_3O_4 \cdot HCl + 2H_2O$ Mol. Gew. = 396,5 Dieses Salz wird mit Vortheil nur in grossem Maassstabe, d. h. in chemischen Fabriken, dargestellt

Darstellung. 1) Dieses Salz wird fabrikmässig durch Umsetzung von reinem Chininsulfat mit Baryumchlorid hergestellt. Man fügt zu 1 Th Chininsulfat 15 Th. destillirtes Wasser und 0,28 Th Baryumchlorid und erwärmt unter beständigem Umrühren bis auf 60° C. Wenn die Umsetzung in Baryumsulfat und Chininchlorhydrat beendet ist, filtrirt man ein kleines Proben durch ein Papierfilterchen und prüft das Filtrat auf Baryum und Schwefelsäure Im Falle ersteres noch vorhanden ist, fügt man eine weitere kleine Menge von Chininsulfat zu der warmen Lösung, bei einer belangreicheren Schwefelsäurereaktion giebt man noch etwas Baryumchlorid hinzu Wenn schliesslich die Lösung

so eingestellt ist, dass das Filtrat kein Baryumsalz und kein oder wenig Sulfat mehr enthält, so fugt man etwas Thierkohle zu und filtrirt die durch Dekanthiren ziemlich geklärte, noch heisse Flüssigkeit durch Papierfilter. Nach mehrtägigem Stehen wird das aus krystallisierte Chininchlorhydrat von der Lange getrennt und bei gelinder Wärme getrocknet. Die Lange kann auf verschiedene Weise weiter verarbeitet werden, z. B. durch Wiederverwendung derselben bei einem neuen Ansatz oder durch Eindampfen derselben im Vacuum, um durch Erzielung von konzentrierteren Lösungen weitere Krystallisationen von Chininchlorhydrat zu erlangen.

2) Im pharmaceutischen Laboratorium bereitet man es am bequemsten und vertheilhaftesten direkt aus Chininhydrat und Salzsäure.

Aus dem Chinsulfat durch Natriumkarbonat abgeschiedenes, noch feuchtes Chininhydrat wird in annähernd ausreichender Menge in eine 25procentige Salzsäure, welche mit der 14fachen Menge destill. Wasser verdünnt und auf höchstens 30° C erwärmt ist, auf einmal eingetragen. Nach 15 Minuten langem Stehen an einem lauwarmen Orte wird die Mischung bis auf circa 60° C erwärmt und entweder etwas Chininhydrat oder verdünnte Salzsäure dazu gegeben, bis die Flüssigkeit völlig neutral geworden ist oder eine sehr schwache Alkalität erlangt hat. Dann setzt man zur Krystallisation bei Seite. Um dem erzeugten Chininchlorhydrat volle Krystallisationsfähigkeit zu erhalten, darf die erwähnte Temperatur von 60° C nicht überschritten werden. Auf 10 Th. jener 25procentigen Salzsäure ist das Chininhydrat aus 30 Th. Chinsulfat ausreichend. Die Ausbeute beträgt dann annähernd 26,5 Th. Die Mutterlauge lasse man langsam, vor Staub geschützt, bei einer Temperatur von höchstens 45° C abdunsten. Sollte sie keine Krystalle ausgeben wollen, so ist es am besten, das Chinin daraus als Hydrat mittels Natriumkarbonat auszufällen.

Eigenschaften. Das Chininchlorhydrat bildet weisse, seidenglanzende, häufig zu Büscheln vereinigte, nadelförmige Krystalle, welche bei gewöhnlicher Temperatur beständig sind, bei massiger Wärme verwittern und bei 100° C ihr ganzes Krystallwasser verlieren. Es ist neutral, geruchlos, von sehr bitterem Geschmack, löslich in 84 Th. Wasser von 15° C, in 25 Th. von 20° C und in 2 Th. von 100° C, in 8 Th. Weingeist und in 9 Th. Chloroform (Chinsulfat ist in Chloroform fast unlöslich). Die Lösungen fluoresciren im concentrirten Zustande überhaupt nicht. Stark verdünnte Lösungen zeigen die Andeutung einer schwachen Fluorescenz, die jedoch auf Zusatz von Salzsäure verschwindet.

Die Formel des Salzes ist $C_{20}H_{21}N_4O_4 \cdot HCl + 2H_2O$. Mol. Gew. = 866,5. Dieser Formel entsprechend besteht das Salz aus 81,72 Proc. Chinin, 9,20 Proc. Chlorwasserstoff und 9,08 Proc. Krystallwasser.

Prüfung. Bezüglich der Prüfung ist des Näheren auf das unter „Prüfung des Chinsulfats“ Gesagte zu verweisen. Man löse 0,2 g. des Salzes in 100 ccm. destillirtem Wasser. 1) 50 ccm. der Lösung werden mit 20 ccm. Chlorwasser versetzt und 20 ccm. Ammoniak hinzugefügt. Die Flüssigkeit färbt sich smaragdgrün (Identitätsreaktion bez. Thalleochinreaktion). — 2) 10 ccm. der Lösung geben mit Salpetersäure angesäuert auf Zusatz von Silbernitratlösung einen weissen Niederschlag von Chlorsilber (Identitätsreaktion). — 3) 10 ccm. der Lösung werden auf Zusatz einiger Tropfen verdünnter Schwefelsäure gar nicht, dieselbe Menge auf Zusatz einiger Tropfen Baryumnitratlösung nur sehr wenig getrübt. Eine Trübung mit Schwefelsäure deutet auf einen von einer wenig sorgfältigen Darstellung des Salzes herrührenden Gehalt von Chlorbaryum hin, eine geringfügige Trübung mit Baryumnitratlösung ist auf einen zulässigen Gehalt von Chinsulfat zurückzuführen. — 4) 0,05 g. des Salzes mit 10 Tropfen Schwefelsäure und 1 Tropfen Salpetersäure gemischt, zeigen keine rothgelbe Färbung. Bei Ausführung der Reaktion füge man zuerst die Schwefelsäure zu und warte mit dem Zusatz des Tropfens Salpetersäure so lange, bis die Chlorwasserstoffentwickelung aufgehört hat. Es entsteht bei reinem Chininchlorhydrat eine gelbe Lösung (Morphin giebt bei dieser Reaktion eine Rothfärbung, Strychnin eine Orangefärbung, Salicin giebt schon mit Schwefelsäure allein eine Rothfärbung, Zucker und andere organische Verunreinigungen geben eine Braunfärbung). — 5) Eine kleine Menge auf dem Platinblech verbrannt, hinterlasse keinen Rückstand (anorganische Verunreinigungen). — 6) 1 g. des Salzes werde bei

100° C ausgetrocknet. Es verliere dabei nicht mehr als 0,09 g (Das unverwitterte Salz enthält 9,08 Proc Krystallwasser) 7) Es sei nochmals eindringlich auf die specielle Prüfung des Chininchlorhydrats auf Morphin hingewiesen, nachdem im Jahre 1872 in der Schweiz und in Oesterreich durch Chininchlorhydrat zahlreiche Vergiftungen vorgekommen sind, welche durch die durch einen Irrthum bedingte Vermischung dieses Salzes mit Morphinchlorhydrat entstanden.

Man verdünnt circa 5 cem einer gesättigten Ferricyankaliumlösung mit 20–25 cem destillirtem Wasser, giebt dazu 10–15 Tropfen Ferrichloridlösung und 5 Tropfen reiner Salzsäure. Ist die Mischung eine klare bräunliche oder gelbgrünliche Flüssigkeit, so kann sie sofort als Reagens verbraucht werden. Ist sie wie gewöhnlich trübe oder dunkel gefärbt, so muss man sie filtriren.

Von dem Chininchlorhydrat oder einem anderen Chininsalze, welches man auf einem glatten Bogen Papier zuvor sorgfältig durchmischt hat, nimmt man 0,05–0,1 g in kleineren Partikeln und giebt es in einen Reagireylinder, in welchem man es mit mehreren Cubikcentimetern des Reagens übergiesst und nach dem Durchschütteln, wenn nicht als bald Bläuung eintritt, 5 Minuten bei Seite stellt. Nach dieser Zeit ist die Flüssigkeit, falls Morphin oder eine andere reducirende Substanz gegenwärtig war, blau gefärbt.

Die blaue Farbenreaktion gehört dem Morphin nicht allein an, auch einige andere Stoffe, welche auf Ferricyankalium reducierend wirken, erzeugen mit dem Reagens eine ähnliche Reaction, keine aber so schnell wie Morphin.

Untersuchung auf Nebenalcaloide. Für die Prüfung auf Nebenalcaloide ist das unter Chininsulfat Ausgeführte in gleicher Weise massgebend.

a) Die Probe der Germ III. Dieselbe bezweckt eine Umsetzung der Alkaloidchlorhydrate in Sulfate mit Hilfe von Natriumsulfat und eine Trennung der leichter löslichen Sulfate von Hydrochinin, Cinchonidin, Chinidin und Cinchonin vom schwerer löslichen Chininsulfat auf der Grundlage der KERN'schen Probe (Siehe diese unter *Chinum sulfuratum*).

2 g Chininchlorhydrat werden in einem erwärmten Mörtel in 20 cem Wasser von 60° C gelöst. Die Lösung werde mit 1 g zerriebenen, unverwittertem Natriumsulfat versetzt und die Masse gleichmässig durchgearbeitet. Nach dem Erkalten bleibe die Masse, unter zeitweiligem Umrühren, eine halbe Stunde bei 15° C stehen. Hierauf werde durch ein aus bestem Filterpapier gefertigtes Filter von 7 cm Durchmesser filtrirt und von dem 15° C zeigenden Filtrate 5 cem in einem trockenen Probirrohr mit Ammoniakflüssigkeit von 15° C versetzt, bis der entstandene Niederschlag wieder klar gelöst ist. Die hierzu erforderliche Menge Ammoniakflüssigkeit darf nicht mehr als 4 cem betragen.

Chemisch reines Chininchlorhydrat braucht bei dieser Probe 8,4–8,8 cem Ammoniakflüssigkeit.

Ein grosser Uebelstand bei dieser Probe ist der, dass man aus der breiförmigen Masse, welche man nach der Umsetzung des Chlorhydrats mit Natriumsulfat erhält, nur mit Mühe die zur Probe nöthigen 5 cem herausbekommt. Man muss, um dieses zu erreichen, den auf dem Filter befindlichen Brei mit einem kleinen Pistill etwas pressen. Da bei dieser Manipulation leicht das Filter reisst und dadurch kleine Kryställchen in das Filtrat kommen, empfiehlt es sich, an Stelle der in dem Arzneibuche vorgeschriebenen 2 g Chininchlorhydrat 3 g zu dieser Probe zu verwenden. Der Wasser- und Glaubersalzzusatz ist in diesem Falle um die Hälfte zu vermehren. Man erhält so die 5 cem Filtrat auf leichte Weise.

Bei Ausführung dieser Probe ist grosse Sorgfalt auf die gleichmässige innige Durcharbeitung des Chininsulfatbreies zu verwenden. Man nehme hierzu stets ein Pistill, ein Glasstab ist nicht ausreichend. Bei Ausserachtlassung dieser Vorsicht kann es sich ereignen, dass geringe Mengen von Chininchlorhydrat sich der Umsetzung entziehen, was einen zu grossen Ammoniakverbrauch bedingt.

Wenn man neben diesen Uebelständen noch das unter Chininsulfat über die Empfindlichkeit der Probe von KERN und WILLEN und die Papierfiltration Gesagte in Betracht

zieht, so ergibt sich, dass diese Probe unter ungünstigen Umständen zu abweichenden Ergebnissen führen kann

Einfacher auszuführen, weniger Substanz erfordernd, dabei empfindlicher gegen Nebensalze ist

b) SCHAEFFER'S Oxalatprobe (Das Nähere siehe *Chinum sulfuricum*) 0,9 g Chininchlorhydrat werden in ein kleines tarirtes Kochkölbchen gebracht und in 35 ccm destillirtem Wasser bei Siedehitze aufgelöst. Hierauf wird eine Lösung von 0,3 g neutralem krystallisirtem Kaliumoxalat in 5 ccm Wasser hinzugefügt und der Kolbeninhalt durch Zusatz von destillirtem Wasser auf 41,3 g gebracht. Man stellt das Kölbchen unter bis weissem Umschütteln in ein Wasserbad von 20° C, filtrirt nach Verlauf von 1/2 Stunde durch ein Glaswollbäuschchen ab und fügt zu 10 ccm des Filtrates einen Tropfen Natronlauge. War das untersuchte Chininchlorhydrat rein, so darf im Verlaufe von einigen Minuten keine Trübung entstehen (Eine solche deutet auf Hydrochinin, Cinchonidin, Chinidin oder Cinchonin. Die Probe zeigt Spuren von Chinidin oder Cinchonin, ferner einen 2 Proce übersteigenden Gehalt an Cinchonidin plus Hydrochinin an.)

Aufbewahrung. Das Chininchlorhydrat muss in einem gut geschlossenen Glasgefäß im Dunkeln aufbewahrt werden. In der Wärme verliert es einen Theil seines Krystallwassers, am Tageslichte nimmt es einen gelben Stich, bei längerem Stehen sogar eine braunliche Färbung an. Ein solches Salz giebt gefärbte Lösungen.

Anwendung. Das Chininchlorhydrat wird unter den gleichen Indikationen und in den nämlichen Gaben angewendet wie das Chimumsulfat. Es besitzt vor dem letzteren den Vorzug, dass es an der Luft nicht so leicht verwittert, und dass es leichter löslich im Wasser ist. Ans letzterem Grunde wird es auch im Magen leichter resorbiert, ferner kann es deshalb auch zu subkutanen Injektionen benutzt werden. Doch ist für diesen Zweck ganz besonders die Harnstoff-Doppelverbindung im Gebrauche.

BACCELLA'S intravenöse Injektion

Rp Chinini hydrochlorici 1,0
Natrii chloridi 0,75
Aque destillatæ 10,0

Die Lösung ist bei Blutwärme (37° C) klar

Injectio Chinini BORRARI

Rp Chinini hydrochlorici 1,0
Acidi hydrochlorici (85%) 0,4
Aque destillatæ 5,0

Zu subkutanen Injektionen bei miasmatischer Cholera

Injectio Chinini JOUSSEUR

Rp Chinini hydrochlorici 0,6
Acidi hydrochlorici gtt. 2
Aque destillatæ 5,0

Zur Injection (in die Trachea) bei perniciosum Weichseufieber, Cholera, Hydrophobia, Tetanus

Liquor Chinini hydrochlorici BERZ

Rp Chinini hydrochlorici 1,0
Aque 100,0

Kleinen Kindern 2—Stündlich 1 Theelöffel, größeren Kindern 1 Esslöffel

Pilulae Brocquii

Rp Chinini hydrochlorici
Extracti Scabæ cornuti aa 0,15
Extracti Belladonnæ 0,003
Pulveris Liquiritiæ
Glycerini aa q s

Fiant pilulae 30 Täglich 6—16 Pillen gegen Urticaria auf noröster Grundlage

Pilulae Ferri nervinae.

Rp Chinini hydrochlorici 20
Massae Valletti 5,0
Extracti Gentianae 5,0
Glycerini gtt. 5
Radix Liquiritiæ q s

Fiant pilulae 120

Pilulae Chinini hydrochlorici.

Rp Chinini hydrochlorici 5,0
Acidi hydrochlorici gtt. nonnullas
Fiant pilulae 20 Jede Pille enthält 0,30 g Chininchlorhydrat. Die Pillen sind weisse, werden bald hart, lassen sich aber leicht.

Solutio Chinini hydrochlorici KÖHMNER

Rp, Chinini hydrochlorici 0,5—1,0
Aque aa 2,0

Zur subkutanen Injektion. Die Zugabe von Säure zum Zweck der Auflösung ist nicht gestattet.

Solutio de chlorhydrate basique de Quinine pour injections hypodermiques (Gall)

Chinopyrin nach SANTESSON u. LAYREAN
Rp Chinini hydrochlorici 5,0
Antipyrini 2,0

Aque destillatæ sterilizatæ
q s (circa 6 g) sd 10 ccm.

1 ccm = 0,3 Chininchlorhydrat. Die Lösung blüht Lackmuspapier schwach.

II. Chinum bihydrochloricum Saures Chininchlorhydrat. Saures chlorwasserstoffsaures Chinin. Quininae Hydrochloridum acidum (Brit.) Chinum bismuriatum. Chlorhydrate neutre de Quinine (Gall.) $C_{20}H_{24}N_2O_3 \cdot 2HCl$. Mol. Gew. = 397. Diese Verbindung wird erhalten durch Umsetzung von Chimumsulfat mit Baryumchlorid. Man löst 10 Th Chimumsulfat in 50 Th Wasser, andererseits 4,45 Th.

krystall Baryumchlorid in 50 Th Wasser, mischt beide Lösungen, sorgt in der bei Chinum hydrochloricum, S 750, angegebenen Weise dafür, dass unter keinen Umständen Baryumsalz, sondern dass eher eine kleine Menge Schwefelsäure in Lösung ist und dunstet das Filtrat bei einer 60° C nicht übersteigenden Hitze ab, bis es krystallisiert — Man kann auch 10 Th gewöhnliches Chininchlorhydrat unter Zusatz von 3,7 Th Salzsäure (von 25 Proc) in 20 Th Wasser auflösen und die filtrirte Lösung über Calciumchlorid zur Krystallisation abdunsten lassen

Kleine, farblose Säulen, löslich in 0,7 Th Wasser, leicht löslich in Alkohol, schwer löslich in verdünnter Salzsäure, schwerlöslich in Chloroform Die wässrige Lösung ist von saurer Reaktion

Wird besonders für subkutane Injektionen angewendet

III Chinum bihydrochloricum carbamidatum Chinin-Harnstoff-Chlorhydrat Chininum ureato-hydrochloricum Salzsäures Harnstoff-Chinin. $C_{20}H_{24}N_4O_5 \cdot CO_2H_4 \cdot 2HCl + 5H_2O$. Mol. Gew = 547.

Darstellung. 400 Th Chininchlorhydrat werden in 300 Th verd Salzsäure (1,061 spec Gew) gelöst, mit 60—61 Th völlig reinem Harnstoff versetzt, bis zur Lösung erwärmt, durch Glaswolle filtrirt und zur Krystallisation bei Seite gestellt (Den Harnstoff reinigt man nöthigen Falles durch Umkrystallisiren aus 95 Proc Alkohol oder aus absolutem, falls der Harnstoff feucht ist) Die nach 24 Stunden gebildeten Krystalle bringt man auf einen Trichter, lässt abtropfen, wäscht mit destillirtem, möglichst kaltem Wasser nach, breitet sie auf flachen Tellern aus und trocknet bei Zimmertemperatur Die Mutterlauge wird eingedampft (die Verbindung des Chinins mit Harnstoff erleidet in wässriger Lösung beim Kochen keine Zersetzung oder Färbungsveränderung, auch ist das Sonnenlicht ohne Einfluss auf eine concentrirte Lösung) und wiederum zur Krystallisation hingestellt Die letzte, braunefarbene Mutterlauge überlässt man in einer Schale der freiwilligen Verdunstung, wobei alles Chinindoppelsalz allmählich herauskrystallirt und entfernt werden kann

Eigenschaften. Das Chinum biurnateum carbamidatum krystallisiert aus heissen Lösungen in harten, weissen, zusammenhängenden, vierseitigen Prismen Bei freiwilligem Verdunsten einer concentrirten Lösung entstehen sehr grosse, häufig durch die ganze Schale sich erstreckende, durchsichtige Prismen Das Salz löst sich bei gewöhnlicher Temperatur in seinem gleichen Gewicht Wasser, eine etwas dickflüssige, am Licht sich nicht verändernde Flüssigkeit von strohgelber Farbe bildend Während des Auflörens findet eine bedeutende Temperaturerniedrigung statt

Es ist nicht hygroskopisch und verwirrt nicht, nur beim Erwärmen werden die Krystalle trübe und gelblich. Bei 70—75° C schmelzen sie unter Verlust von 10 Proc Wasser zu einer gelblichen Flüssigkeit, welche nach dem Erkalten zu einer gelblichen Masse erstarrt. Lässt man die Masse an der Luft stehen, so zieht sie nach einigen Tagen die ganze Menge des verloren gegangenen Wassers an und wird wieder weiss Löst man das geschmolzene Salz in Wasser, so lässt es sich vollständig in Krystallen wieder gewinnen Auch in Weingeist ist es löslich, durch Aether wird aus dieser Lösung ein Salz von etwas abweichender Zusammensetzung ausgefällt

Anwendung. Das Salz findet besonders Anwendung zu subkutanen Injektionen Es eignet sich hierfür namentlich deswegen, weil es leicht löslich ist und an der Applikationsstelle nur geringe Reizerscheinungen verursacht

Chinum-Ferri chloratum. Eisen-Chininchlorid Man löst 10 Th Chininchlorhydrat ($C_{20}H_{24}N_4O_5 + 3H_2O$) in 14,3 Th Ferrichloridlösung (spec Gew = 1,282) in der Kälte auf Die Lösung ist dunkelrothbraun und gesteht bei längerem Stehen zu einem Brei, welcher bei gelinder Wärme und unter Luftabschluss ausgetrocknet, eine harte, dunkelbraune Masse von harzigem Bruch darstellt Man zerreibt es, trocknet es nochmals über Schwefelsäure oder über Aetzkalk nach und bewahrt es in gut verschlossenen Gefässen vor Licht geschützt auf — Es löst sich leicht in Wasser oder in Alkohol, weniger in Aether und schmeckt bitter adstringirend

KERSON empfiehlt es ausserlich als blutstillendes Mittel. Es wirkt im Gegensatz zu Eisenchlorid schmerzlos und nicht ätzend. Innerlich giebt er 10 Tropfen der 10 procentigen Lösung in Wasser gegen Blutungen verschiedener Art und als Roborans.

Solutio Chinini hydrochlorici pro injectione STOFFELLA 2 g Chininchlorhydrat werden unter Erwärmen in 10 ccm destillirtem Wasser gelöst. Die Lösung krystallisirt unterhalb 32° C, bei Bluttemperatur aber ist sie flüssig und kann alsdann bei dieser Temperatur verwendet werden. Sie darf nicht sauer, sie soll vielmehr schwach alkalisch reagiren.

Chininum hydrochlorico-phosphoricum **Chininum muriatico-phosphoricum.** $C_{20}H_{21}N_3O_2 \cdot HCl \cdot 2[PO_4H_2] + 3H_2O$ Mol Gew = 610,5. Fällt allmählich aus einer Lösung von 35 Th Chininchlorhydrat in einer schwach erwärmten Mischung von 70 Th Phosphorsäure (1,154 spec Gew) und 9 Th verdünnter Salzsäure (von 12,5 Proc HCl) in Krystallen aus. Löslich in 2 Th. Wasser, die Lösung reagirt sauer. Das Salz enthält rund 53 Proc Chinin und fand erfolgreiche Anwendung bei Malaria und nervosem Kopfschmerz.

Chininum hydrochlorico-sulfuricum **Chininum muriatico-sulfuricum** $[C_{20}H_{21}N_3O_2]_2 \cdot H_2SO_4 \cdot 2HCl + 3H_2O = 873$. Wird erhalten, indem man 10 Th gewöhnliches Chininsulfat in 3,5 Th Salzsäure (von 25 Proc HCl) auflöst und die Lösung an einem warmen Orte, vor Staub geschützt, der freiwilligen Verdunstung überlässt. Farblos, in 1 Th Wasser lösliche Krystalle. Wird von GRIMAUD und LABORDRE zur subkutanen Anwendung empfohlen. Rp. Chinini hydrochlorici sulfurici 5, Aque destillatae 6,0. 1 ccm der Lösung = 0,5 g des Salzes. Das Salz enthält 74,2 Proc Chinin.

Sanochinol-Langheld. Ein von Dr. ERICH LANGHELD dargestelltes Chinin-Präparat. Es wird erhalten durch Einwirkung von Ozon auf wässrig-alkoholische Lösungen von Chininsalzen. Das gegenwärtig im Handel befindliche Präparat ist die mit Ozon behandelte Lösung des salzsauren Salzes. Sie soll in 100 ccm = 4 g Chininchlorhydrat bei dessen Umwandlungsprodukte enthalten.

Gelbe bis bräunliche oder braune, nach Aldehyd riechende saure Flüssigkeit, welche durch Natronlauge nicht gefällt wird. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Das Sanochinol wird gegen Tuberkulose und gegen Malaria angewendet. Der Erfinder stellt sich vor, dass durch die Behandlung mit Ozon aktiver Sauerstoff in die Blutbahn eingeführt wird und dort Mikroorganismen schwächt oder tötet.

Zur Zeit werden auch andere Salze, z. B. das schwefelsaure und das ameisensaure Chinin der Behandlung mit Ozon unterworfen.

Chininum salicylicum.

Chininum salicylicum (Helv. Ergänzb.) **Chininsalicylat.** **Salicylsäures Chinin.** **Salicylate de Quinine basique** (Gall.) $C_{20}H_{21}N_3O_2 \cdot C_7H_5O_2 + \frac{1}{2}H_2O$. Mol Gew. = 471.

Zur Darstellung löst man 3,89 Th Natriumsalicylat in 120 Th Wasser, erhitzt zum Sieden und setzt alsdann sogleich unter Umrühren 10 Th. officinelles Chininsulfat hinzu. Es bildet sich unter diesen Umständen sogleich das schwerlösliche Chininsalicylat, welches sich als Niederschlag ausscheidet. Die Umsetzung ist nach wenigen Augenblicken des Siedens beendet. Man lässt erkalten, bringt den Niederschlag auf ein Filter, wäscht ihn mit kaltem destillirtem Wasser, bis das Ablaufende durch Baryumchlorid nicht mehr getrübt wird, und trocknet an der Luft auf poröser Unterlage. — Bei der Darstellung sind alle eisenhaltigen Materialien, auch eisenhaltiges Filterpapier u. dergl. mit Sorgfalt auszuschliessen.

Farblos, leicht etwas röthlich werdende Krystallnadeln, löslich in etwa 230 Th Wasser von 10° C, löslich auch in 25 Th Weingeist, besonders leicht löslich in Chloro-

form Es enthält 68,79 Proc Chinin $C_{20}H_{24}N_2O_2$ und 1,91 Proc Wasser, welches bei $100^\circ C$ vollständig entweicht

Fügt man zur kalt gesättigten wasserigen Lösung etwas stark verdünnte Eisen chloridlösung hinzu, so tritt violette Färbung auf Versetzt man 10 ccm der gesättigten wasserigen Lösung mit 3 ccm starkem Chlorwasser, so tritt auf Zusatz von Ammoniak smaragdgrüne Färbung auf (Thalleochin-Reaktion) — Verdünnte Schwefelsäure bringt in der wasserigen Lösung blaue Fluorescenz hervor

Prüfung. 1) Das Salz verliert bei $100^\circ C$ höchstens 2 Proc an Gewicht 2) Löst man 0,5 g Chininsalicylat unter Zufügung einiger Tropfen Salpetersäure in 25 ccm destillirtem Wasser, so darf die von der Salicylsäure abfiltrirte Lösung weder durch Silber nitrat noch durch Baryumnitrat merklich getrübt werden (Chlor, bez Schwefelsäure, von denen Spüren zugelassen sind)

Prüfung auf Nebenalcaloide 2 g Chininsalicylat werden in 10 ccm Wasser suspendirt, die Mischung werde mit Natronlauge stark alkalisch gemacht und wiederholt mit Aether ausgeschüttelt Den Verdunstungsrückstand der abgehobenen Aetherschichten löse man in der 20fachen Menge Weingeist, neutralisire diese Lösung genau mit verdünnter Schwefelsäure und verdunste die Mischung im Wasserbade Den zerriebenen Verdunstungsrückstand übergiesse man alsdann in einem Probirröhrchen mit 20 ccm Wasser und stelle das Ganze $\frac{1}{2}$ Stunde lang, unter häufigem Umschütteln, in ein auf $60-65^\circ C$ erwärmtes Wasserbad Hierauf setze man das Probirrohr in Wasser von $15^\circ C$ und lasse es unter häufigem Schütteln 2 Stunden lang darin stehen Alsdann filtrire man durch ein aus bestem Filtrirpapier gefertigtes Filter von 7 cm Durchmesser, bringe 5 ccm des $15^\circ C$ zugehenden Filtrates in ein trocknes Probirrohr und mische allmählich Ammoniak flüssigkeit von $15^\circ C$ hinzu, bis der entstandene Niederschlag wieder klar gelöst ist Die hierzu erforderliche Menge Ammoniakflüssigkeit darf nicht mehr als 4 ccm betragen

Chininum salicylicum cum Antipyrino. Ist ein Gemenge gleicher Theile Chininsalicylat und Antipyrin Bei Neuralgien in Gaben von 0,5—1,0 g gebraucht

Influenza von E SCHNEIEWIND Elberfeld ist eine Mischung von Phenacetin, Coffein, Chininsalicylat und Natriumchlorid

Chininum sulfuricum.

I. Chininum sulfuricum (Aust. Germ. Helv.) **Chininum sulfuricum basicum.** Sulfate de Quinine basique (Gall.) Quinine Sulphas (Brit U St.) Chininsulfat (basisches oder neutrales). Gewöhnliches oder officinelles Chininsulfat. Schwefelsaures Chinin. $(C_{20}H_{24}N_2O_2)_2 \cdot H_2SO_4 + 8 H_2O$. Mol. Gew. = 890.

Nach der Auffassung der modernen Chemie ist das vorstehend angeführte Salz das basisch-schwefelsaure Chinin. Da aber seine Reaktion neutral ist, so wird es in der Regel als neutrales Chininsulfat bezeichnet. Da es endlich das am meisten angewendete Chinin salz ist, so wird es auch das „gewöhnliche oder officinelle Chininsulfat“ genannt

Darstellung. Die lohnende Darstellung des Chinin's ist nur in besonders hierfür eingerichteten Fabriken möglich. Dieselbe ist in ihren Grundzügen die folgende

Die in feines Pulver verwandelten Chinarinden werden mit Kalkmilch alkalisch gemacht, um das Chinin und die anderen Alkaloid, welche in den Rinden an verschiedene Säuren gebunden sind — die wichtigsten der letzteren sind die Chinaseure, die Chinagerbsäure und die Chinovaseure — in Freiheit zu setzen

Die Extraktion der Alkaloiden wird nun nach zwei verschiedenen Methoden ausgeführt

a) Beim Dekanthirverfahren werden die alkalisch gemachten Rinden in Apparate mit rotirenden Rührwerken gebracht Sie werden in denselben mit erwärmten, hoch siedenden Mineralölen, z. B. Paraffinöl, durchrührt, welche die Alkaloiden aufnehmen Nach einiger Zeit lässt man die Rinden sich absetzen, zieht hierauf die klare Oellösung ab und entzieht derselben durch Schütteln mit verdünnter Schwefelsäure die Alkaloiden In gleicher Weise macht man mehrere Auszüge bis zur Erschöpfung der Rinden

b) Beim Deplacirverfahren werden die alkalisch gemachten Rinden in cylindrischen, mit Senkblöden versehenen Gefässen mit erwärmten Mineralölen oder Weingeist bis zur Erschöpfung ausgezogen. Die Alkaloide werden dem Extraktionsmittel entweder mit verdünnter Schwefelsäure entzogen (bei Verwendung hochsiedender Öle) oder dieses abdestillirt (bei Verwendung von Weingeist, oder von niedrigsiedenden Ölen) und aus dem in der Destillirblase zurückbleibenden Harze die Alkaloide mit verdünnter Schwefelsäure ausgezogen.

Die nach der einen oder anderen Methode erhaltene saure Lösung enthält je nach der Natur der verschiedenen Chinarinden neben Chinin die folgenden Alkaloide

Hydrochinin $C_{20}H_{24}N_2O_2$	Cinchonin $C_{19}H_{24}N_2O$
Cinchonidin $C_{19}H_{22}N_2O$	Cinchotin $C_{19}H_{22}N_2O$
Hydrocinchonidin $C_{19}H_{24}N_2O$	Chinamin $C_{19}H_{24}N_2O$
Chinidin $C_{19}H_{22}N_2O_2$	Chinamidin $C_{19}H_{24}N_2O_2$
Hydrochinidin $C_{20}H_{26}N_2O_2$	Chinicin $C_{20}H_{24}N_2O_2$ u. s. w.

Diese schwefelsaure Alkaloidlösung wird in der Hitze mit Soda neutralisirt, es krystallisirt beim Erkalten die Hauptmenge des Chinins als unreines Sulfat aus. Aus der Lauge wird das Chinin vollends durch Seignettesalz als schwer lösliches Tartrat abgechieden. Die so gewonnenen, Chinin enthaltenden Gemenge werden in den verschiedenen Fabriken nach besonderen, als Geheimniss bewahrten Verfahren auf reines Chinin verarbeitet, welches sodann als Sulfat unter Zusatz von Thierkohle aus Wasser umkrystallisirt wird. Es wird so zunächst das gewöhnliche Chininsulfat erhalten, welches zwar den Ansprüchen früherer Pharmakopöen genügt, dabei jedoch noch mehrere Procente Hydrochinin und Cinchonidin enthält.

Seit etwa 15 Jahren wird ein besonderer Werth darauf gelegt, ein von Nebenalkaloiden möglichst freies Chininsulfat anzuwenden. Die Trennung des Chinins vom Chinin gelang schon früher in zufriedenstellender Weise. Dagegen verursachte zunächst Schwierigkeiten die Trennung des Chinins vom Cinchonidin und Hydrochinin, welche beiden letzteren Basen nach gewöhnlich als „Nebenalkaloide des Chinins“ bezeichnet. Diese Schwierigkeit beruht darauf, dass das Chininsulfat die hartnäckige Neigung hat, mit dem Cinchonidinsulfat und Hydrochininsulfat zusammen zu krystallisiren, und gerade diese zusammenkrystallisirten Gemenge stellen die behabte leichte wollige Form des Chininsulfats dar. Andererseits stößt die Prüfung solcher zusammenkrystallisirter Gemenge auf Schwierigkeiten, diese zusammenkrystallisirten Gemenge verhalten sich bei einigen Prüfungsmethoden wesentlich anders, als durch blosses Zusammenreiben erhaltene Mischungen. — Die Darstellung eines reinen oder doch fast reinen (d. h. von Nebenalkaloiden freien) Chininsulfats gelingt indess, wenn man das Chinin vorher in das Chinin-bisulfat verwandelt.

Darstellung des reinen, von Nebenalkaloiden freien Chininsulfats. Man stellt zunächst in der auf S. 768 angegebenen Weise durch Auflösen von gewöhnlichem Chininsulfat in verdünnter Schwefelsäure das reine Chininbisulfat dar. Alsdann löst man 1 Th. desselben in 80 Th. heissem destillirten Wasser und neutralisirt die Lösung mit einer filtrirten Lösung von krystall. Soda, bis sie weder blaues noch rothes Lackmuspapier verändert. Hierauf durchführt man die noch heisse Lösung mit etwas Thierkohle und filtrirt noch heiss. Das nach dem Erkalten auskrystallisirte Chininsulfat wird gesammelt und bei gelinder Wärme rasch getrocknet.

Diese Darstellung beruht darauf, dass das Chininbisulfat nicht mehr die Neigung hat, mit dem Cinchonidinbisulfat und Hydrochininbisulfat zusammen zu krystallisiren. Es gelingt demnach, das Chininbisulfat frei von Nebenalkaloiden zu erhalten, worauf alsdann die Ueberführung in das gewöhnliche Chininsulfat keine Schwierigkeiten verursacht.

Im Jahre 1891 ist es GRIMAUD und ARNAUD gelungen, durch Einwirkung von Brommethyl auf eine Lösung von Cuprein und Natrium in Methylalkohol das Cuprein ($C_{19}H_{24}N_2O_2$) in Chinin überzuführen. Damit ist bewiesen, dass das Chinin die Oxymethylgruppe OCH_3 enthält.

Eigenschaften des Chininsulfats. Das reine Chininsulfat bildet weisse, zarte, lockere, biegsame, seidenglanzende Nadeln oder harte prismatische Nadeln, welche dem monoklinen System angehören. Es ist geruchlos und besitzt anhaltend bitteren Geschmack. Es braucht bei $15^\circ C$ etwa 800 Th., bei $100^\circ C$ etwa 25 Th. Wasser zur Lösung. Es ist ferner in etwa 90 Th. kaltem und 6 Th. siedendem Weingeist löslich, etwas löslich

(1 40) in Glycerin, fast unlöslich in weingeistfreiem Aether und in (1 700) Chloroform. Es löst sich ziemlich leicht in einem Gemisch von 2 Baumtheilen Chloroform und 1 Baumtheil Alkohol. Die Lösungen sind neutral. Unter Zusatz von verdünnten Säuren ist es im Wasser leicht löslich. Die Lösung in schwefelsaurehaltigem Wasser fluorescirt bläulich.

Das Salz entspricht in unverwittertem Zustand der Formel

$2 [C_{20}H_{21}N_2O_2] \cdot H_2SO_4 + 8H_2O$ mit dem Mol Gewicht 890 und enthält in diesem Zustande 72,81 Proc. freie trockene Base, 11,01 Proc. Schwefelsäure, 16,18 Proc. Wasser.

Es verwittert sehr rasch an der Luft und verliert alsdann bei längerem Liegen 6 Mol. Krystallwasser, so dass ein Salz mit der Formel $2C_{20}H_{21}N_2O_2 \cdot H_2SO_4 + 2H_2O$ zurückbleibt. Dasselbe enthält noch 4,6 Proc. Krystallwasser. Dieses entweicht vollends bei $100^\circ C$. Das völlig ausgetrocknete Chininsulfat zieht an der Luft sehr rasch wieder Wasser an, bis es die 2 Mol. Krystallwasser entsprechende Menge wieder enthält.

Bei stärkerem Erhitzen schmilzt es, bei weiterem Erhitzen wird es roth und verbrennt auf dem Platinblech, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Aufbewahrung. Das Chininsulfat wird am besten in gut verschlossenen Glasgefäßen vor Licht geschützt aufbewahrt. In Papierschachteln verliert es mit der Zeit bis zu $\frac{1}{4}$ seines Krystallwassergehalts, ja selbst in Blechdosen giebt es je nach der Art und Weise des Verschlusses bei langem Stehen einen grösseren oder kleineren Gewichtsverlust. Auch in Glasgefäßen tritt eine Verwitterung des Salzes ein, wenn der Stopfen derselben häufig gelüftet wird.

Prüfung. Die Prüfung des Chininsulfats hat unter folgenden wichtigen Gesichtspunkten zu geschehen. 1) Ist das Präparat überhaupt Chininsulfat? 2) Ist es frei von groben absichtlichen (Salzen, Zucker, Gips) Beimengungen und liegt auch keine Verwechselung mit anderen, toxisch wirkenden Alkaloiden (Morphin, Strychnin) vor? 3) Bewegt sich der Wassergehalt in den zulässigen Grenzen? 4) Ist der Gehalt an Nebenalkaloiden ein zulässiger?

I. Identitätsreaktionen. Man schüttle 0,1 g des Salzes mit 100 ccm destillirtem Wasser, man erhalte eine klare, nicht oder sehr schwach fluorescirende, bitter schmeckende Lösung.

a) 10 ccm der Lösung geben, mit einigen Tropfen verdünnter Schwefelsäure versetzt, eine blaue Fluorescenz. — b) 10 ccm der Lösung geben, mit einigen Tropfen Ammoniak oder Natronlauge versetzt, eine milchige Trübung, aus welcher sich nach einigen Stunden ein weisser, flockiger Niederschlag absetzt. — c) 10 ccm der Lösung werden mit 2 ccm kräftigem Chlorwasser versetzt und 2 ccm Ammoniak hinzugefügt. Die Flüssigkeit färbt sich smaragdgrün (Thalleiochinreaktion). Beim Uebersättigen der Lösung mit verdünnter Salzsäure schlägt die Farbe in rothbraun um. — d) 5 ccm der Lösung werden mit destillirtem Wasser auf 100 ccm verdünnt (Konzentration 1 20000). Diese Lösung werde auf Zusatz von 2 Tropfen Bromwasser und einigen Tropfen Ammoniak smaragdgrün gefärbt. — e) 10 ccm der Lösung werden mit 2 ccm Chlorwasser, hierauf mit 0,5 ccm gesättigter Ferrocyankaliumlösung und mit 1 Tropfen Ammoniak versetzt. Es entsteht eine prächtig rothe Färbung (Voegtl), welche rasch blass und missfarbig wird. — f) Einige ccm der Lösung werden durch Baryumnitrat, nicht dagegen durch Silbernitrat getrübt (Unterschied von Chininchlorhydrat).

II. Fremde Stoffe. a) Chloroform-Alkoholprobe. 1 g des Salzes löse sich in 7 ccm eines Gemisches von 2 Baumtheilen Chloroform und 1 Baumtheil absolutem Alkohol beim Erwärmen auf 40 bis $50^\circ C$ völlig auf. Die Lösung bleibe auch nach dem Erkalten klar (Ammonsulfat und andere anorganische Salze, viele organische Stoffe bleiben ungelöst). — b) Eine kleine Menge, auf dem Platinblech verbrannt, hinterlasse keinen Rückstand (unorganische Verunreinigungen). — c) 0,1 g des Salzes, mit 2 bis 3 ccm konc. Schwefelsäure übergossen, sollen eine gelbliche Lösung geben. Eine blaune Farbe deutet auf fremde organische Stoffe, wie z. B. Zucker. Eine Rothfärbung auf Salicin, Gips und andere anorganische Stoffe bleiben ungelöst und sind im Glührückstande aufzusuchen. — d) 0,1 g, mit 2 bis 3 ccm konc. Salpetersäure von 1,185 spec. Gewicht

übergossen, sollen eine schwachgelbliche Lösung geben. Eine Braunfärbung deutet auf organische Beimengungen, Rothfärbung auf eine solche von Morphin, Brucin.

III. Wassergehalt. Die Mehrzahl der Pharmacopöen verlangt ein etwas verwitertes Chininsulfat und lässt höchstens 15 Proc Wassergehalt zu. Dies entspricht einem Salze mit 7 bis $7\frac{1}{2}$ Mol Krystallwasser.

Es schreiben als zulässigen Wassergehalt (Gewichtsverlust bei 100°C) vor in Procenten

Anstr	Brit	Gall	Germ	Helv	U St
15,0	15,0	15,0	15,0	15,0	16,2

Ein Chininsulfat z B mit der Formel $2[\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{N}_2\text{O}_2] \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ gedacht, enthält, 74,81 Proc freie Base und 14,45 Proc Wasser.

Bei der mit 1 g Chininsulfat auszuführenden Wasserbestimmung muss der Eigenschaft des völlig entwässerten Chininsulfats, aus der Luft sehr rasch Wasser anzuziehen, Rechnung getragen werden. Man sorgt daher, dass das Erkalten des angetrockneten Salzes und das Wägen in getrockneter Luft vorgenommen wird.

IV. Prüfung auf Nebenalkaloide. Die Ansprüche an die Reinheit des Chininsulfats haben sich mit Recht in den letzten Jahren erheblich verschärft. Früher war man zufrieden, wenn das Chininsulfat Lixiere's Aetherprobe aushielt.

I. Lixiere's Probe. Diese Probe, welche zum Nachweis kleiner Beimengungen von Cinchonin leicht brauchbar ist, wird in folgender Weise ausgeführt: 1 g Chininsulfat wird in einem dickwandigen Probirhütchen mit 10 ccm Aether vom spec Gewicht 0,728 und 2 ccm Ammoniak übergossen, hierauf das Hütchen gut verkorkt und die Mischung kräftig durchgeschüttelt. Es sollen zwei, auch bei längerem Stehen völlig klar bleibende Schichten resultiren. Eine Trübung deutet auf Cinchonin.

Bei einem nicht zu geringfügigen Cinchonidgehalt des untersuchten Chininsulfats tritt je nach der Menge bald oder später eine Ausscheidung oder Auskrystallisation von (Chinin haltigem) Cinchonidin ein.

Immerhin kann ein Chininsulfat, welches 15–20 Proc Cinchonidin + Hydrochinin enthält, dieser Probe noch Genüge leisten.

Schärfer als diese Probe ist die in die Pharm Germ I und II aufgenommene.

II. KERNER'sche Probe. 2 g Chininsulfat schüttelt man bei 15°C mit 20 ccm destillirtem Wasser und filtrirt nach einer halben Stunde 5 ccm in ein Probirhütchen. Hierauf mischt man allmählich Ammoniak zu, bis das ausgeschiedene Alkaloid wieder aufgelöst ist. Es wurde hierbei die Bedingung gestellt, dass ein zulässiges Chininsulfat nicht mehr als 7 ccm Ammoniak erfordere.

Diese Probe beruht auf folgenden Thataschen. Die verunreinigenden Nebenalkaloidsulfate sind in kaltem Wasser sehr viel leichter löslich als Chininsulfat. Diese kalt gesättigte Lösung eines durch Nebenalkaloidsalze verunreinigten Chininsulfates enthält also grössere Alkaloidmengen in Lösung als die bei der nämlichen Temperatur bereitete Lösung von reinem Chininsulfat. Wird einer solchen Lösung Ammoniakflüssigkeit hinzugefügt, so scheiden sich zunächst die freien Alkaloide unlöslich aus. Zu ihrer Wiederauflösung bedarf es einer bestimmten Menge von Ammoniakflüssigkeit, welche um so grösser ist, je mehr Alkaloidsulfate vorher in Lösung gegangen waren.

Diesen Zweck erreicht jedoch die Probe in höchst unvollkommener Weise. Allerdings erfordert das Filtrat von chemisch reinem Chininsulfat nur 3,5–3,8 ccm Ammoniakflüssigkeit zur Lösung; ferner steigt der Ammoniakmehrerbrauch in ziemlich proportionaler Weise, wenn zunehmende Quantitäten von Nebenalkaloidsulfaten mechanisch dem Chininsulfat beigemischt werden. Wenn jedoch die fremden Alkaloidsulfate mit dem Chininsulfat zusammenkrystallisirt sind, so geht in den zur Titrirung gelangenden wässrigen Auszug nur ein kleiner Theil derselben über. Unter solchen Umständen war es möglich, dass die Probe in obiger Fassung ein Chininsulfat zuliesse, welches bis zu 12 Proc Nebenalkaloide enthält.¹⁾

DE VRIJ und SCHAEFFER wiesen 1886 auf den hohen Nebenalkaloidgehalt des der KERNER'schen Probe entsprechenden, in den Handel gelangenden Chininsulfates hin und theilten einige neue exakte Prüfungsvorschriften für Chininsulfat und Vorschläge zu zweckdienlichen Modifikationen der KERNER'schen Probe mit.

KERNER und WELLER liessen darauf die Abänderung der KERNER'schen Probe folgen,²⁾ wiewohl die Germ III aufgenommen hat. Der Grundgedanke dieser modificirten Prüfungs-

¹⁾ Vergl. L. SCHAEFFER, Arch Pharm 1886, S 844, Das 1887, S 64.

²⁾ G. KERNER u. A. WELLER, Arch Pharm 1887, S 723.

methode ist der, dass durch die Verwitterung des Chininsulfats die Nebensalkaloidsulfate für Wasser leichter ausziehbar werden.

III Probe von KERNER und WELLER (Arzneibuch f. d. Deutsche Reich). 2 g Chininsulfat, welches bei 40—50° C völlig verwittert ist, übergiesse man in einem Probirrohre mit 20 ccm destillirtem Wasser und stelle das Ganze eine halbe Stunde lang, unter häufigem Umschütteln, in ein auf 60—65° C erwärmtes Wasserbad. Hierauf setze man das Probirrohr in Wasser von 15° C und lasse es unter häufigem Schütteln 2 Stunden lang darin stehen. Als dann filtrire man durch ein aus bestem Filtrirpapier gefertigtes Filter von 7 cm Durchmesser, bringe 5 ccm des 15° C zeigenden Filtrates in ein trockenes Probirröhrchen und mische allmählich Ammoniakflüssigkeit von 15° C zu, bis der entstandene Niederschlag wieder klar gelöst ist. Die hierzu erforderliche Menge Ammoniakflüssigkeit darf nicht mehr als 4 ccm betragen.

Der Maximalammoniakverbrauch von 4 ccm, welchen diese Probe vorschreibt, ist so knapp bemessen, dass man daraus wohl die Absicht der Autoren des Arzneibuches erkennen kann, nur noch ein völlig reines Chininsulfat als officinell zuzulassen, obwohl man angesichts der folgenden Thatsachen an der praktischen Verwirklichung dieser Idee in der vorgeschriebenen Probe etwas zu zweifeln geneigt ist.

Ein chemisch reines Chininsulfat, welches aus einem mehrmals umkrystallisirten Buulfat hergestellt ist, liefert mit dieser Probe ein Filtrat, von welchem je nach der Natur des Filtrirpapiers die ersten 5 ccm 3,3—3,8 ccm Ammoniak zur Klarlösung gebrauchen. Die zweiten 5 ccm erfordern schon 3,3—4,1 ccm Ammoniak.

Wie erklärt sich dieses? Chininsulfat wird von Filtrirpapier je nach dessen Dicke oder Filtrirfähigkeit aus wässrigen Lösungen in wechselnder Weise absorbtirt. Aus den zweiten 5 ccm des Filtrates nimmt das mit Chinin aus den ersten 5 ccm theilweise gesättigte Filtrirpapier weniger Chinin auf und steigt infolge dessen der Ammoniakverbrauch der ersteren, und zwar, was für die Pharmakopée-Probe bedenklich ist, bisweilen über die Maximalsahl hinaus.

SCHAEFER, welcher auf dieses Verhalten zuerst hinwies,¹⁾ zeigte, dass eine gesättigte Chininsulfatlösung beim Filtriren durch ein mehrfach gelegtes Filter sogar alles Chinin verlieren kann, so dass das Filtrat mit einem Tropfen Ammoniak nicht einmal mehr eine Trübung giebt. Derselbe empfiehlt zu solchem Zwecke die gegen Alkaloidsalze völlig indifferenten Glaswolle als Filtrirmaterial zu verwenden.

Bei Verwendung von Glaswolle braucht das Filtrat obiger Probe bei chemisch reinem Sulfat 4—4,8 ccm Ammoniak. Solche Schwankungen deuten auf geringe, nach dem zweistündigen Abkühlen der Chininsulfatlösungen noch verbleibende Uebersättigung.

Es wäre wohl zweckmäßiger gewesen, bei dieser Probe Filtration durch Glaswolle und einen Maximalammoniakverbrauch von 4,5 ccm vorzuschreiben.

Man achte bei dieser Probe ferner genau auf die Abkühlungstemperatur von 15° C. Eine Erhöhung der Temperatur von 1° C kann einen Mehrverbrauch an Ammoniak von 0,2—0,3 ccm bedingen.

Den erwähnten, bisweilen einen grossen Ausschlag im Ammoniakverbrauch der Probe hervorrufenden Umständen steht eine ziemlich schwach ausgeprägte Empfindlichkeit derselben gegen kleine Cinchonidinbeimengungen gegenüber. Die ersten Procente in das Chininsulfat einkrystallisirten Cinchonidin's werden bei der Probe so gut wie gar nicht angezeigt.

Immerhin ist die Probe mit genauer Berücksichtigung des oben Gesagten wesentlich schärfer als die der früheren Pharmakopée.

Da sich bei allen Prüfungsmethoden des Chininsulfats, welche auf der Basis der KERNER'schen Probe stehen, zusammengemischte Gemenge der Sulfate von Chinin, Cinchonidin und Hydrochinin völlig anders verhalten wie zusammenkrystallisirte, so haben die Proben, bei welchen während des Untersuchungsanges eine völlige Auflösung der Alkaloidsulfate eintritt, wesentliche Vorzüge vor den ersteren, weil nach deren Empfindlichkeit gegen Nebensalkaloide durch Gemische chemisch reiner Sulfate der genannten Alkaloiden jeweils kontrolliren lässt. Von solchen Proben seien hier die Oxalat- und die Chromatprobe angeführt.

IV SCHAEFER's Oxalatprobe²⁾ Dieselbe beruht darauf, dass Chininoxalat in Wasser viel schwerer löslich ist, wie die Oxalate der anderen Chinoalkaloide.

Chininoxalat löst sich bei 15° C in	1340 Theilen Wasser,
Hydrochininoxalat	do 509 „
Cinchonidinnoxalat	do 140 „

1 g Chininsulfat, kryst. (resp. 0,85 g völlig ausgetrocknetes Sulfat) wird in ein kleines tarirtes Kochkölbchen gebracht und in 35 ccm dest. Wasser in der Siedehitze aufgelöst.

¹⁾ Pharm. Zeitg. 1837, 320. Arch. Pharm. 1837, 1041.

²⁾ Arch. Pharm. 1837, S. 1040.

Hierauf wird eine Lösung von 0,3 g neutralem kryst. Kaliumoxalat in 5 ccm Wasser hinzugefügt und der Kolbenninhalt durch Zusatz von destilliertem Wasser auf 41,8 g gebracht. Man stellt das Kolbchen unter bisweiligem Umschütteln in ein Wasserbad von 20° C, filtriert nach Verlauf von 1/4 Stunde durch ein Glaswollbüschchen ab und fügt zu 10 ccm des Filtrates einen Tropfen Natronlauge. Es darf im Verlaufe von einigen Minuten keine Trübung entstehen, wenn das untersuchte Sulfat rein war.

Ein Chininsulfat, welches durch Ueberführung von gewöhnlichem Chininsulfat in Bisulfat und Verwandelung des letzteren in Neutralsulfat dargestellt ist (siehe oben S. 757) entspricht der Probe.

Auf Zusatz von 1 Proc. Cinchonidinsulfat zu solchem Chininsulfate entsteht im Filtrate mit Natronlauge eine Trübung.

1 1/2 Proc. Cinchonidinsulfatbeimischung werden auf gleiche Weise bei einem Chininsulfate erkannt, welches durch zweimalige Krystallisation von Bisulfat gereinigt war.

2–2 1/4 Proc. Beimischung rufen dieselbe Reaktion bei einem Chininsulfat hervor, welches aus einem viermal umkrystallisierten Bisulfat gewonnen war.¹⁾

Man ersieht hieraus

a) wie schwierig die letzten Nebenalkaloidbeimengungen aus dem Chininsulfat zu hasenigen sind und

b) dass ein Chininsulfat, welches der Oxalatprobe genügt, im Maximum 2 Proc. Nebenalkaloide (Hydrochinin + Cinchonidin) enthält.

V. DE VRIJ'S Chromatprobe. Diese Probe basiert auf demselben Princip wie die Oxalatprobe. Die Sulfate werden mit Kaliumchromat in die Chromate übergeführt. Das durch seine Schwerlöslichkeit im Wasser sich auszeichnende Chininchromat krystallisiert aus, die Chromate der anderen Alkaloide gehen in die Mutterlauge.

1 g Chininsulfat wird in 45 ccm kochendem Wasser gelöst und 0,25 g reines neutrales Kaliumchromat zugefügt. Die Flüssigkeit wird auf 15° C abgekühlt. Nach einer Stunde wird das auskrystallisierte Chininchromat auf einem Filter gesammelt, mit wenig Wasser nachgewaschen, bis das Filtrat 45 ccm beträgt. Zu 10 ccm der abfiltrierten Lauge fügt man 1 Tropfen Natronlauge oder so viel, dass die Mischung gegen Phenolphthaleinpapier alkalisch reagiert.

Es soll eine klare Lösung entstehen, welche sich auch nicht trübt, wenn dieselbe auf 50° C erwärmt wird. Eine Trübung deutet auf Verunreinigungen mit Nebenalkaloiden der Chininreihe.

Die Empfindlichkeit dieser Probe ist wohl annähernd dieselbe wie die der Oxalatprobe.

Zur Isolierung des reinen Cinchonidins aus dem mit Hilfe der Aether-, Oxalat-, Chromat- oder Bisulfatprobe von DE VRIJ²⁾ aus Cinchonidin enthaltendem Chinin abgeschiedenen ohnehinhalten Cinchonidin benützt man

VI. SCHAEFFER'S Tetrasulfatprobe³⁾. Diese Probe beruht darauf, dass Cinchonidin ein in Alkohol viel schwerer lösliches Tetrasulfat bildet als Chinin (Hydrochinin), und dass auch die Tetrasulfate dieser Alkaloide eine ähnhch geringe Neigung zu Doppelsalzbildungen zeigen, wie die Bisulfate derselben.

1 g des Gemenges der freien Basen (Cinchonidin mit Chinin und Hydrochinin) werde in 9 g absolutem Alkohol und 3 g 5procentiger Schwefelsäure in einem kleinen Pulverglase gelöst. Das Ausrystallisiren des in der überschüssigen Säure schwer löslichen Cinchonidinsalzes wird durch öfteres Umschütteln und Abkühlen der Mischung unterstützt. Nach antägigem Stehen wird abfiltrirt, die Lauge mittels einer Saugpumpe abgesaugt und mit wenig absolutem Alkohol tropfenweise nachgewaschen. Das ausgewaschene Salz wird an der Luft getrocknet und gewogen. Dasselbe entspricht der Formel $C_{19}H_{22}N_2O \cdot 2H_2SO_4 + 2H_2O$. Von reinem Cinchonidin gehen bei diesem Verhältnisse 0,95 g freie Base in die Lösung über.

Aus dem bei dieser Probe erhaltenen Cinchonidintetrasulfat kann man durch Ausfällung der wässrigen Lösung des Salzes mit Natronlauge chemisch reines Cinchonidin vom Schmelzpunkt 199° C gewinnen.

VII. KUBLI'S Wasserprobe und Carbodioxypode.

A) Die Wasserprobe. Diese Probe beruht auf folgenden Ueberlegungen: Die Sulfate der sog. „Nebenalkaloide“ sind in Wasser sehr viel leichter löslich als das Chininsulfat. Bei den freien Basen ist das Umgekehrte der Fall, d. h. das freie Chinin ist in Wasser sehr viel leichter löslich als die freien Nebenalkaloide. KUBLI bringt das Chininsulfat in Lösung, kühlt diese Lösung rasch auf 19–20° C ab, lässt sie 1/2 Stunde bei

¹⁾ Pharm. Zeitg. 1887, No. 100.

²⁾ Arch. Pharm. 1886, 846.

³⁾ Pharm. Zeitg. 1887, 97.

20° C stehen und filtrirt. Das Filtrat wird mit genügenden Mengen Natriumkarbonat lösung versetzt, um die in Lösung befindlichen Basen zu fällen, und es werden alsdann die jenen Mengen Wasser ermittelt, welche erforderlich sind, um die ausgeschiedenen Basen wieder in Lösung zu bringen. Die Probe soll nach KUNZ nicht bloß geeignet sein festzustellen, ob ein Chininsalz probemässig ist oder nicht, sondern sie soll auch über die Menge der Verunreinigungen genügend genaue Auskunft geben, weil die Zunahme der zur Auflösung der ausgeschiedenen Basen erforderlichen Wassermenge den vorhandenen Verunreinigungen proportional ist. Die genauere Anweisung zur Ausführung der Wasserprobe lautet:

1,793 g (rund 1,8 g) Chininsulfat, welches bei 40–50° C völlig verwittert ist, [bez. 1,8 g lufttrockenes Chininchlorhydrat mit 0,375 g chemisch reinem, wasserfreiem Natriumsulfat] übergiesse man in einem tarirten Glaskölbchen mit 60 g destillirtem Wasser, erhitze unter Umschwenken zum Sieden, erhalte darin 5 Minuten und bringe dann auf der Waage durch vorsichtigen Zusatz von destillirtem Wasser auf das Gesamtgewicht von 62 g. Das Kölbchen verstopfe man jetzt, kühle unter einem kalten Wasserstrahl bei beständigem Schütteln auf 19–20° C, ab, setze darauf in ein Wasserbad von genau 20° C und lasse hier unter häufigem Schütteln $\frac{1}{4}$ Stunde stehen. Man filtrire jetzt durch ein trockenes Filter von schwedischem Filtrirpapier, dessen Durchmesser 9 cm beträgt, bringe 5 cm des 20° C zeigenden Filtrates in einen trockenen Glaszylinder von 25 bis 30 cm Inhalt, tröpfe hierzu mittels des Tropfglases 8 Tropfen Natriumkarbonatlösung — bestehend aus 1 Th. chemisch reinem, wasserfreiem (I) Natriumkarbonat und 10 Th. Wasser — und mische dann allmählich destillirtes Wasser von 20° C hinzu, bis der entstandene Niederschlag wieder klar gelöst ist — Die hierzu erforderliche Menge Wasser darf nicht mehr als x cm betragen. (Dieses x ist im Sinne des Gorm III = 12 cm, nach Ross IV = 13 cm.)

B) Die Carboxidoxyprobe beruht auf folgenden Beobachtungen. Wenn man aus einer bei gewöhnlicher Temperatur gesättigten neutralen Lösung von Chininsulfat das Chinin durch Natriumkarbonat fällt, so löst sich das ausgeschiedene Chinin sehr leicht in einer Natriumkarbonatlösung auf. Leitet man in eine solche Lösung Kohlensäure, so scheidet sich das Chinin (unter dem Mikroskop beobachtet) in prächsvollen, meist zu Büscheln vereinigten Nadeln aus. Diese stellen das neutrale Karbonat des Chinins dar. Die Gegenwart von Cinchonin, Cinchonidin und Chinidin, einzeln oder gemengt, vermehrt anfänglich, vermindert und verzögert darauf, oder verhindert, wenn die Menge der Nebenalkaloide einen gewissen Betrag übersteigt, auch ganz die Ausscheidung eines solchen Niederschlages, während Hydrochinin, wenn es allein im Chininsulfat vorkommt, die Menge des aus letzterem zu erzielenden Chininkarbonats um 0,1–0,2 cm verringert, wobei es gleich ist, ob die Beimengung des Hydrochinins 1 Proc oder bis 10 Proc beträgt. Die Anweisung zur Ausführung dieser Probe lautet:

Die Vorschrift zur Darstellung der Chininlösung ist die nämliche wie für die Wasserprobe.

In einen trockenen Glaszylinder von 25–30 cm Fassungsraum bringt man 5 cm obiger Chininlösung, tröpfele hierzu 8 Tropfen Natriumkarbonatlösung (s. Wasserprobe), um das Chinin zu fällen, füge alsdann 5 cm einer frisch und kalt bereiteten Lösung von reinem Natriumkarbonat (3–50) hinzu, worauf sich das gefällte Chinin wieder klar auflösen muss. Die Lösung bringe man auf 15° C, setze sie darauf in ein Wasserbad von der gleichen Temperatur und leite nun in die Lösung 30 Minuten luftfreie und trockene Kohlensäure ein.

Während des Einleitens der Kohlensäure hat man zu beobachten, wann die ersten unzweifelhaften Spuren einer Ausscheidung in der Chininlösung erfolgen, welche Form die Flocken bei mikroskopischer Betrachtung allmählich annehmen, ob dieselben dem Anschein nach amorph bleiben (reines — $\frac{1}{2}$ Proc Verunreinigung enthaltendes Chininsulfat) oder theilweise (1 Proc Verunreinigungen) oder gänzlich (2–5 Proc Verunreinigungen) körnige Beschaffenheit annehmen, in welchem Maasse sich der Niederschlag vermehrt, oder ob im Verlaufe von 30 Minuten gar keine Ausscheidung erfolgt (mehr als 10 Proc Verunreinigungen).

Bei Chininsulfat bez. Chininchlorhydrat (Gorm III) entsteht eine reichliche, die ganze Flüssigkeit erfüllende Krystallisation von Chininkarbonat.

Beide Proben sollen einander ergänzen, d. h. die nach der Wasserprobe erhaltenen Resultate sollen in Uebereinstimmung stehen mit den nach der Carboxidoxyprobe sich ergebenden. — Indessen sind die KUNZ'schen Angaben nicht ohne Widerspruch geblieben,

auch liegen noch nicht hinreichende praktische Erfahrungen über diese neuen Prüfungs methoden vor

Die unter I bis VI aufgeführten älteren Prüfungsmethoden spiegeln sich in den nachstehenden Anforderungen der verschiedenen Pharmacopoen bezüglich der Prüfung des Chininsulfats auf Nebenalkaloide wieder

Anstr. 2 g Chininsulfat werden mit 20 ccm destillirtem Wasser übergossen und, unter fortwährendem Umschütteln, im Wasserbade bis auf 60° C erwärmt. Die Mischung wird dann 1 Stunde bei Seite gestellt, hernach $\frac{1}{2}$ Stunde lang auf 15° C gehalten und durch ein trockenes Filter filtrirt. — 5 ccm des Filtrates werden nach und nach mit 7,5 ccm Ammoniakflüssigkeit (0,980 spec G) versetzt. Der unfröhlich entstehende Niederschlag soll sich vollständig auflösen, so dass die Flüssigkeit klar wird und nicht ungelöste Flecken zurückbleiben

Germ. 2 g Chininsulfat, welches bei 40—50° C völlig verwittert, wird im Probirrohre mit 20 ccm destillirtem Wasser übergossen. Man stelle das Ganze $\frac{1}{2}$ Stunde lang, unter Umschütteln, in ein auf 60—65° C erwärmtes Wasserbad. Hierauf bringe man das Probirrohr in Wasser von 15° C und lasse es stehen, unter häufigem Schütteln, 2 Stunden lang stehen. Dann filtrire man durch ein Filter von 7 cm Durchmesser aus bestem Filterpapier, bringe 5 ccm des 15° C steigenden Filtrates in ein trockenes Probirrohr und mische allmählich Ammoniakflüssigkeit von 15° C hinzu, bis der entstehende Niederschlag wieder gelöst ist. Die hierzu erforderliche Menge Ammoniakflüssigkeit darf nicht mehr als 4 ccm betragen

Heilz. 2 g zuvor bei 60° C verwittertes Chininsulfat digerirt man nach sorgfältigem Zerkleinen mit 20 g Wasser während 1 Stunde unter öfterem Agitiren, füllt das Gemenge weitere 2 Stunden lang bei 15° C stehen, wobei zuweilen umgerührt wird, und filtrirt sodann durch ein Filter von 7—8 cm Durchmesser 5 ccm des Filtrates sollen mit 5 ccm Ammoniak von gleicher Temperatur unter Schütteln gemischt, eine klare Flüssigkeit liefern

Gall. 2 g Chininsulfat werden in einem verkorkten Probirglass mit 20 ccm destillirtem Wasser gemischt und, unter öfterem Umschütteln, $\frac{1}{2}$ Stunde in heissem Wasser gelassen. Man lässt sodann an der Luft vollständig erkalten und bringt das Gefäss in ein Wasserbad von 15° C, in welchem man es unter häufigem Umschütteln $\frac{1}{2}$ Stunde belässt. Man filtrirt und mischt 5 ccm des Filtrates mit 7 ccm Ammoniakflüssigkeit von 0,980 spec Gew. Die Mischung muss klar sein und während 24 Stunden klar bleiben. — Man ver-

dampft andere 5 ccm des Filtrates in einer gewogenen Schale und trocknet bei 100° C bis zum konstanten Gewicht. Das Gewicht des Trocknenrückstandes darf nicht mehr als 0,015 g betragen

U St. Lässt man 2 g Chininsulfat bei 100° C völlig verwittern, und wird der Trockenrückstand sodann mit 20 ccm Wasser $\frac{1}{2}$ Stunde bei 15° C unter gelegentlichem Umschütteln macerirt, die Mischung als dann durch Glaswolle filtrirt, so sollen 5 ccm des Filtrates mit 7 ccm Ammoniakflüssigkeit von 0,980 spec Gew eine klare Flüssigkeit geben. Bei 15° C können 7,5 ccm, bei 17° C können 8 ccm Ammoniakflüssigkeit erforderlich sein.

Brit. (Prüfung auf Cinchonidin und Cinchonin.) Man löst 4 g Chininsulfat in 120 ccm siedendem Wasser und kühlt die Lösung unter Umrühren auf 30° C ab. Alsdann filtrirt man sie durch kristallinisierte gereinigte Chininsulfat ab. Das Filtrat konzentriert man durch Abdampfen auf 10 ccm und bringt es in ein kleines Gefäss und schüttelt in diesem mit 10 ccm Aether und 5 ccm Ammoniakflüssigkeit (spec. G = 0,980). Man stellt die Mischung für mindestens 24 Stunden ins Kalte. Dann amelt man die aus Cinchonidin, Cinchonin und Chinin bestehenden Krystalle auf einem gewogenen Filter, wäscht mit etwas Aether und trocknet bei 100° C. Das Gewicht der Krystalle soll nicht mehr als 0,12 g betragen

Prüfung auf Chinidin. Man löst 1 g Chininsulfat in 20 ccm siedendem Wasser, lässt erkalten und filtrirt. Zum Filtrat gibt man eine Lösung von Kaliumjodid und etwas Alkohol (von 80 %), um die Fällung von amorphen Jodiden zu verhindern. Man sammelt das ausgeschiedene Chinidinjodid, wäscht es mit wenig Wasser, trocknet und wägt es. Sein Gewicht entspricht ungefähr dem gleichen Gewicht von Chinidinsulfat

Prüfung auf Cinchonin und amorphe Alkaloide. Man löst 1 g Chininsulfat in 20 ccm siedendem Wasser und mischt 1 g Kalium Natriumtartrat dazu. Man kocht unter Umrühren vollständig ab und filtrirt. Wird das Filtrat auf ein kleines Volumen eingedampft, so soll auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit kein, oder nur ein sehr geringer Niederschlag entstehen

Dispensation. Ueber die Dispensation des Chininsulfats und die technischen Rezepturverhältnisse wäre Folgendes zu erwähnen. Verschreibt der Arzt eine Mixtur aus Chininsulfat und wässriger Flüssigkeit bestehend, ohne den Zusatz von verdünnter Schwefelsäure zu bemerken, so ist es allgemeiner Gebrauch, das Chininsulfat in klarer Lösung zu verabfolgen und zwar auf je 0,05 g Chininsulfat einen Tropfen verdünnter Schwefelsäure, auf 0,5 g Chininsulfat 8 Tropfen, auf 1 g nur 15 Tropfen dieser Säure zuzusetzen. Treten in die Mischung saure Zuckersäfte ein, so genügt auch wohl die Hälfte der verdünnten Säure. Hierbei ist zu beachten, dass man die Säure nicht direkt auf das in die Flasche eingetragene Chininsalz auftröpft, sondern dieses zuvor mit etwas Wasser oder dem vorgeschriebenen Sirup zu durchmischen hat. Im anderen Falle bildet sich aus dem Chininsalz und der Säure eine feste Masse, welche oft eine halbe Stunde Zeit beansprucht, um in das später zugesetzte Wasser in Lösung überzugehen

Wird das Chininsulfat mit *Succus Liquiritiae*, Schleimsubstanzen (Tiaganth, Salep), gerbstoffhaltigen Substanzen in Mixturen verordnet, so ist es nothwendig, das Lösungsmittel in zwei Hälften zu verwenden, mit der einen Hälfte das Chininsalz unter Beihülfe der verdünnten Säure zu lösen, mit der anderen Hälfte des Lösungsmittels

die vorerwähnten Substanzen zu vermischen und dann beide Flüssigkeiten zu vereinigen. Im anderen Falle bilden sich gewöhnlich klumpige oder zähe oder flockige oder fadenähnliche, höchst unappetitliche Abscheidungen.

In Pulvern wird Chininsulfat gewöhnlich mit Zucker vermischt. Hierbei ist es notwendig, die Mischung unter nur leisem Drucke des Pistills auszuföhnen. Bei starkem Druck setzt sich das Chinin mit dem Zucker wie Harz an die Reibfläche und ist dann schwer von dieser abzustossen.

In Pillen mit Extrakten resultirt in den allermeisten Fällen eine bröckelige Masse, aus welcher sich Pillen kaum formiren lassen. Dieser Uebelstand wird leicht gehoben durch Zusatz einer geringen Menge Säure, z. B. auf 1,0 g Chininsulfat circa 5 Tropfen Salzsäure oder 0,3 g Weinsäure. Ausserdem ist ein Zusatz von einigen Tropfen Glycerin sehr geeignet, der Masse Plastizität zu verleihen. Auf 10,0 g Pillenmasse nehme man 5 Tropfen Glycerin.

Das beste Geschmackskorrigens für Chinin ist Kaffeeaufguss oder Chloroform.

Die hypodermatische Anwendung ist vielfach versucht worden, jedoch erfolgt in vielen Fällen Schmerzhaftigkeit der Injektionsstelle, nicht selten auch Entzündung und Abscedirung oder Schorfbildung derselben. Die Injektionslösung besteht aus 1,0 g Chininsulfat, 9,0 g destill. Wasser und soviel (5) Tropfen Salzsäure, als innerhalb 5 Minuten ausreichen, das Chininsalz in Lösung zu bringen. Zu diesen hypodermatischen Injektionen ist *Chinimum hydrochloricum* viel geeigneter und zutraglicher.

Dosen für Klyisma sind in Grammen 0,2—0,5—1,0 für ein Suppositorium 0,25—0,5 (Ol. Cacao 4, Cera flava 1), gegen Askariden besonders hilfreich. Zu Einspritzungen in die Nase (bei Heufieber) 1,0 auf 500,0 Wasser.

Wenn „Chinimum sulfaricum“ oder „Chininsulfat“ schlechthin verordnet ist, so ist stets das im Vorstehenden beschriebene basische Chininsulfat der Formel $(C_{20}H_{21}N_3O_8)_2 \cdot H_2SO_4 + 8H_2O$ abzugeben.

Wirkung, Anwendung und Dosis. Chinin ist ein heftiges Gift für die niedersten thierischen Organismen (Infusorien). Es wirkt toxisch auf Insekten und kleinere Thiere, tödtet auch Spermatozoen.

Chinin hat ferner fäulniswidrige, gährungshemmende Eigenschaften, doch ist seine Wirkung gegen Bakterien und Gährungspilze eine verhältnissmässig schwächere als gegen animalische Organismen. Es hemmt die Weiterentwicklung von Pilzvegetationen in Lösungen, welchen 1—8 pro Mille Chininsalz beifügt ist.

Beim Menschen bewirken kleine Gaben innerlich vermehrte Sekretion des Magensaftes, dieser Beförderung der Verdauung. Ferner wird durch dieselben Steigerung des Blutdrucks herbeigeföhrt. Grössere Gaben bewirken Herabsetzung der Körpertemperatur, und zwar tritt die antipyretische Wirkung viel leichter beim fieberkranken als beim gesunden Menschen ein. Grössere Chinin Gaben rufen Verkleinerung der Milz hervor, sie wirken ferner auf das Gehirn, indem sie einen Zustand veranlassen, welchen man als „Chininaurauch“ bezeichnet. Dieser zeigt sich in Schwindel, Ohrensausen, Betäubung und Schlafsucht.

Grosse Chinin Gaben wirken auf das Herz und zwar blutdruckvermindernd. Nach dem Gebrauche von Chinin bemerkt man häufig Schvvesse und Hautausschläge. Solche Ausschläge zeigen sich besonders häufig in Chininfabriken bei Arbeitern, welche mit chinalkaloidhaltigen Dämpfen, Lösungen oder Staub in Berührung kommen. Diese Exantheme beginnen gewöhnlich mit einer Knötchenbildung im Gesicht und an den Armen und einer Anschwellung der Augenlider und Genitalien. Bei der Weiterentwicklung solcher, oft langwieriger Ausschläge bilden sich Krusten oder Schrunden.

Die ausgezeichneten Erfolge des Chinins bei einer grossen Anzahl von Krankheiten und die verhältnissmässig geringe Giftigkeit desselben räumen diesem Medikamente eine der ersten Stellen im Arzneischatze ein.

Seine Hauptanwendung findet es bei Malariakrankheiten, und ist das Chinin bis jetzt das einzige Mittel geblieben, welches eine spezifische, heilende Wirkung bei Sumpf-

und Wechselfiebern zeigt — Auch gegen die Nachkrankheiten des Wechselfiebers (Milztumoren) wird Chinin mit bestem Erfolge gegeben. Eine grosse Beachtung hat das Chinin in den letzten Jahren als prophylaktisches Mittel gegen die Malaria gefunden.

Die therapeutische Anwendung des Chinins erstreckt sich weiterhin auf eine ganze Reihe von krankhaften Zuständen. Bei allen Krankheiten, welche mit Fieber verbunden sind, wird es als Antipyreticum verwendet, besonders bei Typhus, Puerperalfieber, hektischem Fieber, Pneumonien u. a. m. Dosis pro die 0,75—1,5 g und mehr. Es findet ferner Verwendung als antiseptisches Mittel bei Halsentzündungen, Diphtherie, Angerentzündungen, ferner als Mittel gegen Parasiten.

Als Tonicum wird es meistens in Form des Tannates angewendet.

Aqua carbonica febrifuga
(Franz's Specialität)
Rp Chinini sulfuri 1,0
Aqua destillata 60,0
1 Theelöffel voll auf 1 Glas Sodawasser

Balsamum febrifugum
Rp Mixtura oleoso-balsamica 50,0
Chinini sulfuri 1,0
Zum Einreiben des Rückgrats bei Kindern, welche Chinin per os nicht nehmen

Elisir aloetico febrifugum RACAMIER.
Rp 1 Tinctura Aloes
2 Tinctura Myrrhae ad 15,0
3 Spiritus (80 Vol %) 10,0
4 Aqua destillata ad 25,0
5 Chinini sulfuri 3,0
6 Acidi sulfurici diluti 2,0
7 Tinctura Opi crocatae 1,0
Man mischt 1—4, filtrirt und fügt 5—7 zu. Erwachsenen täglich 1—2 Esslöffel als Fiebermittel und bei Neuralgien.

Elisir Quinae compositum (Nat. Form)
Compound Elisir of Quinine (Nat. Form)
Rp Chinini sulfuri 8,0
Cinchonidini sulfuri 1,0
Cinchonini sulfuri 1,0
Elisir aromatici (U. St.)
q s ad 1 Liter

Elisir Quinae et Phosphatum compositum
(Nat. Form)
Compound Elisir of Quinine and Phosphates (Nat. form)
Rp Chinini sulfuri 4,0 g
Ferri phosphoric solubilis (U. St.)
Kali citrici ad 17,5 g
Sirupi Calci isotrophosphorici (U. St.) 2,0 ccm
Aqua destillata 80,0
Elisir aromatici (U. St.) q s ad 1 Liter

Enema febrifugum
Rp Chinini sulfuri 0,5—1,0
Aqua destillata
Aceti (6 %) ad 25,0
Mit gleichviel lauwarmem Wasser gemischt zum Klyster bei Intermittens, auch gegen Ascariden.

Injectio Chinini subcutanea SLIAFF.
Rp Chinini sulfuri 1,0
Aqua destillata 3,0
Acidi lactici gtt X
Aqua destillata q s ad ccm 40
Natrii bisulfurati 0,03

Linimentum antiperiodicum SCHLUBER.
Rp Chinini sulfuri 2,0
Extracti Opi 0,5
Tartari stibitici 0,1
Spiritus camphorati 100,0
Zum Einreiben auf den Unterleib.

Injectio antgonorrhoeae HAMERKORN.
Rp Chinini sulfuri 2,0
Aqua destillata 150 C
Acidi hydrochlorici q s
Glycerini 50,0

Zur Injektion bei Tripper

Linimentum triophopathicum
Rp Olei Ricini 100,0
Chinini sulfuri 1,0
Acidi acetic diluti (30 %) 10,0
Acidi carbonici liquosuli 10 gtt XV
Glycerini 30,0
Mixtura oleoso-balsamica 20,0
Fist agitando Linimentum Umgeschüttelt zum Einreiben des Hauptknochen gegen das Spritzen desselben.

Mixtura antirheumatica LEMIRE.
Rp Chinini sulfuri 2,0
Kali iodati
Acidi sulfurici diluti ad 1,0
Aqua destillata 175,0
Sirupi Sacchari 45,0
Bei akutem Gelenkrheumatismus stündlich 1 Esslöffel.

Mixtura contra malariam BACONELL.
Rp Chinini sulfuri 3,0
Ferro-Kali tartarici 7,0
Aqua destillata 800,0
Liquoris Kali arsenicosi gtt XXV
1—3 Esslöffel im Tage.

Mixtura Chinini sulfuri oleificata
Rp Chinini sulfuri 1,0
Infusi Coffeae tostae 100,0
Sirupi Chloroformi 50,0
Das Chimmulfett ist mit dem Sirup und dem erkalteten Aufguss anzureiben. Die Mixtur schmeckt nur wenig bitter.

Mixtura contra cholerae Asiaticam.
DE LOYGNAC.
Rp Chinini sulfuri 3,0
Ferri iodati 1,5
Sirupi gummosi 85,0
Aqua destillata 150,0

Misce agitando. Bei Choleraanfall zwei Esslöffel auf einmal, dann stündlich einen Esslöffel (Sobald Durchfall und Erbrechen aufhören, der Körper warm wird, sollen auf den Kopf Umschläge gemacht und dem Kranken kaltes Wasser gegeben werden.)

Mixtura splenetica (Nat. Form)
Spleen-Mixture GODFREY'S Mixture.
Rp Ferri sulfuri crystallini
Chinini sulfuri ad 14,0
Acidi nitrici (25 %) 54,0
Kali nitrici 42,0
Aqua destillata q s ad 1 Liter

- Pilulae antineuralgicæ LABORDE**
 Rp Chinini sulfurici 2,0
 Tincturae Aconiti 1,0
 Radicis Althæeae pulveratæ 2,5 vel q s
 M f pilulae quinquaginta (50)
- D 8 Vier bis fünf Pillen den Tag über (bei Prosopalgie, Hemicranie und anderen Neuralgien mit intermittirendem Charakter)**
- Pilulae Chinini cum Ferro HAGEN**
 Rp Chinini sulfurici 10,0
 Liquoris Ferri sesquichlorati 8,0 (gtt 12)
 Acidi hydrochlorici gtt. XX
 Extracti Trifolii 8,0
 Glucoseini gtt. XXX
 Rad. Althæeae pulv 1,0
 Fil Gentianae pulv q s
 Fiant pilulae decem (500)
- Cortice Cinnamonæ Cassiae pulverato conspergantur 2 bis 3 Chochem und Typbusprophylacticum täglich 2 bis 3mal zwei Pillen, bei Appetitlosigkeit 2- bis 3mal eine Pille, bei Neuralgien alle zwei Stunden 8 Pillen**
- Pilulae antineuralgicæ GROSS (Nat. Form)**
 GROSS' antineuralgic Pills (Nat. Form)
 Rp Chinini sulfurici 18,0
 Morphini sulfurici 0,82
 Strychnini puri 0,22
 Acidi arsenicosi 0,82
 Extracti Aconiti folii 8,2
 Fiant pilulae 100
- Pilulae Chinini cum Ferro (Form. Berol.)**
 Rp Chinini sulfurici 1,5
 Ferri reducti 5,0
 Radicis Gentianae pulv 0,5
 Extracti Gentianae 2,5
 Fiant pilulae 60 Dreimal täglich zwei Pillen.
- Pilulae Metalloform amarae (Nat. Form)**
 Bitter metallic pills (Nat. Form)
 Rp Chinini sulfurici
 Ferri reducti 88 6,5
 Strychnini puri 0,82
 Acidi arsenicosi 0,82
 Fiant pilulae 100
- Pilulae tonicae AIRKEN (Nat. Form)**
 AIRKEN'S tonic pills (Nat. Form)
 Rp Ferri reducti 4,5
 Chinini sulfurici 6,5
 Strychnini puri 0,18
 Acidi arsenicosi 0,18
 Fiant pilulae 100
- Pilulae quadruplices (Nat. Form)**
 Quatuorpillæ. Pilulae Ferri et Quininae compositae (Nat. Form)
 Rp Ferri sulfurici sicc
 Chinini sulfurici
 Aloës depuratae 88 6,5
 Extracti Strychni (U-S.) 1,6
 Extracti Gentianae q s
 Fiant pilulae 100
- Pilulae tonicae BELL**
 BELL'S tonic pills
 Rp Extracti Hyocyami
 Aloës 88 2,5
 Chinini sulfurici 1,25
 Ferri sulfurici 1,0
 Fiant pilulae 60
- Pomata contra alopeciam SYENOW**
 Rp Chinini sulfurici 0,5
 Tannini
 Spiritus odorati 88 1,0
 Unguenti odorati 60 0
- M f unguentum.** Das Chininsalz ist mit einigen (10) Tropfen Mandelöl zu zerreiben, ehe es mit dem Tannin gemischt wird. (Wenig wirksam)
- Pomata contra alopeciam cum Chinino**
 Rp Chinini sulfurici 1,0
 Aquae destillatae
 Acidi acetic diluti 88 gtt. X
 Unguenti odorati 100,0
 M f unguentum Zum Einreiben der Kopfhaut.
- Pulvis Tabaci cum Chinino**
 Rp Chinini sulfurici 0,5
 Acidi citrici 0,25
 Pulvis Tabaci sternutatori 5,0
 Misce, ut fiat pulv
- D 8 Schnupfpulver auf einen Tag (bei Gesichtsschmerz)**
- Pulvis erichinus antiprosopalgicus SCHIFFARIO** ist ein Gemisch aus 1,0 Chininsulfat und 0,5 Schnupftabak
- Pulvis Tabaci cum Chinino RADY** ist aus 0,5 Chininsulfat und 15,0 Schnupftabak zusammengesetzt
- Pulvis dentifricus cum Chinino (DIETLICH)**
 Chinin-Zahnpulver
 Rp Cuius carbonis 885,0
 Luzomansi Indis pulv
 Sacchari Laotici 88 100,0
 Saccharini 0,25
 Lapidis Pumice pulv
 Magnesii carbonici 88 25,0
 Tannini 20,0
 Chinini hydrochlorici 0,0
 Olei Rosae 1,0
 Olei Menthae piperitae 5,0
 Olei Anonae odoratissimae gtt. V
 Olei Amygdalarum amarae gtt. V
 Symplicis Chinini sulfurici
- Sirope de sulfate de Quinine (Gall.)**
 Rp Chinini sulfurici 0,5
 Acidi sulfurici diluti (16 %) 0,4
 Aquae 4,2
 Siropi Sacchari (spec. Gew. 1,32) 99,0
 Symplicis febrifugus infantum
 Rp Symplicis Coffeae tostae 000,0
 Chinini sulfurici 1,0
 Acidi citrici 2,5
- Täglich viermal 1 Theelöffel bis 1 Esslöffel in der fieberhaften Zeit**
- Suppositoria Chinini.**
 Rp Chinini sulfurici 15
 Olei Cacao 10,0
 Fiant suppositoria No 3
- Tinctura Chinini aloetica**
 Tinctura antifebrilis REICHERT.
 Rp Tincturae Aloës 5,0
 Tincturae Aurantii corticis 80,0
 Spiritus camphorati 2,0
 Chinini sulfurici 4,0
 Acidi sulfurici diluti 8,0
 Tincturae Opii simplicis 1,0
 Spiritus diluti 70,0
- Tinctura Chinini composita**
 Rp Chinini sulfurici 2,0
 Tincturae Aurantii corticis 100,0
- Tinctura febrifuga WARBURG**
 WARBURG'S Fiebertinctur
 Rp Radicis Angelicæ
 Rhizomatis Zingibers
 Aloës 88 4,0
 Camphoræ
 Croci 88 0,5
 Spiritus diluti 100,0
- Digere, in colatura solve**
 Chinini sulfurici 2,0
- Täglich 4-6 Theelöffel.** Gegen Malaria, Fieber, Influenza, besonders auf den Stöckchen Inseln beliebt

Unguentum febrifugum BODIN
 Rp Chinini sulfurei 10
 Mixturae sulfurico-acidae gtt 2
 Adipis suilli 40
 (Wird auf die Schamheisten oder in die Achselhöhlen eingerieben.)

Unguentum febrifugum BOUGHARDAT
 Rp Chinini stearinati 30
 Adipis suilli 40

Unguentum febrifugum SPRYELL
 Rp Chinini sulfurei 10
 Ophi pulverata 01
 Acidi acetici diluti gtt X
 Adipis suilli 200

In den Rücken einzureiben (Die Original-Vorschrift lässt noch 0,1 Ferrum oxydatum fuscum zuzusetzen.)

Vinum Carnis, Ferri et Cinchonae (Nat form)
 Wine of Beef, Iron et Cinchona (Nat Form)

Rp Extracti Carnis 35,0 g
 Tincturae Ferri citra-chloridi 30 ccm
 Chinini sulfurei 20 g
 Cinchonidini sulfurei 10 g
 Acidi citrici 0,75 g
 Aquae febrinae 60 ccm
 Aqueus Wine q s ad 1 Liter

Vinum Chinini DISTERICH

Rp 1 Gelatine albae 05
 2 Aquae destillatae 10,0
 3 Vini Xerensis 970,0
 4 Chinini hydrochloridi 1,0
 5 Aquae destillatae 30,0
 6 Acidi hydrochlorici gtt X

Man mischt die Lösung von 1 in 2 zu 3, fügt die Lösung von 4–6 hinzu, lässt 8 Tage stehen und filtriert

Antidyspepticum, Mittel gegen Seekrankheit, ist ein Gemisch aus Tartarus natronatus, Natrium bicarbonicum, Magnesium carbonicum, Ammonium chloratum, Chininum sulfuricum.

Eau de Quinine Von dieser französischen Specialität, welche ein beheiztes Heilpflanzengemittel ist, werden eine Anzahl von Vorschriften angegeben, welche mehr oder weniger den Anspruch erheben, ein dem Original ähnliches oder gleichkommandes Präparat zu ergeben

I. Chinini sulfurei 1,0, Aquae Colonienensis 10,0, Rum 100,0, Spiritus 100,0, Glycerini 100,0, Aquae Rosae 600,0, Alkanami q s II Chinini sulfurei 0,2, Tincturae Cantharidi 2,0, Glycerini 15,0, Spiritus diluti 100,0, Spiritus Lavandulae 10,0, Tincturae Ratanhiae 4,0 Diese Vorschrift soll dem PENAU'schen Eau de Quinine nahe kommen III Spiritus Vini Gallici 200,0, Aquae Colonienensis, Spiritus (95 Vol Proo) 25,0, Spiritus saponati 10,0, Tincturae Chiniae 5, Balsami peruviani 2,0, Olei Bergamottae, Olei Auranti dulcis 25,0, Olei Gerani 0,3, Tincturae Cantharidi 1,0

Eau de Quinino-Oel wird von SCHIMMEL & Co in Leipzig in den Handel gebracht und dient zur Bereitung des Eau de Quinine

Kaskine, in Amerika als Chinin-Ersatz in den Handel gebracht, hat sich als granulierter Zucker herausgestellt

Katarrh-Pillen I. Nach HAGER Chinidini sulfurei 1,0, Radices Althaeae 1,0, Radices Gentianae 8,0, Tragacanthae 2,5, Ligni Santali rubri 8,0, Glycerini 8,0, Acidi hydrochlorici 4,0 Werden zu 200 Pillen verarbeitet Die Masse ist anfänglich sehr weich, wird sie aber aufs Neue angestossen, so ergiebt sich gute Pillenconsistenz Die Pillen werden mit Zimmt konspargirt Nach 1–2tägigem Liegen an der Luft sind sie so trocken, dass sie in Glasgefäßen aufbewahrt werden können

II Voss'sche Katarrhpillen Diese sollen die gleiche Zusammensetzung haben wie die HAGER'schen, nur sollen sie an Stelle von Chinidinsulfat Cinchonidinsulfat enthalten, ausserdem sind sie mit Kakao überzogen Vgl auch S 744

Kopfwehpulver (Wiener Specialität) Chinini bisulfurici 0,2, Natrii salicylici, Praeparatae Guarabae pulveratae 25,0 Dosis 1, — ad capsulam amylaceam

Wohlschmeckende Chinin-Präparate von Prof Dr CASPAR, von J D RIEDL-Beilm dargestellt Chinin-Präliné, aus Chokolade mit einem Geschmackskorrigenz bereitet, enthalten je 0,1 g Chinin

Zymjoidin von Dr ROSKBERG gegen Gonorrhoe soll unter Verwendung von Wismutoxyd, Zinkoxyd, Aluminiumoxyd, Jod, Borsaure, Karbolsäure, Gallussäure, Salicylsäure, Chinin hergestellt werden und wird in Form von Pulvern, Salben, Lösungen und als Bougies angewendet

II. Chininum bisulfuricum (Aust. Helv Ergänzb) Sulfate de Quinine neutre (Gall) Quininae Bisulfas (U-St) Chininbisulfat. Saures schwefelsaures Chinin. $C_{20}H_{24}N_2O_4 \cdot H_2SO_4 + 7H_2O$. Mol. Gew. = 548.

Das vorstehend aufgeführte Salz ist nach den Anschauungen der modernen Chemie das neutrale Chininsulfat Nach dieser modernen Nomenclatur ist es von der Gall als „Sulfate de Quinine neutre“ aufgenommen Da es aber stark sauer reagiert, so wird es in der Praxis, und namentlich auch von der Mehrzahl der Arzneibücher, als Chininbisulfat bez saures schwefelsaures Chinin bezeichnet

Darstellung 10 Th gewöhnliches krystallhartes Chininsulfat werden unter Erwärmen im Dampfbade in einer Mischung aus 15 Th destillirtem Wasser und 6,85 Th verdünnter Schwefelsäure (spec Gew = 1,110—1,114) gelöst, wobei man darauf zu achten hat, dass die Temperatur der Flüssigkeit nicht über 60° C hinausgeht, damit Zersetzungen des Chinins vermieden werden. Man filtrirt die noch warme Lösung durch Papier und lasse sie erkalten. Nach eintägigem Stehen in der Kälte ist das reine Chininsulfat auskrystallisirt. Man giesst die Mutterlauge ab und befreit das Salz von der noch anhaftenden Lauge durch Absaugen oder Abschleudern.

Die Mutterlauge kann auf verschiedene Weise verworthen werden. Man verdünnt sie z. B. mit Wasser, neutralisirt die erwärmte Lösung mit Soda und krystallisirt das beim Erkalten sich abscheidende gewöhnliche Chininsulfat unter Zusatz von etwas Thierkohle um. Oder man füllt mit Ammoniak oder Natronlauge die freie Chininbase. Jedenfalls ist wegen der leichten Löslichkeit des Salzes und der damit verbundenen Konzentration des Mutterlaugen die Kleindarstellung des Chininsulfats vom Geldpunkte betrachtet, nicht lohnend.

Eigenschaften. Farblose, glänzende, an der Luft verwitende, am Licht sich gelb färbende Prismen, welche mit 11 Th Wasser oder 32 Th Weingeist Lösungen geben, welche sauer reagiren und bitter schmecken. Die wässrige Lösung fluorescirt bläulich. Verdünnt man eine der genannten Lösungen mit etwa 200 Th Wasser und 50 Th Chlorwasser, so entsteht auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss eine smaragdgrüne Färbung (Thalleiochin-Reaktion, welche die Gegenwart von Chinin oder Chinidin anzeigt). — Die wässrige, mit einigen Tropfen Salpetersäure angesäuerte Lösung des Salzes wird durch Baryumnitratlösung gefällt, dagegen durch Silbernitratlösung nicht getrübt (Unterschied vom Chininchlorhydrat). Im Glasröhrchen erhitzt, schmilzt das Chininsulfat bei 80° C, bei 100° C wird es vollständig wasserfrei, wobei es rechnerungsmässig 22,99 Proc Wasser verliert.

Prüfung 1) Nach dem Trocknen bei einer allmählich (1) bis auf 100° C gestiegenen Temperatur müssen mindestens 77 Proc wasserfreies Salz (s oben) zurückbleiben. — 2) Bei Luftzutritt erhitet, verbrennt es, ohne einen Rückstand zu hinterlassen (Mineralische Verunreinigungen). 3) Mit konc Schwefelsäure oder Salpetersäure durch feuchtet, färbt es sich höchstens gelblich (Morphin, Brucin, s S 759). 4) Prüfung auf Nebenkalkalöide. 2,0 g Chininsulfat löse man durch gelindes Erwärmen in einem Probirrohr in 20 ccm Wasser auf, neutralisire diese Lösung genau mit Normal-Kalilauge und stelle das Ganze $\frac{1}{2}$ Stunde lang, unter häufigem Umschütteln, in ein auf 60—65° C erwärmtes Wasserbad. Hierauf setze man das Probirrohr in Wasser von 15° C und lasse es unter häufigem Umschütteln 2 Stunden lang darin stehen. — Alsdann filtrire man durch ein aus bestem Filtrirpapier gefertigtes Filter von 7 ccm Durchmesser, bringe 5 ccm des 15° C zeigenden Filtrates in ein trockenes Probirrohr und mische allmählich Ammoniakflüssigkeit von 15° C hinzu, bis der entstandene Niederschlag wieder klar gelöst ist. Die hierzu erforderliche Menge Ammoniakflüssigkeit darf nicht mehr als 4,0 ccm betragen (s Seite 760).

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt. Damit die Krystalle nicht verwitern, sind sie in einem gut geschlossenen Glasgefäße aufzubewahren.

Anwendung. Das Chininsulfat weicht in seiner Wirkung qualitativ von dem gewöhnlichen Chininsulfat nicht ab, doch enthält es etwas weniger Chinin als dieses. Man rechnet 8 Th gewöhnliches Chininsulfat als gleichwerthig mit 10 Th Chininsulfat. Dagegen ist es durch seine leichtere Löslichkeit ausgezeichnet. — In Frankreich wird es gewöhnlich in 2procentiger wässriger Lösung theelöffelweise mit Selterswasser genommen.

Chininum tannicum.

I **Chininum tannicum** (Austr Germ Helv) Chinintannat. Gerbsaures Chinin. Tannate de Quinine (Gall) Tannate of Quinia Fällt man Lösungen von Chininsalzen mit Gerbsäure, so erhält man Niederschläge von gerbsaurem Chinin, und zwar können diese recht verschiedene Zusammensetzung haben, weil der durch Zusatz einer gewissen Menge von Gerbsäure gebildete Niederschlag von Chinintannat die Fähigkeit hat, weitere Mengen Gerbsäure auf sich niederzuschlagen, also gleichsam saure gerbsaure Salze zu bilden. Um demnach ein Chinintannat von bestimmter Zusammensetzung zu erhalten, muss die zu dieser Verbindung führende Vorschrift genau eingehalten werden

Darstellung 1) Germ giebt keine Vorschrift, das von ihr geforderte Präparat ist wie folgt zu bereiten 1 Th gewöhnliches Chininsulfat werde in 30 Th kaltem destillirtem Wasser, welchem man etwas Essigsäure zusetzt, gelöst In diese Lösung wird in dünnem Strahle eine solche von 1,8 Th Tannin in 18 Th kaltem destillirten Wasser eingerührt Es werde hierauf der grössere Theil der überschüssigen Säure durch sehr langsamen Zusatz von Ammoniak unter beständigem Rühren abgestampft Dann lasse man die Mischung an einem kalten Orte stehen, damit der Niederschlag sich absetze Diesen sammle man auf einen Filter und wasche ihn wiederholt mit einer kleinen Menge kaltem Wasser Hierauf wird der Niederschlag abgepresst und bei gelinder Wärme getrocknet Bei einer Wärme von über 40° C tritt leicht eine Schmelzung des feuchten Tannats ein, wodurch dasselbe bräun wird Das getrocknete Chinintannat wird zu feinem Pulver zerrieben

2) Anstr 10 Th gewöhnliches Chininsulfat werden in 6,2 Th verdünnter Schwefelsäure (von 16,0 Proc H_2SO_4) und 300 Th destillirtem Wasser gelöst Die filtrirte Lösung ist mit einer ebenfalls filtrirten Lösung von 23 Th Gerbsäure in 150 Th destillirtem Wasser zu mischen Nach dem Absetzen des Niederschlags an einem kühlen Orte filtrirt man ab, wäscht den Niederschlag mit wenig destillirtem Wasser aus und trocknet ihn bei nicht über 80° C

3) Helv Man löst bei gewöhnlicher Temperatur 9 Th. gewöhnliches Chininsulfat in 255 Th Wasser und 10 Th verdünnter Schwefelsäure (von 16 Proc H_2SO_4) und fügt zu der filtrirten Lösung eine kalt bereitete Lösung von 21 Th Gerbsäure, 3,5 Th Natriumbikarbonat und 250 Th Wasser unter lebhaftem Umschwenken zu Der Niederschlag wird mit kleinen Mengen Wasser gewaschen, bis das Filtrat, nach dem Ansäuern mit Salpetersäure, durch Baryumchlorid nicht mehr getrübt wird, dann bei nicht über 30–35° C getrocknet und gepulvert

4) Man löst Chininhydrat in soviel 30proc Essigsäure, dass die Lösung nur schwach sauer reagirt, verdünnt mit Wasser und fügt soviel Gerbsäurelösung hinzu, dass der entstehende Niederschlag sich wieder auflöst, und neutralisirt alsdann mit Natriumbikarbonat Der nunmehr entstehende Niederschlag wird abfiltrirt, getrocknet, gepulvert, hierauf mit destillirtem Wasser gewaschen und aufs neue getrocknet (Gall)

Eigenschaften Das Chinintannat der verschiedenen Pharmakopoen ist ein gelblich-weisses, amorphes, geruchloses Pulver von schwach bitterlichem, etwas adstringirendem Geschmack Es ist in kaltem Wasser nur sehr wenig (etwa 1 : 800), etwas reichlicher in siedendem Wasser (etwa 1 : 50) löslich Von kaltem Weingeist bedarf es etwa 50–60 Th., von siedendem Weingeist etwa 5–6 Th zur Lösung Von Aether und Chloroform wird es schwer und spärlich aufgenommen, dagegen löst es sich in 100 Th kaltem oder in 10 Th heissem Glycerin Die Lösungen werden nach dem Verdünnen, ebenso wie die kalt gesättigte wässrige Lösung durch stark verdünnte Ferrichloridlösung blau oder granschwärz gefärbt — Chinintannat giebt beim Erhitzen im Glasrohr purpurrothen Theer Der Gehalt des Chinintannats an wasserfreiem Chinin wird von den verschiedenen Pharmakopöen verschieden normirt Es verlangen

	Austr	Gall.	Germ	Helv
Proc wasserfreies Chinin	—	30—21	30—32	30—35
Handb d pharm Praxis I				49

Prüfung 1) Zu 1 g Chinintannat füge man 50 ccm destillirtes Wasser und 10 Tropfen Salpetersäure. Man schüttelt einige Zeit und fügt einengen dem Filtrate eine entsprechende Menge Schwefelwasserstoffwasser bez. Silbernitrat bez. Baryumnitratlösung zu. Schwefelwasserstoffwasser darf keine Veränderung bewirken (Abwesenheit gewisser Metalle, Verunreinigungen des Präparats mit Kupfer- oder Bleisalzen z. B. geben zu schwarzen Färbungen oder Fällungen Veranlassung). Silbernitratlösung soll höchstens eine Opalescenz hervorrufen. Eine leichte Trübung auf Zusatz von Baryumnitratlösung ist zulässig.

2) 1 g Chinintannat werde auf dem Platinbleche verbrannt. Es darf kein wagbarer Rückstand bleiben (anorganische Beimengungen).

3) Man suspendire 1 g Chinintannat in einem hohen, graduirten Cylinder in 4 ccm Wasser. Hierauf versetze man mit 2 ccm Natronlauge, sowie mit 7 ccm Aether und durchschüttle die Mischung. Nach der Trennung der beiden Schichten hebe man mittels einer Pipette die obere ab und verdunste dieselbe in einem tarirten Schälchen. In gleicher Weise mache man 2 weitere ätherische Auszüge mit je 7 ccm Aether¹⁾. Den Rückstand der 3 Ätherauszüge trockne man bei 100° C aus, derselbe wiege mindestens 0,3 g. Nach Helv. 0,3–0,35, nach Gall. 0,20–0,21.

Zur Beurtheilung der Reinheit des in dem Tannat enthaltenen Chinins nehme man eine etwas grössere Menge von Chinintannat, etwa 6 g, in Arbeit und verfahre zur Isolirung des darin enthaltenen Chinins genau nach obigen Verhältnissen. Das dabei erhaltene Chinin löse man unter massigem Erwärmen in der 20fachen Menge Weingeist auf und neutralisire die Lösung genau mit verdünnter Schwefelsäure. Hierauf verdunste man den Weingeist und verfahre mit dem im Rückstande bleibenden Chininsulfat, wie bei *Chininum sulfuricum* unter Prüfung angegeben.

Aufbewahrung. Das Präparat soll bei einer 35° C nicht übersteigenden Wärme gut ausgetrocknet, hierauf gepulvert werden. Es empfiehlt sich, das Pulver nochmals über Schwefelsäure oder im Kalktrockenschranke (s. S. 546) nachzutrocknen, alsdann in die erhalteten, aber völlig trockenen Standgefässe zu bringen. Die Aufbewahrung erfolgt an einem trockenen, nicht zu warmen Orte.

Anwendung. Das Chinintannat vereinigt in sich die Wirkungen des Chinins und der Gerbsäure, lässt aber die des Chinins nur langsam sich entwickeln. Daher eignet sich diese Chininverbindung da, wo man eine allmähliche, also roborirende Wirkung des Chinins beabsichtigt. In Fällen, in welchen eine schnelle Chininwirkung erwünscht ist, wird es nicht gegeben. Als Roborans, bei Diarrhoe, gegen Nachtschweiss, giebt man es zu 0,2–0,5 g dreimal täglich in Pulvern oder Pillen. Aeusserlich hat es in Haarpomaden als Mittel gegen das Haarausfallen Anwendung gefunden.

II Chininum tannicum insipidum Rozsnyay. Rozsnyay's geschmackloses Chinintannat. Vorschrift der Pharm. Hungar. 40 Th. gewöhnliches Chinarsulfat werden in 1200 Th. destillirtem Wasser und der nöthigen Menge verdünnter Schwefelsäure (wozu aber nicht mehr als höchstens 35 Th. einer 16proc. Saure Germ. III gebraucht werden dürfen) gelöst. Der filtrirten Lösung wird unter beständigem Umrühren allmählich zu gefügt eine Auflösung von 80 Th. Gerbsäure in 560 Th. destillirtem Wasser. Alsdann wird in die so erhaltene Flüssigkeit unter beständigem Umrühren eine weitere Lösung eingetragen aus 20 Th. Gerbsäure, 320 Th. destillirtem Wasser und 20 Th. Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc. NH₃). Der Niederschlag wird nach 24stündigem Absetzen auf ein Filter gebracht, mit 400 Th. destillirtem Wasser ausgewaschen, darauf durch leichtes Pressen von dem Ueberschuss an Wasser befreit. Den abgepressten Niederschlag erwärmt man als

¹⁾ Helv. lässt mit Chloroform ausschütteln. Sie schreibt vor, 1 g Chinintannat mit 10 g Wasser anzureiben, mit 10 g (?) Aetznatron zu versetzen, $\frac{1}{4}$ Stunde auf dem Wasserbade zu digeriren und die Mischung nach dem Erkalten zweimal mit je 15 ccm Chloroform auszuschütteln. Bei der Angabe betr. die Gewichtsmenge des Aetznatrons scheint ein Druckfehler vorzuliegen.

dann mit 200 Th destillirtem Wasser, bis er zu einer durchsichtigen, gelblichen, harzigen Masse schmilzt. Diese wird nach dem Austrocknen in Pulverform gebracht.

Ein gelbliches, fast geschmackloses Pulver, welches in Wasser kaum, dagegen in 40 Th Spiritus löslich ist und 30—32 Th wasserfreies Chinin enthält. Gehaltsbestimmung s. oben.

Pulvis antirachiticus Loxey. Chinini tannici 1,0, Calci phosphorici 5,0, Sacchari Lactis 5,0. Viermal täglich 1 Messerspitze.

Chininum valerianicum.

Chininum valerianicum (Ergänzb. Helv.) **Chininvalerianat.** **Valeriansaures Chinin.** **Baldriansaures Chinin.** **Valérianate de Quinine** (Gall.) **Quininae Valerianas** (U-St.) $C_{30}H_{42}N_4O_8 \cdot C_8H_{10}O_2$. Mol. Gew. 426.

Darstellung. 40 Th Chinarsulfat werden in einer Mischung aus 600 Th destillirtem Wasser und 35 Th verdünnter Schwefelsäure gelöst, die Lösung, wenn nothwendig, durch ein mit Wasser zuvor durchfeuchtetes lockeres Glaswollebüschchen filtrirt, mittelst eines Ueberschusses Natriumkarbonatlösung ausgefällt, der aus Chininhydrat bestehende Niederschlag mit kaltem Wasser ausgewaschen, noch feucht mit 100 Th Weingeist gemischt und unter gelinder Erwärmung gelöst, die Lösung dann mit einem Gemisch aus 11 Th officineller Valeriansäure und circa 20 Th Weingeist oder mit soviel jener Säure versetzt, dass eine neutrale oder ganz schwach saure Reaktion resultirt. Nachdem noch 100 Th warmes destillirtes Wasser hinzugesetzt sind, giesst man die noch warme Flüssigkeit auf Porcellanteller in 1 cm hoher Schicht aus und überlässt sie, mit Papier überdreht, an einem staubfreien, circa 25°, höchstens 30° C warmen Orte der freiwilligen Verdunstung. Das Chininvalerianat hinterbleibt je nach der Dauer der Verdunstung in zarten nadel-förmigen, prismatischen oder schief rhombischen tafelförmigen Krystallen. Die Ausbeute beträgt circa 30 Th. Die Krystalle enthalten kein Krystallwasser und sind an der Luft beständig.

Beim Abdampfen concentrirter Chininvalerianatlösungen bei einer Wärme von circa 60° C scheidet sich das Chininvalerianat nicht in Krystallen ab, sondern schmilzt im Augenblicke der Ausscheidung zu einer klaren Flüssigkeit, welche in Tropfen theils auf der Oberfläche der Lösung schwimmt, theils sich harzähnlich an die Wandung des Abdampfgefässes ansetzt. Dieses amorphe Valerianat ist von derselben Zusammensetzung wie das krystallisirte Salz, also nur geschmolzenes Valerianat. Das Abdampfen der Lösungen in der Wärme vermeidet man deshalb.

Eigenschaften. Schnuppige, glänzende, weisse Krystalle oder ein weisses mikrokrySTALLINISCHES Pulver von deutlichem Geruche nach Baldriansäure und von bitterem Geschmack. Es löst sich in 60 Th kaltem Wasser und in etwas weniger als 1 Th Weingeist. Es schmilzt, nachdem es über Schwefelsäure völlig ausgetrocknet worden war, bei 90° C, nicht völlig wasserfreie Präparate besitzen niedrigeren Schmelzpunkt. Die wässrige Lösung ist gegen Lackmus neutral oder sie reagirt nur ganz schwach alkalisch. Sie giebt die Thalleiochin-Reaktion und nimmt auf Zusatz von verdünnter Schwefelsäure blaue Fluorescenz an.

Prüfung. Die wässrige Lösung (1=20) sei neutral und werde durch Baryumnitratlösung (Schwefelsäure) und Silbernitratlösung (Chlor) nicht, oder nur ganz unbedeutend getrübt. Beim Durchfeuchten mit Schwefelsäure werde es nur gelblich (dunkle Färbung = Kohlehydrate), mit Salpetersäure nicht deutlich gelb oder roth (Morphin, Brucin) gefärbt. Bei mehrstündigem Trocknen bei 100° C soll es nicht mehr als 5 Proc an Gewicht (Wasser) verlieren. — 2 g Chininvalerianat werden mit 1 g Ammoniumsulfat innig gemischt, die Mischung wird mit 20 g Wasser von höchstens 40° C angerieben und 2 Stunden lang bei 40° C stehen gelassen. Nachdem die erkaltete Mischung noch 1 Stunde lang bei 15° C

gestanden hat und mehrmals umgerührt worden ist, wird sie durch ein Filter von 7 cm Durchmesser gegossen. 5 ccm des Filtrates (welches eine gesättigte Lösung von Chininsulfat darstellt), in ein trockenes Probirrohr gebracht, sollen, mit 4 ccm Ammoniakflüssigkeit gemischt und geschüttelt, eine klare Lösung geben. (Prüfung auf unzulässigen Gehalt von Neben-Alkaloiden, vergl. Chininum sulfuricum)

Anwendung Innerlich in Gaben von 0,05–0,5 g bei intermittierenden Neuralgien namentlich auf hysterischer Grundlage und bei febris intermittens mit grosser Reizbarkeit des Magens. Nicht in Lösung, sondern in Form von Pulvern oder Pillen.

Chininum valerianicum cum Antipyrina Antipyrin-Chininvalerianat. Man löst gleiche Theile Antipyrin und Chininvalerianat unter Erwärmen in Weingeist und überlässt diese Lösung in einem flachen Gefässe, durch Ueberdrehen mit Papier vor Staub geschützt, der Verdunstung an einem warmen Orte. Weisses krystallinisches Pulver.

Elixir Ammonii Valerianatis et Quininae (Nat. form.) Elixir of Ammonium Valerianate et Quinine (Nat. Form.) Chinum hydrochlorici 4,25, Elixir Ammonii valerianici (Nat. form.) q s ad 1000,0 ccm.

Elixir Ammonii valerianici U-St. Rp. Ammonii valerianici 35,0 g, Chloroformi 0,8 ccm, Tincturae Vanillae U-St., Tincturae Persicis (Cudbear) aa 16,0 ccm. Laqueus Ammonii caustici q s ad reactionem alcinam, Elixir aromatici (U-St.) q s ad 1 Liter.

Elixir Quininae Valerianatis et Strychninae (Nat. form.) Elixir of Chinine Valerianate et Strychnine (Nat. form.) Rp. Chinum valerianici 17,5, Strychnini sulfurici 0,175, Tincturae Persicis (Cudbear) compositi 15 ccm, Elixir aromatici (U-St.) q s ad 1 Liter.

Tinctura Persicis. Tincture of Cudbear (Nat. form.) Orseille pulv. 125,0 wird mit einer Mischung von 1 Vol. Alkohol (95 Vol. Proc.) 2 Vol. Wasser zu 1 Liter Tinktur perkohrt.

Tinctura Persicis composita. Compound Tincture of Cudbear (Nat. form.) Orseille pulv. 20,0, Caramel 100,0. Wird mit einer Mischung aus 1 Vol. Alkohol (95 Vol. Proc.) und 2 Vol. Wasser zu 1 Liter Tinktur verarbeitet.

Chinini salia varia.

Im Nachstehenden sollen eine Anzahl von Chininsalzen und anderen Verbindungen besprochen werden, welche gelegentlich einmal therapeutisch angewendet werden, oder welche mit Rücksicht auf ihre sonstigen Eigenschaften analytisch von Wichtigkeit sind.

I Chininum aceticum Basisches Chininacetat $C_{20}H_{21}N_2O_4 \cdot C_2H_3O_2$. Mol. Gew. = 384. Bildet lange, farblose, seidenglänzende Nadeln. Man stellt es dar durch Fallen einer warmen Lösung von 10 Th. Chininsulfat in 500 Th. Wasser mit einer gleichfalls warmen Lösung von 4 Th. kryst. Natriumacetat in 50 Th. Wasser. Die nach dem Erkalten abgeschiedenen Krystalle werden durch Umkrystallisiren gereinigt und bei 25° C. getrocknet. Ausbeute 8 Th. Es ist in circa 800 Th. kaltem, 20 Th. heissem Wasser und in 7 Th. Weingeist löslich. Bei 100° C. verliert es etwas Essigsäure. Es wurde von Harless wegen der milderen Wirkung auf den Magen empfohlen.

Es wird therapeutisch kaum angewendet, entsteht aber gelegentlich einmal bei Anstellung von Reaktionen.

Wird freies Chinin oder das Chininacetat in überschüssiger Essigsäure aufgelöst, so krystallisiert beim freiwilligen Verdunsten das neutrale Chininacetat $C_{20}H_{21}N_2O_4 \cdot 2(C_2H_3O_2) + 3H_2O$ in glänzenden Nadeln aus.

II Chininum albuminatum (hydricum) Chininalbuminat. Es wurde von TAROKI durch Umsetzung der Lösungen von Chininsulfat mit Natriumalbuminat (Hühnereweisse) erhalten und soll aus 54 Th. Chinin und 46 Th. wasserhaltigem Albumin bestehen.

Ein weisses, amorphes, sehr bitter schmeckendes Pulver, in heissem Wasser leichter löslich als in kaltem. Noch löslicher ist es in Wasser, welches mit Milchsäure oder mit Salzsäure angesäuert ist oder in künstlichem Magensaft. Es soll vom Magen aus resorbiert

werden und vor anderen Chininsalzen den Vorzug haben, dass es von den Körpersäften nicht zersetzt wird

III †† Chininum arsenicicum Arsensaures Chinin. Chininarseniat $2[C_{20}H_{24}N_2O_8] \cdot H_3AsO_4 + 8H_2O$ Mol Gew = 834. Ist bereits auf S 386 abgehandelt worden

IV †† Chininum arsenicosum Chininarsenit. Arsenigsaures Chinin $H_3AsO_4 \cdot 3[C_{20}H_{24}N_2O_8] + 4H_2O$. Mol Gew = 1170

Diese Verbindung kann nicht durch Neutralisiren von Chinin mit arseniger Säure und Abdampfen der Lösung, sondern muss durch Umsetzen von Silberarsenit mit Chininchlorhydrat dargestellt werden. Man bringt in einen Kolben eine Mischung aus 100 Th Silberarsenit ($As_2O_3 \cdot Ag_2$) mit 226 Th Chininchlorhydrat ($C_{20}H_{24}N_2O_8 \cdot HCl + 2H_2O$), übergiesst mit einer hinreichenden Menge verdünntem Weingeist (von 70 Vol Proc) und erhitzt längere Zeit am Rückflusskühler. Beim freiwilligen Verdunsten des Filtrates hinterbleibt das obige Salz in langen, seidenglanzenden, concentrisch gruppirten Nadeln, welche schwer in kaltem oder heissem (1 150) Wasser löslich, leicht löslich dagegen in Alkohol, Aether oder Chloroform sind. Sehr vorsichtig aufzubewahren.

Das Chininarsenit des Handels ist häufig nur ein Gemenge von Chinin mit arseniger Säure, man prüfe es durch das Mikroskop und stelle fest, ob es in Alkohol, Aether und Chloroform leicht und ohne Rückstand löslich ist.

V Chininum benzoicum Chininbenzoat. Benzoesaures Chinin. $C_{20}H_{24}N_2O_8 \cdot C_7H_5O_2$ Mol Gew = 446

Zur Darstellung lost man 10 Th Benzoesäure (e. Tohuolo s S 15) in 60 Th Alkohol und neutralisirt diese Lösung durch Zufugung von 26,6 Th wasserfreiem Chinin oder 81,0 Th Chininhydrat ($C_{20}H_{24}N_2O_8 + 3H_2O$). Die neutrale, alkoholische Lösung wird, vor Staub geschützt, an einem warmen Orte zur Verdunstung gebracht.

Kleine, weisse Prismen, in etwa 350 Th Wasser löslich. Die Lösung wird durch Ferrichlorid rohbraun gefärbt (Ferribenzoat), sie giebt ferner die Thalleiochin Reaction.

VI Chininum boricum Chininborat. Borsaures Chinin. $C_{20}H_{24}N_2O_8 \cdot BO_2H_2$ Mol. Gew = 386. Zur Darstellung fällt man mittels Natronlauge aus 10 Th officinellen Chinarsulfat das Chinin als Chininhydrat aus, wäscht es mit kaltem Wasser vollständig aus, ruht es mit einer kalt gesättigten Lösung von 1,4 Th Borsäure an, trocknet die Mischung an einem warmen Orte aus und zerreibt den hinterbleibenden Rückstand gelblich-weisses Pulver. Dieses Präparat kann ersetzt werden durch eine Mischung von 10 Th wasserfreiem Chinin ($C_{20}H_{24}N_2O_8$) mit 1,91 Th Borsäure.

VII Chininum camphoricum Kamphersaures Chinin. Chinincamphorat. $[C_{20}H_{24}N_2O_8]_2 \cdot C_{10}H_{14}O_4$ Mol. Gew = 848

Wird gewonnen durch Eindunsten einer alkoholischen Lösung aus 10 Th Kamphersäure und 87,8 Th Chininhydrat ($C_{20}H_{24}N_2O_8 + 3H_2O$). Weisses Pulver, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol. Wird wie das Chinarsulfat angewendet.

VIII † Chininum carbolicum Phenol-Chinin. $C_{20}H_{24}N_2O_8 \cdot C_6H_5O$ Mol Gew. = 418. Man trägt in eine heisse Auflösung von 84,4 Th wasserfreiem Chinin in 100 Th Weingeist 10 Th krystallisiertes Phenol ein. Die obige Verbindung scheidet sich beim Erkalten in zarten weissen Nadeln aus. Man kann auch die alkoholische Lösung an einem warmen Orte freiwillig abdunsten lassen und den Rückstand austrocknen und pulvern.

Leblich in 400 Th Wasser und in 80 Th Alkohol. Dosis 0,2–0,5 g dreis- bis viermal täglich.

IX Chininum carbonicum Chininkarbonat Kohlensaures Chinin $C_{20}H_{24}N_2O_8 \cdot H_2CO_3 + H_2O$ Mol Gew. = 404. Dieses Salz kann durch Umsetzen von Chinarsalzlösungen mit Alkalikarbonaten nicht dargestellt werden, da sich hierbei unter Entweichen von Kohlensäure Chininhydrat ausscheidet. Man erhält es, indem man frisch gefälltes und gut ausgewaschenes Chininhydrat in Wasser vertheilt und in die Flüssigkeit gewaschene Kohlensäure bis zur völligen Auflösung des Chininhydrates einleitet. Aus der Lösung

scheidet sich allmählich das Chininkarbonat in feinen weissen Nadeln aus. Das Chininkarbonat ist ziemlich löslich in Wasser zu einer alkalisch reagierenden Flüssigkeit, die nicht so stark bitter schmeckt als die gewöhnlicher Salze. Auch in Alkohol ist es löslich. Indessen ist das Salz von nur beschränkter Haltbarkeit, da es allmählich in Kohlensäure und Chinin zerfällt. In Säuren löst es sich unter Aufbrausen.

X Chininum chinicum Chinasäures Chinin Chininchinat $C_{20}H_{24}N_2O_8$
 $C_7H_5O_6 + 2H_2O$ Mol. Gew. = 552 Zur Darstellung mischt man eine alkoholische Lösung von 10 Th. Chininhydrat ($C_{20}H_{24}N_2O_8 + 3H_2O$) mit einer alkoholischen Lösung von 5,1 Th. Chinsäure und überlässt die Flüssigkeit an einem warmen Orte der Verdunstung. Kleine weisse Nadeln, in etwa 3 Th. Wasser oder in 10 Th. Alkohol löslich.

XI † Chininum chromicum Chininchromat. Chromsäures Chinin. $C_{20}H_{24}N_4O_{12}$
 $H_2CrO_4 + 2H_2O$ Mol. Gew. = 478

Zur Darstellung löst man 10 Th. Chininchlorhydrat in 300 Th. Wasser und vermischt diese Lösung mit einer zweiten Lösung aus 2,5 Th. neutralem Kalumchromat in 60 Th. Wasser unter Umrühren. Bei sich ausscheidende gelbe Niederschlag wird gesammelt, mit kaltem Wasser gewaschen und aus siedendem, verdünntem Alkohol umkrystallisiert. Glänzende, gelbe Nadeln, in 2400 Th. kaltem oder 160 Th. siedendem Wasser löslich.

XII Chininum ferrocyanatum Ferrocyanwasserstoffsäures Chinin. Eisenblansäures Chinin. Ferrocyanhydrate de Quinine (Gall) $C_{20}H_{24}N_4O_{12} Fe(CN)_6H_4 + 2H_2O$. Mol. Gew. = 576

Die Darstellung dieses Salzes erfolgt, indem man alkoholische Lösungen von 10 Th. Chininhydrat ($C_{20}H_{24}N_2O_8 + 3H_2O$) und 5,71 Th. Ferrocyanwasserstoffsäure (s. bei Kalium ferrocyanatum) mischt und der freiwilligen Verdunstung überlässt. — Man erhält es so in gelben, nadelförmigen Krystallen, während es sich beim Verdampfen der Lösungen in der Hitze als amorphe harzige Masse abscheidet.

Es ist kaum löslich in Wasser, leicht löslich dagegen in Alkohol, besonders beim Erwärmen, es verwirrt an der Luft und ist von bitterem Geschmack. Es enthält 56,25 Proc. Chinin und 6,25 Proc. Wasser.

Beim Verbrennen hinterlässt es eine kleine Menge Eisenoxyd, welches frei ist von löslichen Salzen. Die wässrige Lösung werde durch Baiyenchlorid nicht getrübt (Chininsulfat).

XIII Chininum glycerino-phosphoricum Glycerinphosphorsäures Chinin $PO_4H_2(C_7H_5O_6)_2(C_{20}H_{24}N_2O_8)_2 + 4H_2O$. Mol. Gew. = 892

Zur Darstellung setzt man eine wässrige Lösung von 10 Th. Calciumglycerophosphat (s. S. 96) in 300 Th. Wasser mit einer Lösung von 34,8 Th. Chininchlorhydrat in 1000 Th. Wasser um. Der entstehende Niederschlag wird mit wenig kaltem Wasser gewaschen und nach dem Absaugen getrocknet.

Feine weisse Krystallnadeln, äusserlich an das gewöhnliche Chininsulfat erinnernd, sie sind geruchlos, von bitterem Geschmack, aber nicht so stark bitter wie Chininsulfat. Löslich in 200 Th. kaltem oder in 100 Th. siedendem Wasser, löslich in 40 Th. kaltem Alkohol, leicht löslich in siedendem Alkohol, auch löslich in concentrirtem Glycerin, unlöslich in Aether. Schm.-P. 145° C.

Löst man das Salz in Chlorwasser, so wird die Lösung auf Zusatz von überschüssiger Ammoniakflüssigkeit grün gefärbt (Thalleonin-Reaktion). Dagegen ist die Phosphorsäure erst nach Zerstörung des Moleküls nachzuweisen. Vergl. S. 95.

Prüfung. Zur Wasserbestimmung wird eine gewogene Menge des Salzes bei 100° C. getrocknet. Darauf löst man den Rückstand in salzsäurem Wasser, fällt das Chinin mit Natronlauge, sammelt es auf einem Filter, wäscht es aus, trocknet und wägt es. — Das Filtrat wird eingedampft und nach Zusatz von Kaliumcarbonat + Kaliumnitrat versäht. Die Asche wird mit salpetersäurehaltigem Wasser aufgenommen, man fällt und bestimmt die Phosphorsäure nach der Molybdän-Methode, s. S. 92.

XIV Chininum hydrojodicum Chininhydrojodid. Chininjodhydrat Jodwasserstoffsäures Chinin $C_{20}H_{21}N_3O_2$ HJ. Mol. Gew. = 452. Zur Darstellung löst man 10 Th Chininchlorhydrat in 300 Th warmem destillirten Wasser und versetzt diese Lösung unter Umrühren mit einer anderen, aus 6 Th Kaliumjodid mit 12 Th destillirtem Wasser bereiteten (Gegenwart von Säure ist auszuschließen, weil sonst braune Niederschläge ausfallen) Der sich nach einigen Stunden in der erkalteten Flüssigkeit absondernde, gelbbliche, harzige Niederschlag wird an einem lauwarmen Orte ausgetrocknet, zu Pulver zerrieben und in einer Glasflasche vor Sonnenlicht geschützt aufbewahrt Ausbeute 20—21 Theile Es ist in kaltem Wasser sehr schwer, in kochendem Wasser leicht, auch in Weingeist und Aether löslich

Das Chininhydrojodid wurde gegen Intermitiens bei Skrophulösen empfohlen und zu 0,2—0,3—0,5 g gegeben Es dürfte dieses Salz durch einfache Mischung vollständig ersetzt werden Zur Darstellung von 1,0 Chininhydrojodid *ex tempore* genügen 0,95 Chininsulfat und 0,4 Kaliumjodid

XV Chininum hydrojodicum ferratum Ferro-Chininum hydrojodicum. Jodure de Fer et de Quinine. 10,0 Chininsulfat werden in 90,0 Weingeist gelöst und mit einer kalten Lösung von 6,3 Kaliumjodid in 17,5 frischbereiteter Ferrojodidlösung versetzt Nach halbstündiger Digestion wird die heisse Flüssigkeit filtrirt, das Filtrat mit etwas heissem Weingeist nachgewaschen und das Filtrat ein bis zwei Tage bei Seite gestellt Die abgeschiedenen gelbgrünlichen Krystalle werden ohne Warmeanwendung so schnell als möglich trocken gemacht und in gut verstopftem Glasgefasse vor Licht und Luft geschützt aufbewahrt Dieses Präparat ist sehr leicht zersetzlich, so dass es BOUCHARDAT, der Urheber dieses Präparats, obgleich er es von vorzüglicher Wirkung bei Chlorose, Intermitiens und Scrophulosis findet, dennoch zu extemporiren vorschlägt

Pilulae Chinini hydrojodici ferrati
BOUCHARDAT
Rp Ferri protojodati 5,0
Chinini sulfurici
Melliss 33 1,0
Radix Liquiritiae pulveratae q s
Fiant pilulae 50
1—6 Pillen täglich (bei Chlorose, die Dosis allmählich steigend) oder 12—18 Pillen täglich (bei Intermitiens)

Sirupus Chinini hydrojodici ferrati
BOUCHARDAT
Sirop d'Iodure de Fer et de Quinine.
Rp Jodi 5,0
Ferri pulverati 2,0
Aqua 20,0
Diger per aliquot momenta, tum liquorem coloris viridulum commisce cum Sirupi Sacchari 1120,0
Deinde adde liquorum paratum
Chinini sulfurici 1,0
Acidi sulfurici gutt 15
Aqua destillata 10,0
Wird löfchelweise bei Scrophulosis genommen

† **Chininum jodo-hydrojodicum** Jod-jodwasserstoffsäures Chinin $C_{20}H_{21}N_3O_4$, J. JH. Mol. Gew. = 579

Wird durch Fällen einer Chininsalzlösung (z B Chininum hydrochloricum) mit Jodkaliumlösung erhalten Der entstandene Niederschlag wird mit kaltem Wasser gewaschen und auf porösen Unterlagen bei 25—30° C getrocknet

Kermesbraunes, in Wasser unlösliches, in Alkohol lösliches Pulver Der Jodgehalt beträgt 43,8 Proc Es wurde neuerdings von ASSAKY als Jodpräparat bei syphilitischen Erkrankungen empfohlen Rp Chinini jodo-hydrojodici 10,0, Kaolin pur 2,0, Mucilaginis Gummi arabici q s fiant pilulae 80, conspergendae Talco veneto

XVI Chininum hypophosphorosum (falschlich Chininum hypophosphoricum). Chininhypophosphit Unterphosphorigsäures Chinin $C_{20}H_{21}N_3O_4$, H_2PO_3 . Mol. Gew. = 390 — 5 Th Calciumhypophosphit (s S 561) werden in 120 Th Wasser gelöst und mit einer Lösung von 25 Th Chininsulfat in 400 Th Weingeist durchmischt Nach mehrmaligem Umrühren und einstündiger Digestion wird filtrirt und das Filtrat durch Abdampfen um $\frac{1}{4}$ seines Volumens vermindert zur Krystallisation bei Seite gestellt etc Das durch gelindes Pressen zwischen Fließpapier zum Theil entfachtete Salz wird an einem kaum lauwarmen Orte trocken gemacht Ausbeute 17—18 Th

Es ist ein farbloses, lockeres, aus sehr kleinen Prismen bestehendes Salz, löslich in 60—70 Th kaltem, 15 Th kochendem Wasser, leicht löslich in Weingeist

Das Chininhypophosphit wurde von LAWRENCE SMITH als Mittel bei Lungenphthisis, Cachexie, Skropheln empfohlen und von ihm Hypophosphate of Quinia genannt. Dosis 0,05—0,1—0,15 täglich drei- bis viermal. Dieses kaum in Anwendung kommende Salz lässt sich durch Mischung extemporiren. Für 1,0 desselben sind 1,0 Chininchlorhydrat und 0,24 Calciumhypophosphit erforderlich.

XVII Chininum lacticum Chininlactat. Milchsäures Chinin. Lactate de Quinine (Gall) $C_{20}H_{24}N_2O_8 \cdot C_3H_5O_2$ Mol. Gew. = 414 Zur Darstellung vertheilt man 10 Th Chininhydrat ($C_{20}H_{24}N_2O_8 + 3H_2O$) in etwa 150 Th Wasser und neutralisirt unter Erwärmen durch Zugabe einer hinreichenden Menge (3,2 Th) Milchsäure von 75 Proc. — Die neutrale Flüssigkeit wird noch warm filtrirt, bei nicht über 60° C eingedunstet und über Schwefelsäure zur Krystallisation gebracht.

Farblose, prismatische Nadeln ohne Krystallwasser, dem officiellen Chininsulfat ähnlich. Löslich in 3 Th kaltem oder in weniger als 1 Th siedendem Wasser zu einer neutralen Flüssigkeit, sehr leicht löslich in Alkohol von 90 Proc., fast unlöslich in Aether. Das Salz enthält 78,26 Proc. Chinin.

Chinum ferro-lacticum Chininum lacticum martiatum. Chinineisenlactat, ein Gemisch aus Chininlactat und Ferri lactat, entsprechend dem Chinineisencitrat. Es wird wie dieses aus 10,0 Chininhydrat, 5,0 oder der genügenden Menge Milchsäure, 80,0 Ferri lactat (Ferrum lacticum oxydatum in hellbraunen Lamellen) und der genügenden Menge Wasser gemischt, so dass eine sirupdicke Flüssigkeit entsteht, welche auf Glas tafeln ausgestrichen und am schattigen Orte getrocknet wird. Es bildet bitter-eisenhalt schmeckende braune Lamellen mit etwa 10 Proc. Chinin gehalt.

XVIII Chininum oleum Oleatum Quinae (Nat Form) Oleate of Quinine. Man reibt 25,0 Th bei 100° C völlig ausgetrocknetes, wasserfreies Chinin mit 75,0 Th. möglichst reiner Oelsäure an und erwärmt die Mischung, bis das Chinin gelb ist. Es ist keine emulterische Verbindung, sondern ein Gemisch von etwa 50 Proc. Chininoleat mit etwa 50 Proc. freier Oelsäure. Es löst sich in Alkohol, in Aether und in fetten Oelen und wird innerlich als Antipyreticum und Antiperiodicum, äusserlich in Salbenform angewendet.

XIX † Chininum oxalicum Chininoxalat. Neutrales (basisches) oxalsäures Chinin. $[C_{20}H_{24}N_2O_8] \cdot C_2O_4H_2 + 6H_2O$ Mol. Gew. = 846

Man löst 10 Th gewöhnliches Chininsulfat in 850 Th siedendem destillirten Wasser auf und mischt eine heisse Lösung von 3 Th neutralem Kaliumoxalat in 50 Th Wasser hinzu. Die nach dem Erkalten ausgeschiedenen Krystalle werden mit wenig Wasser gewaschen und an der Luft rasch getrocknet. Farblose, lange, leicht verwitternde Prismen, in etwa 1400 Th Wasser löslich.

XX Chininum phosphoricum Chininphosphat. Phosphorsäures Chinin $[C_{20}H_{24}N_2O_8] \cdot H_3PO_4 + 8H_2O$ Mol. Gew. = 890.

Neutralisirt man heisse verdünnte Phosphorsäure mit freier Chininbase, so krystallisiren aus der Lösung Nadeln der Zusammensetzung $3[C_{20}H_{24}N_2O_8] \cdot 2[PO_4H_2]$ bald mit 5, bald mit 12 H₂O. Das Salz obiger Zusammensetzung erhält man wie folgt.

Man löst 10 Th Chininchlorhydrat in 800 Th Wasser und fällt diese Lösung mit einer anderen aus 4,5 Th kryst. Natriumphosphat ($Na_2HPO_4 + 12H_2O$) in 100 Th Wasser. Der entstandene Niederschlag wird aus siedendem Wasser umkrystallisirt. Farblose, seiden glänzende, lange Nadeln, in etwa 700 Th Wasser löslich.

Nach HARRLES und PERREIRA soll es besser vertragen werden als das Chininsulfat. Sie empfehlen es besonders bei lentesorenden Fiebern, atonischen Gichtfiebern mit colla quativen Schweissen, atonischer Leucorrhoe und atonisch cachectischer Chlorose. Dosis wie vom Chininsulfat.

XXI. † Chininum picricum Chininpicrat. Pikrinsäures Chinin. Wird erhalten, wenn man eine Lösung von Chininchlorhydrat mit einer wässrigen Pikrinsäure-

lösung, welche im massigen Ueberschuss zuzusetzen ist, fällt Durch freiwilliges Verdunsten der alkoholischen Lösung erhält man gelbe, nadelförmige Krystalle

Gelbes, krystallinisches Pulver, in Wasser fast unlöslich

XXII Chininum saccharinum FAHLBERG's Saccharin-Chinin. Zur Darstellung werden 64 Th wasserfreies Chinin mit 36 Th Saccharin vermischt, mit verdünntem Weingeist zum Brei angerührt, den man unter Umrühren zum Trocknen verdunstet. Weisses Pulver von nur schwach bitterem Geschmack. Dieser kann durch Vermischen des Präparates mit gleich viel Saccharin noch vollständiger beseitigt werden. Es ist in kaltem wie in heissem Wasser nur wenig löslich und eignet sich deshalb besonders für Pulvermischungen.

XXIII Chininum sulfo-aethylicum **Chininum aethylosulfuricum.** **Chininum sulfovinicum** (?) Aethylschwefelsaures Chinin. Chininäthylsulfat ($C_{20}H_{21}N_2O_6$). $SH[C_6H_5O]$. Mol. Gew. = 450. Wird durch Doppelzersetzung aus 100 Th saurem Chininsulfat und 35,7 Th trockenem oder 39 Th krystall. Barynmethylsulfat dargestellt. Barym- und Chininsalz werden in der geringsten Menge heissen Weingeistes gelöst und gemischt, ein Ueberschuss des einen oder des anderen Salzes ausgeglichen, das Filtrat durch Abdampfen bei gelinder Wärme eingetrocknet und der Rückstand angetrocknet. Ausbeute circa 100 Th.

Das Chininäthylsulfat enthält 72 Proc. trocknes Chinin und bildet ein weisses krystallinisches, sehr bitteres, in gleichviel Wasser, leicht in Weingeist, nicht in Aether lösliches Pulver. Die wässrige Lösung ist nicht fluorescirend und reagirt schwach alkalisch.

Dieses in Wasser sehr leicht lösliche Salz ist von JAILLARD zu hypodermatischen und auch anderen Injektionen empfohlen worden, und sollen bei der hypodermatischen Anwendung die örtlichen Nachwirkungen nicht eintreten, insofern es sich gegen die Albuminkörper und das organische Gewebe indifferent verhält.

XXIV Chininum sulfophenicum **Chininaum sulfocarbolicum** **Phenolsulfosaures Chinin.** Carbonschwefelsaures Chinin. Carbonsulfosaures Chinin ($C_{20}H_{21}N_2O_6$) ($C_6H_4[OH]SO_2H$). Mol. Gew. = 408.

Zur Darstellung löst man 10 Th. Phenolsulfosaures Baryum (über die Bereitung desselben s. S. 87) in 80 Th. Wasser und setzt es unter Erhitzen mit einer heissen Lösung von 16,6 Th gewöhnlichem Chininsulfat in 800 Th Wasser so um, dass unter keinen Umständen Baryumsalz, sondern eher eine kleine Menge anorganischer Schwefelsäure in Lösung ist. Man lässt absetzen, filtrirt, dunstet das Filtrat bei mässiger Wärme ein und setzt das Trocknen im Wasserbadtrockenschranke, schliesslich im Vakuum Exsikkator fort.

Gelblichweisse, harzartige, in der Wärme erweichende Masse, schwerlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol.

XXV Chininum stearicum **Chininum stearicum.** Chininstearinat. Chininstearat. Talgsaures Chinin. 30 Th Chininsulfat, gelöst in 300 Th destillirtem Wasser und 20 Th verdünnter Schwefelsäure, werden mit einer wässrigen Lösung von 22 Th trockenem Natriumstearat in 300 Th heissem Wasser gemischt, die entstandene braune Masse den folgenden Tag in einem leinenen Kolatorium gesammelt, ausgepresst und an einem lauwarmen Orte getrocknet. Man kann auch 10,0 Chininhydrat und 7,5 Stearinsäure in 50,0 absolutem Weingeist unter Digestionswärme lösen und die Lösung im Wasserbade entrocknen. Erkalte wird es zu einem Pulver zerrieben.

Es ist ein weisses, in Wasser kaum lösliches Pulver von weit weniger bitterem Geschmacke als das Chininsulfat. Dosis 0,1—0,3—0,6. Es ist nur selten versucht worden, heute wohl nicht mehr im Gebrauch.

XXVI Chininum tartaricum. Chinintartrat neutrales bez. basisches. Weinsaures Chinin [$C_{20}H_{21}N_2O_6$], $C_4H_4O_6 + 2H_2O$. Mol. Gew. = 334. Wird als weisses krystallinischer Niederschlag erhalten, wenn man eine lauwarm bereitete Lösung von 15 Th Chininsulfat mit einer Lösung von 4 Th neutralem Kaliumtartrat fällt. In Wasser sehr schwer löslich.

Chininum bitartaricum, saures weinsaures Chinin, scheidet sich in Krystallen $C_{10}H_{21}N_1O_5$, $C_4H_4O_6 + H_2O$ ab, wenn man eine alkoholische Lösung von 10 Chininhydrat ($C_{10}H_{21}N_1O_5 + 3H_2O$) und 4 Th Weinsäure der freiwilligen Verdunstung überlässt

Chininum tartarico-sulfuricum, **Chininum sulfurico-tartaricum** Sulfotartarate de Quinina. Ist eine Mischung aus 2 Th. gewöhnlichem Chinarsulfat und 1 Th Weinsäure

XXVII. Chininum uricum **Chininum uranicum**, **Chininaurat** Harnsaures Chinin. Das aus 12,5 Chinarsulfat durch Natriumkarbonat abgeschiedene und noch feuchte Chininhydrat wird mit 5,0 Harnsäure und 100,0 heissem destillirtem Wasser gemischt und im Wasserbade zur Trockne eingedampft. Will man es in zarten farblosen Krystallen gewinnen, so kist man es in kochendem Weingeist und bringt die Lösung zur Krystallisation. Dosis auf den Tag 0,2–0,3. Es wurde von PÉREYRE empfohlen, ist aber, wie es scheint, nicht in den Gebrauch gekommen. Der Gebrauch beim niederen Volke, den eigenen Harn gegen Intermittens zu trinken, soll PÉREYRE (1860) auf den Gedanken gebracht haben, das Chininurat in den Arzneischatz einzuführen. Er behauptet, dass es in weit kleineren Gaben Hilfe leistet als das Chinarsulfat, und nicht die unangenehmen Nebenwirkungen des Chinins offenbare.

Chinaphtholum β -Naphthol α -monosulfosaures Chinin. $C_{10}H_{21}N_1O_5$, $[C_{10}H_7(OH)SO_2H]_1$. Mol. Gew. = 772.

Wird durch Fällen einer Lösung von Chininchlorhydrat mit einer Lösung von β -Naphthol- α -monosulfosaurem Natrium erhalten. Gelbes, krystallinisches, bitterschmeckendes, in kaltem Wasser nicht, aber in heissem Wasser, sowie in Alkohol etwas lösliches Pulver. Schmelzpunkt $185-188^\circ C$. Es enthält 42 Proc Chinin. Bei Typhus abdominalis, Darmtuberkulose, Dysenterie, akutem Gelenkrheumatismus, in Gaben von 0,5–3,0 g pro die.

Chininum anisatum **Anethol-Chinin** $[C_{10}H_{21}N_1O_5]_1 \cdot C_{10}H_{12}O + 2H_2O$. Mol. Gew. = 832.

Man löst 5 Th Chininhydrat in 100 Th siedendem Alkohol und fügt zur Lösung 1 Th Anisöl (Anethol). Beim Erkalten scheidet sich obige Verbindung in glasglänzenden Rhombenoktaedern aus, welche kaum in Wasser oder kaltem Weingeist löslich sind, da gegen von Aether oder heissem Weingeist leicht gelöst werden. Durch Salzsäure wird die Verbindung zerlegt unter Bildung von Chininchlorhydrat und Anethol.

Chininum eugenolicum Eugenol-Chinin Nelkensaures Chinin $C_{10}H_{21}N_1O_5 \cdot C_{10}H_{12}O_2$. Mol. Gew. = 488. Wird in gleicher Weise wie das Anethol Chinin dargestellt unter Ersatz des Anisöls durch Nelkenöl oder Eugenol.

† **Chloral-Chinin** $C_{10}H_{21}N_1O_5 \cdot CCl_2CH_3O$. Mol. Gew. = 471,5. 324 Th wasser freies Chinin werden in Chloroform gelöst. Diese Lösung wird mit Aether verdünnt und in ihr werden 147,5 Th wasserfreies Chloral (nicht Chloralhydrat!) aufgelöst. Die sich massenhaft ausscheidenden Krystallwarzen erscheinen nach dem Waschen mit Aether und Trocknen über Schwefelsäure als amorphe leichte Masse von bitterem Geschmack, die sowohl in angesäuertem Wasser, als auch in Weingeist löslich ist.

Chinoral. Soll als ölige, dickliche Flüssigkeit durch Kombination von Chinin mit Chloral erhalten werden und als Antisepticum Verwendung finden. Hersteller Apotheker K. MEYER in Apolda.

Chinin-Urethan Ist eine Mischung von 2 Th Chinium hydrochloricum und 1 Th Urethan. Dieses Gemisch, welches natürlich nicht vorrätig gehalten werden braucht, ist in Wasser sehr leicht löslich und wird von GAZZIO an Stelle anderer Chinarsalze zu subkutanen Injektionen empfohlen. Dosis 1,5 g Salz + 1 ccm Wasser.

Chinoidinum.

I. Chinoidinum. (Erganzb.) Chinoidin. Chinoidenm. Chininum amorphum fuscum. Ein Nebenprodukt bei der Darstellung des Chinins aus den Chinurinden, welches besonders früher, als die Chinin-Preise sehr hoch waren, eine bedeutende Wichtigkeit hatte

Gewinnung. Die Mutterlaugen von der Chininfabrikation, aus denen die krystallisierbaren China-Alkaloide nach Möglichkeit abgeschieden sind, werden mit Natronlauge gefällt. Der harzartige Niederschlag wird zur Entfernung des Natrons und von Farbstoffen mit heissem Wasser geknetet.

Im Handel unterscheidet man ein rohes, gereinigtes und höchst gereinigtes Chinoidin (Chinoidinum crudum, depuratum, purissimum). Das letztere ist das Chinoidin des Ergänzungsbuches. Es wird aus dem rohen Chinoidin durch zweimaliges Auflösen in Salzsäure und Fällung, das erste Mal mittels Natriumkarbonat oder Natronhydrat, das andere Mal mit Ammoniak abgeschieden. Der Niederschlag wird schliesslich mit heissem Wasser ausgeknetet, bei gelinder Wärme geschmolzen, in Form von Tafeln oder cylindrischen Stangen gebracht und diese über Aetzkalk ausgetrocknet. Die einzelnen Stücke werden meist in Paraffinpapier eingehüllt.

Eigenschaften. Braune oder brannschwarze, harzartige Massen in der Form von Tafeln oder Stangen, leicht zerbrechlich, mit glanzendem, muscheligem Bruche. In Wasser ist es fast unlöslich, in siedendem Wasser schmilzt es. In (mit Salzsäure oder Essigsäure oder verdünnter Schwefelsäure) angesäuertem Wasser, in Weingeist und in Chloroform ist Chinoidin leicht löslich zu sehr bitter schmeckenden Flüssigkeiten. Die Lösungen in Alkohol und in Chloroform blauen rothes Lackmuspapier. Das Chinoidin giebt ebenso wie das Chinin und das Chinidin die Thalleochein-Reaktion, d. h. Versetzt man die verdünnte salzsäure Lösung mit einer genügenden Menge starken Chlorwassers, so wird die Lösung auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss smaragdgrün gefärbt.

Das gegenwärtig im Handel befindliche Chinoidin besteht, abgesehen von kleinen Mengen Mineralstoffen (Natron), deren Anwesenheit sich aus der Art der Darstellung ergibt, fast ausschliesslich aus amorphen Chinabasen. Nach Hesse besteht die Hauptmenge aus einem Gemenge von amorphen Diconchinin und Dienechinin. Ausserdem sind wechselnde Mengen von Chinicin und Cinchonin, den amorphen Umwandlungsprodukten des Chinins, Chinidine, Cinchonins und Cinchonidins, welche im Verlaufe der Fabrikation aus den krystallisierenden Basen entstehen, vorhanden.

Prüfung. 1) 1 g Chinoidin löse sich in einer Mischung von 1 ccm verdünnter Essigsäure (von 30 Proc) und 9 ccm Wasser klar oder doch nahezu klar auf. Ein erheblicher unlöslicher Rückstand würde zeigen, dass eine nicht oder nur mangelhaft gereinigte Sorte vorliegt. 2) In 10 ccm kaltem, verdünntem Weingeist sei 1 g Chinoidin klar löslich (wie sub 1). 3) Beim Verbrennen soll das Chinoidin nicht mehr als 0,6 Proc Asche hinterlassen (Mineralische Verunreinigungen). Die Lösung der Asche in schwach salzsäurem Wasser soll durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert werden (Dunkelfärbung — Blei oder Kupfer).

Aufbewahrung. Man schlägt die Tafeln bez. Stangen des Chinoidins in Wachspapier ein und bewahrt sie in der Officin in Porcellanbüchsen, grössere Vorräthe in Blechgefässen an einem trocknen, kühlen Orte, am besten über Aetzkalk auf. — Beim Zerreiben im Porcellanmörser wird das Chinoidin elektrisch, das Pulver backt leicht zusammen. Durch Zerreiben im eisernen Mörser kann das Elektrischwerden vermieden werden.

Anwendung. Das Chinoidin wird in weingeistiger Lösung, in Pillen und Pulvern zu 0,3–0,5–1,0 g 2–4 mal täglich in Stelle des Chinins gebraucht. In Säuren gelöst, sowie mit aromatischen Mitteln kombiniert, wird es vom Magen gut vertragen. In starken Gaben wird es nicht selten wieder ausgebrochen, weniger in saurer Lösung. Es ist für die Kinderpraxis von vielem Werthe, weil es, gröblich zerrieben und mit Butter gemischt,

auf Brod von Kindern, die nichts Bitteres einnehmen wollen, gegessen wird. Auch kann es als grobes Pulver, in eine gekochte Backpflaume gehüllt, den Kindern beigebracht werden. Die Dosis für 2 bis 6jährige Kinder ist 0,1—0,3—0,4 g.

Es ist zu beachten, das das Chinoidin nur als Fiebermittel und in kleinen Dosen als Stomachicum verwendbar ist, als Roborans kommt es dem Chinin kaum nahe. In starken Dosen (1,0—1,5) mit Säure verbunden, bewirkt es nach 20—30 Stunden gelind und schmerzlos kopfösen Stuhlgang, ohne den Körper bemerkbar zu schwächen.

Chinoidinum citricum, Chinoidincitrat. Zur Darstellung sättigt man eine wässrige 15procentige Citronensäurelösung bei Digestionswärme mit Chinoidin. Die eingedampfte Lösung liefert ein trockenes amorphes, in dünnen Schichten durchsichtiges, braunlich gelbes Salz. In analoger Weise werden dargestellt Chinoidinum aceticum, Chinoidinum hydrochloricum und Chinoidinum sulfuricum.

II Chinoidinum tannicum (Ergänz.) Chinoidintannat. Chinoidintannat Gerbsaures Chinoidin.

Zur Darstellung lost man 10 Th. Chinoidin unter Zugabe von 7,5 Th. Salzsäure (25 Proc.) in 500 Th. Wasser, vermischt diese Lösung mit einer kalten Lösung von 40 Th. Gerbsäure in 400 Th. Wasser und fügt eine Lösung von 20 Th. krystall. Natriumacetat in 200 Th. Wasser hinzu, wodurch zu dem zuerst ausgeschiedenen Niederschlage eine weitere Menge ausgefällt wird. Man sammelt den Niederschlag, wäscht ihn mit Wasser und trocknet ihn über Aetzkalk, Calciumchlorid oder Schwefelsäure.

Eigenschaften. Ein amorphes, bräunliches Pulver, von zusammenziehendem und zugleich bitterem Geschmacks, kaum löslich in Wasser, schwerlöslich in Alkohol, vollständig löslich in säurehaltigem Alkohol. — Die alkoholische Lösung des Chinoidintannates wird durch Ferrochloridlösung blauschwarz gefärbt (Reaktion der Gerbsäure). Das Präparat enthält die unter Chinoidin angegebenen amorphen Chinabasen an Gerbsäure gebunden.

Prüfung. 1) Wird 1 g Chinoidintannat in 4 ccm Wasser suspendirt, die Mischung mit Natronlauge bis zur stark alkalischen Reaktion versetzt und mit 7 ccm Chloroform ausgeschüttelt, so hinterbleibt nach dem Verdunsten der Chloroformschicht ein Rückstand, dessen Lösung in der 200fachen Menge saurehaltigen Wassers auf Zusatz von $\frac{1}{10}$ Volum Chlorwasser und überschüssige Ammoniakflüssigkeit grün gefärbt wird (Thalleochin-Reaktion, s. S. 745). 2) Der unter Zusatz von Salpetersäure durch Schütteln und darauf folgendes Filtriren bereitete wässrige Auszug (1:50) werde durch Silbernitrat oder Baryumnitrat nicht sofort getrübt. 3) Chinoidintannat soll nicht mehr als 0,5 Proc. Asche enthalten. Die Asche ist in Salpetersäure zu lösen und abzdunsten, der in Wasser gelbste Verdampfungsrückstand ist mit Schwefelwasserstoffwasser auf Kupfer und Blei zu prüfen.

Mixture Chinoidini.	
Rp. Tincturae Chinoidini	25,0
Tincturae aromaticae	5,0
Aquae Menthae piperitae	75,0
Morgens, Mittags und Abends einen halben Esslöffel voll	
Pulvis contra febres recidivas	
Rp. Chinoidini	15,0
Acidi tartarici	5,0
Aloës	0,5
Liquoris Ferri sesquichloridi	7,5
Extracti Gentianae	ss 5,0
Glycerini	ss 5,0
Pulveris aromatici q. s.	
Plant. pilulae 250, Cassia cinnamomae pulverata conspergenda	
Täglichs des Morgens beim Frühstück und vor dem Abendbrot 4—6 Pillen (um die Wiederkehr des Wechselfiebers zu verhüten).	
Pulvis febrifugus Fieberpillen.	
Rp. Chinoidini	15,0
Acidi tartarici	
Pulveris aromatici	ss 5,0

Aloës 0,5	
Extracti Gentianae q. s.	
Plant. pilulae ducentae (200), Cassia cinnamomae pulverata conspergenda	
D. S. Morgens und Abends in der fieberfreien Zeit je 4—5 Pillen	
Pulvis febrifugus	
Rp. Chinoidini	10,0
Corticis Chiniae	15,0
Corticis Cinnamomi Cassiae	
Acidi tartarici	ss 5,0
Plant. pilulae Divide in partes aequales triginta (30)	
In der fieberfreien Zeit Morgens und Nachmittags ein Pulver mit Kaffee zu nehmen.	
Sirupus febrifugus	
Sirupus amarus	
Rp. Chinoidini	2,0
Acidi citrici	1,0
Spiritus Vini	7,0
Conterende mixta adde	
Sirupi Coffeae tostae 90,0.	
Täglichs zwei- bis dreimal einen bis zwei Theelöffel in der fieberfreien Zeit (für Kinder der Armen)	

Tinctura Chinoidinal (Germ II, Ergänz.-B., Hamb.-Vorschr.)	Acidi hydrochlorici 50,0 Spiritus Vinii diluti 1000,0 Olei Cassiae cinnamomae 3,0
Chinoidintinktur Fiebertropfen	Macerando, saepius agitando fiat tinctura. In der feberförmigen Zeit alle drei bis vier Stunden einen Theelöffel voll
Rp Chinoidinal 3,0 Spiritus diluti (70 Vol %) 17,0 Acidi hydrochlorici (26 %) 1,0	Vet
Tinctura Chinoidinal composita	Rp VOMACKA's Rothlaufmittel Acidi hydrochlorici (25 %) 5,0 Chinoidinal 1,0 Liquorum Sublii chlorati 1,0
Tinctura febrifuga	
Rp Chinoidinal	
Tincturae aromatica ad 100,0	

Chinolinum

! † Chinolinum (Ergänz.) Chinolin. Quinoline. Chinoline. C_9H_7N . Mol. Gew. = 129 Wurde durch Schmelzen von Chinin mit Kalihydrat (daher Chinolin, von Oleum Chinae) erhalten, auch im Stankohlentheer aufgefunden. Das gegenwärtig in der Therapie verwendete Chinolin wird jedoch anschliesslich synthetisch nach dem von SKRAUP angegebenen Verfahren dargestellt.

Darstellung Man mischt 24 Th Nitrobenzol mit 83 Th Anilin, 120 Th. Glycerin und 100 Th. kono Schwefelsäure, erhitzt anfangs vorsichtig, da sonst eine sehr stürmische Reaktion eintritt, dann erhitzt man noch einige Stunden am Rückflusskühler, verdünnt hierauf mit Wasser, destillirt das Nitrobenzol ab, giebt schliesslich zum Rückstand Natriumhydrat bis zur stark alkalischen Reaktion und destillirt im Wasserdampfstrom ab. Zur Reinigung wird das gewonnene Chinolin fraktionirt und dann durch Lösen in 6 Th Alkohol und Zufügen von 1 Mol H_2SO_4 als saures Chinolinsulfat niedergeschlagen (Anilinsulfat geht in Lösung), oder aber man kocht es mit Chromsäuremischung, welche nur beigemengtes Anilin angreift.

Die Vorgänge, welche sich bei diesem synthetischen Process abspielen, lassen sich wie folgt interpretiren. Durch Einwirkung der Schwefelsäure auf das Glycerin bildet sich Acrolein $CH_2=CH-CHO$.

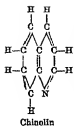
Das Acrolein verbindet sich mit dem Anilin wahrscheinlich zunächst zu Acrolein-Anilin $C_6H_5-N=CH-CH=CH_2$, und aus diesem entsteht alsdann durch Abspaltung von 2 H-Atomen das Chinolin. Der zur Oxydation der Wasserstoffatome erforderliche Sauerstoff wird von dem vorhandenen Nitrobenzol geliefert. — Es werden etwa 60 Proc der theoretisch möglichen Ansbeute erhalten.

Eigenschaften In reinem Zustande — und frisch destillirt — bildet das Chinolin eine fast farblose Flüssigkeit, welche ein erhebliches Lichtbrechungsvermögen und einen charakteristisch aromatischen, auf die Dauer unangenehmen Geruch besitzt. Der Siedepunkt liegt bei $227-228^\circ C$ (unkorrigirt), das spec. Gewicht ist bei $15^\circ C = 1,093-1,096$. In einem Kältemischung aus fester Kohlensäure und Aether erstarrt es krystallinisch. — In Alkohol, Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, Benzol ist es leicht löslich, sehr wenig löslich dagegen ist es in Wasser. Indessen zeigt das Chinolin doch die Neigung Wasser aufzunehmen, es ist hygroskopisch. Lässt man es längere Zeit in einer feuchten Atmosphäre stehen, so entspricht seine Zusammensetzung dem Hydrate $C_9H_7N \cdot 1\frac{1}{2}H_2O$. Dieses Hydrat trübt sich beim Erwärmen auf $40^\circ C$. Chinolin besitzt alkalische Reaction.

Unter dem Einfluss des Lichtes und der Luft bräunt sich ursprünglich ganz farbloses Chinolin sehr bald und ziemlich intensiv. Um ein so verändertes Präparat wieder in ungefärbten Zustand überzuführen, muss es mit etwas festem Kali- oder Natriumhydrat geschüttelt und langsam rektifizirt werden.

Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist das Chinolin eine Verbindung, in welcher je ein Benzolkern und ein Pyridinkern zu einem einheitlichen Ganzen zusammengeschweisst sind.

Das Chinolin ist eine Base, es verbindet sich mit den Säuren, ähnlich dem Anmoniak, durch direkte Addition zu Salzen. Bei der Salzbildung zeigt es zumeist den



Charakter einer einsäuerigen Base, d. h. 1 Mol Chinolin verbindet sich mit 1 Mol einer einbasischen Säure. Die Salze krystallisiren ziemlich schlecht, sind auch im Durchschnitt etwas hygroskopisch (Ausnahmen sind das weinsäure und das salicylsäure Salz). Bemerkenswerth ist ferner die Eigenschaft des Chinolins und seiner Salze, mit einigen Metallsalzen gut krystallisirende Doppelverbindungen einzugehen. So verbindet sich das salzsaure Salz $C_9H_7N \cdot HCl$ mit Zinkchlorid zu dem gut krystallisirenden Zinkdoppelsalz $(C_9H_7N \cdot HCl)_2 \cdot ZnCl_2$, welches bisweilen zur Reinigung des Chinolins benutzt wird.

Beim Kochen mit Salpetersäure oder Chromsäure wird Chinolin nur wenig verändert (Unterschied vom Anilin), durch Kaliumpermanganat dagegen wird es unter Sprengung des Benzolkerns in Chinolinsäure (α , β , Pyridindicarbonsäure) verwandelt. Von nascentem Wasserstoff wird es zu Tetrahydrochinolin reducirt.

Prüfung. 1) 4 Tropfen Chinolin, mit 2 Tropfen verdünnter Salzsäure vermischt, geben auf Zusatz von 1 Tropfen Kaliumferrocyanidlösung eine tiefrothe Färbung (Identitätsreaktion). 2) Chinolin sei in verdünnter Salzsäure klar löslich, eine Trübung, welche nicht auf Zusatz von genügenden Mengen Salzsäure verschwindet, wurde auf Verunreinigung durch Kohlenwasserstoffe hinweisen. 3) Mit der 40–50fachen Menge Wasser geschüttelt und durch ein mit Wasser befeuchtetes Filter filtrirt, gebe es ein Filtrat, welches durch Chloralkalies nicht violett gefärbt wird (Anilin). 4) Beim Erhitzen soll Chinolin ohne einen Rückstand zu hinterlassen sich verdichten bez. verbrennen (Mineralische Verunreinigungen).

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt in gut verschlossenen Gefäßen, letzteres wegen der hygroskopischen Eigenschaften.

Anwendung. Das Chinolin wurde zur medicinischen Anwendung auf Grund seiner von DONAT festgestellten antiseptischen Eigenschaften empfohlen. In 0,2 procentiger Lösung verhindert es die Fäulnis von Urin und Leim, in 0,4 procentiger die Blutfäulnis, in 1 procentiger Lösung vermindert es die Gerinnungsfähigkeit des Blutes, drückt es die Gerinnungsfähigkeit von Eiweiss herab. Es verhindert die Milchsäuregährung, erweist sich aber bei der alkoholischen Gährung schon entwickelten Hefezellen gegenüber wirkungslos. Innerlich angewendet, setzt es die Körpertemperatur herunter, wird aber meist nur in Form seiner Salze gegeben, da es in freiem Zustande auf die Magenschleimhaut stark reizend wirkt. Aeusserlich dient es als kräftiges Antisepticum, namentlich zu Mund- und Zahnwässern, zu Pinselungen und zu Gurgelwässern bei Diphtherie, und zwar wird es stets in alkoholisch-wässriger Lösung benutzt. Zu Pinselungen dienen 5 procentige, zu Gurgelwässern 0,2 procentige Lösungen.

Rp.	Chinolini	5,0
	Spiritus	
	Aq. destill.	50,0

D. S. Zu Pinselungen.

Rp.	Chinolini	1,0
	Spiritus	50,0
	Aq. destill.	500,0
	Olei Menthae pip.	g ^{tt} II

Gurgelwasser

Von den Salzen des Chinolins haben sich besonders das weinsäure und das salicylsäure Chinolin eingebürgert. Sie werden sowohl zum inneren wie zum äusseren Gebrauche angewendet.

† **Chinolinum hydrochloricum** Chinolinchlorhydrat. Salzsaures Chinolin. $C_9H_7N \cdot HCl$. Mol. Gew. = 165,5.

Zur Darstellung löst man 10 Th Chinolin in 11,4 Th Salzsäure von 25 Proc auf und lässt die Lösung in einem Schwefelsäure-Exsiccator eintrocknen. Das Salz krystallisirt nur schwierig, bildet in der Regel eine farblose, zerflüssliche Masse, die in Wasser sehr leicht löslich ist, aber beissend und unangenehm schmeckt. Dieses Salz wird in der Therapie kaum angewendet.

ROSENTHAL'S Lösung zum Aufbewahren anatomischer Präparate. Chinolinum hydrochloricum 5,0, Natrii chloratum 6,0, Glycerini 100,0, Aquae destillatae 900,0.

† **Chinolinum tartaricum** (Ergänzt) Chinolintartrat. Weinsäures Chinolin. $3(C_9H_7N) \cdot 4(C_4H_4O_6)$. Mol. Gew. = 987.

Zur Darstellung neutralisirt man 10 Th Chinolin mit einer wässerigen Lösung von 16 Th Weinsäure (Theoretisch sind nur 15,5 Th Weinsäure erforderlich, man setzt aber absichtlich einen kleinen Ueberschuss zu), wobei letztere in kleinem Ueberschuss zugesetzt wird, dampft zur Trockne und krystallisirt das trockene Salz aus Alkohol in der Wärme um.

Eigenschaften Farblose, luftbeständige, glänzende, nadelförmige Krystalle, die sich in 70—80 Th Alkohol, schwierig in Aether lösen. Die wässrige Lösung ist neutral oder reagirt nur sehr schwach sauer. Das Salz enthält 60,8 Proc Chinolin und 39,2 Proc Weinsäure. Die gesättigte wässrige Lösung scheidet auf Zusatz von Kaliumacetatlösung + Essigsäure einen bei längerem Stehen krystallinisch werdenden Niederschlag von Kalium bitartrat ab, durch Zusatz eines gleichen Volumens Alkohol kann die Ausscheidung dieses Niederschlages beschleunigt werden (Nachweis der Weinsäure).

Aufbewahrung Vor Licht geschützt, vorsichtig aufzubewahren.

Prüfung 1) 20 cem einer 1 procentigen wässerigen Lösung müssen auf Zusatz von 2 cem Kalilauge eine rein weisse, milchige Trübung zeigen (Färbung würde Verunreinigung durch heterogene Basen anzeigen). Beim Erwärmen dieser Flüssigkeit mit Ammoniumchlorid muss die Trübung verschwinden. 2) 0,5 g müssen, auf dem Platinblech erhitzt, ohne Rückstand verbrennen (unorgan Verunreinigungen). — 3) 20 cem der 1 procentigen Lösung dürfen durch Chlorkalklösung nicht gefärbt werden (Anilinsalze).

Anwendung Das Chinolintartrat wird bei verschiedenen fieberhaften Zuständen, auch bei Keuchhusten gegeben. Die Dosis bei Erwachsenen ist 0,5—1,0 g, drei- bis viermal täglich, am besten in Oblatenpulvern, Kinder erhalten $\frac{1}{6}$ — $\frac{1}{4}$ dieser Dosis. Aeusserlich wirkt es antiseptisch.

Aqua dentifricia Chinolini SCHREFF

Chinolin Mundwasser

Rp	Chinolin tartarici	1,0
	Aquae distillatae	150,0
	Spiritus (80 Vol %)	30,0
	Coccolonellae	0,5
	Ölei Menthae pip gtt V	

Digere, filtra. Mit der 5—6fachen Menge Wasser vermischt zu gebrauchen.

Pasta dentifricia Chinolini

Chinolin Zahnpasta

Rp	Ossis Sepae	20,0
	Chinolin tartarici	0,5
	Saponis medicati	5,0
	Phloxini	q s.
	Glycerini	q s.
	Ölei Geraani	
	Ölei Menthae pip	ss gtt VIII.

Ueber die Darstellung vergl. S. 554.

† **Chinolinum salicylicum** Chinolinsalicylat. Salicylsäures Chinolin C_9H_7N . $C_9H_7O_2$, Mol Gew = 207.

Zur Darstellung neutralisirt man 10 Th Chinolin mit 11 Th Salicylsäure in wässrig-alkoholischer Lösung, so dass die Reaktion schwach sauer wird, und krystallisirt das Salz aus siedendem Wasser um.

Ein weissliches krystallinisches Pulver, löslich in 80 Th kaltem Wasser, leicht löslich in Alkohol, Aether, Benzol, Vaseline, fetten Ölen und Fetten, auch in Glycerin löslich.

Die 1 procentige wässrige Lösung wird durch Kalilauge unter Abscheidung von Chinolin milchig getrübt. — Dieselbe Lösung wird durch Ferrichlorid violett gefärbt, auf Zusatz von Salzsäure scheidet sich aus ihr Salicylsäure in Krystallen aus. 0,5 g des Salzes müssen auf dem Platinblech erhitzt verbrennen, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Prüfung, Aufbewahrung und Anwendung wie Chinolinum tartaricum.

† **Chinolinum rhodanatum** Chinolinhodanid Chinolinumsulfocyanatum. Rhodan (wasserstoffsäures) Chinolin Sulfocyanwasserstoffsäures Chinolin. C_9H_7N HCSN, Mol Gew = 188. Die Darstellung dieses Salzes erfolgt durch Umsetzung von Chinolinchlorhydrat mit Kaliumrhodanid.

Zur Darstellung bereitet man sich zunächst eine Lösung von Chinolinchlorhydrat, indem man 12,9 g Chinolin in 14,6 g Salzsäure (von 25 Proc) oder in soviel dieser Salzsäure auflöst, dass die Flüssigkeit gegen Methylorange neutral ist. Diese Lösung vermischt man alsdann mit einer Lösung von 9,7 Th Rhodankalium in 40 g Wasser. Man dunstet diese Flüssigkeit auf dem Wasserbade so lange ein, bis sie sich in eine schwere wässrige Schicht und eine über dieser schwimmende ölige Schicht scheidet. Alsdann stellt man zum Erkalten zur Seite. Die abgeschiedene ölige Schicht scheidet in Krystallen an.

(event fügt man einen kleinen Krystall zu), die man abpresst und durch Umkrystallisiren aus siedendem Wasser reinigt. Man halte bei der Darstellung jede Verunreinigung durch Eisen, auch durch eisenhaltiges Filtrirpapier fern.

Fast farbloses oder gelbliches Krystallpulver, aus säulenförmigen Krystallen bestehend, bei $137-138^{\circ}\text{C}$ zu einer gelben Flüssigkeit schmelzend. In kaltem Wasser schwer, in heissem Wasser und in Weingeist ziemlich leicht, weniger in Aether löslich. Die wässrige Lösung ist neutral und wird durch Natronlauge unter Abscheidung von freiem Chinolin milchig getrübt, Ferrichlorid ruft in der wässrigen Lösung blutrothe Färbung hervor. Vor Licht geschützt vorsichtig aufzubewahren.

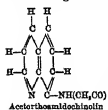
Anwendung Nach Edmona ist das Chinolinrhodanid durch antiseptische Eigenschaften ausgezeichnet, die nicht bloß auf die Anwesenheit des Chinolins, sondern ganz besonders auf diejenige der Rhodanwasserstoffsäure zurückzuführen sind. LATTEN hat die 1 procentige Lösung zu Injektionen bei Gonorrhoe angewendet, die Heilung erfolgte angeblich schnell und ohne Schmerzen.

Chinolinum-Bismutum rhodanatum Chinolin-Wismut-Rhodanid $\text{Bi}(\text{SCN})_3$, $+\text{C}_6\text{H}_7\text{N} \cdot \text{HSCN}$, Mol. Gew. = 758.

Zur Darstellung zerreibt man 48,5 Th krystallisirtes Wismutnitrat $[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + 5\text{H}_2\text{O}]$ mit 80 Th Kaliumrhodanid und fügt vorsichtig (!) nur soviel Wasser (40 bis 60 cem) hinzu, dass man eine rothgelbe Lösung ohne Niederschlag erhält. Diese Lösung giesst man tropfenweise unter Umrühren in eine kalt bereitete Lösung von 88 Th Chinolinrhodanid in etwa 1000 Th Wasser ein. — Der entstehende Niederschlag wird nach kurzem (!) Absetzen abfiltrirt, mit wenig kaltem Wasser ausgewaschen und auf porösen Unterlagen an der Luft getrocknet.

Grobkörniges, rothgelbes Pulver, von etwas scharfem Geruche, bei 70°C schmelzend. In Wasser, Alkohol oder Aether ist es unlöslich, doch wird es durch längere Einwirkung von Wasser unter Abscheidung basischer Verbindungen, welche heller gefärbt sind, zersetzt.

Es ist von FOSCHNIGER mit gutem Erfolge bei Krampfadergeschwüren und luetischen Geschwüren angewendet worden. Der Verbandwechsel soll alle 4–8 Tage erfolgen, nach dem ein Fuss oder Vollbad genommen worden ist, welches die Verbandabnahme erleichtert. Vor Luft geschützt aufzubewahren.



† Acetorthoamidochinolin $\text{C}_9\text{H}_8\text{N}(\text{NH} \cdot \text{CH}_2\text{CO})$ Mol. Gew. = 186. Zur Darstellung wird Ortho-Nitrochinolin durch Zinn und Salzsäure zu Ortho-Amidochinolin reducirt und dieses mit Acetylchlorid oder Essigsäureanhydrid acetylirt.

Das Präparat ist ein Analogon des Acetanilids. Farblos, bei $102,5^{\circ}\text{C}$ schmelzende Krystalle, Siedep. oberhalb 300°C . Durch ätzende Alkalien oder conc. Salzsäure wird es beim Erhitzen in Orthoamidochinolin und Essigsäure gespalten. — Es wurde vorübergehend als Antipyreticum empfohlen, hat sich aber nicht einzubürgern vermocht.

† Diaphtherinum. Diaphtherin Oxychinaseptol $(\text{C}_6\text{H}_7\text{N} \cdot \text{OH})_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{SO}_3\text{H}$ = 464. Diese Substanz ist eine Verbindung von 1 Mol. Orthophenolsulfosäure mit 2 Mol. Ortho-Oxychinolin.

Die Darstellung erfolgt durch Sättigung von Ortho-Phenolsulfosäure mit berechneten Mengen Ortho-Oxychinolin.

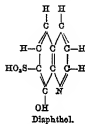
Aus Wasser krystallisirt bernsteingelbe, durchsichtige, dem hexagonalen System angehörende, sechseckige Säulen, im Handel meist ein krystallinisches Pulver, schwach nach Safran und Phenol riechend, von stechendem, salzigem Geschmack, in kaltem Weingeist ist das Diaphtherin schwer, in heissem Weingeist leichter löslich, in Wasser ist es fast in jedem Verhältniss löslich. Schmelzp. 85°C .

Die wässrige Lösung ist gelb gefärbt und wird durch Zugabe von Natronlauge zunächst getrübt. Auf Zugabe von mehr Natronlauge erfolgt Auflösung, allmählich scheidet sich alsdann o-Oxychinolin in Krystallen aus, wobei die Färbung der Flüssigkeit heller wird.

Durch Ferrichlorid wird die wässrige Lösung blaugrün gefärbt, durch Bleiacetat entsteht in ihr ein citronengelber, durch Baryumchlorid ein hellgelber Niederschlag.

Das Diaphtherin ist von EMERSON und KNORR als Antisepticum in 0,5 bis 1,0 procentiger wässriger Lösung empfohlen worden. Es ist relativ ungiftig und soll doch den Phenol-Antiseptics wie Phenol, Kresol, Lysol mindestens gleichwerthig sein. Zum Desinficiren nicht vernickelter Instrumente ist es unbrauchbar, weil diese in Berührung damit schwarz anlaufen. Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren.

† Diaphtholum. Chinaseptol. Ortho Oxychinolin-meta Sulfosäure $C_8H_5N(OH)SO_3H = 225$



Die Darstellung erfolgt fabrikmässig durch Einwirkung conc Schwefelsäure auf o-Oxychinolin.

Ein gelbliches Krystallpulver, in kaltem Wasser schwer, in heissem Wasser leichter (1:35) löslich. Die wässrige Lösung ist gelb gefärbt, von saurer Reaktion und wird durch Ferrichlorid blaugrün gefärbt. Durch Baryumchlorid entsteht in der wässrigen Lösung keine Fällung, ebenso nicht durch Silbernitrat, dagegen entsteht durch Bleiacetat Ausscheidung eines hellgelben Bleisalzes. Der Schmelzpunkt liegt bei 295° C.

Es wurde von GUINARD wegen seiner antiseptischen und nicht reizenden Eigenschaften besonders zur Desinfektion der Harn- und Geschlechtswege empfohlen und wird in gleicher Weise wie das Aseptol (s. S. 86) angewendet. Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren.

II † Chinosolum. Oxychinolin-Kaliumsulfat. Oxychinolinschwefelsaures Kali. Oxychinolin Alaun $C_8H_5NOSO_3K + aqua$

Darstellung. Dieselbe erfolgt durch Kochen von o-Oxychinolin in alkoholischer Lösung mit Kaliumpyrosulfat. Demgemäss verhält sich das Chinosol allen seinen Reaktionen nach wie eine Doppelverbindung von Oxychinolinsulfat mit Kaliumsulfat.

Uebrigens wird der Wassergehalt verschieden angegeben und zwar zu 1) $C_8H_5NO \cdot SO_3K + H_2O$ und 2) $C_8H_5NOSO_3K + \frac{1}{2} H_2O$.

Eigenschaften. Ein krystallinisches gelbes Pulver, von saffranartigem Geruch und adstringirendem, aromatischem Geschmack. Von Wasser wird es fast in jedem Verhältniss zu einer gelben Flüssigkeit gelöst, welche noch bei einer Verdünnung von 1:1000 durch Eisenchlorid lebhaft blaugrün gefärbt wird. Die wässrige Lösung giebt mit Baryumchlorid, Bleiacetat und Quecksilberchlorid unlösliche Verbindungen, durch Zinksulfat und Aluminiumsulfat wird sie nicht gefällt.

Zum Unterschied vom Diaphthol und Diaphtherin hinterlässt Chinosol beim Erhitzen auf dem Platinblech nach dem völligen Verbrennen der Kohle etwa 27 Proc. aus Kalisalzen bestehende Asche, während die erstgenannten Präparate ohne Hinterlassung von Asche verbrennen.

Prüfung. Der Wassergehalt des Chinosols ist kein ganz fester, aus diesem Grunde empfiehlt sich die Bestimmung des Oxychinolins. Man bringt in einen graduirten Glaszylinder mit Glasstopfen 1 g Chinosol, füllt mit Wasser zu 10 cm auf, setzt hierauf eine Lösung von 1 g Natriumacetat zu 15 cm unter Schütteln auf einmal zu, giesst nun 15 cm Aether hinzu und schüttelt einige Zeit, bis das ausgeschiedene Oxychinolin vom Aether aufgenommen ist. Die sich absetzende Aetherschicht wird durch weiteren Aetherzusatz auf 20 cm gebracht. Dann entnimmt man mittels einer Pipette 10 cm der gemischten Aetherschicht, lässt diese im gewogenen Schälchen freiwillig abdunsten und trocknet bei sehr gelinder Wärme oder über Calciumchlorid. Das Gewicht des trockenen Rückstandes soll 0,25 g betragen, entsprechend dem ca. 50 Proc. betragenden Oxychinolingehalt des Chinosols.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Das Chinosol ist nach KOSMANN u. A. ein vorzügliches Antisepticum, welches Sblimat, Karbolsäure, Lysol, Kreolin bei weitem übertrifft, da es mindestens ebenso wirksam ist wie diese, aber relativ ungiftig.

ist und in tiefere Gewebsschichten eindringt. Es fällt Eiweiss nicht und wirkt nicht ätzend. Man benutzt zur Desinfektion der Hände und des Operationsfeldes wässrige Lösungen (1:1000), auf frische Wunden, Brandwunden (1:500), bei Gonorrhoe (1:500 bis 250). Die Chinosol-Verbandstoffe sind sterilisierbar. — Zur Desinfektion stählerner Instrumente eignet es sich nicht. — Es kommt als Pulver und in Form von Pastillen in den Handel.

Man beachte, dass Chinosol mit eisenhaltigem Wasser grüne Färbung, mit kalkhaltigem Wasser Trübungen giebt.

Chinosol Bleiwasser (Frostwasser)

Rp	Chinosoli	1,0
	Aquae destillatae	97,0
	Liquoris Plumbi subacetici	2,0

Chinosol Gaze (10 %)

Rp	Chinosoli	12,0
	Aquae destillatae	80,0
	Glycerini	10,0
	Spiritus	46,0
	Gaze	100,0

Chinosol Gelatinstifte. Für Wundkanäle

Rp	1. Gelatinsäure	8,0
	2. Aquae destillatae	32,0
	3. Glycerini	8,0
	4. Chinosoli	3,0

Man löst 1 in 2 und 3, fügt 4 hinzu und giesst zu Stäbchen aus, welche übertrocknet oder in Glycerin aufbewahrt werden.

Chinosol Mundwasser

Rp	Chinosoli	0,25
	Aquae destillatae	250,0
	Spiritus Arak	50,0

Chinosol Salbe Brandsalbe, Salbe gegen das Aufliegen

Rp	Chinosoli	1,0
	Unguenti cerei	45,0
	Liquoris Plumbi subacetici	4,0

Chinosol Schnupfpulver

Rp	Chinosoli	1,0
	Mentholi	2,0
	Acidi borici	30,0
	Sacchari albi	17,0
	Sacchari Lactis	60,0

Chinosol Streupulver

A. Gegen Fussgeschweis

Rp	Chinosoli	2,0
	Amyli Tridici pulv	10,0
	Talcus veneti pulv	88,0
	(vel Terrae siliceae calcinatae	88,0)

B. Kinder-Streupulver

Rp	Chinosoli	0,5
	Amyli Tridici	19,5
	Lycopodii	80,0

Chinosol Talg

Bei Wundsein, Wolf, erfrorenen Gliedern.

Rp	Chinosoli	3,0
	Aquae destillatae	6,0
	Schil ovalis	41,0

Chinosol Verbandwasser

Bei frischen Wunden, Brandwunden, gegen Fussgeschweis

Rp	Chinosoli	1,0
	Aquae destillatae	0,5—1,0 L

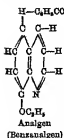
Chinosol Watte (10 %)

Rp	Chinosoli	12,0
	Aquae destillatae	80,0
	Glycerini	10,0
	Gossypii depurati	100,0

Chinosol Zahnpulver

Rp	Chinosoli	5,0
	Calci carbonici	70,0
	Magnesi carbonici	25,0
	Eucalyptoli	
	Mentholi	25 0,5

III † Analgenum (Ergänzb.) Benzanalgen. o-Aethoxy-ana-Monobenzoylamido-chinolium. Labordin $C_9H_9(OC_2H_5)(NHCO_2C_6H_5)N$ Mol Gew = 292



Unter dem Namen Analgen wurde zunächst die Acetylverbindung o-Aethoxy-ana-monocetylaminodochinolin $C_9H_9(OC_2H_5)NH(CH_3CO)N$ beschrieben. Die hier zu beschreibende Benzoylverbindung heisst damals „Benzanalgen“. Später wurde die Acetylverbindung fallen gelassen und so wurde der Name Analgen für die Benzoylverbindung angenommen.

Darstellung. Wird o-Oxychinolin mit Kalihydrat und Bromäthyl in alkoholischer Lösung erhitzt, so entsteht o-Aethoxychinolin $C_9H_9(OC_2H_5)N$, welches durch Behandeln mit Salpetersäure in o-Aethoxy-ana-Nitrochinolin $C_9H_9(NO_2)(OC_2H_5)N$ übergeht. Durch Reduktion des letzteren mit Zinn und Salzsäure erhält man o-Aethoxy-ana-Amidochinolin $C_9H_9(NH_2)(OC_2H_5)N$. Durch Erhitzen dieser Verbindung mit Essigsäureanhydrid oder mit Essig kann der Acetylrest, durch Erhitzen mit Benzoylchlorid kann der Benzoylrest eingeführt werden (D.R.P. 60808).

Eigenschaften. Weisses, in Wasser fast unlösliches, vollkommen geschmackloses, neutrales Pulver, in kaltem Alkohol ist es schwer löslich, leichter löslich in heissem Alkohol, auch in verdünnten Säuren. Der Schmelzpunkt liegt bei 208° C.

Die kalt gesättigte Lösung wird durch Eisenchlorid in der Kälte nur gelblich, beim Erwärmen braunroth gefärbt. — Von Salpetersäure (25 Proc.) wird es mit gelblicher Farbe gelöst, welche Lösung beim Verdunsten auf dem Wasserbade einen orangerothen Rückstand hinterlässt. Konc. Schwefelsäure nimmt das Präparat zu einer hellgelb gefärbten Flüssigkeit auf, beim Verdünnen mit Wasser scheidet sich ein citronengelber Niederschlag ab. — Schüttelt man etwa 0,1 g des Präparates mit 6–8 ccm Wasser an, so nimmt dasselbe auf Zusatz von Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure citronengelbe Färbung an. Beim Erwärmen der Flüssigkeit tritt Lösung ein, beim Erkalten krystallisiert die gelbgefärbte Verbindung aus.

Prüfung. Die kaltesättigte wässrige Lösung reducirt Silbernitrat weder in der Kälte noch in der Wärme. Das Präparat schmilzt bei 208° C und hinterlässt beim Verbrennen keinen Rückstand.

Aufbewahrung. Vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung. Das Präparat wurde v. G. LOWELL, TREUFEL, KNUST und KRAULS auf Grund seiner antifebrilen und antineuralgischen Eigenschaften empfohlen. Sie wandten es an gegen verschiedene Arten von Nervenschmerzen, Cephalaea, Migräne, Trigemimus-Neuralgie und gegen die im Gefolge von Tabes, Alkoholumus, Hysterie auftretenden Beschwerden, Gicht und Muskelrheumatismus. Dosis 0,5 g bis zu Tagesdosen von 3–5 g. Unangenehme Nebenwirkungen wurden nicht beobachtet. Die antifebrile Wirkung ist von Schweißen begleitet. Höchstdosen *pro dosi* 1,0 g, *pro die* 3,0 g (Ergänzb.).

Im Organismus soll die Verbindung durch den Magensaft gelöst und zum Theil in Benzoesäure und o-Aethoxy-ana-Amidochinolin gespalten werden. Der Urin nimmt unter dem Gebrauche des Mittels blutrothe Färbung an, die durch Kalilauge oder Natriumkarbonat in Gelb umschlägt (Unterschied von Blut).

o-Aethoxy-ana-acetylamidochinolin $C_9H_9(OC_2H_5)N(CH_3CO)N$, schmilzt bei 155° C

Chiniodin wurde als Antisepticum empfohlen. Es soll ein Chlor- und Jodadditionsprodukt sein, im Geruch dem Chinolin, im Aussehen dem Jodoform ähnlich sein. Zusammensetzung angeblich C_9H_7NJO . Unlöslich in Wasser, schwerlöslich in Alkohol und in Aether. Zur therapeutischen Anwendung wird es in Mischung mit Talcum, als Salbe mit Vaseline als Pulver, mit Kollodium angeschüttelt, als Paste mit Wasser angerührt empfohlen.

Chinotoxin. Dichinolylin-Dimethylsulfat, von OSTREMEYER dargestellt, ist von HOFFMANN auf Grund von Thierversuchen als Ersatzmittel für Curare empfohlen worden.

Jodolin ist Chinolinchloromethylat-Chlorjod. Man stellt zunächst aus Chinolin und Jodmethyl das Chinolinjodmethylat her, welches sich durch direkte Vereinigung der angegebenen Substanzen bildet, und setzt zu der salzsauren Lösung eine Lösung von Chlorjod in Salzsäure. Es fällt nun zunächst Jod aus unter Bildung von Chinolinchloromethylat und wenn keine Jodfällung mehr, sondern ein gelber Niederschlag entsteht, filtrirt man ab und fällt dann aus dem Filtrate durch weiteren Zusatz von Chlorjod die gelbe Doppelverbindung, welche auch aus Salzsäure umkrystallisiren lässt.

Thermifugin. Unter diesem Namen ist eine kurze Zeit hindurch besonders in Amerika das Methyltrihydroxychinolincarbonsäure Natrium $C_9H_7(H_2O)_3N(CH_3)(OH)CO_2Na$ als Antipyreticum empfohlen worden, ohne sich jedoch einzubürgern.

IV Kresochin der FIRMEN FRANZ FRITSCH & Co in Hamburg ist ein Desinfektionsmittel für Instrumente und für die grobe Desinfektion. Es besteht aus neutralem trikresylsulfosaurem Chinolin und einer losen Verbindung von Chinolin mit Trikresol. Es enthält 83 Proc. Chinolin und 17 Proc. Trikresol.

Zur Bestimmung der wirksamen Bestandtheile verfährt man wie folgt. 100 ccm des Kresochin werden in einem Scheidetrichter mit 100 ccm Wasser verdünnt, mit verdünnter Schwefelsäure stark angesäuert und mit etwa 100 ccm Aether wiederholt ausgeschüttelt. Die ätherische Lösung wird filtrirt und abgedunstet. Der Rückstand vergewärtigt die Trikresole, welche wenigstens 17 Proc. des Kresochins ausmachen müssen und

bei 185 bis 210° C sieden — Die verbleibende wässrige Lösung wird mit Kalilauge stark alkalisch gemacht, wobei sie sich blau färbt, und wiederum mehrere Male mit Aether ausgeschüttelt. Nach dem Verdunsten des Aethers hinterbleibt das Chinolin, welches mindestens 33 Proc vom Kresochin ausmachen und bei 227–237° C sieden muss — Die Blaufärbung der alkalischen wässrigen Lösung rührt von der Bildung indulinartiger Farbstoffe her, welche bei der gleichzeitigen Anwesenheit geringer Spuren stickstoffhaltiger Basen und Phenole durch Oxydation mittels des Luftsauerstoffes entstehen.

Das Kresochin charakterisiert sich den bekannten Seifenkresollösungen gegenüber dadurch, dass es keine Alkalien enthält. Das Präparat macht nicht schlipfrig wie die Seifenpräparate, ätzt und reizt nicht, und löst sich zu 5 Proc in Wasser, auch in kalkhaltigem auf.

Chirata.

Swertia Chirata Ham. Familie der Gentianaceae — Gentianeae. Heimisch im Himalaya. Mit gegenständigen, zugespitzten, ei- oder herzförmigen, 5 bis 7 nervigen Blättern. Blüthen klein, gelb, vierzählig, in lockeren Trugdolden. Verwendung findet das ganze, bitter schmeckende Kraut.

Herba Chiratae s. Chirettae s. Chiraytae. **Herba Chirettae Indicae.** **Stipites Chiratae Chirata (Brit U St)**

Bestandtheile. Opheliasäure $C_{15}H_{20}O_{10}$, ein Glukosid Chiratin $C_{24}H_{40}O_{15}$.

Verwechslungen und Verfälschungen. Andere Swertia-Arten, *Slevogtia orientalis* Griseb (Gentianaceae), *Rubia cordifolia* (Rubiaceae), *Andrographis paniculata* Nees (Acanthaceae), für die Erkennung der letztgenannten Pflanze kommen die in den Blättern und in der Rinde vorkommenden Cystolithen in Betracht.

Anwendung. Wie *Radix Gentianae* und *Herba Centaurii*. Soll auch als Hopfensurrogat benutzt werden.

Extractum Chiratae fluidum (U St). Aus gepulverter Chirata (No 30) 1000 g und q s einer Mischung von Alkohol (91 proc) 600 ccm und Wasser 300 ccm bereitet man durch Verdrängung Extrakt 1000 ccm.

Infusum Chiratae. Infusion of Chiretta (Brit) wie Infus Uvae Ursi (S 363).

Liquor Chiratae concentratus. Concentrated Solution of Chiretta (Brit). Aus Chirettapulver (No 40) 500 g und Alkohol (20 proc) 1250 ccm oder q s sammelt man durch Verdrängung 1000 ccm Flüssigkeit.

Tinctura Chiratae. Tincture of Chiretta (Brit U-St). Aus 100 g Chiretta und q s Alkohol (60 proc) stellt man durch Verdrängung 1000 ccm Tinktur dar.

Saccharum Chirettae s. chiratinatum. Chiratina saccharata ist eine Verreibung von 1 Th Chiratin mit 9 Th Zucker. Wird gegen Wechselfieber angewendet.

Wahrscheinlich hierher gehört ein als Ersatz des Chinins empfohlenes Präparat Halvira, das aus einer indischen Pflanze *Agathotes* (syn mit *Swertia*) oder *Kreat* (Bezeichnung von *Swertia Chirata* in manchen indischen Sprachen) hergestellt werden soll.

Chloralum.

Unter dem Namen „Chloral“ ist streng genommen nur die wasserfreie Verbindung, das Trichloraldehyd CCl_3CHO , zu verstehen. Im gewöhnlichen Sprachgebrauch, besonders aber in der medicinischen Literatur, versteht man unter Chloral fast ausnahmslos das Chloralhydrat $CCl_3CH(OH)_2$.

1. † Chloralum anhydricum. Chloral. Wasserfreies Chloral. Trichloraldehyd CCl_3CHO . Mol. Gew. = 147,5.

Darstellung. Man leitet getrocknetes Chlorgas in absoluten Alkohol, und zwar zunächst unter guter Kühlung, um die anderenfalls eintretende stürmische Reaktion zu

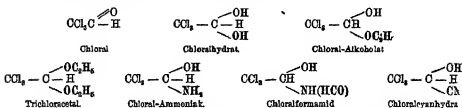
massigen Das Chlor wirkt auf den Alkohol unter Freimachen von Salzsäure ein, welche in einem vorgelegten Absorptionsgefäße durch Auffangen in Wasser unschädlich gemacht wird Man setzt das Einleiten von Chlor in der Kälte so lange fort, bis Salzsäure nicht mehr entweicht Sobald dieser Punkt eingetreten ist, wird die Einleitung von Chlor unter allmählicher Steigerung der Temperatur, zuletzt bis auf fast 100° C, wobei nun wiederum Salzsäure entweicht, so lange fortgesetzt, bis das Reaktionsprodukt sich fast klar in Wasser auflöst Das Einleiten von Chlor muss ohne Unterbrechung geschehen und dauert auch bei kleineren Mengen mehrere Tage

Beim Erkalten erstarrt die Flüssigkeit zu einem Brei von Chloralalkoholat, welches sich durch Vereinigung des gebildeten Chlorals mit noch vorhandenem, unverändertem Alkohol gebildet hatte

Man behandelt (schüttelt) dieses Produkt wiederholt mit konzentrierter Schwefelsäure, welche den Alkohol aufnimmt, und gewinnt durch Destillation das bei 94,5° C siedende wasserfreie flüssige Chloral, welches durch Rektifikation über Calciumkarbonat entsäuert bez. rein erhalten wird.

Eigenschaften. Farblose, leicht bewegliche, stechend riechende und ätzend wirkende Flüssigkeit, welche bei 94,5° C siedet und bei 18° C ein spezifisches Gewicht von 1,502 besitzt Im Verlaufe der Aufbewahrung wandelt es sich nach kürzerer oder längerer Zeit freiwillig, rascher unfreiwillig durch Schütteln mit dem mehrfachen Volumen einer Schwefelsäure in die sog. porcellanartige Modifikation (Parachloral, Metachloral, Trichloral $(CCl_3CHO)_2$ um, welche in Wasser, Alkohol und Äther unlöslich ist, bei der Destillation aber wieder in das gewöhnliche Chloral übergeht

Das wasserfreie Chloral hat ein bemerkenswertes Additionsvermögen Es addirt Wasser, Alkohol, Ammoniak, Formamid, Cyanwasserstoff, unter Bildung neuer Verbindungen, welche durchweg therapeutisch von Wichtigkeit sind



Aufbewahrung In mit Glasstopfen gut verschlossenen Glasgefäßen an einem Orte mittlerer Temperatur, vorsichtig — Das wasserfreie Chloral findet als solches therapeutische Anwendung nicht, dagegen ist es das Ausgangsmaterial zur Darstellung einer Reihe interessanter Derivate, welche meist Additionsprodukte darstellen

H + Chloralum hydratum (Aust. Germ. Helv.) Chloral (U-St.) Chloral Hydras (Brit.) Chloral hydrate (Gall.) Chloralhydrat. Trichloraldehydhydrat. (Chloral.) Hydras Chloralis. $CCl_3CHO + H_2O$. Mol. Gew. = 165,5

Die Darstellung dieser Verbindung setzt die vorherige Bereitung des reinen, wasserfreien Chlorals voraus (s. vorher sub I.) Die Darstellung kleinerer Mengen Chloralhydrat aus käuflich bezogenem wasserfreiem Chloral zu Übungszwecken ist zu empfehlen

Darstellung. Zu 100 Th. wasserfreiem Chloral fügt man unter Umrühren in mehreren Theilen rasch hintereinander 12,3 Th. Wasser hinzu Das Wasser wird unter erheblicher Selbsterwärmung vom Chloral aufgenommen unter Bildung von Chloralhydrat. Man giesst die noch warme Flüssigkeit in dünner Schicht auf Porcellanteller (oder Porcellan- oder Glasplatten) und lässt sie in diesen erstarren, wobei man die Gefäße mit Glasplatten bedeckt, um Verluste durch Verdampfen zu vermeiden — Die schliesslich erhaltene Krystallmasse verwandelt man durch Umkrystallisiren aus Benzol in die beliebigen trockenen Krystalle

Eigenschaften Das officinelle Chloralhydrat bildet luftbeständige, trockne, farblose durchsichtige, rhomboidale Krystalle von aromatischem, wenig stechendem Geruche

und bitterlichem, etwas unangenehm, störendem Geschmacke. Es löst sich leicht in Wasser ($\frac{1}{4}$, Th.) ohne vorhergehende Veränderung seiner Form, es löst sich auch leicht in Amylalkohol, Weingeist und Aether, weniger leicht, bez. nur unter Erwärmen, in Petroläther, Benzol, Schwefelkohlenstoff, ist langsam löslich in 5 Th. kaltem Chloroform,¹⁾ fast unlöslich in Terpentinöl. Mit Kampher gemischt, geht es mit diesem eine dickflüssige, in Wasser unlösliche Verbindung ein. Bei etwa 58° C schmilzt es zu einer klaren, farblosen Flüssigkeit (von circa 1,575 spec. Gewicht), welche bis auf 30° C abgekühlt Krystalle abscheidet, weiter erkaltet zu einer festen weissen krystallinischen, dem Walrat ähnlichen Masse erstarrt. Bei 96–98° C beginnt es unter Zerfall in Chloral und Wasser zu siedend und verflüchtigt sich vollständig. Mit verdünnter Aetzkalklösung geschüttelt, trennt sich die Mischung in 2 Schichten, von welchen die untere aus Chloroform (71–72 Proc.), die obere, allmählich klar werdende, aus Natrium- oder Kaliumformiat, in Wasser gelöst, besteht. Die wässrige Lösung unterliegt einer allmählichen Zersetzung in Salzsäure und Dichloraldehyd. Daher reagieren die wässrigen Chloralhydratlösungen kurze Zeit nach ihrer Darstellung sauer. In der weingeistigen Lösung bildet sich allmählich Chloralalkoholat, welches eine abweichende physiologische Wirkung ausserst. Ein an der Luft feucht werdendes Chloralhydrat ist meist mit Schwefelsäure verunreinigt. Während das Chloralhydrat sich, ohne seine Form zu ändern, in Wasser löst, wird Chloralalkoholat zunächst bläulich flüssig und löst sich erst dann im Wasser.

Aufbewahrung und Dispensation. Da das im Tages- und Sonnenlichte aufbewahrte Chloralhydrat eine saure Reaktion annimmt, da es ferner schon bei mittlerer Temperatur eingermessen flüchtig ist, so ist seine Aufbewahrung in gut geschlossenen Glasgefässen und am schattigen Orte nothwendig. Da Korkstopfen zerfressen werden, so sind als Aufbewahrungsgefässe Gläser mit Glasstopfen zu wählen. Werden vom Arzte wässrige Lösungen verordnet, so dürfen dieselben nie mit warmem Wasser hergestellt werden, weil warmes Wasser stärker zersetzend einwirkt. Ebenso dürfen aus den angeführten Gründen keine wässrigen, und niemals weingeistige Lösungen des Chloralhydrats vorrätig gehalten werden. Lösungen von Chloralhydrat mit Borax in Wasser müssen ohne Erwärmung bereitet werden. Die Aufbewahrung erfolgt vorsichtig.

Prüfung. Als Identitätsreaktion ist anzuführen, dass die Krystalle des Chloralhydrats beim Erwärmen mit Natronlauge eine trübe, unter Abscheidung von Chloroform sich klärende Lösung geben. Diese Erscheinung tritt natürlich auch in der wässrigen Lösung ein, ausserdem aber kann die Zersetzung des Chlorals nicht nur durch ätzende Alkalien, sondern auch schon durch kohlensäure Alkalien, ja sogar durch Borax bewirkt werden. — Eine andere Identitätsreaktion beruht auf der Bildung eines Silberspiegels. Man vermischt in einem Probirrohre 10 Tropfen Silbernitratlösung mit 15 ccm Wasser, fügt etwa 0,1 g Chloralhydrat hinzu, löst und mischt durch sanftes Schwenken und setzt nun eine Spur Ammoniak hinzu. Zieht man das Rohr jetzt einige Male durch eine Flamme, so scheidet sich ein prachtvoller Silberspiegel ab (Die gleiche Erscheinung zeigen zwar auch andere Aldehyde, aber nicht in der leichten und sicheren Weise wie das Chloralhydrat).

1) Die Lösung von 1 g Chloralhydrat in 10 ccm Weingeist darf blaues Lackmuspapier erst beim Abtrocknen schwach röthen und durch Silbernitrat nicht sofort verändert werden. Wässrige Chloralhydratlösungen zeigen stets schwach saure Reaktion, daher wird die Prüfung auf Säuren (Salzsäure, Trichloressigsäure) in der alkoholischen Lösung vorgenommen. Tritt in der alkoholischen Lösung durch Silbernitrat sofort eine Veränderung (weissliche Trübung oder bräunliche Reduktion) ein, so hegen zersetzte Präparate vor.

2) Erlöscht, sei Chloralhydrat flüchtig, ohne leicht entzündliche Dämpfe zu entwickeln. Diese Prüfung richtet sich gegen eine Verunreinigung durch Chloralalkoholat oder

¹⁾ Die Angabe über die Unlöslichkeit des Chloralhydrats in Chloroform der Pharm. Germ. II, war unzutreffend.

Urethan, welche beide beim Erhitzen leicht brennbare Alkoholdämpfe abgeben. Zweckmassiger ist folgende Prüfung. Wird 1 g Chloralhydrat in 6 ccm Wasser gelöst, mit 0,5 Aetzkali versetzt und erwärmt, dann filtrirt und mit einer wässrigen Jodjodkaliumlösung bis zur starken Gelbfärbung versetzt, so sollen sich nach einstündigem Stehen Krystalle von Jodoform nicht abscheiden.

Wirkung und Anwendung. Chloralhydrat wirkt gährungs- und faulniswidrig. In der 5procentigen wässrigen Lösung lassen sich Pflanzen oder Thiere ausgezeichnet konserviren. In Substanz oder concentrirter Lösung wirkt es reizend, auf Wunden und Schleimhäute ätzend.

Innerlich (am besten in verdünnter Lösung, welche keine Magenbeschwerden verursacht) bewirkt es in Gaben von etwa 2 g beim Menschen ruhigen Schlaf. Der Schlaf wird erzwungen, daher ist Chloralhydrat ein Narcoticum. Bei Herzkranken sind grosse Dosen von Chloralhydrat, bez. dieses überhaupt zu vermeiden. Grösste Einzelgabe 3,0 g. Grösste Tagesgabe 6,0 g (Austr. Germ. Helv.).

Nach toxischen Dosen erfolgt der Tod schliesslich durch Herzlähmung. Antidot: Excitantien (Kaffee, Cognac etc.), künstliche Respiration, Hautreize, subkutan Strychnin.

Die Ausscheidung des Chlorals erfolgt durch den Urin und zwar — ob zum Theil oder gänzlich, ist noch unentschieden — als Urochloralsäure $C_2H_3Cl_2O_6$, der Harn ist infolge der Anwesenheit der letzteren linksdrehend und reducirt die Fehling'sche Lösung.

Der Apotheker hüte sich, infolge mangelhafter Verschreibung (als *Hydrchlor* = *Hydras chloralis*) Chloralhydrat und Hydrargyrum chloratum mit einander zu verwechseln.

Chloralum hydratum fusum. Geschmolzenes Chloralhydrat. Erwärmt man Chloralhydrat zum Schmelzen und giesst es dann in $\frac{1}{2}$ cm hoher Schicht in eine Glas-cuvette aus, so erhält man krystallinische Tafeln von walratartigem Aussehen. Diese Form des Chloralhydrates scheint eine isomere Modifikation zu sein. Sie wirkt energischer wie das krystallinische Chloralhydrat, ist übrigens nach dem Wortlaute der Arzneibücher nicht officinell.

Chloralhydratlösung zum Aufheilen mikroskopischer Präparate. 30 Th Chloralhydrat, 20 Th Wasser. Diese Lösung wird namentlich zum Aufheilen solcher Präparate verwendet, welche vorher mit Säuren behandelt worden waren.

Nachweis von Chloralhydrat in forensischen Fällen. Das Untersuchungsobjekt wird mit Wasser ausgezogen und die Lösung auf ihre Reaktion geprüft. Ist diese stark sauer, so stumpft man mit Magnesiumkarbonat ab und macht mit Weinsäure schwach sauer, ist sie alkalisch, so fügt man Weinsäure bis zur deutlich sauren Reaktion hinzu. — Alsdann setzt man eine kleine Menge Alkohol (10—15 ccm) hinzu und unterwirft das Ganze der Destillation unter guter Kühlung. Die Destillation ist lange fortzusetzen.

Das Chloralhydrat geht in das Destillat über. — In diesem Destillate I kann man den qualitativen Nachweis des Chlorals wie folgt führen:

1) Versetzt man eine Probe des Destillates (namentlich der ersten Anthale) mit einer Lösung von Calciumsulfhydrat, so entsteht bei Anwesenheit von Chloralhydrat nach kurzer Zeit eine rothe Färbung.

2) Man erhitzt einige Tropfen des Destillates mit einem Tropfen Anilin und etwas alkoholischer Kalilauge. Bei Anwesenheit von Chloralhydrat wird dieses in Chloroform gespalten, und letzteres giebt unter diesen Umständen widerlich riechendes Isocitronl. (Die Reaktion weist also eigentlich Chloroform nach.)

3) Erwärmt man die zu prüfende Flüssigkeit mit einer Auflösung von β -Naphthol in Kalilauge, so tritt Blaufärbung auf. Auch diese Reaktion weist das Vorhandensein von Chloroform nach.

Um den Nachweis des Chloralhydrates mit Sicherheit zu führen, muss man daher neben dem als Spaltungsprodukt auftretenden Chloroform auch noch das andere Spaltungsprodukt, die Ameisensäure nachweisen.

Man kocht also das vorher erhaltene Destillat zunächst etwa $\frac{1}{2}$ Stunde mit einem kleinen Ueberschuss von Magnesiumoxyd am Rückflusshühler (!), dann kehrt man den Kühler um und destillirt nochmals ab. In diesem zweiten Destillat weist man das in ihm enthaltene Chloroform wie oben angegeben nach.

Die im Kolben hinterbliebene Flüssigkeit enthält Magnesiumformiat. Man kann sie filtriren und im Filtrat die Ameisensäure nach den üblichen Reaktionen (s. S. 48) nachweisen. Bisweilen kann es auch nothwendig werden, die Salzlösung mit Phosphorsäure zu destilliren und die in das Destillat übergehende freie Ameisensäure nachzuweisen.

Zur quantitativen Bestimmung versetzt man das zuerst erhaltene Destillat (Destillat I) mit überschüssiger, chlorfreier Kalilauge, erhitzt die Flüssigkeit einige Zeit ($\frac{1}{2}$ — $\frac{3}{4}$ Stunde) am Rückflusshühler (!) zum Sieden, verjagt später den Alkohol und bestimmt alsdann das gebildete Chlor gewichtsanalytisch oder nach VOLHARD (s. S. 58) 105,5 Gewichtstheile Chlor entsprechen = 165,5 Gewichtstheile Chloralhydrat.

Liegt Chloralhydrat in Substanz oder in einer Lösung vor, welche ausser Chloralhydrat keine Substanzen enthält, welche auf Alkalien einwirken, so kann man eine gewogene oder gemessene Menge mit einem Ueberschuss Normal Kalilauge versetzen, gelinde erwärmen und den Ueberschuss in Kalilauge durch Saure (Phenolphthalein als Indikator) wieder zurücktitriren. Da diese Reaktion nach der Gleichung $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})_2 + \text{KOH} = \text{CCl}_2\text{H} + \text{HCO}_2\text{K} + \text{H}_2\text{O}$ verläuft, so zeigt jeder verbrauchte ccm Normal Kalilauge = 0,1655 g Chloralhydrat an.

III † Chloralalkoholat. Chloraläthylalkoholat. $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{OC}_2\text{H}_5$, Mol Gew. = 193,5.

Es entsteht als Zwischenprodukt bei der Darstellung des Chloralhydrates und kann in kleinen Mengen erhalten werden, wenn man 100 Th. wasserfreies Chloral mit 32 Th. Alkohol mischt.

Krystalle oder krystallinische Massen, welche bei 46°C schmelzen und bei 115°C siedend, etwas feucht aussehen, im übrigen denen des Chloralhydrates sehr ähnlich sind. Die beim Erhitzen des Präparates auftretenden Dämpfe sind leicht entzündlich. Es löst sich auf gleiche Weise in Wasser, als Chloralhydrat, aber schwieriger als dieses. Uebergiesst man es mit dem doppelten Volumen Wasser und erwärmt, so schmilzt das Alkoholat zu einer öligen, beim Erkalten krystallinisch erstarrenden Flüssigkeit. Bei der Zersetzung mittels wässriger Alkalien liefert es neben Chloroform und Ameisensäurem Salz auch noch Äthylalkohol. — Beim Mischen mit concentrirter Schwefelsäure färbt es sich braun und bei Erwärmen mit concentrirter Salpetersäure von 1,2 spec. Gew. tritt eine stürmisch verlaufende, von Entwicklung braunrother Dämpfe begleitete Reaktion ein.

IV † Amylenchloralum Chloral-Amylenhydrat. Dormiol. $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{OC}_5\text{H}_{11}$, Mol Gew. = 235,5.

Die Darstellung erfolgt durch Zusammenmischen von 100 Th. wasserfreiem Chloral mit 60 Th. Amylenhydrat (s. S. 292). Farblose, ölige, mit kaltem Wasser nicht mischbare Flüssigkeit von kampherartigem Geruche, kühlend brennendem Geschmacke, und dem spec. Gew. 1,24. In Alkohol, Äther, Aceton, fetten Ölen löst es sich in jedem Verhältnisse auf, in siedendem Wasser ist es nur unter Zersetzung löslich.

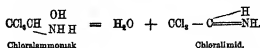
Die Darstellung der Verbindung geschah zu dem Zwecke, das Chloral in eine Form zu bringen, in welcher es langsamer vom Organismus resorbirt wird, die also weniger stürmisch wirkt wie das Chloralhydrat. Bei Kaninchen und Hunden erfolgte bald ruhiger tiefer Schlaf. Zu subkutanen Injektionen lässt es sich nicht gut verwenden, weil es an der Einstichstelle Reizerscheinungen verursacht. Dagegen würde es mit Öl gemischt in Gelatinekapseln sich darreichen lassen. Vorsicht! aufzubewahren.

V. † Chloralammonium. Chloralammoniak Chloramid. $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{NH}_2$, Mol. Gew. = 164,5. Wurde von NERZ als Schlafmittel bez. als Ersatz des Chlorals empfohlen.

Dasselbe entsteht, wenn man in eine Lösung von wasserfreiem Chloral in Chloroform trockenes Ammoniak einleitet (SCHIFF). Beim Abdunsten des Chloroforms krystallisiert das Chloralammonium in feinen weissen Nadeln aus, welche bei 82–84° C schmelzen. Es ist in kaltem Wasser nahezu unlöslich und wird durch heisses Wasser in Chloroform und ameisensaures Ammoniak zerlegt. In Alkohol und Aether ist es leicht löslich. Therapeutisch soll es die Vorzüge des Chlorals und Urethans in sich vereinigen, d. h. ein gutes Hypnoticum und Analgeticum sein, ohne die Herzthätigkeit in dem Maasse wie Chloralhydrat schädlich zu beeinflussen. Die hypnotische Gabe beträgt 1–2 g. Vorsichtig aufzubewahren.

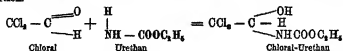
VI † Chloralimid $\text{CCl}_3 - \text{CH} = \text{NH}$ Mol. Gew. = 146,5. Wird erhalten durch Erhitzen von Chloralammoniak auf 100° C, oder indem man Chloralhydrat mit trockenem Ammoniumacetat bis zum Sieden erhitzt. Beim Eingiessen des Reaktionsproduktes in kaltes Wasser scheidet sich das Chloralimid als krystallinischer Niederschlag aus. Farblos, geruchlos, lange Krystallnadeln vom Schmelzpunkt 168° C, wenig löslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Aether. Durch Mineralsäuren wird es zerlegt in Chloral und die Ammoniaksalze der betreffenden Säuren.

Die Verbindung ist entstanden zu denken durch Wasserabspaltung aus dem Chloralammoniak



Anwendung Als Hypnoticum in Gaben von 1–4 g wie Chloralhydrat. Ausscheidung als Urochloralsäure.

VII † Chloral-Urethan Uralium Uraline Chloral (oder geschmolzenes Chloralhydrat) löst das Urethan schon bei gewöhnlicher Temperatur auf. Setzt man einer solchen Lösung conc. Salzsäure zu, so erstarrt sie innerhalb 24 Stunden zu einer in Wasser unlöslichen Masse. Dieselbe wird zunächst mit conc. Schwefelsäure behandelt, dann mit Wasser gewaschen, wobei ein Oel resultirt, das später krystallisiert. Der chemische Vorgang ist ein sehr einfacher. Es verbinden sich je 1 Mol. Chloral und 1 Mol. Urethan unter einfacher Addition.



Das Chloral-Urethan ist in kaltem Wasser unlöslich, in kochendem unter Spaltung in Chloral und Urethan zersetzbar. Alkohol und Aether lösen es leicht, durch Wasser wird es aus diesen Lösungen wieder abgeschieden. Der Schmelzpunkt wurde bei 108° C beobachtet, doch zersetzt sich die Verbindung schon bei 100° C theilweise in Chloral und Urethan.

C. HUNTER und G. STICKER haben das Chloral-Urethan untersucht und dasselbe in seiner Wirkung ähnlich dem Aethyl-Urethan befunden, doch schien die hypnotische Wirkung weniger zuverlässig und nachhaltiger. — Dagegen rühmt es neuerdings POPPI (unter dem Namen Uralium oder Uralin) sehr. Es soll eben so sicher wirken wie Chloralhydrat, aber besser als dies, sogar bei Herzkrankheiten, vertragen werden.

VIII † Chloralcyanhydrat Chloralcyanhydrat. Chloralcyanhydrin. Blausäure-Chloral. $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$. Mol. Gew. = 174,5.

Diese 1872 von HAGEMANN zuerst dargestellte Verbindung wurde 1887 von HERMEL als geeigneter Ersatz des Bittermandelwassers empfohlen.

Darstellung. 40 Th. conc. wässrige Blausäure von etwa 45%, werden mit 60 Th. Chloralhydrat gemischt und am Rückflusskühler bei 60–70° C etwa 8 Stunden lang erwärmt. Alsdann verdünnet man die überschüssige Blausäure auf dem Wasserbade, worauf der Rückstand krystallinisch erstarrt. Man krystallisiert ihn alsdann entweder aus Wasser

oder aus Schwefelkohlenstoff um — Die zur Darstellung nöthige Blausäure bereitet man sich durch Destillation von 100 Th gelben Blutlängensalzes mit einem Gemisch von 70 Th engl. Schwefelsäure mit 160 Th Wassr, und zwar destillirt man bei eingeschaltetem Rückflussrohr 40 Th ab. Es bedarf wohl keines besonderen Hinweises darauf, dass sämtliche Operationen, bei denen sich Blausäure entwickelt, also hier die Destillation, die Digestion und das Abdampfen, unter einem gut wirkenden Abzuge oder im Freien auszuführen sind. Ueber die nach der Gleichung $\text{CCl}_3\text{CHO} + \text{HCN} = \text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$ verlaufende Reaction siehe oben S 789.

Eigenschaften. Das Chloralcyanhydrat bildet weisse, krystallinische, dem Chloralhydrat ähnlich riechende Massen oder — aus Wasser oder Schwefelkohlenstoff krystallisirt — dünne rhombische Tafeln, welche bei etwa 60° C schmelzen und unter geringer Zersetzung bei 215–220° C sieden. In Wasser, Alkohol und Aether ist die Verbindung leicht löslich, genaue Angaben über die Löslichkeit im Wasser lassen sich deshalb nicht machen, weil das Präparat durch kaltes Wasser allmählich, schneller noch beim Erwärmen in Chloral-

(hydrat) und Blausäure gespalten wird. Durch wässrige Alkalien, z. B. Kali- oder Natronlauge, erfolgt Zersetzung in Blausäure, Ammonsaure und Chloroform. Beim Kochen mit Salzsäure entsteht Trichlormilchsäure $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ — Silbernitrat erzeugt in der frisch bereiteten wässrigen Lösung zunächst keinen Niederschlag, ein solcher tritt erst beim Erhitzen der Lösung auf. — Aus heisser Fehling'scher Lösung wird durch genügende Mengen von Chloralcyanhydrat kein rothes Kupferoxydul abgeschieden, sondern die Flüssigkeit wird entfärbt unter Bildung des farblosen Doppelsalzes Kupfercyanid-Natriumcyanid $\text{Cu}(\text{CN})_2 \cdot 2 \text{NaCN}$.

Prüfung. Fügt man zu einer Mischung aus 2 ccm Natronlauge und 3 ccm Wasser etwa 0,1 g Chloralcyanhydrat, 0,2 g Ferrisulfat und 1 Tropfen Ferrichlorid und lässt unter häufigem Umschütteln einige Minuten stehen, so entsteht beim Uebersättigen mit Salzsäure ein blauer Niederschlag (Blausäure). Wird 1 g Chloralcyanhydrat mit 3–5 ccm Natronlauge schwach erwärmt, so scheiden sich Tröpfchen von Chloroform ab (Chloralderivat).

Zur Beurtheilung der Reinheit eignet sich die Bestimmung des Schmelzpunktes nicht, da derjenige des Chloralhydrates (57° C) dem des Chloralcyanhydrates zu nahe kommt. Es ist daher am zweckmässigsten, eine Bestimmung des Blausäuregehaltes, als des wesentlichsten Bestandtheiles, auszuführen. Zu diesem Zwecke zersetzt man 1–2 g Chloralcyanhydrat mit 4–8 g Kalilauge von 33 1/3 Proc und dampft unter Zusatz von 4 bis 8 g Natriumthiosulfat auf dem Wasserbade zur Trockne. Der Rückstand wird in Wasser gelöst, mit Schwefelsäure schwach gesäuert und die Lösung mit einer hinreichenden Menge Kupfersulfatlösung erhitzt. Es fällt weisses Kupferrhodanur, welches nach dem Trocknen bei 110° C die Zusammensetzung $\text{Cu}_2(\text{CNS})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ besitzt, aus. Man erhält direkt das Gewicht der Blausäure, wenn man das Gewicht des getrockneten Kupferrhodanurs mit 0,2077 multiplicirt (Kaiser und Schönbörs).

Handelt es sich um den Nachweis freier Blausäure in einer frisch bereiteten oder älteren, dissociirten wässrigen Lösung, so fügt man von der letzteren einige Tropfen zu der Schön-Schönbein'schen¹⁾ Gnejakkupferlösung. Chloralcyanhydrat als solches wirkt auf das Reagens nicht ein, bei Gegenwart von freier Blausäure jedoch entsteht Blaufärbung.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen und in trockenem Zustande, vorsichtig.

Anwendung. Das Chloralcyanhydrat wurde von Herms als Ersatz des Bittermandelwassers empfohlen. Die Vorzüge, welche es dem letzteren gegenüber bieten soll, bestehen darin, dass es eine konstante chemische Verbindung ist, welche in trockenem Zustande sich unbegrenzte Zeit, in Lösung immerhin einige Zeit unzersetzt aufbewahren

¹⁾ Man versetzt eine zweckmässige im Dunkeln aufzubewahrende Lösung von 1 Resina Guaiaci in 100 absolut. Alkohol mit wenigen Tropfen einer schwachen Kupfersulfatlösung (1 8000 bis 1 10000 Wasser), die Mischung darf auch bei leichter Erwärmung keine Blaufärbung annehmen.

lässt Nach HERMES soll ihm reine Blausäurewirkung zukommen. Die Entscheidung, ob diese letztere den Heilwerth des Bittermandelwassers bedinge, muss den Pharmakologen von Fach überlassen bleiben, immerhin scheint das Präparat Beachtung gefunden zu haben.

Für die Dosirung ist zu bemerken, dass 6,46 g Chloralcyanhydrat = 1,0 g wasserfreie Blausäure enthalten. Um also ein Präparat von gleichem Blausäuregehalt wie das Bittermandelwasser zu erzielen, müsste man rund 0,06 Chlorcyanhydrat in 10 Wasser auflösen. 0,01 g Chloralcyanhydrat enthalten gleich viel Blausäure als 1,57 g Bittermandelwasser. — Durch den Urin wird das Präparat als Urochloralsäure ausgeschieden.

IX Chloralum formamidatum (Germ.) Chloralformamid $\text{C Cl}_2 \text{CH(OH)NH}_2$ (HCO). Mol. Gew. = 182,5. Dieses Präparat wurde ursprünglich unter dem nicht zutreffenden und bereits vergebenen Namen „Chloralamid“ zur therapeutischen Verwendung empfohlen. Sollte demnach „Chloralamid“ verordnet werden, so vergewissere man sich, welche Verbindung thatsächlich gemeint ist.

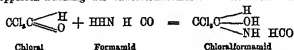
Darstellung Diese erfolgt durch direkte Vereinigung von wasserfreiem Chloral und Formamid und kann sehr wohl im pharmaceutischen Laboratorium zu Übungszwecken ausgeführt werden.

Man mischt bei kleineren Mengen in einem Krystallisirschälchen, bei grösseren Mengen in einer Porcellanpfanne 147 Th wasserfreies Chloral und 45 Th Formamid bei gewöhnlicher Temperatur zusammen. Beide Flüssigkeiten zeigen zunächst keine Neigung, sich mit einander zu verbinden, nach kurzem Umrühren jedoch wird die Mischung unter erheblicher Selbsterwärmung klar. Man stellt sie nun wohlbedeckt einige Zeit zur Seite.

Ist sie nach dem Erkalten auf mittlere Temperatur nicht freiwillig krystallinisch erstarrt, so zwingt man sie zum Krystallisiren durch Reiben („Kitzeln“) mit einem Glasstabe. Hat man krystallisiertes Chloralformamid zur Hand, so kann man das Krystallisiren durch Eintragen eines kleinen Kryställchens sehr beschleunigen. Auch das Festwerden der flüssigen Mischung erfolgt unter Abgabe von Wärme. Die völlig erkaltete und fest gewordene Masse krystallisirt man schliesslich aus Wasser oder 80 procentigem Alkohol mit der Vorsicht um, dass man eine Erwärmung über 60°C hinaus sorgfältig vermeidet.

Die Darstellung im pharmaceutischen Laboratorium ist nicht rentabel wegen der in den Mutterlaugen verbleibenden beträchtlichen Antheile. Sie empfiehlt sich jedoch zu Übungszwecken. In diesem Falle sollte man aber, da das wasserfreie Chloral doch bezogen werden wird,¹⁾ gleich auch andere Derivate, z. B. Chloralhydrat, Chloralalkoholat u. s. w. darstellen.

Der chemische Vorgang besteht einfach darin, dass sich Chloral und Formamid unter Auflösung der doppelten Bindung des Sauerstoffatoms zu Chloralformamid vereinigen.



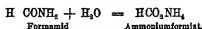
Eigenschaften Das Chloralformamid bildet schneeweisse, glänzende, weisse Kryställchen. Es schmilzt bei $114\text{--}115^\circ \text{C}$ und zerfällt bei dem Versuche, es zu destilliren, in seine Komponenten, d. i. Chloral und Formamid. Es löst sich langsam in etwa 20 Th kalten Wassers, rascher in etwa 1,5 Th Alkohol. Das Auflösen in Wasser darf höchstens durch sehr mässige Erwärmung unterstützt werden, da die wässrige Lösung schon wenig über 60° hinaus unter Rückbildung von Chloral und Formamid zerlegt wird.

Eine eigentliche Identitätsreaktion für dieses Präparat giebt es zur Zeit noch nicht. Die Angabe der Germ. III. „Die Krystalle geben beim Erwärmen mit Natronlauge eine trübe, unter Abscheidung von Chloroform sich klärende Lösung“ trifft auch für das Chloralhydrat zu, welches sich übrigens durch seinen eigenthümlichen Geruch und durch die leichte Löslichkeit in Wasser von dem Chloralformamid unterscheidet. Durch

¹⁾ Man halte das wasserfreie Chloral nicht längere Zeit vorrätig, sondern verarbeite es bald, da es — bisweilen sehr rasch — in die „porcellanartige Modifikation“ übergeht.

diese Reaktion wird daher lediglich die Gegenwart von Chloral in irgend einer Form nachgewiesen. Dagegen fehlt es an einem einfachen Hilfsmittel, das Vorhandensein des Ameisensäureestes festzustellen. Von anderer Seite ist in dieser Beziehung mit Unrecht Werth darauf gelegt worden, dass bei dem Erwärmen mit Natronlauge zugleich Ammoniak in Freiheit gesetzt wird, als Zersetzungsprodukt des zurückgebildeten Ammoniumformiates. Ammoniakentwicklung tritt unter diesen Bedingungen auch bei anderen — und gerade als Schlafmittel empfohlenen — Chloralderivaten, z. B. bei dem Chloralamid und dem Chloralammonium ein. Ein sichereres Kennzeichen wäre die Entwicklung von Kohlenoxyd beim Erwärmen mit konc. Schwefelsäure.

Das Charakteristische des Chloralformamides besteht eben darin, dass es eine (ziemlich lose) Verbindung von Chloral mit Formamid ist. Alle Veränderungen, welche für das Chloral und das Formamid bekannt sind, werden daher auch für die Verbindung beider zutreffen. Dahin gehören z. B. die leichte Spaltbarkeit des Chlorals in Chloroform und die Ueberführung des Formamides in Ammoniumformiat unter dem Einflusse von ätzenden Alkalien.



Das Chloralformamid enthält nach seiner Bereitung und nach seiner Formel 76,6 Proc. wasserfreies Chloral und 23,4 Proc. Formamid.

Prüfung. 1) Das Formamid bildet weisse, geruchlose Krystalle, welche in etwa 20 Th. kaltem Wasser löslich sind. (Chloralhydrat bildet durchsichtige Krystalle, welche stechend riechen und sehr leicht in Wasser löslich sind.)

2) Die Lösung von Chloralformamid in 9 Th. Weingeist darf blaues Lackmuspapier nicht röthen (freie Ameisensäure, Salzsäure als Zersetzungsprodukte des Präparates). Die wässrige Lösung reagirt ganz schwach sauer.

3) Die nämliche alkoholische Lösung soll sich auf Zusatz von Silbernitratlösung nicht sofort verändern. Eine weisse Trübung könnte von Salzsäure (in einem zersetzten Präparate), aber auch von freiem Formamid herrühren, doch würde sich diese Verunreinigung schon durch das Sinken des Schmelzpunktes zu erkennen geben. Die Beobachtung ist sofort anzustellen, da nach einiger Zeit in der mit Silbernitrat versetzten alkoholischen Lösung auch bei reinen Präparaten eine röthliche Färbung infolge Reduktion des Silbernitrates eintritt.

4) Erhitzt, sei Chloralformamid flüchtig (Rückstand unorganische Verunreinigungen), ohne leicht entzündliche Dämpfe zu entwickeln. Diese Prüfung bezieht sich auf eine Verwechslung mit Chloralalkoholat, oder Urethan, welche beide beim Erhitzen Weingeist abspalten und daher leicht entzündliche Dämpfe von Alkohol abgeben.

Aufbewahrung. Vorsichtig! Gegen Licht ist das Chloralformamid, soweit die Erfahrungen bis jetzt reichen, nicht empfindlich.

Anwendung. Chloralformamid wird als Schlafmittel benutzt. Seine Wirkung beruht auf dem Umstande, dass es in der Blutbahn in Chloral und Ammoniumformiat gespalten wird. Als Vorzug vor dem Chloralhydrat wird ihm nachgerühmt, dass es die Athmung und Hersthätigkeit nicht beeinflusst, den Blutdruck nicht herabsetzt und die Verdauung nicht stört, was jedoch nach LANGGAARD nur in bedingtem Masse der Fall ist. Die schlafbringende Dosis ist 1–2–3 g. Höchstgaben pro dos 4,0 g, pro die 8,0 g (Germ.).

Ausgeschieden wird das Chloralformamid, ebenso wie das Chloralhydrat, als Urochloralsäure, s. unter Chloralhydrat.

Lösungen von Chloralformamid in Wasser sind aus den oben angeführten Gründen ohne Erwärmung darzustellen.

X. † Chloralose. Anhydroglucochloral $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{Cl}_4\text{O}_6$. Mit dem Namen „Chloralose“ bezeichnen HANBROT und RICHET das schon 1889 von A. HEPFNER dargestellte Anhydroglucochloral.

Darstellung Man erhitzt im geschlossenen Rohr ein Gemisch gleicher Theile wasserfreien Chlorals und trockner wasserfreier Glucose (Traubenzucker) eine Stunde lang auf 100°C behandelt die Reaktionsmasse nach dem Erkalten mit wenig Wasser, dann mit siedendem Aether, und bringt die atherischen Auszüge zum Verdunsten. Der Verdunstungsrückstand wird mit Wasser aufgenommen und solange mit Wasserdampf destillirt, bis alles Chloral vertrieben ist. Die nunmehr hinterbleibende Substanz kann man durch successive Krystallisation in einen α -Körper, welcher in kaltem Wasser wenig, in warmem Wasser sowie in Alkohol ziemlich löslich ist, und in einen β Körper trennen, welcher auch in heissem Wasser schwer löslich ist.

Der soeben angeführte leichter lösliche α -Körper ist die Chloralose, die schwerer lösliche β Substanz nennen HARRIOT und RICHET „Parachloralose“. Die Ausbeute an ersterer betragt nur 3%.

Die Chloralose bildet farblose, feine Nadeln, welche bei 184 bis 186°C schmelzen. Sie lost sich in 170 Th. Wasser von 15°C , leichter in heissem Wasser, sehr leicht in Alkohol, Aether und Essessig. Die Krystalle schmecken bitter.



Die Chloralose ist ein Hypnoticum und steigert die Erregbarkeit des Rückenmarkes. Die Wirkung ist nicht lediglich dem in der Verbindung vorhandenen Chloral zuzuschreiben, da man schon mit $0,5\text{ g}$ mehrstündigen, ruhigen, tiefen Schlaf erzeugen kann, selbst bei Personen, bei denen andere Schlafmittel unwirksam sind. Als Einzelgabe soll man über $1,0\text{ g}$ nicht hinausgehen. Vorsichtig aufbewahren.

† Parachloralose hat die gleiche empirische Zusammensetzung wie Chloralose, nämlich $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{O}_6$ und ist mit dieser entweder isomer oder polymer. Farblose, perlmutterartig glänzende Blättchen, in kaltem Wasser gar nicht, in heissem Wasser wenig löslich, leicht löslich in heissem Alkohol, Aether und Essessig. Schmelzpunkt 229°C .

Ähnliche Verbindungen sind Arabino-Chloralose, aus Chloral + Arabinose, Galacto Chloralose (Galaktochloral) aus Chloral + Galaktose, Laevulo-Chloralose (Laevulo Chloral) aus Chloral + Laevulose und Xylo-Chloralose (Xylochloral) aus Chloral + Xylose dargestellt. Indessen werden dieselben \pm therapeutisch kaum verwendet.

† Chinoral. Ein angeblich aus Chinin und Chloral dargestelltes Additions- oder Kondensationsprodukt. Eine olige, dickliche und sehr bitter schmeckende Flüssigkeit, welche weder die Beizwirkung des Chinins, noch diejenige des Chlorals besitzen und auf die Herzthätigkeit ohne Einfluss sein soll. Seine Verwendung ist vornehmlich als antiseptisches Mittel gedacht, indem es als solches sogar das Quecksilberchlorid übertreffen soll. — Innerlich werden $0,05$ – $1,0\text{ g}$ als Einzelgabe angegeben, während zur schlafbringenden Wirkung des Mittels grössere Gaben erforderlich sind.

† Coffein Chloral, Chloral-Coffein entsteht durch Zusammenbringen von 10 Th. Coffein mit $7,8$ Th. Chloralhydrat in kochender wässriger oder alkoholischer Lösung und Verdunsten der klaren Lösung bei massiger Wärme.

Farblose, glänzende, in Wasser und in Alkohol leicht lösliche Blättchen. Beim Erwärmen mit Alkalien spalten sie sich in Coffein und Chloroform. Die wässrige Lösung spaltet sich beim Erwärmen in ihre Komponenten.

Die Verbindung wird bei hartnäckiger Verstopfung subkutan als leichtes Abführmittel und als Beruhigungsmittel bei Reizung des peripherischen Nervensystems angewendet. Dosis $0,2$ – $0,4\text{ g}$ – $0,8\text{ g}$ pro die.

† Chlorobrom. Eine Lösung von 6 Th. Kaliumbromid und 6 Th. Chloralformamid in 58 Th. Wasser. Schlafmittel. Dosis 1 Esslöffel voll.

† Jodo-Pheno-Chloral. Eine Mischung aus gleichen Theilen Jodtinktur, Karbolsäure und Chloralhydrat. Braune Flüssigkeit zum Aufpinseln bei parasitären Hauterkrankungen angewendet.

† Somnal. Eine Auflösung von Chloralhydrat und Urethan in Alkohol. Lediglich eine Mischung, kein chemisches Präparat.

† Chloralum camphoratum. Chloral-Kampher Kampher-Chloral Gleiche Theile Chloralhydrat und Kampher werden im erwärmten Mörser zusammengerieben, bis sie sich vollständig verflüssigt haben Als hautreizende Einreibung angewendet Bei mittlerer Temperatur aufzubewahren

† Chloral-Acetophenonoxim $(C_6H_5)(CH_3)C=NO \cdot CH_3(OH)Cl$, Zur Darstellung werden molekulare Mengen wasserfreies Chloral und Acetophenonoxim bei niedriger Temperatur und zwar zweckmäßig bei Gegenwart eines Verdünnungsmittels wie Benzol zusammengebracht

Farblose, bei 81° C schmelzende, in Alkohol und Aether leicht lösliche Prismen Durch Säuren, leichter noch durch Alkalien, erfolgt Spaltung in die Komponenten

An Stelle des Chloralhydrats, dessen unangenehme Nebenwirkungen es nicht besitzen soll, bei Krampfkustanden, wie Epilepsie, Eklampsie und Tetanus — Vorsichtig aufzubewahren

Capitolum Capitol Ein Kondensationsprodukt von Chloral und Gerbsäure

Zu einer heissen wässrigen Lösung von Tannin fügt man Schwefelsäure und nach Abscheidung des Tannins eine konc Lösung von Chloralhydrat Das Ganze wird bis zur Bildung einer Pasta erhitzt. Der Niederschlag wird abfiltrirt, gewaschen und getrocknet. (Engl. Patent 2882)

Graubraunes, amorphes Pulver, welches in heissem Wasser löslich ist, beim Erkalten sich aber zum Theil wieder abscheidet In Alkohol ist es leicht löslich, die wässrige Lösung giebt mit Eisenchlorid eine olivgrüne Färbung, die auf Zusatz von Säuren, z B Salzsäure oder Oxalsäure, wieder verschwindet. Beim Erhitzen des Captols mit Anilin + Kahlalge tritt starker Isonitril-Geruch auf. — In den Handel gelangt eine 10procentige alkoholische Capitol-Lösung

Nach EICHENHOF ist das Capitol ein ausgezeichnetes Mittel bei Seborrhoea capitis, die sich in Schuppen- und Schminnenbildung mit allmählichem Haarausfall aussert Man reibt die erkrankte Kopfhaut morgens und abends mit einer 1–2procentigen alkoholischen Captollösung ein, wobei Seife, Pomade, Salben auszuschliessen sind Etwaige Flecke in der Wäsche lassen sich durch verdünnte Salzsäure oder durch Oxalsäure entfernen

Spiritus Captoli Captol-Haarspiritus Rp Captol, Chloral hydrata, Acidi tartarici ää 1,0 Olei Ricini 0,5, Spiritus (65 Vol Proe) 100,0, Parfum ad libitum

Spiritus Captoli compositus Rp Captol, Acidi tartarici, Resorcin ää 1,0, Acidi isochlorici 0,7, Olei Ricini 0,5, Spiritus (65 proe) 100,0, Parfum ad libitum

Liquor erinalis, Chloral-Tannin-Haarsol. Glycerina, Aque destillata ää 40,0, Chloral hydrata, Acidi tannici ää 10,0 Gegen Haarerkrankungen, welche durch Mikroben veranlasst werden

Emema Chlorali hydrati WALDENBURG.

Rp Chlorali hydrati 25
Aque destillatae
Mucilaginis Gummi arabici ää 50,0.

S. Zum Klystier

Emplastum Chlorali hydrati

Rp 1 Chlorali hydrati polv 10,0
2 Cerae flavae 30,0
3 Sibi ovis 20,0

Man löst 1 in der geschmolzenen Mischung von 2 und 3, und bringt in Stangenform.

Linotus Chlorali hydrati

(Münch Ap V., Nosokom. Vorschr.)

Pp Chlorali hydrati 5,0
Syrupi Aurantii cortici
Aque destillatae ää 15,0

Linimentum Chlorali hydrati.

Rp Chlorali hydrati pulverati 10,0
Olei Amygdalarum 50,0

solte Zum Einreiben der schmerzhaften Stellen.

Liquor Chlorali bromatus FELLNER.

(Münch A V.) loco Bromidia

Rp Chlorali hydrati 5,0 g
Kali bromati 6,0 „
Extracti Hyoscyami 0,5 „
Extracti Cammab Indicae 0,048 „
Aque Menthae piperitae 4,0 „
Aque Aurantii florum 50,0 „
Chloroformi gtt V
Tincturae Zingiberis 3,0 „
Syrupi Liquiritiae 45,0 „
Aque destillatae 35,0 „

Mixtura anodyna LIEBERKUH.

Rp Chlorali hydrati 2,5

Aque destillatae
Syrupi Aurantii cortici ää 15,0
Als Sedativum 1 Theelöffel bis $\frac{1}{2}$ Esslöffel.
Als Hypnoticum auf einmal zu nehmen

Mixtura Chlorali hydrati

(Münch A V., Nosokom. Vorschr.)

Rp Chlorali hydrati 5,0
Aque 75,0
Syrupi Sacchari 20,0

Mixtura Chlorali hydrati composita loco Bromidia (Hamb. Vorsch.)		Oleum Jecoris chloralisatum.	
Rp	1 Extracti Hyoscyami 1,0	Rp	Chlorali hydrati 10,0
	2 Kali bromati		Olei Jecoris 190,0
	5 Chlorali hydrati Σ 100,0	Abends 1 Esslöffel für Phthisiker	
	4 Aquae 800,0		
	5 Tincturae Quillajae 80,0	Sirupus Chlorali (Gall.)	
	6 Extracti Cannabae Indicae 1,0	Sirup de Chloral (Gall.)	
	7 Spiritus (90 Vol. Proc.) 20,0	Rp	Chlorali hydrati 50,0
	8 Aquae q s ad 600,0		Aquae destillatae 45,0
Man Nst 1—4 und filtrirt, fügt 5 zu, hierauf die filtrirte Lösung von 6 in 7, schliesslich 8 q s			Sirupi Sacchari (spec. G = 1,32) 800,0
Mixtura Chlorali et Potassii Bromidi composita (Nat. Form.)			Spiritus Menthae 50
Compound Mixture of Chloral and Potassium Bromide Bromidia		Suppositoria Chlorali hydrati WALDENBURG	
Rp	Chlorali hydrati 200,0 g	I	
	Kali bromati 250,0 "	Rp	Chlorali hydrati 4,0
	Extracti Cannabae Indicae (U-St.) 2,0 "		Saponis medicati 2,5
	Extracti Hyoscyami (U-St.) 2,0 "		Mellis q s
	Spiritus (95 Vol. Proc.) 60 ccm	Fiant suppositoria No 2	
	Tincturae Quillajae 65 "	II	
	Aquae q s ad 1 Liter		Cerae flavae 5,0
Mixtura hypostica WALDENBURG			Olei Cacao 12,0
Rp	Chlorali hydrati 5,0		Chlorali hydrati 5,0
	Kali bromati 50	Fiant suppositoria No 3	
	Aquae destillatae 100,0		
	Sirupi Auranti corticis 50,0	Yot	
Abends $\frac{1}{4}$ Theil auf einmal zu nehmen		Mixtura sedativa pro oculis	
Mixtura sedativa JASTROWITZ		Rp	Chlorali hydrati 10,0
Rp	Chlorali hydrati 10,0		Gummi arabici
	Morphini hydrochloridi 0,1		Sirupi Sacchari Σ 10,0
	Infusi Aithrae frigidae parati 150,0		Aquae communis 150,0
	Succi Liquiritiae depurati 10,0	Stündlich einen Esslöffel für einen Hund mit nächtlichem Heulen	
1 bis 2 stündlich 1 Esslöffel als Sedativum bei Colicis kränken		Rp	Captoli, Acidi tartarici
Unguentum pomadinum Captoli, Captol Pomade		1—2,0, Lenculum 5,0, Vaselin 90,0, Parfum ad habitum	

Chloroformium.

I † Chloroformium (Austr. Germ.) Chloroform (Brit. Helv. U-St.) Chloroforme officinal (Gall.) Chloroform Trichlormethan Formylum (Formyle) trichloratum Formylechlorid. CHCl_3 , Mol. Gew. = 119,5 Die Hauptmengen dieses Präparates werden auch heute noch durch Einwirkung von Chlorkalk auf Weingeist oder Aceton dargestellt. Nicht unbedeutende Mengen werden ferner durch Zersetzung von Chloralhydrat gewonnen. Ausserdem aber kommen noch eine grosse Anzahl Specialmarken im Handel vor.

Darstellung. 1) Aus Weingeist und Chlorkalk. 20 Th. Chlorkalk von 80 Proc. Chlorgehalt werden in einer geräumigen Destillirblase mit 80 Th. Wasser angerührt und mit 4 Th. fuselfreiem Weingeist von 86 Proc. vermischt. Nachdem die Blase gehörig gedichtet und mit der Kühlvorrichtung in Verbindung gebracht worden ist, erwärmt man den Blaseninhalt auf 45—50° C. durch Einlassen von Dampf. Sobald diese Temperatur erreicht ist, stellt man den Dampf ab, da sonst die Reaktion zu stürmisch und unter Bildung anderer Produkte verlaufen würde. Unter freiwilliger Erwärmung beginnen nun Chlorkalk und Weingeist auf einander einzuwirken, und es destillirt eine Mischung von Wasser, Alkohol und Chloroform über. Wenn die Reaktion nachlässt, kann man sie durch weiteren, vorsichtigen Zutritt von Dampf auf's neue hervorrufen.

Nach Beendigung der Operation bildet das Destillat zwei Schichten, von denen die untere, spec. schwerere, aus Rohchloroform, die obere, spec. leichtere, aus einer wässrig-alkoholischen Auflösung von wenig Chloroform besteht, aus welcher man durch Verdünnen mit Wasser das in Lösung gehaltene Chloroform abscheiden kann.

Durch Abkühlen auf niedrige Temperatur erstarrt das reine Chloroform zu Krystallnadeln, welche bei etwa -70°C schmelzen

B) des officinellen Chloroforms Dieses ist eine klare, farblose, leicht flüchtige Flüssigkeit von eigenthümlichem Geruche und süßlichem Geschmacke. In Wasser ist es nur wenig (1:200) löslich, ertheilt demselben aber seinen specifischen Geruch und Geschmack. Mit Weingeist, Aether, fetten und ätherischen Oelen ist es in jedem Verhältnisse mischbar. Nicht mischbar ist es mit concentrirter Schwefelsäure oder mit Glycerin. Es ist ein ausgezeichnetes Lösungsmittel für eine Anzahl sonst schwerlöslicher Stoffe. So löst es z. B. Jod (mit violetter Färbung), Schwefel, Phosphor, Paraffine, Fette, Harze, Alkaloide, Kautschuk. Auf die Haut gebracht, verursacht es infolge seiner Verdunstung zunächst Kältegefühl, alsdann bewirkt es Brennen und Rötthung der Hautstelle. Nach wiederholter äußerlicher Anwendung von Chloroform stößt sich die Haut an den betreffenden Stellen ab. Chloroform ist nicht leicht entzündlich, sein Dampf aber verbrennt mit grüner Flamme, ohne jedoch mit Luft explosive Gemenge zu geben.

Konc. Schwefelsäure oder Salpetersäure greifen Chloroform bei mittlerer Temperatur nicht an, dagegen führt es ein Gemisch von konc. Schwefelsäure und rauchender Salpetersäure beim Erwärmen in Nitrochloroform (= Chlorpikrin CCl_2NO_2) über, eine ölige, bei 112°C siedende Flüssigkeit von heftig reizendem Geruche. Alkoholische Kali- oder Natronlauge wirken zersetzend auf Chloroform unter Bildung von Alkalichlorid und Alkaliformat: $\text{CHCl}_3 + 4\text{KOH} = 3\text{KCl} + \text{HCO}_2\text{K} + 2\text{H}_2\text{O}$. Auf dem Auftreten von Ameisensäure bei dieser Reaktion beruht die Thatsache, dass Chloroform aus Fehling'scher Lösung beim Erhitzen Kupferoxydul abscheidet.

Eine weitere, sehr wichtige Reaction ist die Isonitrilreaction oder Carbylaminreaction (A. W. v. Hofmann). Diese besteht darin, dass Chloroform beim Erhitzen mit (weingeistiger) Kalilauge und irgend einem primären Amin die ausserordentlich widerlich riechenden Isonitrile giebt. Benutzt man als primäres Amin — das Anilin — erhitzt man also das letztere mit (weingeistiger) Kalilauge und etwas Chloroform, so bildet sich Phenylcarbylamin oder Isocyanphenyl: $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{CCl}_3\text{H} + 3\text{KOH} = 3\text{KCl} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{NCO}$.

Von Farbreaktionen sind einige von Interesse, welche Chloroform mit mehreren Phenolen bei Gegenwart von ätzenden Alkalien giebt.

a) Beim Erwärmen von Chloroform mit Resorcin und 33 proc. Kalilauge entsteht gelbe rothe Färbung mit grüner Fluorescenz.

b) Beim Erwärmen von Chloroform mit Naphthol und konc. Kalilauge entsteht blaue Färbung, an der Luft in Grün, dann Braun übergehend.

Das spec. Gewicht und die Siedetemperatur des officinellen Chloroforms werden von den hier berücksichtigten Pharmacopoen wie folgt angegeben:

	Austr.	Brit.	Gall.	Germa.	Helv.	U.-St.
Spec. Gewicht bei 15°C	1,485—1,50	1,49—1,495	1,50	1,485—1,489	1,485—1,49	>1,49
Siede-Temperatur $^{\circ}\text{C}$	60—62,0	60—62,0	60,8	60—62	60—62	60—61
Hiernach Gehalt an Alkohol in %	0,25—1,0	0,4—0,7	—	0,7—1,0	0,7—1,0	0,6—1,0

Ein Gehalt von 1,0 Procent absolutem Alkohol ist bei sonst zweckmässiger Aufbewahrung im Stande, das Chloroform jahrelang vor Zersetzung zu schützen. Bei einem Gehalt von 0,25 Proc. dauerte die konservirende Wirkung mehrere Wochen, bei 0,5 Proc. 11 Monate. Wie man sich diese Wirkung des Alkohols vorzustellen hat, ist noch nicht aufgeklärt. Ueber die Bestimmung des Alkohols im Chloroform s. Pharm. Centralh. 1897, 647.

Prüfung Dass eine Flüssigkeit Chloroform ist, erkennt man an dem eigenthümlichen Geruche, ferner an dem zutreffenden spec. Gewichte und am Siedepunkte. Die Isonitril-Reaction ist für die Bestimmung der Identität allein nicht hinreichend, denn sie ist so scharf, dass sie in einer Flüssigkeit mit ähnlichen physikalischen Eigenschaften wie Aethylenchlorid und Aethyldichlorid auch noch wenige Procente Chloroform erkennen lassen würde. Die angegebenen Farbreaktionen treten auch mit Chloral, Bromal, Bromoform und Jodoform ein. Die Prüfung auf Reinheit hat sich auf folgende Punkte zu erstrecken:

1) Es sei klar, farblos und zeige das vorgeschriebene spec Gewicht und gehe in seiner ganzen Menge bei 60—62° C über. Bei der Bestimmung der Siedetemperatur wende man eine grössere Menge Chloroform (100—200 ccm) an und destillire diese aus einem Fraktionskölbchen, welches in ein Wasserbad eingehängt wird. Die Temperatur des als Wärmequelle dienenden Wassers soll 70° C nicht erheblich übersteigen.

2) Der Geruch sei charakteristisch, nicht unangenehm erstickend (Phosgen). Werden etwa 5 ccm Chloroform auf gutem Filtrirpapier der freiwilligen Verdunstung überlassen, so soll sich kein fiesiger oder anderer unangenehmer Geruch wahrnehmen lassen.

3) Man schüttelt in einem sauberen Stopfenglas 20 ccm Chloroform mit 10 ccm vorher ausgekochtem und wieder erkaltetem Wasser eine halbe Minute kraftig durch. Nach dem Absetzen des Chloroforms wird die wasserige Schicht mittels einer Pipette abgehoben. Sie darf a) empfindliches blaues Lackmuspapier (Marke-Helfenberg) nicht röthen (bez. durch neutrale Lackmustinktur nicht roth gefärbt werden), andernfalls ist freie Salzsäure als Zersetzungsprodukt des Chloroforms (oder freie Schwefelsäure, oder Essigsäure etc.) vorhanden, b) vorsichtig auf eine Mischung von je 2,5 ccm Wasser und Silbernitratlösung geschichtet, an der Berührungsstelle eine Trübung nicht hervorrufen. Eine weisse Trübung würde auf Gegenwart von Salzsäure zurückzuführen sein, eine gelbliche oder röthliche Trübung könnte von Anwesenheit arseniger Säure oder Arsensäure herrühren, über deren Vorkommen im Chloroform Scholvin (Apoth.-Ztg. 1887, 92) berichtete.

4) Werden 5 ccm Chloroform mit 5 ccm Zinkjodidstärkelösung (oder Cadmiumjodidstärkelösung Helv) geschüttelt, so darf weder eine Blaufärbung derselben, noch eine röthliche Färbung des Chloroforms eintreten. Beide Erscheinungen wurden durch in Freiheit gesetztes Jod bewirkt. Als Verunreinigung, welche das Jod aus dem Zinkjodid in Freiheit setzt, gilt freies Chlor, man nimmt an, dass auch dieses ein Zersetzungsprodukt des Chloroforms ist.

5) 20 ccm Chloroform sollen bei häufigem Schütteln mit 15 ccm Schwefelsäure in einem 8 cm weiten, vorher mit Schwefelsäure gespülten weissen Glase mit Glasstopfen innerhalb einer Stunde die Schwefelsäure nicht färben. Hierzu wäre folgendes zu bemerken: Chloroform wird von concentrirter Schwefelsäure nicht angegriffen, es ist gegen Schwefelsäure „parum affinis“. Wohl aber werden von der Schwefelsäure angegriffen unter Dunkel- bis Schwarzfärbung, die das Chloroform verunreinigenden fremden Chlorprodukte, insbesondere Aethylidenchlorid und gechlorte Amylverbindungen, letztere aus fäuselhaltigem Alkohol herrührend.

Lässt sich ein Chloroform, welches diese Probe nicht hält, durch blosse Rectifikation in ein probefähiges umwandeln, so sind die Verunreinigungen wahrscheinlich erst im Verlaufe der Aufbewahrung aus Korkstopfen etc. in das Chloroform gelangt. Rühren sie dagegen von fremden Chlorprodukten her, so lässt sich das Chloroform durch einfache Rectifikation von ihnen nicht befreien und muss alsdann dem weiter unten angegebenen Reinigungsverfahren unterworfen werden.

Aufbewahrung. Wie schon bemerkt wurde, ist absolut reines Chloroform nicht gut haltbar. Seine Haltbarkeit wird jedoch erhöht durch einen geringen Weingeistzusatz. Aus diesem Grunde enthält das Chloroform der Pharmacopöen einen Zusatz von 0,5—1 Proc. Weingeist. Weiterhin hat man die Erfahrung gemacht, dass das Tageslicht die Zersetzung des Chloroforms begünstigt, daher ist die Aufbewahrung unter Lichtabschluss zu empfehlen. Wegen seiner narkotischen Eigenschaften ist Chloroform endlich vorsichtig aufzubewahren.

Für die Praxis sind folgende Regeln aufzustellen: das Chloroform werde in gelben (anastomischen) Flaschen mit gut eingeriebten Glasstopfen (!) an einem kühlen Orte des Kellers aufbewahrt. Korkstopfen sind nicht zu empfehlen, weil sie an das Chloroform Extraktivstoffe abgeben, infolgedessen dann das Chloroform die Schwefelsäureprobe nicht hält.

Die Gefässe fülle man mit dem Chloroform fast völlig an und wähle sie je nach dem Bedarf so gross, dass sie nicht zu oft geöffnet werden brauchen

Wirkung und Anwendung Auf der Haut erzeugt Chloroform beim Verdunsten Kältegefühl, Brennen, Rötung, Herabsetzung der Sensibilität der betreffenden Stelle, auf Schleimhäuten Wärmegefühl und lokale Anästhesie. In grosser Verdünnung, z B als Chloroformwasser, ist Chloroform ein ausgezeichnetes Antisepticum, z B zur Konservierung von Extraktlösungen etc empfohlen worden

Man wendet Chloroform äusserlich an unverdünnt oder mit verschiedenen Oelen und alkoholischen Flüssigkeiten kombiniert zur Linderung verschiedener schmerzhafter Affektionen Neuralgien, rheumatischen Schmerzen, Zahnschmerzen, Ohrenscherzen, wobei es zugleich als Anästheticum und Rubefacens wirkt

Innerlich gegeben, wird Chloroform resorbiert, und es kommt zu einer entfernten allgemeinen Wirkung, doch ist dieselbe weniger sicher als nach Einathmung von Chloroformdämpfen — Die Hauptanwendung findet Chloroform als Anästheticum bei chirurgischen Operationen. Man lässt es zu diesem Zwecke mittels vor den Mund gehaltener, mit Chloroform getränkter Tücher (auch Chloroform-Masken) einathmen unter genauer Beobachtung von Puls und Respiration des zu Chloroformirenden. Es folgt zunächst ein Stadium der Erregung (Excitationsstadium), sodann vollständige Bewusst- und Empfindungslosigkeit — Der Tod erfolgt nach übermässiger Einathmung von Chloroform durch Herzlähmung. Bisweilen tritt der Tod schon nach wenigen Zügen durch Herzlähmung ein — Da in der Chloroformnarkose die Muskeln erschlaffen, so wird die Einrichtung von Verrenkungen durch Anwendung der Chloroformnarkose ungemein erleichtert

In der Analyse wird das Chloroform namentlich als Aufösungsmittel verwendet zum Nachweis von Jod und Brom, ferner zum Ausschütteln von Alkaloiden (s S 210 f), auch kann man es zur Trennung von festen Substanzen benutzen, deren spec Gewicht höher oder geringer ist als das des Chloroform. Schüttelt man z B Gewürze, Mohnsamen u dergl mit Chloroform, so sinken Sand und Steinchen zu Boden, während die Mohnsamen etc auf dem Chloroform schwimmen

In der Technik dient es namentlich als Lösungsmittel für Kautschuk und Gutta-percha — Die Mischung von Chloroform mit Wasser ist durch einen kleinen Zusatz von Saponin möglich

Chloroform ist auch das beste Mittel, um Theerflecke aus Zeugstoffen zu entfernen.

Chloroforme rectifié du commerce. (Gall) Ist ein Handelschloroform mit rund 1 Proc Alkohol, welches nach Gall zu medicinischem Gebrauche erst verwendet werden darf, nachdem es einem von ihr speciell angegebenen Reinigungsverfahren unterworfen worden ist

Reinigung des Chloroforms Obgleich das Chloroform des deutschen Handels zur Zeit von grosser Reinheit ist, so halten es viele Operateure und Apotheker doch für geboten, dasselbe noch einer Reinigung zu unterwerfen. In gleicher Weise wurden auch Chloroformsorten zu reinigen sein, welche aus irgend einem Grunde einer Reinigung bedürftig erscheinen

1 Liter Chloroform giesst man in eine starkwandige weisse Flasche mit Glasstopfen, fügt 100 cem farblose conc Schwefelsäure hinzu und schüttelt die Mischung kräftig durch. Dieses Durchschütteln wiederholt man während eines Tages $\frac{1}{2}$ stündlich, bewahrt aber während der Pausen die Flasche an einem dunklen Orte auf. Nach dem Absetzen scheidet man das Chloroform von der Schwefelsäure und schüttelt es mit einer neuen Menge von 50—60 cem Schwefelsäure durch und wiederholt diese Behandlung, bis die Schwefelsäure nicht mehr merklich gefärbt wird. Ist dieser Punkt erreicht, so trennt man das Chloroform von der Schwefelsäure, wäscht es zunächst zweimal mit je 100 cem Wasser, dann lässt man es zweimal 12 Stunden unter gelegentlichem Umschütteln mit 100 cem einer dünnen SodaaLösung (1 10) in Berührung, wäscht nochmals mit Wasser und sammelt das gewaschene Chloroform. Alsdann macerirt man es 12—24 Stunden unter gelegentlichem Umschütteln über geschmolzenem Calciumchlorid, giesst es ab und rectificirt es aus dem Wasserbade, am besten aus einer Retorte (s Fig S 190) mit eingesetztem Thermometer. Man fängt die ersten, gewöhnlich etwas trübe übergehenden 5 Proc getrennt auf, dann als Chloroform etwa 90 Procent, und die letzten 5 Proc sammelt man wieder besonders

Zum Schluss mischt man dem Chloroform das erforderliche Quantum absoluten, reinen Alkohols zu.

Die Gall. schreibt vor, die Rectifikation unter Zusatz einer kleinen Menge Mandolöl auszuführen, ein früher häufig geübter, nicht unrationeller Kunstgriff, durch welchen riechende Verunreinigungen zurückgehalten werden sollen, der in Deutschland aber in Vergessenheit gerathen zu sein scheint.

Todesfälle in der Narkose. Die Fälle, dass während der Chloroformnarkose der Tod eintritt, ohne dass das klinische Krankheitsbild und die später folgende Sektion eine greifbare Todesursache erkennen lassen, sind nicht sehr selten. In der Regel wird zunächst die Beschaffenheit des Chloroforms für den Unglücksfall verantwortlich gemacht und zwar in der Regel zu Unrecht. Es ist noch kein Fall bekannt geworden, in welchem ein Todesfall in der Chloroformnarkose mit Sicherheit auf die mangelhafte Beschaffenheit des verwendeten Chloroforms hatte zurückgeführt werden können.

Zu dieser irrigen Ansicht hat sehr viel beigetragen die Beobachtung, dass während Narkosen, welche bei künstlicher Beleuchtung angeführt werden, Dämpfe aufstiegen, welche zum Husten reizen und erstickend wirken. Diese Dämpfe, welche im wesentlichen aus Salzsäure bestehen, ausserdem auch Phosgen enthalten, entstehen durch Verbrennen des Chloroformdampfes an den offenen Flammen, ihr Auftreten hat mit der Reinheit des Chloroforms nichts zu thun. — Es ergibt sich indessen daraus, dass Narkosen bei offenen Flammen thunlichst zu vermeiden sind und dass die geeignetste Beleuchtung zur Ausführung von Chloroformnarkosen diejenige durch elektrisches Glühlicht ist.

Manche Aerzte schreiben, um sich vor unerwarteten Todesfällen bei der Narkose zu schützen, vor, dass der Apotheker das Chloroform vor der Abgabe frisch rectificiren solle. Dieser Forderung hat der Apotheker unweigerlich nachzukommen. Thut er es nicht, so kann er unter Umständen wegen fahrlässiger Tödtung zur Rechenschaft gezogen werden.

Forensischer Nachweis. Ist der Nachweis einer Chloroformvergiftung zu führen, so werden die mit Weinsäure schwach angesäuerten Objekte nach Zusatz einiger Kubikcentimeter Alkohol der Destillation im Wasserdampfstrom unterworfen. Arbeitet man mit einem aufsteigenden (MITSCHERLICH'schen) Kühler, so ist alles Chloroform in den zuerst übergehenden Antheilen enthalten, weshalb man die zuerst übergehenden Antheile für sich auffängt. Mit dem Destillate stellt man an 1) die Isonitril Reaktion, bei welcher man sich durch den Geruch des Anilins nicht täuschen lassen darf, 2) die oben angegebenen Farbreaktionen, d. h. man löst etwa 0,1 g β -Naphthol in Kalilauge, erwärmt auf etwa 50° C und setzt einige Tropfen des Destillates hinzu. Bei Anwesenheit von Chloroform tritt vorübergehende Blaufärbung auf. Man setzt ferner zu einer Auflösung von 0,1 g Resorcin in 1–2 ccm Wasser einige Tropfen des ersten Destillates, dann einige Tropfen Natronlauge (von 15 Proc NaOH) und erhitzt zum Sieden. Bei Anwesenheit von Chloroform färbt sich die Flüssigkeit gelbroth mit grüner Fluorescenz.

Die quantitative Bestimmung führt man am sichersten und einfachsten nach LUDWIG aus.

Das Objekt (Blut, Gehirn, Organtheile) wird in einen Kolben, mit doppelt durchbohrtem Stopfen gebracht. Durch die eine Bohrung führt ein bis fast an den Boden des Kolbens reichendes Glasrohr, durch die andere Bohrung ein Gasableitungsrohr. Letzteres steht in Verbindung mit einem in einem Verbrennungssofen ruhenden Verbrennungsrohr, welches mit Stücken von Kaliglas gefüllt ist. An das Verbrennungsrohr ist ein mit Silbernitratlösung beschicktes Peligot-Rohr angeschlossen. Zur Ausführung des Versuches drückt oder saugt man mit Hilfe eines Gasometers, während der Kolbeninhalt auf dem Wasserbade auf 60–70° C erwärmt wird, einen Luftstrom, welcher durch Kalilauge gewaschen wird. Dieser führt etwa vorhandenes Chloroform mit sich und verbrennt es in dem zum Glühen erhitzten Glasrohr zu Chlorwasserstoff, welcher in der vorgelegten Silbernitratlösung als Chlor Silber gefällt wird. Nach beendigtem Versuche, d. h. nach 1–2 stündigem Durchleiten von Luft und Glühen bestimmt man das Gewicht des ausgeschiedenen Chlorsilbers (s. S. 368). 100 Th. Chlorsilber AgCl entsprechen = 27,75 Th. Chloroform CHCl_3 .

Es ist nothwendig, dass man vorher durch einen gleichlange Zeit andauernden blinden Versuch sich davon überzeugt, dass ohne Einschaltung des Untersuchungsobjectes

keine Trübung in der Silbernitratlösung erfolgt. Ferner ist darauf aufmerksam zu machen, dass andere flüchtige Chlorverbindungen, z. B. Methylchlorid, Äthylchlorid, Äthylidenchlorid u. s. w. bei dieser Methode mit bestimmt werden. Will man die Fehlerquelle vermeiden, dass etwa vorhandene freie Salzsäure als Chloroform mit bestimmt wird, so kann man diese durch Zugabe einer genügenden Menge von reinem Calciumcarbonat neutralisieren.

In den meisten Fällen wird man nach Chloroform-Todesfällen durch Inhalation nur Centigramme oder gar Milligramme Chloroform finden (in Blut und Gehirn). Vergiftungen durch Einnehmen von Chloroform *per os* sind selten, und auch in diesen Fällen erhält man aus dem Mageninhalt wegen der leichten Flüchtigkeit des Chloroforms nur geringe Mengen.

Chloroformium e Chloralo hydrato (Ergänzb.) **Chloralchloroform.** Dieses Chloroform verdankt seine Darstellung und Anwendung dem Bestreben, eine möglichst reine Chloroformsorte zur Anästhesie zu verwenden. Wesentlich ist für dasselbe, dass zu seiner Darstellung ein reines krystallisiertes Chloralhydrat und nicht etwa Mutterlaugen von der Chloraldarstellung verwendet werden. Diese Gewähr erhält man dadurch, dass man eine zuverlässige Marke (z. B. die von SCHERING) einkauft. Ohne Zusatz von Alkohol hält sich dieses Chloroform keineswegs besser als gewöhnliches, gutes Chloroform, dagegen erhält es seine Haltbarkeit genau wie dieses durch einen genügenden Zusatz von Alkohol. Das spec. Gewicht dieses Chloroforms ist etwa 1,4874 bei 15° C.

Chemisch ist es von gutem Chlorkalk-Chloroform nicht zu unterscheiden. Für seine Prüfung und Aufbewahrung gilt das auf S. 802 Gesagte.

Chloroformium medicinale Pictet **Eischloroform.** Durch Abkühlen auf -100°C kann das Chloroform in farblosen nadelförmigen Krystallen erhalten und dadurch von nicht krystallisierenden chlorhaltigen Nebenprodukten getrennt werden. Die ursprüngliche Annahme, dass dieses Chloroform auch ohne Alkoholzusatz unbegrenzt haltbar sein werde, hat sich nicht bestätigt, es hat sich vielmehr ergeben, dass es ohne Alkoholzusatz ebenso leicht zersetzlich ist als gewöhnliches Chloroform, dass es aber durch Zusatz von Alkohol entsprechend konserviert wird. Das spec. Gewicht dieser Chloroformsorte wurde bei 15° C zu 1,4868 bestimmt.

Salicylid-Chloroform (ANSCHUTZ). Das Salicylid ($\text{C}_6\text{H}_4\text{O CO}$)₂ S. 106, hat die Eigenschaft, mit Chloroform eine krystallisierende Verbindung einzugehen. Löst man daher Salicylid in Roh-Chloroform auf und überlässt die Flüssigkeit einige Zeit sich selbst, so krystallisiert Salicylid Chloroform ($\text{C}_6\text{H}_4\text{O CO}$)₂ + 2CHCl_3 aus, während die Verunreinigungen des Chloroforms in der Mutterlauge bleiben. Lässt man die Krystalle an der Luft liegen, so verlieren sie das aufgenommene Chloroform allmählich. Rascher geben sie das Chloroform beim Erwärmen ab. Man kann also das Chloroform von den Krystallen aus dem Wasserbade abdestillieren. Hierdurch ergibt sich einerseits die Möglichkeit, das Chloroform auf Grund dieser Tatsache zu reinigen, andererseits es in festen Zustand zu bringen, was unter Umständen erwünscht sein kann. Auch dieses Chloroform bedarf zu seiner Haltbarkeit eines Zusatzes von etwa 1,0 Proc. absolutem Alkohol.

Zusammenfassung. Die leichte Zersetzlichkeit durch Licht und Luft ist eine Eigenschaft des reinen absoluten, alkoholfreien Chloroforms. Diese Zersetzlichkeit kann durch einen Zusatz von 1 Proc. absolutem, reinem Alkohol auf Jahre hinaus zurückgehalten werden. Die Aufbewahrung unter Lichtschutz ist zu empfehlen. Die im Preise hoch stehenden Chloroformsorten wie Chloralchloroform, Chloroform Pictet, Salicylid-Chloroform, bieten gegenüber guten Sorten von Chlorkalk Chloroform keine wesentlichen Vorzüge. Sie sind aber zu dispensieren, sobald sie vom Arzte verordnet werden. Eine gute Sorte Chlorkalk Chloroform ist unter anderen das Chloroform E. H. von EDUARD HEUER in Cotta bei Dresden. — Chloroform, welches schon irgend einen chemischen Prozess durchgemacht hat, sollte wissentlich auch nach erfolgter Reinigung niemals zur Inhalations-Anästhesie verwendet, sondern zu Einreibungen u. dergl. verbraucht werden.

Die zahlreichen Specialmarken von Chloroform, wie z. B. das sog. englische Chloroform von verschiedenen Firmen (z. B. von SALAMON & Co, G. DUMONTIER & Paris), haben

den guten deutschen Handelsorten gegenüber keine Vorzüge, stehen aber im Preise viel facher höher

Mischungen für Anästhesie Von den Mischungen für Inhalations-Anästhesie welche den Zweck haben, die Gefahren bez. Unannehmlichkeiten des reinen Chloroforms zu mildern, geben wir im Nachstehenden die folgenden, wichtigeren an

BILLROTH's Mischung für Kriegs-Chirurgie. Chloroform 3,0, Alkohol 1,0, Aethers 1,0

DONISCH's Chloroform-Aether-Mischung. Chloroform 10,0, Aethers 15,0, Menthol 1,0

Englische Mischung 1) Chloroform 2,0, Alkohol absoluti Aethers ää 1,0
2) A C E-Mixtur. Alkohol 1 Vol, Chloroform 2 Vol, Aethers 2 Vol

Methylen, in Amerika benutzte Mischung Alkohol methylicus 1 Vol, Chloroform 4 Vol.

NUSBAUM's Chloroform Mischung Chloroform, parfümirt mit etwas Nelkenöl, um den süßlichen Geruch abzuschwächen

RADESTOCK's Mischung für Kriegs-Chirurgie. Chloroform 2,0, Aethers 3,0

SCHLEICH's Mischungen für allgemeine Anästhesie. Mischung I für Operationen von kurzer Dauer Chloroform 45,0, Aethers Petrolei (Siedepunkt 60—65°C) 15,0, Aethers 180,0 (Siedepunkt der Mischung = 38°C) Mischung II für Operationen von langer Dauer oder für Eingriffe bei fiebernden Patienten Chloroform 45,0, Aethers Petrolei (Siedep. 60—65°C) 15,0, Aethers 150,0 (Siedepunkt der Mischung = 40°C) Mischung III Ebenfalls für Operationen von langer Dauer und für Eingriffe bei fiebernden Patienten Chloroform 80,0, Aethers Petrolei (Siedep. = 60—65°C) 15,0, Aethers 80,0 (Siedep. der Mischung = 42°C)

Wiener Mischung. Chloroform 1,0, Aethers 3,0 Oder Chloroform 3,0, Aethers, Alkohol absoluti ää 1,0

Aqua Chloroformii (Ergänz. Hamb. Vorschr.) Chloroformwasser Aqua Chloroformii. (Brit. Ergänz.) 1) Ergänzb. und Hamb. Vorschr. Chloroform 1,0 wird in 200,0 Wasser gelöst. Vor Licht geschützt aufzubewahren. 2) Brit. 2,5 ccm Chloroform werden in 1000 ccm Wasser unter Schütteln gelöst. 3) U-St. Ein Ueberschuss von Chloroform wird mit Wasser geschüttelt und das gesättigte Wasser nach völligem Absetzen klar abgossen

Antidot von OTTO KRETSCHMAR in Berlin, Zahnschmerzmittel, ist eine Mischung von Chloroform, Essigäther und Alkohol, mit Fuchsin gefärbt

Bor-Chloroform-Alkohol nach UNNA Rp. Acidi borici 1,0, Spiritus 100,0, Chloroform 5,0 Haarwaschmittel.

Chloroformium ammoniacale, ammoniakalisches Chloroform, zum Ausziehen von Alkaloiden etc. aus Objecten Chloroform, welches unter Abkühlung mit trockenem Ammoniakgas gesättigt ist

Chlorodine. (Pharm. Hungar.) Rp. Extracti Cannabis Indicae 0,1, solve in Aethers acetici gtt 80, Syrupi Auranti cortici 5,0, Tincturae Zingiberis 10,0, Aethers acetici 5,0, Chloroform 5,0 Vor dem Gebrauche umzuschütteln. Höchstgaben pro dos 1,5 g, pro die 6,0 g

English Odontine Chloroform 20,0, Camphorae 2,5 Auf Watte in den hohlen Zahn einzuführen.

Feytonia. Mittel gegen Schmerz cariöser Zähne Chloroform 20,0, Olei Cayeputi 10,0, Camphorae 5,0 Olei Caryophyllorum gtt 8

Gicht- und Rheumatismusbalsam von GUSTAV BROCKE in Berlin Enthält Kampher spiritus, HOFFMANN'schen Lebensbalsam und Chloroform

Mixtura Chloroformii et Cannabis Indicae composita (Nat. Form.) Compound Mixture of Chloroform and Cannabis Indica Chloroform anodyne Rp. Chloroform 125 ccm, Aethers 35 ccm, Tinctura Cannabis Indicae (U-St.) 125 ccm, Tincturae Capsici (U-St.) 65 ccm, Morphini sulfurici 2,5 g, Olei Menthae piperitae 2,0 ccm, Glycerini 125 ccm, Aquae 65 ccm, Spiritus q s ad 1000 ccm

Schmerzstillende Einreibung. (Wiener Specialität) Rp. Mixturae oleosae balsamicae, Spiritus camphorati, Spiritus saponati, Chloroformi ää 20,0 Spiritus aetherei, Tincturae Arnicae, Liquoris Ammoni caustici (0,96) ää 10,0

St. JAKOB's Oel Rp. Camphorae, Aethers, Chloral hydrati, Chloroformi ää 100,0, Olei Sassafras Olei Origan, Tincturae Opii simplicis ää 60,0, Spiritus (90 Vol. Proc.) 10 Liter

- Anodynum Anglorum**
 Rp Chloroformi 80,0
 Morphini hydrochloridi 0,1
 Acidi acetici diluti (80 Proc) gtt VIII
 Spiritus (80 Vol Proc) 20,0
- Chloroformum benzoatum seu benzoicum**
 Benzoes-Chloroform
 Rp Acidi benzoici 3,0
 Chloroformi 97,0
- Dient besonders als stäubewidriges Mittel.
- Chloroformum gelatinatum**
 Chloroformum albuminatum
 Rp Chloroformi
 Albuminis ovi recentis 88 Volumina
- Werden zusammengeschüttelt, bis eine gleichmässige Masse entstanden ist
- Ellair Chloroformi compositum**
 Compound Elixir of Chloroform
 (Nat Form)
 Rp Tincturae Opii (U-St)
 Spiritus camphorati (U-St)
 Spiritus Ammoniae aromatis (U-St)
 Chloroformi 88 100 ccm
 Alkohol (85 Vol. Proc) 285 ccm
 Oel Cinnamomi Cassiae 5 ccm
- Spiritus Ammoniae aromatis (U-St)**
 Rp Ammonii carbonici 84,0 g
 Liquoris Ammonii caust (10 Proc) 90,0 ccm
 Oel Cetri 10,0
 Oel Lavandulae
 Oel Nardis 88 1,0
 Alkohol (85 Vol Proc) 700
 Aque q s ad 1 Liter
- Emulsio Chloroformi (U-St)**
 Rp Chloroformi 40 ccm
 Oel Amygdalarum 60 ccm
 Tragacanthae pulv 15,0 g
 Aque q s ad 1000 ccm
- Enema chloroformatum ARAN**
 Rp Gummi arabici
 Aque destillatae 88 10,0
 Vitellum ovi unius
 Chloroformi 1,0 (gtt 40)
 Aque destillatae 110,0
- Zu einem Klyster (bei Bleikolik und Koliken anderer Art)
- Essentia gingivalis anodyna SCHAFFER**
 Essentia antigingivica SCHAFFER.
 SCHAFFER: Zahn- und Mundsaenz.
 Rp Chloroformi 20,0
 Oel Menthae piperitae gtt. 10
 Spiritus Vini 180,0
- Einen halben Esslöffel mit 2—3 Esslöffel lauem Wasser gemischt zum Mundspülen (bei Gingivitis, Zahnkrose, blossliegenden Halsen der Zähne, Zahnschmerz, Zahnfleischschmerz)
- Glycerinum chloroformatum**
 Rp Chloroformi 10,0
 Spiritus Saponis 20,0
 Glycerini 20,0
- Glycerinum crocato chloroformatum DEMOUT**
 Rp Chloroformi
 Tincturae Croci 88 1,0
 Glycerini 80,0
- Zum Bereiten des Zahnfleischschmerz (beim ersten Zahnen der Kinder)
- Entiae anodynae Reginae**
 Schmerz und Krampf stillende Königin-Tropfen
 Rp Chloroformi 10,0
 Tincturae Valerianae sibiricae 20,0
 Morphini acetic 0,1
- D S 20 Tropfen zu nehmen (1—3mal täglich bei eintretendem Schmerz Krampf Kopfschmerz, bei Hygiene etc. Bei Kopfschmerz soll zugleich das Riechen an den Tropfen gute Dienste leisten)
- Linimentum Aconiti et Chloroformi (Nat. Form.)**
 Rp Tincturae Aconiti (U-St)
 Chloroformi 88 12,0 ccm
 Linimentum Saponis 750,0 ccm
- Linimentum antirheumaticum SCHÜTT**
 (Hamb. Vorschr.)
 Rp Camphorae
 Chloroformi 88 30,0
 Opodeldok 140,0
- Linimentum Chloroformi I Formul Berol**
 Rp Chloroformi 30,0
 Linimentum ammoniaci 80,0
- II Linimentum Chloroformi (Gall.)**
 Rp Oel Amygdalarum 90,0
 Chloroformi 10,0
- III Linimentum Chloroformi (Brit)**
 Rp Linimentum Camphorae (Brit.) s S 51
 Chloroformi 88 50 ccm
- IV Linimentum Chloroformi U-St**
 Rp Chloroformi 800,0 ccm
 Linimentum Saponis 700,0 ccm
- Linimentum sedativum RIGOLD**
 Rp Chloroformi
 Extracti Belladonnae
 Tincturae Opii simplicis
 Camphorae 88 1,0
 Oel Hyoscyami 50,0
- Schmerzstillende Einreibung bei Neuralgien und chronischem Rheumatismus
- Liquor Chloroformi compositus Anglorum**
 Mixture anodyna chloroformata.
 Rp Chloroformi 10,0
 Aethers 2,0
 Spiritus Vini 20,0
 Oel Menthae piperitae gtt. III
 Aque Amygdalarum amararum 15,0
- Mixta adde**
 Extracti Liquiritiae 5,0
 Morphini hydrochloridi 0,05
- soluta in**
 Sirupi Sacchari 50,0
 Sirupi communis (Thebaicae, Treacle) 20,0
- Diese Mixtur ist in England ein beliebtes Mittel, selbst Hausmittel hysterischer Frauen wird auch bei allen krampfartigen Zufällen, Kolik, Leichschmerzen, Migräne angewendet. Dosis 1—2—3 Theelöffel
- Mixtura anaesthetica GUÉNEAU de MUSSY**
 Rp Chloroformi 10,0
 Tincturae Aconiti 40,0
 Aque Colonicus 20,0
- Als schmerzstillende Einreibung**
 Rp Mixtura anticholerică DESPREZ.
 Chloroformi 1,0
 Spiritus 8,0
 Ammonii acetic 10,0
 Aque destillatae 110,0
 Sirupi Morphini hydrochlorici 40,0
- Halbstündlich 1 Esslöffel voll

Oleum Chloroformii	
I Ergänzb	
Rp Chloroformii	
Olei Olivarum	33
II Form Berol.	
Rp Chloroformii 20,0	
Olei Rapae	80,0
III Hamb Verschr	
Rp Chloroformii	10,0
Olei Olivarum	20,0
IV Pharm. Helv	
Rp Chloroformii	10,0
Olei Olivarum	30,0
Opodeldce chloroformiatum	
Rp Saponis butyracei coencl	2,5
Solve digerendo in	
spiritus Vini	40,0
tum admiace	
Chloroformii	5,0
Expone vase clauso, ut refrigerando concrevisset	
Pommade au Chloroforme (Gall.)	
Rp Chloroformii	16,0
Cerae albae	5,0
Adipis	85,0
Sirupus chloroformatus.	
Sirupus Chloroformii	
Rp Chloroformii gtt XX	
Spiritus Vini	5,0
Sirupi Sacchari	95,0
Ist hauptsächlich Geschmackscorrectens bitterer Stoffe.	
Spiritus Chloroformii	
I Form Berol	
Rp Chloroformii	80,0
Spiritus camphorati	80,0
II Brit.	
Rp Chloroformii	50 oem
Spiritus (90 Vol Proc)	950 oem.
III U-St.	
Rp Chloroformii	60 oem
Spiritus (85 Vol Proc)	940 oem.
Tinctura Chloroformii composita.	
Rp Chloroformii	10,0
Spiritus Vini	25,0
Tincturae aromaticae	80,0
80—60 Tropfen (bei Krampf, Kolik, Migräne, Neuralgien etc)	
Tinctura odontalgica.	
Hamburger Vorschriften.	
No I.	
Rp Krescoli	1,0
Olei Caryophyllorum	
Olei Cajeputi	33
Tincturae Opil simpl.	50
Chloroformii	40,0
Alkohol absoluti	50,0

II † Bromoformium (Ergänzb) Bromoform. Tribrommethan. Formylum (Formyle) tribromatum. CHBr_3 . Mol.-Gew. = 253.

Darstellung 1) Man destillirt Bromhydrat (s S 505) mit Kali- oder Natronlauge 2) Eine Lösung von 71,5 Th Kaliumbromid in 150 Th Wasser wird mit 60 Th Chlorkalk (von 85 Proc. Cl), welcher mit Wasser zu einem Brei angerührt ist, versetzt und unter Zugabe von 12 Th. Aceton im Wasserdampfstrom destillirt. Wenn blige Tröpfchen nicht mehr übergehen, so lässt man auf 40—50° C erkalten, fügt nochmals 60 Th Chlorkalk sowie 9 Th. Aceton zu und destillirt nochmals. Man wiederholt nach jedesmaligem Erkalten die Destillation noch dreimal unter jedesmaligem Zusatz von 60 Th. Chlorkalk und 6 Th. Aceton. Die gesammten Destillate werden nunmehr zunächst mit

No II.	
Rp Olei Cajeputi	
Olei Origanii	33
Camphorae	5,0
Chloroformii	40,0
Spiritus (90 Vol. Proc)	50,0
No III	
Rp Camphorae	5,0
Olei Caryophyllorum	
Olei Cajeputi	33
Chloroformii	16,0
Aetheris	30,0
Tinctura odontalgica LICHN	
LENKE's Zahntropfen (Hamb V)	
Rp Chloroformii	50,0
Tinct. Ligni Santali rubri	7,0
Tinct. Lavandulae comp	80,0
Spiritus (90 Vol Proc)	118,0
Tinctura odontalgica WILHELM.	
Wilhelmstropfen (Hamb V)	
Rp Spiritus camphorati	
Tincturae Myrrhae	33
Olei Caryophyllorum	18,0
Chloroformii	54,0
Spiritus aetheris	104,0
Unguentum Chloroformii	
Rp Unguenti cerei	20,0
Chloroformii	5,0
Zum Einreiben (bei Hautjucken) Diese Salbe wird in der Weise bereitet, dass man in einem Opodeldekgläschen, die Ceralsalbe schmilzt, und wenn sie bis auf circa 45° C abgekühlt ist, mit dem Chloroform versetzt, die Flasche mit einem Kork verschließt und nun die Mischung durch Schütteln bewirkt	
Vinum chloroformatum	
Chloroformwein.	
Rp Vini albi generosi	500,0
Spiritus Chloroformii (1 10)	40,0
Ofters am Tage ein Spitzglas zu nehmen (Chloroform soll Cholelithen lösen und dieser Wein sich daher bei Nierenstein, Leberkolik, ikterischer Hautfarbe bewähren)	
Vet.	
Rp Chloroformii	4,0
Olei Ricini	50,0
In zwei Hälften zu geben Für einen Hund mit Bandwurm	
Vet.	
Rp Infus flor Chamomillae	25,0
Chloroformii	25,0
Olei Crotonis	gtt. XV
Auf zweimal für ein Pferd mit Wurmkoik.	

Wasser behandelt, dann wird die gesammelte Bromoformschicht wiederholt längere Zeit (s Chloroform, S 800) mit konc Schwefelsäure geschüttelt, um Scheidetrichter abgetrennt, mit Wasser gewaschen, durch Sodalösung entsanert, mit geschmolzenem Calciumchlorid getrocknet, schliesslich rektifiziert und die bei 149–150° C übergelenden Antheile gesammelt. Es soll sich so fast das gesammte Brom in Bromoform überführen lassen (FROMM)

Eigenschaften. A) Das reine, absolute Bromoform hat nach VULPIUS bei 15° C das spec Gewicht 2,904 Der Siedepunkt liegt bei 148°–149° C, der Erstarrungspunkt bei +8° C Da das alkoholfreie Bromoform sich leicht zersetzt, so wird dem officiellen Bromoform ein Zusatz von Alkohol gemacht Durch einen Zusatz von 1 Proc Alkohol sinkt das spec Gewicht auf 2,885 bei 15° C

B) Das officiellen Bromoform des Ergänzb ist eine farblose, chloroformartig riechende Flüssigkeit von süsslichem Geschmack. Sie ist in Wasser nur wenig löslich, dagegen leicht löslich in Alkohol und in Aether Sie erstarrt beim Abkühlen mit Eis krystallinisch, die Krystalle schmelzen bei +7° C wieder vollständig Der Erstarrungspunkt des Bromoforms des Handels liegt bei etwa +7° C Da das Bromoform durch Luft und Licht noch leichter gespalten wird wie Chloroform, so hat das Ergänzb ein alkoholhaltiges Bromoform aufgenommen. Dem vom Ergänzb vorgeschriebenen spec Gewicht 2,82–2,84 bei 15° C, sowie der Siedetemperatur 144–150° C entspricht ein Zusatz von etwa 4 Proc Alkohol Ein solcher Zusatz ist — bei sonst zweckmässiger Aufbewahrung — geeignet, das Bromoform monatelang zu konserviren Ohne diesen Zusatz zersetzt es sich besonders bei Zutritt von Luft und Licht sehr leicht unter Freiwerden von Brom, wobei es gelbröthliche Färbung annimmt

Prüfung. 1) Werden 2 ccm Bromoform mit 2 ccm Wasser, 0,1 ccm Zehntel-Normal-Kahlauge und 8 Tropfen Lackmustinktur geschüttelt, so muss die Flüssigkeit blau gefärbt bleiben, wird sie roth, so ist der Säuregehalt (HBr) des Präparates zu gross 2) Eine Emulsion von 2 ccm Bromoform, 2 ccm Wasser, 0,5 Jodzinkstärkelösung und 0,1 ccm Zehntel-Normal Natriumthiosulfatlösung darf sich nicht sofort bläulich färben. Tritt sogleich Blaufärbung ein, so ist mehr freies Brom zugegen, als zugelassen werden soll 3) Werden 2 ccm Bromoform mit 2 ccm konc Schwefelsäure in einem zuvor mit Schwefelsäure gespülten Glase mit Glasstöpsel geschüttelt, so dürfen sie sich innerhalb 10 Minuten nur gelblich färben Dunkle Färbung könnte von fremden Bromderivaten, aber auch von zersetzten Präparaten herrühren. Eine längere Einwirkung der Schwefelsäure ist nicht auszuführen, weil allmählich auch reine Präparate durch konc Schwefelsäure zersetzt werden.

Aufbewahrung Vorsichtig, vor Licht geschützt, in völlig angefüllten Gefässen, welche man zweckmässig nicht zu gross wählt

Anwendung. Inhalirt wirkt das Bromoform bei Thieren anästhesirend wie das Chloroform Innerlich wird zu 20–50 Tropfen *pro die* als Sedativum bei Delirien und Erregungszuständen von Geisteskranken gegeben Die eigentliche Anwendung aber ist die gegen Keuchhusten der Kinder Man giebt 3–4 Mal täglich 2–5 Tropfen in einem Theelöffel Wasser, aber niemals in den ganz leeren Magen Die Wirkung soll sich schon am zweiten Tage deutlich zeigen. Man giebt

Kindern bis zu 2 Jahren	0,05–0,1 g
„ von 2–4 „	0,1 –0,15 „
„ „ 4–8 „	0,15–0,3 „

Älteren Kindern in fortschreitenden Mengen Erwachsenen 1,0–1,5 g

Höchstgaben *pro dosi* 0,5, *pro die* 1,5 g (Ergänzb) Nach grösseren Bromoformgaben wird nach OLIVIERO der Harn grün gefärbt, er reducirt alsdann FÄHLING'sche Lösung, polarisirt aber nicht — In der Analyse bedient man sich des Bromoforms bisweilen zur Trennung spec leichterer fester Körper von spec schwereren

Spiritus a Saccharo bromoformatus	
Bromoform - Rum Nach Gay	
Ep Bromoformi	12
Chloroformi	0,5
Rum	1200

Die Mischung soll von Kindern gut vertragen werden

Sirupus bromoformi Vossix
Munch Ap V

Ep Bromoformi	1,75
Tincturae Orindellae	
Tincturae Strychni	55 0,75
Tincturae Aconiti	1,0
Tincturae Bryoniae	0,5
Spiritus (90 Proc.)	25,0
Sirupi opiatii	50,0
Sirupi Asarum ceticis	105,0

Mixtura Bromoformi Gay

Ep Bromoformi	1,20
Olei Amygdalarum	15,0
Gummi arabici	10,0
Sirupi Sacchari	50,0
Aquae	65,0

Ein Kaffeebägel enthält ca 0,05 g Bromoform

Sirupus Bromoformi Brünlan

Ep Bromoformi	50
Spiritus (95 Vol Proc.)	450
Glycerini	1500
Sirupi Sacchari	8000

Aqua bromoformata. 8 g Bromoform werden mit 1 Liter destillierten Wassers geschüttelt. An Stelle des unverdünnten Bromoforms zu gebrauchen

Chlorum.

1 Chlorum Chlor Chlorgas Freies Chlor Chlorine. Cl Atomgew. = 35,5

Das zu den Nicht-Metallen gehörende Element „Chlor“ ist bei gewöhnlicher Temperatur und unter normalem Drucke ein grünelbes Gas von erstickendem Geruche. Bei -40°C kann es unter gewöhnlichem Drucke oder bei $+15^{\circ}\text{C}$ durch einen Druck von 6 Atmosphären zu einer grünlich gelben, mit Wasser nicht mischbaren Flüssigkeit verdichtet werden (flüssiges Chlor), welche bei -102°C zu einer gelben, kristallinischen Masse erstarrt. Das spec Gewicht des Chlors ist auf Luft = 1 bezogen = 2,45, auf Wasserstoff = 1 bezogen = 35,5 — 1 l Chlorgas wiegt bei 0°C und bei 760 mm B = 3,17344 g. Das Chlor ist nicht brennbar. In Wasser ist Chlorgas löslich, und zwar löst Wasser von

10°C = 2,585 Vol Chlor	25°C = 1,950 Vol Chlor
15°C = 2,368 „ „	30°C = 1,750 „ „
20°C = 2,156 „ „	40°C = 1,365 „ „

Das Maximum (Optimum) der Auflöslichkeit in Wasser liegt bei $9-10^{\circ}\text{C}$. Oberhalb aber auch unterhalb dieser Temperatur nimmt die Auflöslichkeit des Chlors in Wasser beträchtlich ab. Bei 100°C ist sie gleich Null. Gegen 0°C vereinigt sich das Chlor mit Wasser zu dem kristallisierenden Chlorhydrat $\text{Cl}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$, wodurch natürlich seine Auflöslichkeit in Wasser ganz beträchtlich reducirt wird, dieses Hydrat zerfällt bei zunehmender Temperatur wieder in Chlor und in Wasser.

Im unverdünnten Zustande eingeathmet kann Chlor blitzschnell den Tod herbeiführen. Aber auch noch im Zustande erheblicher Verdünnung mit Luft wirkt es heftig reizend auf die Schleimhäute der Athmungsorgane und kann heftigen Schnupfen, Catarrh des Rachens und der Bronchien, ja selbst schwere Beschädigungen der Lungen hervorbringen. Gegenmittel gegen eingeathmetes Chlorgas ist Alkohol, und zwar athmet man diesen in Dampfform ein und nimmt ihn zugleich *per os* als Lakor, auch kann man Aetherwangeist einathmen und als Tropfen trinken.

Das Material zur Darstellung des Chlors im Laboratorium ist die Salzsäure (Chlorwasserstoff, HCl), welcher zur Ueberführung in Chlor nur das Wasserstoff-Atom (durch Oxydation) entzogen zu werden braucht. Dies geschieht dadurch, dass man Substanzen, welche leicht Sauerstoff abgeben, auf die Salzsäure einwirken lässt. An Stelle von Salzsäure kann man auch Gemische von Kochsalz und Schwefelsäure verwenden.

Die wichtigsten Verfahren, nach welchen die Darstellung des Chlors im pharmaceutischen Laboratorium geschieht, sind folgende

1) 40 Th trocknes Kochsalz (rohes Natriumchlorid), 50 Th grobgepulverter Braunstein, 100 Th Englische Schwefelsäure, verdünnt mit 100 Th Wasser Ansage 23—24 Th Chlorgas

Das Kochsalz und der Braunstein werden gemischt zuerst in einen Kolben gegeben und nach Zusammenstellung des Gasentwicklungsapparates mit der verdünnten Schwefelsäure übergossen. Die Gasentwicklung geht sofort vor sich und wird später durch gelinde Erwärmung im Sandbade im Gange erhalten.

2) Salzsäure und ein grosser Ueberschuss Braunstein in hasel und wallnuss grossen Stücken. Die Chlorentwicklung erfolgt bei Anwendung von concentrirter Salzsäure zunächst bei gewöhnlicher Temperatur, alsdann wird sie durch gelinde Erwärmung auf dem Sandbade oder Wasserbade unterstützt. Nach beendeter Gasentwicklung wird die Flüssigkeit von dem Braunsteinüberschuss abgossen, der Braunstein mit Wasser abgewaschen und für eine spätere Darstellung aufbewahrt. Diese Methode der Chlordarstellung ist die bequemste und leichteste. Hierbei geben aus

100 Th	Salzsäure von	1,180 spec Gew	fast 18	Th Chlor
100	"	"	1,170	" " 17 " "
100	"	"	1,160	" " 16 " "
100	"	"	1,150	" " 15 " "
100	"	"	1,140	" " 14 " "
100	"	"	1,130	" " 13 " "
100	"	"	1,124	" " 12,4 " "
100	"	"	1,120	" " 12 " "

3) Es werden übergossen 10 Th Kaliumdichromat in kleinen Stücken mit 53 Th Salzsäure von 1,180 spec Gewicht. Die Gasentwicklung erfordert ein Erwärmen, und zwar kann dies über einem Drahtnetz mittels kleiner Flamme erfolgen. Es kann auch eine concentrirtere oder dünnere Salzsäure genommen werden.

Salzsäure	spec Gew	Kaliumdichromat	Chlor
100 Th von	1,180	erfordern 21,8 Th	und geben aus circa 15,4 Th.
100	"	1,170	" 20,6 " " " 14,4 "
100	"	1,160	" 19,4 " " " 13,5 "
100	"	1,150	" 18,2 " " " 12,7 "
100	"	1,140	" 17,0 " " " 11,9 "
100	"	1,130	" 15,8 " " " 11,0 "
100	"	1,124	" 15,0 " " " 10,5 "
100	"	1,120	" 14,6 " " " 10,2 "

4) Ueber die Chlordarstellung aus Kaliumchlorat + Salzsäure siehe weiter unten.

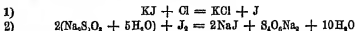
Flüssiges Chlor wird gegenwärtig fabrikmässig dargestellt und in druckfesten, eisernen, inwendig verbleiten Gefässen in den Handel gebracht. Vollig trockenes Chlor greift nicht an Gusseisen, Schmiedeeisen, Stahl, Phosphorbronze, Messing, Kupfer, Zink, Blei. Diese Verhältnisse ändern sich sofort, sobald das Chlor Feuchtigkeit enthält.

Chemie. Man erkennt das freie Chlor im concentrirten Zustande an seiner gelb grünen Farbe und auch noch im stark verdünnten Zustande an dem eigenthümlichen Geruche. Davon abgesehen an folgenden Reactionen: 1) Es bleicht, namentlich bei Gegenwart von Wasser Pflanzenfarbstoffe wie Lackmus, Indigoblau wird in eine gelb gefärbte Verbindung übergeführt. 2) Es setzt aus Kaliumjodid Jod in Freiheit, färbt also Jodkalium Stärkekapsel blau (diese Reaction tritt aber auch ein mit Brom, Ozon, salpetriger Säure, Ferrichlorid). 3) Durch Schütteln mit metallischem Quecksilber wird das Chlor zu Mercurchlorid gebunden. 4) Aus Schwefelwasserstoff scheidet es Schwefel aus. 5) In wässriger Flüssigkeit löst es Goldblatt allmählich auf. 6) Es färbt Stärkelösung nicht.

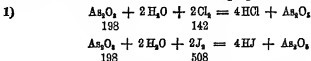
Man bestimmt das freie Chlor 1) indem man einen Ueberschuss und zwar eine gewogene Menge reines, trocknes Mercurchlorid (Calomel), mit der wässrigen Chlidlösung

schüttelt Der Gewichtsverlust des mit Weingeist gewaschenen Mercurchlorids mit 0,1507431 multiplicirt ergibt die Menge des vorhanden gewesenenen freien Chlors Die Ergebnisse sind jedoch nur annähernde

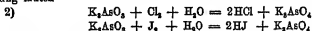
II) Maassanalytisch A) Die Methode beruht darauf, dass Chlor aus Metalljodiden, z B Kaliumjodid, äquivalente Mengen Jod in Freiheit setzt, welche durch Natriumthiosulfat bestimmt werden



Man benutzt in der Regel eine $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung, welche 24,8 g reines, krystallisiertes Natriumthiosulfat in 1 l enthält (s Reagentien, Band II) 1 cem dieser Lösung bindet 0,0127 g Jod und zeigt 0,00355 g Chlor an B) Die Pénor'sche chlorometrische Methode Diese Methode beruht darauf, dass arsenige Säure sowohl durch Chlor als auch durch Jod unter bestimmten Bedingungen zu Arsensäure oxydirt wird.



Diese Ueberführung der arsenigen Säure erfolgt in saurer Lösung nur unvollständig, quantitativ aber in alkalischer Lösung Für den letzteren Fall würde also die Umsetzungsgleichung lauten



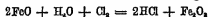
Stöchiometrisch sagen beide Formeln das Gleiche, nämlich 198 Th Arsenigsäureanhydrid werden durch 142 Th. Chlor oder durch 508 Th. Jod zu Arsensäureanhydrid oxydirt — Man bedarf zu dieser Bestimmung

$\frac{1}{10}$ -Kaliumarsenitlösung 4,95 g reines Arsensaureanhydrid (genau gewogen), wird mit 5—10 g Kalumbikarbonat und etwa 200 cem Wasser auf dem Wasserbade erwärmt. Wenn sich der grösste Theil aufgelöst hat, giesst man die klare Lösung in einen 1-Literkolben mit Marke ab, bringt zu dem Rückstand noch 2—5 g Kalumbikarbonat + Wasser, erhitzt von neuem, giesst wieder klar ab und setzt dies fort, bis alles Arsenigsäureanhydrid in Lösung übergeführt ist Dann fügt man zur Lösung noch etwa 20 g Kalumbikarbonat, und füllt nach völligem Erkalten mit Wasser bis zur Marke auf

$\frac{1}{10}$ -Jodlösung 12,7 g reines, trocknes Jod werden mit Hilfe von etwa 20 g reinem, jodsaurefreiem Kaliumjodid in Wasser zu 1 l gelöst (vergl Reagentien)

Sind beide Lösungen mit reinen Chemikalien genau bereitet, so verbraucht 1 cem Jodlösung genau 1 cem der Kaliumarsenitlösung zur Entfärbung und 1 cem Kaliumarsenitlösung zeigt 0,0127 g Jod oder 0,00355 g Chlor an — Bei diesen Bestimmungen ist der Titer der Jodlösung zu Grunde zu legen, welches in der unter Reagentien angegebenen Weise gegen die Natriumthiosulfatlösung ermittelt wird

C) Die GRAHAM OTTO'sche Methode Diese Methode beruht auf der Oxydation von Ferrisalzen durch Chlor zu Ferrosalzen nach der Gleichung



Als Ferrosalz, welches oxydirt wird, benutzt man eine mit Schwefelsäure oder Salzsäure stark angesäuerte Lösung von Ferroammoniumsulfat $\text{FeSO}_4 (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 6\text{H}_2\text{O}$ und lässt von der freien Chlor enthaltenden Flüssigkeit soviel zufließen, bis alles Ferrosalz zu Ferrisalz übergeführt ist Den Endpunkt der Reaktion erkennt man daran, dass die Reaktionsflüssigkeit durch Ferncyankalium nicht mehr gebläut wird (Tupfelprobe)

II Aqua chlorata (Germ) Aqua Chlori (Austr U-St) Chlorum solum (Helv) Liquor Chlori. Solution of Chlorine (Brit) Chlore dissous (Gall) Chlorwasser. Aqua oxy muriatica. Von den genannten Pharmakopöen führt es die Brit nur unter den Reagentien auf, die übrigen haben es im Text aufgenommen Die Selbst-

darstellung dieses wichtigen Präparates ist dringend zu empfehlen, da das vom Drogisten bezogene häufig zersetzt ist, woraus übrigens dem Drogisten ein Vorwurf nicht gemacht werden darf.

Darstellung. Ein starkwandiger Stehkolben *a*, der unter der Bezeichnung „Chlorgaskolben“ in der Reihe der anderen gläsernen Apparate zur Hand steht, wird bis zu $\frac{1}{4}$ seines Rauminhaltes mit ungefähr haselnussgrossen und durch Absieben vom Pulver befreiten Braunsteinstücken gefüllt, auf ein Drahtnetz oder in ein Sand- oder Wasserbad gestellt, mit einer angemessenen Menge¹⁾ roher Salzsäure beschickt, mit einem Stopfen, dem ein gläsernes Gasleitungsrohr *c* und ein Sicherheitsrohr *b* eingesetzt ist, geschlossen.

Das entwickelte Chlorgas wird, um mitübergegangene Salzsäure zu beseitigen, zuerst in einer wenig Wasser enthaltenden Waschflasche *d* gewaschen, sodann zur Absorption in destilliertes Wasser *e* geleitet.

Da das Einathmen von Chlor schädlich ist, so nehme man die Operation unter einem gut wirkenden Abzuge oder im Freien vor. Da das Chlorwasser durch direktes Sonnenlicht, ebenso durch zerstreutes Tageslicht Zersetzung erfährt, so stelle man die Absorptionsflasche in eine Papphülse oder umwickle sie mit einem Tuche.

Wird eine Salzsäure mit einem Gehalte von 30—35 Proc. Chlorwasserstoff angewendet, so geht die Chlorentwicklung längere Zeit ohne künstliche Erwärmung vor sich. Sobald die in dem Absorptionswasser aufsteigenden Gasblasen spärlich auftreten,

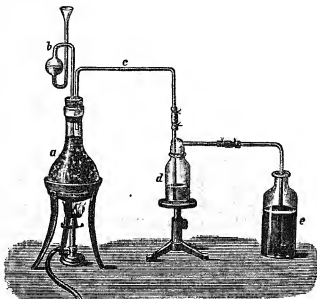


Fig. 189. Apparat zur Chlorgasdarstellung aus Braunstein und Salzsäure.

wird der Kolben gelinde erwärmt. Eine Temperatur von 50—70°C. genügt. Hat man kein zu grosses Entwicklungsgefäss und hat man dieses auf ein Drahtnetz gestellt, so genügt die kleine Flamme einer Weingeistlampe, es darf aber die Flamme das Drahtnetz (oder den Kolbenboden) nicht berühren, weil eine starke örtliche Erhitzung am Kolbenboden ein Zerspringen desselben herbeiführen könnte. Zur Darstellung von 3 l Chlorwasser genügt ein Kolben von 500 cem Rauminhalt, welcher bis dicht unter den Stopfen mit Braunsteinstücken und mit 200—250 g einer rohen 29 bis 30 procentigen Salzsäure beschickt wird. Zwei Flaschen I und II von weissem Glase und mit Glasstopfen versehen, jede nur bis zur Hälfte ihres Rauminhaltes mit angeskochtem und wieder erkaltetem destilliertem Wasser beschickt und durch eine Hülle vor Tageslicht geschützt, stehen zur Hand. In das Wasser der einen Flasche I lässt man nun durch das Gasleitungsrohr das Chlorgas hineintreten, so lange, bis sich der Raum über dem Wasser mit dem grünlichgelben Chlorgase angefüllt zeigt. Man nimmt alsdann diese Flasche fort und legt die andere Flasche II vor, jene aber verschliesst man mit dem Stopfen sofort und schüttelt sie kräftig. Das Wasser ab-

¹⁾ Der Braunstein muss noch in einer 5—10 cm hohen Schicht aus der Salzsäure herausragen.

sorbirt das Gas, und wenn man die Flasche dann öffnet, so strömt mit Gewalt die äussere Luft hinein. Ist der leere Raum der Flasche II mit Chlorgas gefüllt, so nimmt man sie fort, verschliesst sie mit dem Stopfen und legt wieder die Flasche I vor. Die von der Gasleitungsröhre weggenommene Flasche wird ebenfalls geschüttelt. Dieses Wechseln der Flaschen und das Schütteln geschieht so oft, bis das Wasser Chlorgas nicht mehr absorhirt, bis also nach dem Schütteln der leere Raum der Flasche mit gelbgrünlichem Gase gefüllt bleibt und beim Aufheben des Stopfens ein Eindringen der Luft nicht bemerkbar ist. Mit dem auf diese Weise dargestellten Chlorwasser, welches bei der später vorzunehmenden Prüfung den richtigen Gehalt zeigte, werden dunkle Flaschen von 200 ccm Rauminhalt mit gut eingeriebenen Glasstopfen bis zur Mündung angefüllt, die Glasstopfen aufgesetzt, mit kaltem Wasser die Flaschen abgespült, mit einem Tuche abgetrocknet, dann sogleich mit feuchtem Pergamentpapier dicht tectirt und nun alsbald in den Kellerraum gebracht. Diese Operationen geschehen an einem luftigen Orte,

und man hütet sich immer sorgsam, Chlorgas einzatmen. Sollte letzteres dennoch geschehen sein, so gebrauche man sofort die oben Seite 810 angegebenen Gegenmittel.

Nach Beendigung der Darstellung wird der Kolben, sobald er erkaltet ist, geöffnet, die Flüssigkeit in eine Kloake gegossen und das zurückbleibende Mangansuperoxyd einige Male durch Eingiessen von Wasser und Ausgiessen abgewaschen. (Vorsicht wegen Einathmens von Chlor!) Nachdem man alles Wasser aus dem Kolben hat abtropfen lassen, schliesst man ihn wieder mit dem Stopfen und dem Gasleitungsrohr und hebt ihn für eine spätere Operation auf.

Darstellung grösserer Mengen Chlorwasser. Die Zerbrechlichkeit der gläsernen Kolben, die Erneuerung der durch das Chlorgas zerstörten Korkstopfen sind sehr

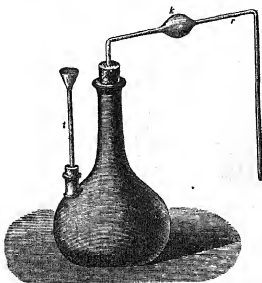


Fig. 190. Thonkolben zur Chlorgasentwicklung.

unangenehme Umstände, welche man so viel als möglich zu vermeiden sucht. Man hat daher Kolben von feuerfestem Thon, die auf specielles Verlangen mit eingeriebenen und durchbohrten Stopfen aus gebranntem Thon oder aus Talkstein versehen werden, als Chlorgasentwicklungsgefässe angefertigt. Sollte das Gasleitungsrohr nicht dicht die Bohröffnung schliessen, so nimmt man etwas Siegellack zu Hilfe. Der Kolben hat eine Tubulatur zur Aufnahme eines Trichterrohrs, welches zugleich als Sicherheitsrohr dient. Man füllt den Kolben mit den Brauesteinstücken, setzt das Gasleitungsrohr auf (macht den Stopfen erforderlichen Falles mit Kitt dicht) und giesst durch das Trichterrohr, welches bis auf den Boden des Kolbens reicht, die Säure.

Wie in der Abbildung ersichtlich, ist dem Kolben ein Gasleitungsrohr aufgesetzt. Dieses Rohr hat in der Mitte des aufsteigenden Theiles *r* eine kugelförmige Erweiterung, in welcher sich etwa infolge der Gasentwicklung fortgerissene Theilchen des Kolbeninhaltes neben Feuchtigkeit ansammeln und daraus bei grösserer Anhäufung in den Kolben zurückfliessen können. (Fig. 190.)

Die Darstellung von Chlor aus Chlorkalkwürfeln im Kipp'schen Apparate ist für chemische Laboratorien ganz zweckmässig, zur Erzeugung von Chlorwasser im pharmaceutischen Laboratorium aber bieten diese Würfel keinen Vortheil.

Da Wasser von $+9$ bis $+10^{\circ}\text{C}$ die grösste Menge Chlorgas absorbiert, so empfiehlt es sich, das mit Chlor zu sättigende Wasser auf dieser Temperatur zu erhalten, im Sommer durch Einstellen der Absorptionsgefässe in Eiswasser, im Winter durch Einstellen in erwärmtes Wasser. Letztere Vorsichtsmaassregel verabsäume man im Winter unter keinen Umständen, da sich sonst bei $+1$ bis $+3^{\circ}\text{C}$ Krystalle von Chlorhydrat $\text{Cl}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$ bilden, welche in der Regel die Glasröhren verstopfen. Ein bei 10°C gesättigtes Wasser kann 0,7–0,8 Proc. ein bei 20°C gesättigtes immer noch 0,5 Proc. Chlor enthalten.

Eigenschaften. Völlig gesättigtes Chlorwasser ist eine klare, blass-grünlich-gelbliche Flüssigkeit von schwach styptischem, etwas scharfem Geschmacke und erstickendem Chlorgeruche. Lackmusfarbstoff und andere organische Farben werden durch dasselbe gebleicht. Der Luft ausgesetzt, stösst es Chlorgas aus, und unter dem Einflusse des Tageslichtes zersetzt es sich, indem das Chlor mit einer entsprechenden Menge Wasserstoff des Wassers Chlorwasserstoffsäure bildet und Sauerstoff frei wird $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl} + \text{O}$. Es muss mindestens 0,4 Proc. freies Chlor enthalten.

Es fordern	Austr.	Brit.	Gall.	Germ.	Heiv.	U.-St.
(Ges. = Gesättigt)	Ges.	Ges.	Ges.	> 0,4 %	> 0,4 %	> 0,4 %

Aufbewahrung. Da das Wasser nur zwischen 8 – 12°C die grössere Menge Chlor absorbiert, so wird auch das bei dieser Temperatur gesättigte Chlorwasser bei höheren Temperaturen mehr oder weniger Chlorgas entweichen lassen. Unsere Keller, welche durchschnittlich eine Temperatur von $+12^{\circ}\text{C}$ haben, eignen sich also am besten als Aufbewahrungsort des Chlorwassers. Als Aufbewahrungsgefässe passen starkwandige, gelbe oder blaue Flaschen von 100–200 ccm Rauminhalt mit etwas konischen Glasstopfen, welche Flaschen bis unter den Stopfen mit dem Chlorwasser angefüllt, mit Pergamentpapier tektirt werden. Schwarze oder sogenannte Hyalithgläser haben das Unangenehme, dass sie nicht durchsichtig sind. Sie sind auch zwecklos, wenn man die mit Chlorwasser gefüllten Flaschen in einen mit Deckel versehenen Holzkasten oder in Blechbüchsen einstellt. Die Hauptsache ist, dass in den Flaschen keine atmosphärische Luft vorhanden ist. Bei einer solchen Aufbewahrung, geschützt vor Licht und Luft, bleibt das Chlorwasser monatelang von untadelhafter Beschaffenheit. In dem Dispensariokale hält man ein Gefäss mit Chlorwasser nicht gern zur Hand, sondern holt den jedesmaligen Bedarf aus dem Keller.

Bei **Dispensation** des Chlorwassers vergesse man nicht, dass dieses stets Chlor abgibt und daher, in eine Flasche gegossen, diese mit Chlorgas füllt. Giesst man nun aus einem anderen Gefässe Flüssigkeit dazu, so steigen die Chlordämpfe in dieses auf und ertheilen dem Inhalte Chlorgeruch. Das Chlorwasser wird daher stets den Mixturen zuletzt zugesetzt. Die Mixturen dispensirt man in gelben Gläsern, obgleich das freie Chlor in Arzneimischungen kaum eine Stunde frei bleibt und gewöhnlich gebunden wird. Mischungen aus Chlorwasser mit schleimigen Flüssigkeiten, Altheesirup, Altheeaufguss, gefärbten Zuckersäften etc. verlieren in wenigen Minuten ihren Chlorgeruch oder ihr freies Chlor gefärbte Säfte werden ganz oder theilweise entfärbt. Wird Chlorwasser in einer Mischung abgegeben, in welcher eine Zersetzung oder Bindung des Chlors nicht zu erwarten ist, so sind metallene Löffel zum Einnehmen nicht zu verwenden oder es sind dieselben nach dem Einnehmen sofort in Wasser zu stellen. Vor dem Riechen an der Mischung ist zu warnen.

Prüfung. 1) Chlorwasser sei völlig flüchtig. Einige Gramme in einem Glaschälchen verdampft, sollen keine Spur eines fixen Rückstandes hinterlassen.

2) Es soll von Chlorwasserstoff möglichst frei sein. Man schüttelt ca. 30,0 des Chlorwassers mit 5,0–8,0 reinem Quecksilber kräftig durcheinander, bis der Chlorgeruch verschwunden ist, filtrirt und prüft mit Lackmuspapier. Eine ausserst schwache Rothung macht das Präparat nicht verwerflich, da fast ein jedes einige Zeit aufbewahrte Chlorwasser diese Reaktion giebt. Silbernitratlösung erzeugt in dem Filtrat gemeinlich eine Trübung, nur soll sie eine sehr schwach opalisirende sein. Diese Spur Salzsäure ist auf das Chlorwasser als Medikament ohne allen Einfluss.

8) Gehaltsbestimmung. 25 ccm Chlorwasser werden in ein, eine conc. Auflösung von 1 g Kaliumjodid enthaltendes *Beckmann'sches* Kölbchen gegossen. Zu der durch ausgeschiedenes Jod braun gefärbten Flüssigkeit lässt man so viel $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung zulaufen, dass die Flüssigkeit nur noch schwach gelb gefärbt erscheint. Dann fügt man etwas Stärkelösung hinzu und titirt die blaue gefärbte Flüssigkeit mit der $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung bis zur eben eintretenden Farblosigkeit.

Hierzu sollen nach Germ. mindestens 28,2 ccm, nach Helv. 30,0 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein. Da 1 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung = 0,00355 g Chlor entspricht (s. S. 812), so werden bei dieser Prüfung nach Germ. = 0,40044 Proc., nach Helv. = 0,426 Proc. freies Chlor nachgewiesen.

Anwendung. Das Chlorwasser wirkt wegen seines Gehaltes an freiem Chlor desinficirend und wird innerlich zu 0,5–1,5–3,0 g, mit ca. der 10 fachen Menge Wasser verdünnt, bei fieberhaften und entzündlichen Krankheiten mit dem Charakter der Blutzersetzung, bei Scharlach, Blattern, Erysipel, Typhus, Ruhr, beginnender Asiatischer Cholera, mercurieller Stomatitis, Vergiftung mit Wurst, Käsegift gegeben, äusserlich gegen Blas- und Stichwunden giftiger oder wüthender Thiere, zur Desinfection jauchiger Wunden, zu Gurgelwässern, zu Umschlägen bei Leberkrankheiten gebraucht. In der Technik und in der Oekonomie benutzt man es als Bleichmittel, in der Chemie als Oxydationsmittel.

Chlor und Chlorwasser zu Desinfectionszwecken. Letzteres bereitet man billig und bequem (selbst im Wohnzimmer, ohne der geringsten Belästigung durch Chlorgas ausgesetzt zu sein) in folgender Weise.



Fig. 191.



Fig. 192.

Eine Flasche *a* wird halb mit Wasser gefüllt und ihr ein Kork mit 2 starken Glasröhren dicht aufgesetzt, von welchen das Rohr *d* die Stelle eines Ventils vertritt, denn es ist unten geschlossen und nicht weit von dem geschlossenen Ende mittelst einer runden Felle unter Beihülfe von Petroleum durchbohrt. Durch Auf- und Abwärtsschieben dieses Ventilrohres kann man beliebig den inneren Raum der Flasche *a* mit der äusseren Luft in Kommunikation setzen oder davon abschliessen. Das andere Glasrohr *c* ist von starkem

Glas, an dem einen Ende, welches bis auf den Boden der Flasche hinabreicht, zu einer offenen Spitze *e* ausgezogen, so dass das durch diese ca. $\frac{1}{8}$ mm weite Oeffnung austretende Gas nur kleinere Blasen bildet. Der aus dem Kork nach aussen austretende Theil dieses Glasrohres *c* ist gebogen und an seinem Ende mit einem Kork armirt, welcher als Schluss eines kleinen Kolbens *b* mit angelegtem Rande (Wulstrand) dient. In den Kolben giebt man zuerst Salzsäure, dann schüttet man das nöthige Kaliumchlorat dazu und legt ihn fest an das Rohr *c* an. Die Chlorentwicklung beginnt sofort, im übrigen sehr ruhig. Anfangs schiebt man das Ventil *d* abwärts und setzt das Innere der Flasche mit der äusseren Luft in Kommunikation, schliesst es aber, sobald sich ein Austreten von Chlor bemerkbar macht. Die Gasentwicklung wird später spärlicher. Ein Erwärmen des Kölbchens *b* darf nicht stattfinden, die Flasche selbst hat man auch nicht nöthig zu schütteln, sondern man lässt sie ruhig an einem schattigen Orte stehen. Um ein Wasser von dem Chlorgehalt des officinellen Chlorwassers darzustellen, giebt man in das Kölbchen auf je 1000,0 vorgelegten Wassers 2,5 Kaliumchlorat 25,0 25 procentige Salzsäure oder auf 10000 Th. Wasser 25 Th. Kaliumchlorat und 250 Th. 25 procentige Salzsäure.

Ein solches Chlorwasser benutzt man in Fällen, wo die Anwendung von Chlorkalk gern gemieden wird, z. B. zum Waschen von Geweben aus thierischer Faser, von Betten, Möbeln, Pannolen. Das Bestreichen mit diesem Chlorwasser wird mit einem Borstenpinsel oder einem Schwamme, an einen Stiel befestigt, ausgeführt. Zur Desinfection

der Wasche von Cholera-kranken, Blattern-kranken etc wird das Chlorwasser mit einem gleichen bis doppelten Volum Wasser verdünnt

Zur Desinfection der Aborte hängt oder stellt man von einander entfernt 2 Kollbehen mit Chlorentwicklungsmischung aus Kaliumchlorat und Salzsäure abends in die Gruben hinein Auf Gruben für 25 Menschen reichen pro Tag im Sommer, von einem Abend zum andern, 5 g Salz und 50 g bis auf einen Gehalt von 25–30 Proc verdünnter roher Salzsäure vollständig aus Der Materialwerth beträgt 4–5 Pfg Das Chlorgas entwickelt sich allmählich und verbreitet sich über die Oberfläche der Fäkalischicht und steigt nur in unbedeutender Menge nach oben Vor neuer Beschickung der kleinen Desinfektoren gresst man den Inhalt derselben in die Grube und spült mit Wasser nach.

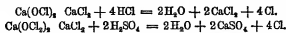
III Calcaria chlorata (Germ Helv) Calcium hypochlorosum (Austr) Calx chlorinata (Brit) Calx chlorata (U-St) Chlorure de chaux sec (Gall) Calx chlorata. Calcaria hypochlorosa Calcaria oxymuriatica. Calciumhypochlorit. Unterchlorigsaurer Kalk Chlorkalk. Bleichkalk Ist keine einheitliche Verbindung, sondern ein Gemisch verschiedener Verbindungen Er wird in chemischen Fabriken durch Sättigung von Kalkhydrat mit Chlorgas erzeugt Das zu dem Process nothwendige Chlor gewinnt man nach verschiedenen Verfahren (von WELDON, HURTER-DEACON und WELDON PECTINERY), welche in Band I des Kommentars von HAGEN FISCHER HARTWICH unter *Calcaria chlorata* näher beschrieben sind und sammtlich bezwecken, den theuren Braunstein bei der Chlorbereitung entweder völlig auszuschliessen oder zu regeneriren Diesen Verfahren wird in dessen schon heute eine beachtenswerthe Konkurrenz gemacht durch die elektrolytische Darstellung des Chlors aus Kochsalz, bei welcher als zweites Produkt Natronhydrat bez. Natriumkarbonat erhalten wird

In den Handel gelangt der Chlorkalk in verschiedenen Sorten, welche in Deutschland nach Procenten wirksamen Chlors (s w u) bezeichnet werden. Die Austr verlangt einen Chlorkalk mit 20 Proc, andere Pharmacopöen verlangen einen solchen mit 25 und mehr Proc wirksamen Chlors, doch ist die Technik im Stande, Chlorkalk mit einem Gehalt von rund 40 Proc wirksamem Chlor darzustellen

Eigenschaften. Der Chlorkalk bildet ein weisses oder fast weisses, krumeliges, trockenes Pulver von eigenthümlich chloralähnlichem Geruche, unangenehm zusammenziehendem Geschmacke und von alkalischer Reaction Durch Behandeln mit 10–11 Th Wasser werden ihm das Calciumhypochlorit und das Calciumchlorid entzogen, während das Calciumhydroxyd ungelöst bleibt, und zwar wird durch Behandeln mit wenig Wasser zunächst vorzugsweise das Calciumchlorid, durch Behandeln mit mehr Wasser alsdann auch das Calciumhypochlorit in Lösung übergeführt

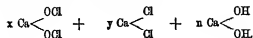
Durch Einwirkung von Licht und Wärme werden aus dem Chlorkalk allmählich Sauerstoff und Chlor abgegeben, wobei schliesslich ein Gemisch von Calciumchlorat [chlorsaurem Calcium $\text{Ca}(\text{O}_2\text{Cl})_2$] und Chlorcalcium CaCl_2 hinterbleibt

Mit einem Ueberschuss von Säure behandelt, giebt er seinen gesammten Chlorgehalt in Form von freiem (wirksamem) Chlor ab, d. h. je 1 Mol. Calciumhypochlorit Calciumchlorid liefert 4 Atome Chlor

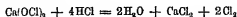


Die Entbindung von Chlor aus dem Chlorkalk erfolgt schon durch die Einwirkung von Essigsäure, ja sogar von Kohlensäure

Seiner chemischen Zusammensetzung nach kann der Chlorkalk praktisch betrachtet werden als eine Verbindung von Calciumhypochlorit mit Calciumchlorid und Calciumhydroxyd in unbestimmten Verhältnissen also



Für die Praxis ist der wesentliche Bestandtheil das Calciumhypochlorit $\text{Ca}(\text{OCl})_2$, denn nur dieses, nicht aber auch das Calciumchlorid ist im Stande mit Säuren, z. B. Salzsäure, freies Chlor zu bilden



Daher gilt denn auch der Procent-Gehalt an Chlor, welcher unter diesen Bedingungen aus dem Chlorkalk in freiem Zustande abgespalten werden kann, als Maassstab für die Bewerthung des Chlorkalk (über die französische Bewerthung s. w. u.) Man wird also als 20 procentig einen solchen Chlorkalk zu bezeichnen haben, der beim Zusammenbringen mit Salzsäure 20 Proc seines Gewichtes an freiem Chlor entbindet etc. Es verlangen Procente wirksames Chlor

Austr	Brit	Gall	Germ	Helv	U St
20%	33%	28,62% ¹⁾	25%	25%	35%

Prüfung 1) Der Chlorkalk soll ein trockenes, weisses Pulver darstellen, nicht eine schmierige feuchte Masse sein, was darauf hinweisen wurde, dass er bereits in Zersetzung begriffen ist. 2) 0,5 g einer dem Inneren des Vorrathes entnommenen Durchschnittsprobe werden in einem Erlenmeyer'schen Kulbchen mit 100 ccm Wasser angeschüttelt, dann mit einer Lösung von 1 g Jodkalium in 20 ccm Wasser gemischt und diese Flüssigkeit mit 20 Tropfen Salzsäure angeäuert. Das durch das freie Chlor in Freiheit gesetzte Jod färbt die Flüssigkeit rothbraun. Man lässt nun soviel $\frac{1}{10}$ Normal-Natriumthiosulfatlösung zufließen, bis die Färbung nur noch hellgelb ist, dann fugt man etwas Stärkelösung hinzu und titirt die durch Bildung von Jodstärke blaue gefärbte Flüssigkeit bis zur gerade eintretenden Farblosigkeit. Hierzu sind bei einem 25 procentigen Chlorkalk mindestens 35,2 ccm $\frac{1}{10}$ Normal Natriumthiosulfatlösung erforderlich.

Ein Chlorkalk von 20 Proc beansprucht unter den nämlichen Bedingungen 28,2 ccm, ein solcher von 33 Proc = 46,5 ccm, ein solcher von 35 Proc = 49,5 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal Natriumthiosulfatlösung.

Aufbewahrung Durch Einwirkung von Licht und Wärme erleidet der Chlorkalk, wie schon erwähnt, unter Abgabe von Chlor und Sauerstoff eine Zersetzung in chlores saures Calcium und Chlorecalcium. Ein solches Gemisch ist sehr hygroskopisch, daher meist schmierig und entbehrt die Fähigkeit, in der Kalte mit verdünnten Säuren Chlor zu entbinden. — Es empfiehlt sich, grössere Vorräthe von den Chlorkalk in Fässern an einem kühlen Orte, vor Licht möglichst geschützt aufzubewahren.

Wiederholt wurde beobachtet, dass festgeschlossene Flaschen mit Chlorkalk explodirten. Als Ursache für diese Explosionen nimmt man die durch Wirkung des Sonnenlichtes erfolgende Zersetzung in dem vorher erwähnten Sinne an. Die sich daraus ergebende Schlussfolgerung ist, Chlorkalkgefässe nicht zu dicht zu verschliessen. Uebrigens sind solche Explosionen namentlich bei hochprocentigen Sorten beobachtet worden.

Aber selbst trotz möglichster Vorsicht bei der Aufbewahrung geht der Gehalt des Chlorkalks an wirksamem Chlor allmählich zurück, im Monat durchschnittlich um 0,6 Proc. — Chlorkalklösungen sind wegen der Möglichkeit des Ueberganges in chlores saures Calcium durch Anreiben des Chlorkalks im Mixturmörser mit kaltem Wasser unter Ausschluss jeder Erwärmung zu bereiten und stets filtrirt abzugeben.

Die Abgabe des Chlorkalks in Substanz erfolgt in Thonkrufen mit aufgelegter Pappscheibe, bei grösseren Mengen empfiehlt sich das Auflegen eines Deckels von Holz.

Wirkung und Anwendung Chlorkalk hat wegen seiner Fähigkeit, Chlor abzugeben, desinficirende Eigenschaften, ausserdem wirkt er örtlich ätzend, adstringirend, austrocknend. Kleine Gaben sind innerlich ohne erhebliche Wirkung, grössere Gaben wirken ätzend, erzeugen Erbrechen, Durchfall. Innerlich findet der Chlorkalk nur selten Anwendung (in Gaben von 0,1—0,2—0,4 g) bei Typhus, Dysenterie, skrophulösen Drüsenanschwellungen, Lungentuberkulose, dagegen häufig äusserlich als Desinfektionsmittel,

¹⁾ Die Gall verlangt einen Chlorkalk von mindestens 90° GAY-LUSSAC. Vergl. S. 820.

als Einstreupulver, in Lösung (1 auf 20—25 Wasser) zum Hinaufziehen in die Nase, zu Gurgelwassern, Einspritzungen, Verbandswassern etc. In Mischung mit Pflanzenschleim, Zuckerirup und anderen organischen Stoffen geht das wirksame Chlor des Chlorkalks mehr oder weniger schnell verloren. Chlorkalklösungen werden stets durch Anreiben des Chlorkalks im Porcellanmorser mit kaltem Wasser bereitet und filtrirt dispensirt. In der Technik wird der Chlorkalk als Bleichmittel, ferner in der Farbei, zum Entfärben des Weingeistes etc. gebraucht. Fäkalien werden behufs Desinfektion mit dem Chlorkalk bestreut.

Chlorkalkwürfel zur Darstellung von Chlor bestehen aus einer Mischung von Gips und Chlorkalk, welche durch starken Druck in Formen gebracht wurde.

Dispensation Mischungen des Chlorkalks mit brennbaren Stoffen erhitzen sich und explodieren nicht selten. Solche Mischungen bestehen z. B. aus 1) Chlorkalk, Schwefel — 2) Chlorkalk, Schwefel, Salmiak — 3) Chlorkalk, Salmiak (hier wird selbst Gelegenheit zur Bildung von Chlorstickstoff gegeben, welcher schon in minimalen Mengen heftige Explosionen bewirkt) — 4) Chlorkalk, flüchtige Oele, Benzin, Petroleum.

Mischungen von Chlorkalk mit Salmiak muss der Apotheker als gefährlich hervorstellen zurückweisen.

Technische Werthbestimmung Obgleich die im Vorstehenden angegebene Werthbestimmung des Chlorkalks nach den Pharmacopoen ganz befriedigende Resultate giebt, so erfolgt die Werthbestimmung in der Technik doch nach anderen Methoden und zwar entweder nach **PEROT** oder nach **PEROT-MOHR**. Von Wichtigkeit ist zunächst die Vorbereitung des Chlorkalks zur Analyse.

Man reibt 10 g Chlorkalk im Augussmorser mit Wasser fein an, setzt nach und nach mehr Wasser zu und schlammst den Chlorkalk damit in einen 1-Liter Kolben, reibt den Rückstand wieder mit Wasser an, spült alles sorgfältig in den Kolben, füllt in diesem bis zur Marke auf und mischt durch Umschütteln. Zur Gehaltsbestimmung nimmt man nun nicht etwa die klar abgesetzte oder gar filtrirte Lösung, sondern man misst die zu entnehmenden Mengen der gut umgeschüttelten milchähnlichen Flüssigkeit wie sie ist ab. Man erhält so konstantere und richtigere Resultate, als wenn man die klar abgesetzte Flüssigkeit bestimmen würde, weil nämlich in dem nicht gelösten Rückstande noch aktives Chlor enthalten ist.

A Nach **PEROT** Man misst 50 ccm der wie oben angegeben bereiteten, wohl-durchmischten Chlorkalkmilch ab, bringt sie in ein Becherglas und lässt nun aus einer 50 ccm fassenden Burette von der auf S 812 angegebenen Kaliumarsenitlösung unter stetem Umrühren langsam, zultzt tropfenweise zufließen, bis 1 Tropfen der Reaktionsflüssigkeit, auf frisch bereitetes Jodkaliumstärke-Papier gebracht, dieses nicht mehr blau färbt. [Man rührt 8 g Kartoffelstärke mit 250 ccm kaltem Wasser an, kocht unter Umrühren, fügt eine Lösung von 1 g Kaliumjodid und 1 g krystallisirtem Natriumkarbonat hinzu, füllt auf 500 ccm auf, trinkt damit Filtrirpapierstreifen und trocknet diese.] Dieser Punkt ist leicht und sicher zu treffen, da die allmählich schwächer werdende Färbung des Reagenspapiers darauf hinweist, dass derselbe bald erreicht ist, und dass man somit die Probeflüssigkeit nur noch tropfenweise zusetzen darf.

Multipliziert man die Menge der verbrauchten ccm $\frac{1}{10}$ -Kaliumarsenitlösung mit 0,00355 g, so erhält man die in 0,5 g Chlorkalk enthaltene Menge aktiven Chlors.

B Nach **PEROT-MOHR** Man bedarf hierzu der auf S 812 angegebenen Lösungen von Kaliumarsenit und Jod.

Man bringt 50 ccm der oben erwähnten Chlorkalkmilch in einen Kolben, lässt einen Ueberschuss von Kaliumarsenitlösung zufließen, [so dass also 1 Tropfen Jodkaliumstärke-Papier nicht mehr bläut.] Alsdann verdünnt man mit 150—200 ccm Wasser, fügt etwas kalt bereitete Lösung von Ammoniumbikarbonat, sowie etwas Stärkelösung hinzu und titirt mit der Jodlösung auf Blau. Die blaue Färbung muss beständig bleiben, auch wenn noch etwas Ammoniumbikarbonatlösung zugesetzt wird.

Sind beide Titrirungen [Kaliumarsenitlösung und Jodlösung] genau $\frac{1}{10}$ normal, stehen sie also genau aufeinander ein, so zieht man einfach die verbrauchten Kubikcentimeter Jodlösung von den zugesetzten Kubikcentimetern Kaliumarsenitlösung ab. Multipliziert man den verbleibenden Rest der Kubikcentimeter mit 0,00355 g, so erhält man die in 0,5 g Chlorkalk enthaltene Menge wirksames Chlor.

Beispiel Angewendet 50 ccm der Lösung (= 0,5 g Chlorkalk) Zugesezt = 50 ccm Kaliumarsenitlösung Zurücktitrirt = 5,3 ccm Jodlösung 50,0 ccm minus 5,3 ccm = 44,7 ccm $44,7 \times 0,00355 = 0,158685$ g Chlor

Da diese Menge Chlor in 0,5 g Chlorkalk enthalten ist, so enthält der Chlorkalk = 31,74 Proc wirksames Chlor

Französische Werthberechnung Chlorometrische Grade. GAY-LUSSAC'sche Grade. Nach dieser Art der Deklaration wird angegeben, wieviel Liter Chlorgas aus 1 kg Chlorkalk entwickelt werden Das Gewicht des Liters Chlorgas wird dabei zu 3,18 g angenommen Ein 100gradiger oder 100proc Chlorkalk nach GAY-LUSSAC ist demnach ein solcher, von welchem 1 Kilo = 100 Liter, d i 318 g Chlorgas ergeben Mit anderen Worten Der 100gradige Chlorkalk nach GAY-LUSSAC entspricht einem Chlorkalk, welcher nach der üblichen Decimal-Rechnung = 31,8 Proc Chlor ausgiebt

Man kann daher die GAY-LUSSAC'schen Grade leicht in Gewichtsprocente Chlor um rechnen, wenn man die Zahl der GAY-LUSSAC-Grade mit 0,318 multiplirt (s S 818)

$$90^{\circ} \text{ GAY-LUSSAC} \times 0,318 = 28,62 \text{ Proc Chlor}$$

Umgekehrt kann man die Gewichtsprocente Chlor in GAY-LUSSAC'sche Grade umrechnen, wenn man die Procente durch 0,318 dividirt

$$\frac{28,62 \text{ Proc Chlor}}{0,318} = 90^{\circ} \text{ GAY-LUSSAC}$$

Man wird es nicht auffällig finden, dass es nach dieser Art der Deklaration Chlorkalk giebt, welcher mehr als 100 Procent Chlor enthält, bez mehr als 100gradig ist

Soluté d'hypochlorite de chaux (Gall) Chlorkalklösung 100,0 g Chlorkalk (von 28,6 Proc.) werden allmählich mit 4500,0 g kaltem Wasser angerieben und aufgeschlämmt Die Lösung ist zu filtriren Die Lösung soll ihr doppeltes Volumen an Chlor entwickeln, d h. sie soll 2 chlorometrische Grade nach GAY-LUSSAC oder 0,886 Gewichtsprocente Chlor enthalten

IV Liquor Natrii hypochlorosi (Ergänz) *Natrium hypochlorosum solutum* (Helv) *Chlorure de soude liquide* (Gall) *Liquor Sodae chlorinatae* (Brit) *Liquor Sodae chloratae* (U-St) Die unter den vorstehenden Namen von den einzelnen Pharmakopöen aufgenommenen Präparate sind wässrige Lösungen von Natriumhypochlorit und etwas Natriumcarbonat sowie Natriumchlorid Der Gehalt an wirksamem Chlor ist verschieden Technisches Synonym = Eau de Labarraque

Darstellung. Um gute Präparate zu erhalten, ist der Chlorkalk mit kaltem Wasser möglichst fein anzureiben und abzuschlämmt Jede Erwärmung muss bei der Darstellung vermieden werden, weil durch sie das Natriumhypochlorit mehr oder weniger in Natriumchlorat übergeht

Ergänz und Helv 20 Th Chlorkalk werden allmählich mit 400 Th kaltem Wasser in einem Mörtel angerieben, bez angeschlämmt Alsdann mischt man hierzu eine kalte Lösung von 25 Th krystall Soda in 200 Th Wasser Nach dem Absetzen des entstandenen Niederschlages wird die klare Flüssigkeit abgehoben bez abfiltrirt

Bei Verwendung eines 25proc Chlorkalks kann diese Lösung etwa 0,8 Proc wirksames Chlor enthalten **Ergänz** schreibt einen Minimalgehalt von 0,5 Proc Chlor vor, die Helv desgleichen, drückt sich aber bezüglich dieser Forderung etwas unklar aus

Gall 100 Th Chlorkalk von 28,62 g wirksamem Chlor, 200 Th krystall Soda, 4500 Th Wasser Die Flüssigkeit soll ihr doppeltes Volumen an wirksamem Chlor enthalten, entsprechend 2 chlorometrischen Graden nach GAY-LUSSAC = 0,886 Gew Procenten

Brit 400 Th Chlorkalk von 33% wirksamem Chlor, 600 Th krystall Soda, 4000 Th Wasser Die Lösung soll etwa 2,5 Proc wirksames Chlor enthalten

U-St 75 Th Chlorkalk von 35 Proc wirksamem Chlor, 150 Th krystall. Soda, Wasser q s., so dass 1000 Th klare Flüssigkeit erhalten werden Die Lösung soll etwa 2,6 Proc aktives Chlor enthalten

Eigenschaften Klare, farblose oder schwach gelblich-grüne Flüssigkeit von schwachem Chlorgeruche, welche rothes Lackmuspapier erst bläut, dann entfärbt Sie werde durch Natriumcarbonatlösung nicht mehr getrübt, enthalte also keine fallbaren Kalksalze mehr Auf Zusatz von Säuren, z B Salzsäure, entwickelt sie sichtbare Mengen Chlor

Gehaltsbestimmung (Ergänzb. Helv.) Man bringt zu einer Lösung von 1,0 Kaliumjodid in 20 cem Wasser zunächst 20 cem des Liquors und sauert mit 20 Tropfen Salzsäure an. Zu der entstandenen rothbraunen Flüssigkeit, die noch mit etwa 50 cem Wasser zu verdünnen ist, lässt man $\frac{1}{10}$ Normal-Natriumthiosulfatlösung zufließen, bis die Flüssigkeit nur noch hellgelb gefärbt ist. Dann fügt man einige Tropfen Stärfekolung hinzu und titirt, bis die entstandene Blaufärbung gerade in Farblos übergegangen ist. Hierzu sollen nach Ergänzb. mindestens 28 cem ($28 \times 0,00355$, entsprechend 0,497 Proc. Chlor) nach Helv. mindestens 30 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein ($30 \times 0,00355$, entsprechend 0,5925 Proc. Chlor). Nach Gall wurden unter den gleichen Bedingungen 35,8 cem $\frac{1}{10}$ Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden.

Brit. U-St. 5 cem werden zu einer Lösung von 2 g Kaliumjodid in 20 cem Wasser gebracht. Man sauert mit 3–5 cem Salzsäure an, verdünnt mit 100 cem Wasser und titirt wie vorher. Es werden gebraucht zur Bindung des ausgeschiedenen Jod nach Brit. = 35,2 cem, nach U-St. = 36,6 cem $\frac{1}{10}$ Normal-Natriumthiosulfatlösung.

Aufbewahrung In mit Glasstopfen gut geschlossenen Glasflaschen vor Licht geschützt.

Anwendung In der Chemie gebraucht man die Natriumhypochloritlösung als ein kräftig oxydirendes Mittel und zur Unterscheidung von Antimon- und Arsenflecken, welche letztere davon aufgelöst werden, in der Technik zum Entfernen von Obst- und Weinflecken aus Weisszeug, zum Bleichen etc. In der Medicin wird sie meist mit der gleichen bis doppelten Menge Wasser verdünnt gegen brandige, krebsartige, syphilitische, stinkend eiternde Wunden, gegen stinkenden Athem, Mercurialsalivation, Verbrennungen, Paravriten etc., in Waschungen, Einspritzungen (1 auf 25–30 Wasser), Klystieren 2,0–5,0–10,0 auf 120 Wasser, Gurgelwassern etc., innerlich zu 5–20 Tropfen mit Wasser verdünnt in typhösen Fiebern bei stinkendem Athem etc. angewendet. — In der Mikroskopie dient sie als vorzügliches Entfärbungsmittel gefärbter pflanzlicher Objekte.

Die Wascherinnen bedienen sich dieser Bleichflüssigkeit im Uebermaass, und zwar als Reinigungsflüssigkeit zur Abkürzung der Mühe des Waschens. Sie besprengen die Wasche damit und lassen sie in dieser Verfassung länger als eine Viertelstunde liegen. Die Folge davon ist eine Lockerung der Zeugfaser und früher oder später ein Ausfallen des benetzten gewesenen Theiles unter Hinterlassung eines Loches. Es ist darauf hinzuweisen, dass ein 15 Minuten überstehendes Benetzensein mit der Bleichflüssigkeit eine Zerstörung deszeuges zur Folge hat. Die zerstörende Wirkung des Chlors wird durch Natriumthiosulfat (Antichlor) aufgehoben.

V. Liquor Kali hypochlorosi. Liquor Kali hypochlorosi. Aqua JAVELLE Chlorkalkflüssigkeit. JAVELLE'sche Lauge. JAVELLE'sche Bleichflüssigkeit. Eau de JAVELLE (Fleckwasser) wird wie Liquor Natri hypochlorosi dargestellt, nur dass an Stelle von 100 Th. krystallisirtem Natriumkarbonat 55 Th. gereinigte trockne Potasche genommen werden. Sie ist heute nicht mehr im Gebrauch und wird durch den billigeren Liquor Natri hypochlorosi ersetzt.

Cataplasma chlorinatum

Rp Argulae albae pulveratae 100,0

Liq. Natri hypochlorosi 20,0

Aquae q. s.

Fiat pasta mollis

Collyrium chloratum VALEZ.

Rp Calcariae chloratae 1,0 (ad 5,0)

Aquae destillatae 25,0

Costruendo mixta filtra

S Augenwasser Dreistündlich mit einem Pinsel auf die Conjunctiva aufzutragen (bei Ophthalmia purulenta)

Emema chloratum

Rp Liquoris Calcariae chloratae 20,0

Aquae destillatae 100,0

Zu zwei Klystieren, vorher mit einem gleichen Volumen warmem Wasser zu mischen.

Fumigatio Chlori

I Fumigatio fortis (Pharmacopoea Germanicae)

Rp Salia caustica

Mangani hyperoxydati nativi ss 100,0

Gross modo pulverata et mixta dentur ad chartam

Una disponantur

Acidi sulfurici Anglii 200,0

antea diluta

Aquae communis 100,0

D S Zur Räucherung (für 100–150 Kubikmeter Raum)

II Fumigatio mitis (Pharmacopoea Germanicae)

Rp Calcariae chloratae 100,0

D ad ollam Una disponantur

Acidi crudi 500,0

S Zur Räucherung für circa 200 Kubikmeter Raum.

III Fumigation de chlore (Gall. Nachtrag) (Fumigation Gyttonienne)

- Rp 1 Salis culinaris
2 Mangani hyperoxydati nativi 250,0
3 Aoidi sulfurici anhydri 700,0
4, Aque destillatae 600,0

Man mischt 1—3 und fügt schliesslich 4 hinzu
Für einen Raum von 100 Kubikmetern

Globuli chlorophori
Chloren boules Chlorkugeln.

- Rp Boli albae
Salis culinaris
Mangani hyperoxydati nativi
Virideli Martii 50 1000

Man stösst die Pulver mit Hilfe von Wasser zur
dicken Paste an und formt 10 Kugeln daraus
5 Zur Chlorirung nach auf glühende Kohlen zu
werfen (Nicht mehr gebräuchlich)

Lilimentum contra perniones TROSTLIN

- Rp Tincturae Jodi 5,0
Liquoris Natrli hypochloros 15,0

Zum Bestreichen der Trostbeulen

Liquor Calcariae chloratae

Liquor Calcis chlorinatae

- Rp Calcariae chloratae 100

Inter terendum in mortario porcellaneo misce cum
Aque 100,0

Tum filtra Celaturae sint 100,0 Pareter ex
tempore

Letlie desinfectoria medicorum

- Rp Liquoris Natrli hypochloros
Aque 50 100,0

5 suo nomine (für Aerzte und Chirurgen zum
Waschen der Hände nach Operationen, Obdu-
tionen)

CHROUVELL's oder RAMSAY's Bleichflüssigkeit wird durch Zersetzen von Chlorkalk mit Bittersalzlösung hergestellt (s oben Magnesia hypochlorosa) und ist ein energisches Bleichmittel. Bei ihrer Anwendung zum Bleichen zarter Stoffe soll sie vor Chlorkalk den Vorzug haben, dass die Nebenwirkung des atzenden Erdalkalis fehlt.

HERMITE's Bleichlösung wird erhalten durch Elektrolyse einer Lösung von Magnesiumchlorid und Natriumchlorid und enthält demnach Natriumhypochlorit und Magnesiumhypochlorit.

VARRENTRAPP's Bleichsalz ist Zinkhypochlorit und wird dargestellt durch Umsetzung von Chlorkalk und Zinksulfat.

WILSON's Bleichflüssigkeit ist eine Lösung von Aluminiumhypochlorit, die man durch Zersetzen einer filtrirten Chlorkalklösung mit konzentrirter Aluminiumsulfatlösung und Abfiltriren des abgeschiedenen Calciumsulfats erhält. Die Wirkung beruht auf der Abgabe von Sauerstoff unter gleichzeitiger Bildung von Aluminiumchlorid.

Radirtinte, um Tintenschrift zu entfernen. Besteht aus zwei Flaschen, von denen das eine Eau de Javelle, das andere eine 2procentige Essigsäure enthält. Man bestreicht die Tintenschrift mit Eau de Javelle, darauf mit der Essigsäure und trocknet mit einem Löffelblatt ab.

Magnesia chlorata

Magnesia hypochlorosa Chlormagnesia.

- Rp 1 Calcariae chloratae 250
2 Aque destillatae 150,0
3 Magnesia sulfurici 50,0
4 Aque destillatae frigidae 300,0

Man reibt 1 mit 2 an, löst andererseits 3 in 4 und
vermischt beide Lösungen. Die klare Flüssig-
keit wird nach dem Absetzen abgesehen.

Mixtura chlorata.

- Rp Aque chloratae 25,0
Sirupi Sacchari 50,0

5 Alle zehn Minuten 1—2 Theelöffel (bei Asi-
tischer Cholera im ersten Stadium, nebenher Dar-
reichung von Eistücken)

Pastilli Calcariae chloratae DESCHAMPS

- Rp Calcariae chloratae 10,0
Sacchari albi 200,0
Tragacanthae 0,25
Cocconellae 0,3
Aque q s

Fiant pastilli quinquaginta (50)

(Eine Zusammensetzung, deren wirksames Chlor
schon in einigen Stunden verloren geht)

Pneumotokatharterien CHEVALLER.

- Rp Liquoris Calcariae chloratae 100,0
Olei Caryophyllorum gutt XIII
Spiritus Vini 50,

5 Einen bis zwei Theelöffel mit einem Wein-
glastic Wasser gemischt zum Mundzuspielen

Pulvis desinfectorius COLLIN

- Rp Calcariae chloratae 40,0
Aluminae usui pulverati 20,0

Das Pulver wird auf Tellern ausgestreut an den
betroffenen Ort gestellt. Langsame Chlorent-
wicklung

Unguentum Calcariae chloratae BINZ

- Rp Calcariae chloratae 1,0
Unguenti Paraffini 9,0

auf Trostbeulen, um das Verrotten derselben zu
verhüten

Chromium oxydatum.

I. Chromium oxydatum hydratum. Chromsesquihydroxyd. Chromhydrat
 $\text{Cr}_2(\text{OH})_6 + 4 \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 278

Darstellung 50,0 Chromalaun werden in 500,0 destillirtem Wasser gelöst
und in diese völlig kalte Lösung unter Umrühren 110,0 eines 5procentigen Salmiak-
geistes nach und nach eingetragen und einige Stunden bei Seite gestellt. Dann wird

der hellgrüne Niederschlag gesammelt und nach dem Auswaschen mit Wasser an einem mässig warmen Orte getrocknet Ausbeute circa 23,0

Man kann es auch aus der Chromsulfatlösung mit Ammoniak fällen Eine Lösung dieses Chromsalzes stellt man aus Chromsaure dadurch her, dass man 10,0 Chromsaure in 15,0 concentrirter Schwefelsaure lost, welche mit 30 Th Wasser verdünnt ist. In diese kalt gehaltene Flüssigkeit lässt man nach und nach Weingeist tropfenweise fallen Nachdem die Reduktion der Chromsaure vollendet ist, verdünnt man mit einem Mehrfachen Wasser und fällt unter denselben Bedingungen, wie in der vorhergehenden Vorschrift angegeben ist, mit 105,0 eines 5procentigen Salmiakgeistes Ausbeute an Chromoxydhydrat circa 12,0

Eigenschaften Das Chromoxydhydrat ist ein mehr oder weniger gesättigt grünes Pulver, ohne Geruch und Geschmack Es muss mit 4 Th einer 25procentigen Salzsäure eine klare grüne Lösung geben, welche durch Schwefelwasserstoff keine Veränderung, besonders keinen Niederschlag geben darf

Aufbewahrung In geschlossener Glasflasche an schattigen Orte

Anwendung Es darf das Chromoxydhydrat nicht mit dem Chromgrün oder dem grünen Zinnober verwechselt werden Es ist von amerikanischen Aerzten als Tonicum (?) und Adstringens bei Diarrhoe der Kinder und anderen Affektionen der Verdauungswege empfohlen worden Dosis für Kinder 0,05—0,1—0,15, für Erwachsene 0,15—0,3—0,5 einige Male des Tages

II Chromium oxydatum Chromium oxydatum viride Chromsesquioxyd Chromoxyd Chromoxyd Grüner Zinnober Cr_2O_3 Mol. Gew = 152

Man versteht hierunter eine grüne Malerfarbe, welche in chemischen Fabriken in sehr verschiedenen Nuancen dargestellt wird Zum Unterschiede von dem vorigen Chromhydroxyd ist das stark gegluhte Chromoxyd praktisch vollständig unlöslich in Säuren Das Chromoxyd gehört an sich zu den unschädlichen Farben Zur Hebung der Nuance wird das Chromoxyd aber mit sehr verschiedenen Substanzen, z B mit Bleichromat, Kaliumchromat und Kupferverbindungen, Schweinfurter Grün etc, versetzt und muss alsdann je nach den gemachten Zusätzen als giftig erklärt werden

Will man Chromoxyd zur Färbung von Pomaden verwenden, so bereite man es am besten durch Glühen von Ammoniumchromat

GUONER's Grün ist eine lebhaft grüne Malerfarbe, wofür besonders das Schweinfurter Grün zu ersetzen geeignet ist Sie ist ein Chromoxyd oder Chromoxydhydrat $2\text{Cr}_2\text{O}_3 + 8\text{H}_2\text{O}$ oder $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Cr}_2(\text{OH})_6$ und wird gewonnen durch Glühen gleicher Moleküle Kaliumdichromat und Borsäure und Auslaugen des Glühstückes mit Wasser Es wird zunächst borsaures Chromoxyd gebildet, welches durch das Auslaugen mit Wasser in Borsäure und Chromhydroxyd zerfällt

Chromoxyd zur Basis haben auch ARNOLDON's, PANNETIER's, PLESSY's Grün, Neapel grün, Laubgrün, Oelgrün, Jungferngrün, Mittlergrün, Smaragdgrün u. a, aber keine dieser Farben ist reines Chromoxyd

III Chrom-Alaun Alumen chromicum. Chromkalium-Alaun Chromkaliumsulfat. $\text{Cr}(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{K} + 12\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew = 490

Diese in der Technik in grossen Mengen verbrauchte Verbindung wird in der Regel als Nebenprodukt bei Oxydationen organischer Verbindungen, z B des Anthracens zu Anthrachinon u. a m erhalten Sie ist im Handel in ziemlich hoher Reinheit und zu wohlfeilen Preisen zu haben Will man sie gelegentlich einmal darstellen, so verfährt man wie folgt

Darstellung. Man löst 10 Th Kaliumdichromat in 40 Th Wasser, säuert mit 14 Th konz Schwefelsäure an und leitet in die Lösung aus welcher sich kein Salz ausscheiden darf (sonst ist Wasser zuzugeben), schweflige Säure im Ueberschuss ein Man achte darauf, dass die Temperatur der Lösung nicht über 40° C hinausgeht War die Temperatur über 40° C hinausgegangen, so erhält man eine grüne Lösung, aus welcher sich erst nach längerem Stehen violette Krystalle abscheiden

Eigenschaften. Dunkelviolette, grosse, oktaëdrische Krystalle, in 5 Th Wasser löslich Die Lösung ist bläulichviolett gefärbt Wird sie auf etwa 75° C erhitzt, so

nimmt sie grüne Färbung an und ist dann nicht mehr krystallisationsfähig. Nach längerem oder kürzerem Stehen wird die grüne Lösung wieder violett und ist alsdann auch wieder krystallisationsfähig. Aus der wässrigen Lösung wird durch Ammoniak blaugrünes Chromhydroxyd gefällt. Durch Schmelzen mit Soda und Salpeter wird chromsaures Kali bez. Natron gebildet.

Anwendung. Als Beize in der Färberei, zur Erzeugung von chrombarem Leder, zur Herstellung von Tinten.

Basischer Chromalaun. Wird die konzentrierte, kochendheisse gemachte, grüne Chromalaunlösung mit Weingeist versetzt, so scheidet sich eine grüne, zähe Masse aus, welche sich zum Grünfärben der Oelfirnisse, Kautschukmassen etc., in wässriger Lösung zu grüner Tinte eignet.

Chrysarobinum.

Gewinnung. Chrysarobin ist ein Produkt der zu den Papilionaceae—Dalbergiaceae—Geoffraeinae gehörigen *Andira Araroba* Aguiar, eines starken Baumes in Brasilien, besonders der Provinz Bahia. Das Holz des Baumes durchziehen lange Spalten und Höhlungen, die ein glanzloses, gelbes, an der Luft bald leberbraun bis violett werdendes Pulver enthalten. Dasselbe entsteht zuerst in den Zellen (Holzparenchym, Gefässe und Libriform), worauf bald eine Desorganisation der Zellwände eintritt, die an der Bildung des Sekrets

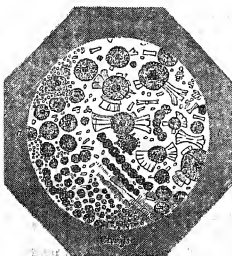


Fig. 193.
Chrysarobin aus Benzol krystallisiert.

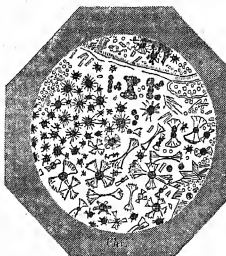


Fig. 194. Chrysarobin aus 2 Th. Benzol und
1 Th. absol. Alkohol.

100–150 mal vergrößert.

theilnehmen. Die Bäume werden gefällt, zersägt und zerspalt, um die Höhlungen blosszulegen, aus denen man das Pulver dann herauskratzt; es ist reichlich mit Holztheilen vermischt und führt die Namen *Araroba*, *Arariba*, *Goapulver*¹⁾, *Po de Bahia*. Man liest größere Holzstücke etc. aus und schlägt das Pulver durch ein Sieb. Dieses Produkt kommt dann als *Araroba depurata* oder *Araroba pulv. sub.* in den Handel, es enthält durchschnittlich 70 Proc. der chemischen Verbindung Chrysarobin.

Es wird weiter gereinigt, indem man es meist mit kochendem Benzol oder Chloroform behandelt und das Filtrat eindampft. Dieses Präparat führt nun den Namen: *Chrysarobinum* oder *Acidum chrysophanicum crudum*, welche letztere Bezeichnung, wie man

¹⁾ Weil es aus Portugiesisch-Indien zuerst 1864 europäischen Aerzten bekannt wurde.

sehen wird, wissenschaftlich falsch ist. Zur weiteren Reinigung wird das mit Benzol gewonnene Präparat aus Essig umkrystallisiert. Vergl. S. 40.

Germ. Helv. U. St. verlangen nur ein gereinigtes Präparat ohne nähere Angaben, Austr. verlangt ein mit heissem Benzol, Brit. ein mit heissem Chloroform extrahiertes Präparat.

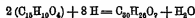
Germ. Helv. Brit. U. St. nennen es **Chrysarobinum**, Austr. *Araroba depurata*.

Beschreibung. Das durch Extraktion mit Benzol oder Chloroform gewonnene Chrysarobin bildet ein mattes, heller oder dunkler gelbes Pulver vom spec. Gew. 0,920—0,922. Unter dem Mikroskop erweist es sich zum grössten Theil aus feinen Krystallnadeln bestehend, die zu rundlichen Aggregaten vereinigt sind (Fig. 193 und 194). Schmelzpunkt 170 bis 178° C. Geruch und Geschmackslos.

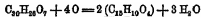
Löslich in 30 Th. Benzol, etwa ebenso viel Amylalkohol, 230 Th. Schwefelkohlenstoff, 150 Th. heissem Weingeist, ferner löslich in Chloroform, schwer löslich in Aether, fetten und atherischen Oelen. Mit 2000 Th. Wasser gekocht, ist es nicht völlig löslich und scheidet sich im Filtrat beim Erkalten wieder zum Theile aus. Es ist sublimirbar und bildet dabei kleine Mengen eines Körpers $C_{12}H_{12}$. In verdünnter Kalilauge unlöslich, löst es sich in concentrirter Kalilauge mit gelber Farbe mit grüner Fluorescenz. Kalkwasser färbt sich nach dem Schütteln mit Chrysarobin im Laufe eines Tages violettroth. Von concentrirter Schwefelsäure wird es mit blutrother Farbe gelöst, von kochend heisser Salpetersäure (spec. Gew. 1,185) wird es mit rothgelber Farbe gelöst.

Bestandtheile. Das mit Benzol oder Chloroform gereinigte Präparat enthält etwa 90 Proc. Chrysarobin $C_{20}H_{20}O_7$.

Chrysarobin entsteht aus Chrysophansäure durch Aufnahme von Wasserstoff unter Austritt von Wasser.



Durch Schütteln der alkalischen Lösung des Chrysarobin mit Luft wird wieder Chrysophansäure gebildet.



Prüfung. 1) Das Präparat muss sich in 30 Th. Benzol lösen. Das rohe Präparat löst sich nicht völlig (vgl. oben). — 2) Erhitzt, verbrenne es ohne Rückstand. — 3) 0,001 g Chrysarobin auf einige Tropfen rauchende Salpetersäure gestreut, färben dieselbe roth, breitet man diese Lösung in dünner Schicht aus, so wird sie beim Betupfen mit Ammoniak violett. Chrysophansäure wird nicht violett.

4) Ebenso färbt Chrysophansäure damit geschütteltes Kalkwasser gelb und nicht violettroth (verg. oben).

Aufbewahrung. Die kaufliche Droge wird nöthigenfalls durch ein feines, bedecktes Sieb (Vorsicht! Schutzbrille!) geschlagen und in gelben Stöpselgläsern aufbewahrt. Beim Arbeiten mit Chrysarobin vermeide man, da dasselbe heftig die Schleimhäute angreift, jede Staubeentwicklung und entferne auch Spuren davon von den Händen durch Waschen.

Anwendung und Wirkung. Chrysarobin erzeugt auf der Haut und besonders auf den Schleimhäuten Rothung, Schwellung und selbst Pasteln. Es wird von der Haut aus resorbirt. Bei Anwendung auf grösseren Flächen kann Albuminurie eintreten. — Innerlich erzeugt es Erbrechen, Durchfall und Nierenentzündung (schon bei 0,2 g). —

Man verwendet es gegen Psoriasis, Herpes tonsurans, Ekzema marginatum etc. Die auf der Haut zurückbleibenden Flecke können mit Benzol entfernt werden.

Collempastrum Chrysarobini	
Chrysarobin-Kautschukpflaster 5%.	
Rp. Masse ad Collempastrum 800,0	
Thusomada Iridis pulv. 57,0	

Chrysarobini subtile pulv.	16,0
Sandracae	20,0
Oleum Rosinae	25,0
Aethera	150,0
Bereitung wie bei Collempastrum Arnicae (S. 835)	

Colloidium chrysarobinatum ADAMS.
Colloidium cum Arsroba.
 Rp Chrysarobini 2,0
 Colloidi 18,0

Zum Bepinseln der Haut

Emplastrum Chrysarobini DIETRICH

Rp Olei Olivarum 20,0
 Colophoni 20,0
 Cerae flavae 40,0
 Ammoniac 2,0
 Terebinth. laticum 2,0
 Chrysarobini 12,0

Man schmilzt und giesst in Tafeln aus

Gelatinum Chrysarobini UVNA (5%)

Rp 1 Gelatine albae 5,0
 2 Aquae destillatae 50,0
 3 Glycerini 90,0
 4 Chrysarobini subst. piv 5,0

Man löst 1 in 2, fügt 3 hinzu, dampft auf 90,0 g ein u mischt mit 4

Glycerinum saponatum cum Chrysarobino

Rp Glycerini saponati (32 proe) 90,0
 Chrysarobini 10,0

Lanollinum Chrysarobini extensum
Chrysarobin-Lanolin-Salbenmull (10%)

Rp 1 Cerae flavae 2,0
 2 Sebi benzoati 18,0
 3 Chrysarobini 10,0
 4 Lanolini 70,0

Man schmilzt 1 mit 2, fügt 3 mit 4 verrieben hinzu, und streicht auf unappretirten Mull.

Linaliment antihyperpeticum chrysarobinatum

Rp Acidi benzoici 2,5
 Chrysarobini 5,0
 Glycerini 10,0
 Alcohol absoluti 40,0
 Benzoli 60,0

Man löst in der Wärme und filtrirt durch Glas wolle Gegen Herpes, Krätze

Oleum Chrysarobini

Rp 1 Chrysarobini 1,0
 2 Chloroformi 7,0
 3 Olei Lini 7,0

Man löst 1 in 2 und fügt 3 hinzu Mit ein. m Borstenpinsel auftragen

Stilus Chrysarobini

Chrysarobinstift.

Rp 1 Resinae Pini 5,0
 2 Cerae flavae 35,0
 3 Olei Olivarum 50,0
 4 Chrysarobini 80,0

Man schmilzt 1 u 2 mit 3, fügt der halberkalteten Masse nach und nach 4 hinzu und giesst in Formen

Chrysarobin-Paraplaste BECKSDORFS ist ein wasserdichtes Pflaster mit 40 Proc Chrysarobin (vergl S 682) ¹⁰⁰

Chrysarobinpulverseife mit Sapo medicatus mit 10 Proc Chrysarobin

Chrysarobinpflaster. Mit Oel verriebenes Chrysarobin wird einer mit Benzin flüssig gemachten Lanolinkautschukmasse zugesetzt

Salbe gegen Hautausschlag des Drogisten NARDOKER in Berlin ist eine Chrysarobinsalbe

Als ebenso wirksam wie Chrysarobin, doch leichter löslich und weniger hautreizend werden neuerdings empfohlen

Eurobinum, ein triacetylrtes Chrysarobin

Rp Eurobini 2,0
 Euglioli 10,0
 Acetoni 10,0

Rp Eurobini 0,5—5,0
 Solut. Salgalli 5,0—80,0
 Acetoni q s ad 50,0

Rp Eurobini 1,0—5,0
 Pastae Zinci q s ad 100,0
 Bei Schuppenflechte, Salbfuss

Stilas Chrysarobini anguens (Diet)
Chrysarobin-Salbenstift (80 %)

Rp Chrysarobini 30,0
 Cerae flavae 20,0
 Adipis Lanae puri 50,0

Stilas Chrysarobini salicylatus (Diet)

Rp Chrysarobini 10,0
 Acidi salicylici 20,0
 Cerae flavae 20,0
 Adipis Lanae puri 50,0

Traumatikum Chrysarobini

(Mittsch Apoth V)

Rp Chrysarobini 1,0
 Traumatoliti 10,0

Unguentum Acidi chrysophanici NEUMANN

Rp Chrysarobini 10,0
 Unguenti lentis 40,0

Unguentum Acidi chrysophanici SQUIRE

Rp 1 Chrysarobini 10,0
 2 Benzoli 15,0
 3 Adipis sulfi 40,0

Man löst 1 in 2 in der Wärme, zieht durch, zieht mit 3 im Wasserbade, bis 2 verdampft ist, und rührt kalt

Unguentum Chrysarobini

Chrysarobin Ointment

1 Ph. Brit
 Rp Chrysarobini 2,0
 Adipis benzoati 48,0

Man schmilzt und rührt kalt

2 Ph. U-St.

Rp Chrysarobini 5,0
 Adipis benzoati 25,0

werden gemischt

Unguentum Chrysarobini LANSAN

Psoriasismittel von Prof LANSAN

Rp Chrysarobini 30,0
 Lanolini 75,0

Unguentum Chrysarobini compositum nach U. 1

Rp Chrysarobini 5,0
 Ammoni sulfochthyolici 5,0
 Acidi salicylici 2,0
 Vaselin. flava 88,0

Unguentum Chrysarobini extensum

Chrysarobin-Salbenmull

Rp Adip benzoati 20,0
 Sebi benzoati 70,0
 Chrysarobini 10,0

Man schmilzt, mischt und streicht auf Mull

Unguentum psoriaticum ROSENBERG

Rp Chrysarobini 50,0
 Ammoni sulfochthyolici 20,0
 Unguenti Zymodini (25 %) 30,0

Bei Schuppenflechte Das Chrysarobin wird mit etwas Glycerin angerieben

Lenirolinum, ein tetraacetylirtes Chrysarobin

Rp Lenirolinum 5,0—20,0
 Pastae Zinci q s ad 100,0
 Anwendung wie bei vorigem

Rp Lenirolinal
 Eucalypti RR 5,0—30,0
 Chloroformil 50,0

Cibotium.

Verschiedene Arten dieser zu den Filicales-Cyatheaceae gehörigen, im ostindischen Archipel und auf Inseln des Stillen Meeres heimischen Gattung und verwandter Gattungen sind auf dem Rhizom und an den Wedelbasen mit einem dichten Filz haarartiger, weicher, seidig wolliger, goldgelb bis brauner, schon glänzender Spreuhaare bedeckt, welche Verwendung finden

Man unterscheidet folgende Sorten

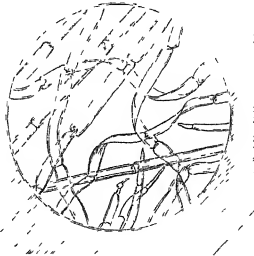
1) Pakoe Kidang von Alsophila lurida Bl, Balantium chrysotrichum Hasskarl u a auf Java

2) Penghawar Djambi von Cibotium Barometz Kz, Cibotium glaucescens Kz u a auf Sumatra

3) Palu von Cibotium glaucum Hook u a auf den Sandwichs Inseln. — Neuerdings gelangen solche Spreuhaare auch aus Vorderindien, Mexico und Honduras in den Handel

Beschreibung Jedes Haar besteht aus einer einfachen bis 9 cm langen Reihe dünnwandiger, bis 2 mm langer, bis 100 μ dicker Zellen, die flach gedrückt und zuweilen um einander gedreht sind (Fig 195). Sie enthalten geringe Reste brauner Massen und einzelne sehr kleine Stärkekörnchen. Zuweilen flächenartig ausgebildete Spreuschuppen anderer Farne sind nicht zu verwenden, ebenso die aus Mexiko gekommene Wolle von den Zapfenschuppen von Cycadeen

Anwendung Man verwendet die Haare Pili Cibotii s stypticæ. Palææ hæmostaticæ (Austr.) Farnhaare Farnkrautwolle Blutstillende Spreuhaare als blutstillendes Mittel vermöge ihrer grossen Aufnahmefähigkeit für das Blutserum. Ihre erhebliche Wirkung steht ausser Zweifel, es ist aber zu bedenken, dass sie häufig ziemlich unrein (Staub) sind, so dass es gewagt erscheinen muss, sie auf offene Wunden zu bringen. — Technisch benutzt man sie in grosser Menge (besonders in Nordamerika) als Stopf- und Polstermaterial.



Cib
 Fig 195

Cichorium.

Gattung der Compositæ—Cichorieæ—Cichorinæ.

1. Cichorium intybus L Cichorie. Wegwarte. Verfluchte Jungfer. Sonnenwedel. Handleuchte — Chicorée — Suceory. Durch Europa und das gemässigte

Asien verbreitet, vielfach zur Gewinnung der Wurzel (besonders in Mittelddeutschland) kultiviert. Sperrigastiges Kraut mit blauen Blütenköpfen. Hüllkelch zweireihig, die 5 inneren Blätter am Grunde verwachsen. Blüten mehrreihig, zungenförmig. Achenen fast fünfkantig, kahl mit 1—3 ruhigem Pappus. Blütenboden nackt oder in der Mitte mit Borsten. Verwendung finden:

a) die Blätter oder das Kraut. *Folia* oder *Herba Cichorii*. Cichorienblätter. Cichorienkraut. *Feuilles de Chicorée* (Gall.) *Succory Leaves*.

Beschreibung. Die unteren Blätter sind gestielt, schrotsägeförmig, die oberen lanzettlich, sitzend.

Die frischen Blätter dienen bisweilen noch zu laxirenden Kräutersäften, werden auch als Salat gegessen, die getrockneten zum Bereiten des

Sirop d'Erysimum composé, Sirop des Chantres (Gall.), derselbe enthält als Hauptbestandtheil das Kraut von *Smyzimum officinale*, daneben *Folia Boraginis*, Cichoru,

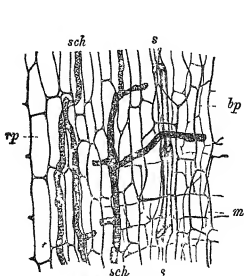


Fig. 196 (Nach MOELLER.)
Längsschnitt durch die Rinde der Cichorienwurzel.
160 mal vergrößert. *rp* Rindenparenchym *s* Siebröhren.
sch Milchsaftschläuche *m* Markstrahl.

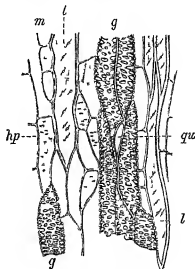


Fig. 197 (Nach MOELLER.)
Längsschnitt durch das Holz der Cichorienwurzel.
160 mal vergrößert. *g* Gelasse *hp* Holzparenchym *l* Holzfasern *m* Markstrahl.

Capilli, *Rosmarini*, *Flores Stoechados*, *Fructus Anisi*, *Radix Heleni*, *Liquiritiae*, *Passulae*, *Hordeum mundatum*, *Mel* und *Saccharum*.

Extractum Cichorii. *Extrait de Chicorée* (Gall.) aus trockenen Blättern wie *Extractum Centaurei* (Gall.) (S. 634) zu bereiten.

Succus ex Herbis commixtus. *Suc d'Herbes* (Gall.) Frische Blätter von Cichorienkraut, Kresse, Erdranch, Gartenlatsch *ä* werden gequetscht und der Saft filtrirt.

Tisane de Chicorée (Gall.) wie *Tisane de Buchu* (S. 511).

b) Die Wurzel. *Radix Cichorii*. *Radix solstitialis*. Cichorienwurzel. Wegwärtwurzel. *Racine de Chicorée* (Gall.) *Succory Root*.

Beschreibung. Die Wurzel ist spindelförmig, wenig verästelt, frisch derbfleischig und beim Anschnitten milchend, getrocknet runzelig, hornartig hart. Auf dem Querschnitt erkennt man eine schmale Korkzone, eine dünne, weisse Rinde, die den hellen oder gelblichen Holzkörper umschliesst, der durch die Markstrahlen fein radialstreifig erscheint, welche letzteren auch in der Rinde mit der Lupe leicht zu sehen sind.

Der Kork besteht aus wenigen Reihen mässig flacher, zarter, brauner Zellen, in der Rinde fehlen sklerotische Elemente völlig, es fallen aber hier die gegliederten Milchröhren als charakteristisches Element im Querschnitt und noch mehr im Längs-

schnitt auf, ihr Inhalt erscheint körnig. Im Längsschnitt sind auch die Siebrohren leicht zu sehen (Fig 196)

Die Gefässe des Holzes bestehen aus verhältnissmässig kurzen (etwa 200 μ langen) Gliedern, die 20–50 μ weit und quergetüpfelt sind. Sie sind zu kleinen Bündeln vereinigt. Die Parenchymzellen des Holzes sind dicht porös, die Holzfasern sind schwach verdickt mit schiefen Spalten (Fig 197). Die Markstrahlen sind bis dreireihig.

Die Wurzel enthält keine Stärke, sondern Inulin.

Bestandtheile der frischen Wurzel nach Koeze: Wasser 75,69 Proc., Stickstoffsubstanz 1,01 Proc., Fett 0,49 Proc., Zucker 3,44 Proc., Inulin etc 17,62 Proc., Holzfaser 0,97 Proc., Asche 0,78 Proc. In der Trockensubstanz: Stickstoffsubstanz 4,18 Proc., Zucker 14,97 Proc., Inulin etc 71,96 Proc. Die Asche enthält: Kali 38,3 Proc., Natron 15,68 Proc., Kalk 7,02 Proc., Magnesia 4,69 Proc., Eisenoxyd 2,51 Proc., Phosphorsäure 12,49 Proc., Schwefelsäure 7,93 Proc., Kieselsäure 0,91 Proc., Chlor 8,04 Proc.

Verwendung Zuweilen als Laxans, hauptsächlich als Kaffeesurrogat (vergl unten).

Sirupus Cichorii compositus, siehe unter Rheum.

Bruttolicolor, ein Bierfarbmittel, ist Cichorienwurzel Extrakt.

Kaffee-Surrogat von Pison, ist trockenes Cichorienextrakt.

Kräuter-Extrakt von Mayer Homg mit einer starken Abkochung von Cichorienkaffee.

Sirup magistral Tinctura Ferri tartarici 2,0, *Sirupus Cichorii comp* 98,0.

In grossem Maassstabe wird die Wurzel als „Kaffeesurrogat“ verwendet. Zu diesem Zwecke wird sie in Streifen geschnitten und getrocknet, dann eingefleitet, geröstet und gemahlen.

Bestandtheile der gerösteten Wurzel: Wasser 13,16 Proc., stickstoffhaltige Substanz 6,53 Proc., Fett 2,74 Proc., Zucker 17,89 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 41,42 Proc., Rohfaser 12,07 Proc., Asche 6,19 Proc., wasserlösliche Stoffe in der Trockensubstanz 70,50 Proc.

In Belgien darf als Kaffeesurrogat zubereitete Cichorienwurzel 15 Proc Wasser, 50 Proc Trockensubstanz beim Erschöpfen mit heissem Wasser, gepulvert 10 Proc, ge Korn 8 Proc Asche haben. Fett und Zucker dürfen zu 2 Proc zugesetzt werden.

Die Cichorie spielt weniger eine Rolle zur Verfälschung echten, gerösteten und gemahlten Kaffees, sie kommt meist allein unter ihrem eigenen Namen in den Handel oder führt andere Namen: Löwen-, Dom-, Stern-, Germania-, Frank-, Völker Hauswald-, Zatkas Spar-Kaffee. Ganz unzulässig sind Bezeichnungen wie Feinster Mokka-, Bester Java, Feinster orientalischer Mokka-Kaffee etc. Cichorie unterliegt selbst wieder Verfälschungen mit andern Wurzeln, wie *Taraxacum officinale*, *Beta vulgaris*, *Brassica Rapa*, *Daucus Carota*. Am häufigsten verwendet man die Rubenschnitzel der Zuckerfabriken (also von *Beta vulgaris*).

Nachweis. Wenn es sich darum handelt, Cichorie oder ein anderes aus Wurzeln hergestelltes Surrogat im gemahlten Kaffee nachzuweisen, so erleichtert es den Nachweis, eine Probe der Substanz in Wasser zu schütten. Kaffee schwimmt verhältnissmässig lange oben, Surrogate aus Wurzeln sinken meist schneller zu Boden. — Diesen Bodensatz oder die ursprüngliche Substanz bringt man, um sie anzuhellen, zweckmässig einige Tage in starke Chloralhydratlösung (3 Chloral 2 Wasser). Fallen dann bei der Untersuchung unter dem Mikroskop die Bruchstücke „grosser“ Tüpfelgefässe auf, so liegt Verdacht auf eine Wurzel vor. Um Cichorie nachzuweisen, hat man noch die Milchsaftschläuche aufzusuchen. Sind sie gefunden, so kann neben Cichorie noch *Taraxacum* in Betracht kommen. Bei letzterem sind die Gefässe bis 80 μ weit, ihre Tüpfel schmal und langgestreckt. Bei Cichorie sind die Glieder der Gefässe auffallend kurz, sie sind bis 50 μ weit. Die Tüpfel sind rundlicher wie bei *Taraxacum*. Ausserdem enthält die Cichorie wenig verdickte, schiefe getüpfelte Holzfasern, die aber schwer anzufinden sind.

Fehlen Milchsaftschläuche (aber lange und sorgfältig danach suchen!), so liegt eine andere Wurzel vor. Die Wurzel von *Brassica* hat vereinzelte Zellen mit Oxalatsand.

Die Gefäße von *Brassica* sind auffallend kurzgliedrig, die Glieder oft nur doppelt so lang wie breit, die Wände netzartig verdickt. Die Gefäße von *Beta* sind langgliedrig, die Maschen der netzartigen Verdickung weiter wie bei *Brassica*.

Die Gefäße von *Daucus* sind langgliedrig mit schmalen, langgestreckten Tüpfeln. Vorkommenden Falls hat man sich zum Vergleich Präparate aus den betr. Wurzeln anzufertigen.

Cigarettae.

Cigarettae, Cigarren, Cigaretten. Sind eine in vielen Fällen nützliche Arzneiform. Sie werden je nach dem zur Anwendung kommenden Arzneistoff und je nach der Art des Gebrauchs verschieden angefertigt.

I Cigarren. Hierunter versteht man solche Arzneiformen, welche hergestellt werden, indem man schwach salpetersierte Arznei Blätter (z. B. *Belladonna*, *Stramonium*) in die Form einer Cigarre bringt und diese mit einem Deckblatt von Tabak umwickelt. — Werden diese Cigarren verlangt, so muss man sie von einem Cigarrenmacher wickeln lassen. Zu diesem Zwecke würden denselben die präparierten Arzneiblätter zu übergeben sein, welche aus ausgesuchten schönen Exemplaren bestehen sollten. Auf 1 Cigarre rechnet man 6,0 g trockne Blätter.

II Cigarettae. Diese werden in zwei Formen hergestellt.

A. Cigarettae herbatae, Kräuter-Cigaretten, werden dargestellt, indem man medicinale Kräuter (*Herba Belladonnae*, *Digitalis*, *Hyoscyami*, *Stramonii*, *Lobeliae*, *Salviae*) fein schneidet und zunächst präpariert. Zu diesem Zwecke werden 100,0 g des Vegetabilis mit einer Lösung von 2,0 g Kaliumnitrat in 15,0 g Wasser und 10,0 g Wengest bespiengt und wiederum getrocknet. Diese präparierten Vegetabilien oder Vegetabilienmischungen, welche je nach Vorschrift noch mit Extraktlösungen u. dergl. getränkt und wieder getrocknet werden, werden alsdann am besten mittels einer sogen. „Stopfmaschine“ in die leicht zu beschaffenden „Cigarettenhülsen mit Mundstück“ gestopft und die fertigen Cigaretten wie üblich geraucht. Oder man verwendet dünnes Fließpapier, welches zunächst mit einem Auszug der zu verwendenden Arzneimischung und etwas Kaliumnitrat getränkt und wieder getrocknet ist. Das Zukleben erfolgt mit Starkekleister.

Cigarettes indiennes de Grimaud
sollen angeblich nur aus *Herba Cannabis Indicae* bestehen, tatsächlich aber enthalten sie nur wenig davon, ausserdem *Belladonna*, *Nicotiana* etc.

Cigarettes de Belladonna (Gall)
Kleingerechnete *Belladonna* Blätter werden in Cigarettenhülsen gestopft. Jede Cigarette enthalte 1 g der Species. In gleicher Weise sind zu bereiten C de *Digitalis*, C d' *Eucalyptus*, C de *Jusquiame*, C de *Nicotiana*, C de *Stramoine*.

Cigarettes de Trouseau
bestehen aus *Stramonium*blättern, welche mit Opiumextrakt getränkt sind.

B. Cigarettae chartaceae, Cigaretten aus medicamentösem Papier, aus Papier mit Extraktlösungen, Salzlösungen, Tinkturen werden in der Weise bereitet, dass man schwach salpetersiertes Papier entweder (bei Darstellung weniger Cigaretten) mit einem Tropfglas, in grösserem Maassstabe vermittelt einer Spritzflasche mit der medikamentösen Lösung anfeuchtet, aber niemals in dem Maassess netzt, dass die Flüssigkeit an dem senkrecht gehaltenen Papier herabläuft. Die Papierrechtecke werden nach dem Trocknen zu je einer Cigarette locker zusammengerollt und mittelst Stärkekleisters (nicht Gummiarabicumschleim) geschlossen.

Die Cigaretten dieser Art werden gewöhnlich mit Beihilfe eines Mundstücks aus Glas, Holz, Rohr (Cigarettenspitze) gebraucht und in der bekannten Weise geraucht, bald mehr, bald weniger, oder auch nicht den Dampf einziehend, je nach Anordnung des Arztes.

Das vorstehend erwähnte salpetersirte Papier, Charta parca nitrata, wird in der Weise bereitet, dass man 8 Bogen Fließpapier übereinanderlegt und mittelst Spritzflasche mit der angegebenen Salpeterlösung besprengt, so dass der obere Bogen gerade befeuchtet erscheint. Dann wendet man die untere Seite der Schicht von 8 Bogen nach oben und besprengt auch diese in derselben Weise. Dann lässt man die Schicht trocknen und nimmt die drei Bogen von einander und schneidet sie in Rechtecke von $10 > 7$ cm Fläche.

Zu dieser Art Cigaretten gehören solche, welche aus Fließpapier hergestellt sind, das mit einer Pflanzenabkochung bereitet ist, aber auch die mit Salzlösungen oder dergl. getränkten, z. B. Cigarettae arsenicatae Boudin S 392 und Cigarettae antiphthisicae Trousseau S 397.

Cigarettes antiasthmaticues. Man bereitet eine Abkochung aus Foliorum Belladonnae, Foliorum Stramonii, Foliorum Digitalis, Foliorum Salviae aa 5,0 in 1000,0 Wasser. In der Colatur löst man 75,0 Kalisalpeter und fügt 40,0 Benzoeinktur zu. In diese Flüssigkeit legt man für 24 Stunden (Blatt für Blatt) Filtrpapier ein. Man trocknet es alsdann und schneidet es in Rechtecke von $10 > 7$ cm, welche dann zu Cigarettenröhren geformt werden. Man dispensiert letztere in Schachteln zu je 40 Stück.

III Siphonetae Siphoncigaretten. Sind circa 10 cm lange, offene Röhren aus Glas, harter Pappe, Rohr, Federkielen, welche mit einer Patrone irgend eines flüchtigen Arzneistoffes, z. B. Kampfer, Jodoform, Menthol, beschickt sind. Die Patrone ist ein Cylinder aus dichter Gaze und nach der Natur des Arzneistoffes auch wohl mit Fließpapier umschlossen. Diese Patrone wird in das circa 7 mm weite Glasrohrstück, welches mit einem Mundstück, einem Federkiel versehen ist, eingeschoben. Der Patient zieht nur die durch die Patrone gesogene Luft ein. Diese Cigaretten werden also nicht geraucht.

Cimicifuga.

Cimicifuga racemosa Barton (jetzt Actaea racemosa L.) Ranunculaceae—Helleboreae. Heimisch in Nordamerika von Canada bis Florida und den atlantischen Staaten der Union, in Europa (England) hier und da verwildert. Die Pflanze ist der bei uns heimischen Actaea spicata L. ähnlich, aber grösser mit doppelt gefiederten Grundblättern.

Verwendung findet das Rhizom mit den Wurzeln.

Rhizoma Cimicifugae (Brit.) **Cimicifuga** (U-St.) **Radix Actaeae** s. **Cimicifugae racemosa**, **Radix Christophoriana americana**, **Radix Cimicifugae Serpentariae**. — Schwarze Schlangenzwurzel. Klapperschlangenzwurzel — Black Snakeroot. Bugbane. Black Cohosh.

Beschreibung. Die Droge besteht aus einem kurzen, wagerechten Rhizom mit quergebogenen Aesten von heller Farbe und zahlreichen Wurzeln. Das Rhizom und seine Aeste mit Reiten von Niederblättern, ähnlich wie das Galgantrhizom. Im Querschnitt des Rhizoms ein starkes Mark mit schmalem Gefässbündelring, von Markstrahlen durchzogen.

Die Droge riecht eigenartig und ist von scharfem, unangenehmem Geschmack.

Bestandtheile. Scharf schmeckende Harze, theilweise in Alkohol und in Aether löslich. Ein Gemenge derselben ist als Resina Cimicifugae, Cimicifugin, Macrotin im Gebrauch. Ferner enthält sie einen krystallisirenden, gelben Körper von scharfem Geschmack.

Wirkung und Anwendung. Man empfiehlt die Droge und das daraus dargestellte Harz gegen Asthma und Brustleiden, auch als Antipyreticum, sie soll in der Wirksamkeit der Digitalis nahe stehen. Die Droge giebt man zu 0,5–4,0 als Pulver oder Abkochung, die Tinktur (1:10) zu 30–60 Tropfen mehrmals täglich.

Extractum Cimicifugae. **Extract of Cimicifuga** (U-St.) Gepulverte Wurzel (No. 50) wird mit q. s. Alkohol (91 Proc.) im Perkolator erschöpft, der Auszug zu einem dicken Extrakt eingedampft.

Extractum Cimicifugae fluidum (U-St.) s. liquidum (Brit.). Liquid or fluid Extract of Cimicifuga or of Actaea racemosa.

Aus gepulverter Wurzel (No. 60) 1000 g und q. s. Alkohol (90 Proc.) bereitet man durch Verdrängung l. a. 1000 cem Extrakt. Gabe 0,3–1,5 g. Nach Hamb. Vorschr. Aus der gepulverten Wurzel wie Extractum Hydrastis fluidum Germ. III zu bereiten.

Tinctura Cimicifugae. Tinct. Actaeae racemosae. Brit. lässt aus 100 g gepulverter Cimicifuga (No. 40) mit q. s. Alkohol von 60 Proc., U.-St. aus 200 g des Rhizoms mit Alkohol von 91 Proc. durch Verdrängung 1000 cem Tinktur bereiten.

† **Resina Cimicifugae.** Cimicifugin. Macrotin. Darstellung wie bei Podophyllin (s. dort). Unter den starkwirkenden Mitteln aufzubewahren. Man giebt es zu 0,06–0,4 täglich.

Rp. Extracti Cimicifugae fluidi 25,0

Mentholi 0,1

D. S.: 3mal täglich 10 Tropfen bei Ohrenleiden.

Cina.

Flores Cinae (Austr. Germ.). **Flos Cinae** (Helv.). **Semen Cinae Levanticum.** **Anthodia Cinae.** Semen contra s. sanctum s. Santonici. Semen Zedoariae. — Wurm-samen. Zittwersamen. Zittwerblüthen. Sebersaat. — Semencina. Barbotine (Gall.). — Santonica. Levant Wormseed (U-St.)

Die Blütenköpfchen einer Varietät der *Artemisia maritima* L., wahrscheinlich der *A. maritima* var. *Stechmanniana* Besser (*A. Cina* Berg), Familie der Compositae — Anthemideae — Chrysantheminae, heimisch in den Steppen von Turkestan im Gebiete des Arys. Die Pflanze beginnt infolge der rücksichtslosen Ausbeutung, der Benutzung der Steppe als Viehweide und der häufigen Brände selten zu werden; man ist daher bemüht, sie im transkaspischen Gebiete und in Transkaukasien einzubürgern.

Beschreibung. Die Droge besteht aus den 3–4 mm langen Blütenköpfchen. Jedes Köpfchen hat 12–18 locker zusammenschliessende Hüllblättchen mit grünem Mittelstreif und häutigem Rande, sie schliessen 3–5 Einzelblüthen mit glockenförmigem Saum ein, der letztere ist im frischen Zustande schön roth, im trocknen braun. Sie sind in der Droge häufig nicht mehr deutlich zu erkennen. (Fig. 198.)

Die Epidermis der Hüllblättchen besteht aus langgestreckten Zellen und trägt Stomatien, einzelne lange, dünne, einfache Haare und längs des Kieles kurzgestielte Oeldrüsen mit zweizelligem Köpfchen. Die Angabe mancher Pharmakopöen, dass die Droge kahl ist, ist also nicht korrekt. Im Mesophyll liegen Oxalatdrüsen. Beim Auseinanderzupfen findet



Fl. Cin.

Fig. 198.

man einzelne Krystalle, vielleicht Santonin, und Pollenkörner.

Geruch charakteristisch, Geschmack widerlich bitter, etwas kühlend, gewürzhaft.

Beschreibung. Der die wurmwidrigen Eigenschaften besitzende Stoff der Droge ist das Santonin, etwa zu 2%, Proc. darin enthalten (vergl. besonderen Artikel). Sie enthält ferner Artemisin ($\text{Oxysantonin } C_{15}H_{18}O_4$). Dasselbe ist krystallinisch, schmilzt bei 200°C., löst sich in gleichviel Wasser und Schwefelsäure farblos, mit Eisenchlorid wird die Lösung gelbbraun. Artemisin mit wässriger Lösung von Natriumkarbonat gekocht, wird karminroth (Unterschied von Santonin). Den Geruch verdankt die Droge einem ätherischen Oel, von dem sie 2 Proc. enthält. Dasselbe hat das spec. Gewicht 0,93–0,935; es enthält Cineol und Dipenten. Ferner sind aufgefunden 0,5 Proc. Betain, 0,1 Proc. Cholin und ein harzartiger Bitterstoff. Asche 6,5 Proc., davon 18 Proc. Kieselsäure. Wassergehalt 10,6 Proc.

Quantitative Bestimmung des Santonins. Grob gepulverte Cinablüthen werden im Soxhlet mit Aether 12–18 Stunden extrahirt. (Das Quantum des Pulvers ist

abhängig von der Grösse des Apparates) Der Aether wird verdunstet und der Rückstand mit frisch bereiteter Kalkmilch eine Stunde lang gekocht. Der Kalkbrei wird dann zweimal mit Wasser ausgekocht und heiss filtrirt. Das Filtrat wird mit Aluminiumacetat versetzt, einmal zum Aufkochen gebracht, auf dem Wasserbade stark concentrirt, Magnesiumoxyd im Ueberschuss zugesetzt und zu einem gleichmassigen Brei durchgearbeitet, dieser zum Trocknen eingedampft und bei 105° C 2—3 Stunden ausgetrocknet. Der gepulverte Rückstand wird dann im Soxhlet mit wasser- und saurefreiem Aether extrahirt (4—5 Stunden) und der Aether verdunstet. Das Santonin bleibt dann wenig gefärbt zurück. — Es ist nothwendig, bei der Lichtempfindlichkeit des Santonins, den Kolben durch gelbes Papier vor dem Tageslicht zu schützen.

Handelssorten Die officinelle ist die turkestanische oder levantinische Cina, sie kommt gegenwärtig allein im Handel vor. Eine früher zuweilen vorkommende Cina indica sollte an der Wolga bei Sarepta und Saratow gesammelt sein. Nach direkt eingezogenen Erkundigungen ist dort niemals Cina gesammelt, und es handelt sich anscheinend um die gewöhnliche Sorte, die von einer in den genannten Orten domicilirten Handelsgesellschaft exportirt wurde.

Eine früher zuweilen vorkommende Cina barbarica aus dem nordwestlichen Afrika und vielleicht von Artemisia ramosa Smith. stammend, die kein Santonin enthält, ist aus dem Handel verschwunden.

Einsammlung Aufbewahrung Officinell sind die im Juli und August gesammelten, noch geschlossenen Blüthenköpfchen. Für den pharmaceutischen Gebrauch eignen sich nur die von Staub und fremden Pflanzentheilen befreiten Flores Cinae depurati, die man sorgfältig nachtrocknet und in Blechkasten aufbewahrt. Für das Pulver, welches man aus der über Aetzkalk oder bei höchstens 25° C (Gall.) getrockneten Droge bereitet, wählt man gelbe Stöpselgläser. Aus 100 Th. Blüthen erhält man etwa 94 Th. Pulver.

Wirkung Anwendung Die Droge ist ein starkes Gift für Spulwürmer, bei Bandwürmern ist die Wirkung unsicher. Sie kommt in erster Linie dem Santonin, dann aber auch dem ätherischen Oel zu. In Pulverform zu 2,0—8,0 g mit Honig oder Sirupus communis nur noch selten angewendet, obschon die Wirkung sicherer sein soll, wie die des Santonins oder der mit Zucker überzogenen Blüthenköpfchen, Confectio Cinae, Semen Cinae conditum, ein Handverkaufsartikel, zu 5—10 g. Einige Stunden nach dem Einnehmen verabreicht man Ricinusöl. Der Gebrauch erheischt Vorsicht. Man giebt

Kindern von 2—3 Jahren morgens	1,5 g
„ „ 4—5 „ „	3,0 g
„ „ 6—8 „ „	4,0 g
„ „ 9—11 „ „	5-6 g
„ „ 12—14 „ „	7-8 g

und wiederholt die Gabe nöthigenfalls am andern Tage.

Nach unvorsichtigem Gebrauch entstehen Erbrechen, Mydriasis, Kopfweh, Krämpfe, Bewusstlosigkeit. Schon bei gewöhnlichen Dosen kann Gelbsehen entstehen, der Urin ist gelb mit einem Stich ins Grünliche und wird auf Alkalizusatz purpurroth. — In Deutschland sind Flores Cinae dem freien Verkehr entzogen.

Extractum Cinae. Extractum Cinae aethereum. Extractum Santonini. Wurmesamenextrakt. Extrait (oléo-résineux) de Semen-contr.

Ergänzb. Wurmesamen, grob gepulvert, 2 Th. werden mit 6, dann nochmals mit 4 Th. einer Mischung aus Aether und Weingeist 5:5 je 3 Tage ausgezogen, die Pressflüssigkeiten zu einem dünnen Extrakt eingedampft. Dunkelgrün, in Wasser nicht löslich. Ausbeute 22—23 Proo. Nach Dreyer genügt die Hälfte des Lösungsmittels. — Gall. Wurmesamen, mittelfein gepulvert 1 Th., zieht man durch Verdrängung mit Aether (Spec. Gew. 0,724) 2 Th. aus, filtrirt in geschlossenem Gefässe, destillirt den Aether ab und verjagt den Rest desselben im Wasserbade. — In gelben, dichtschiessenden Gläsern im Kühlen aufzubewahren. Vor der Abgabe gut umzuschütteln (!). Gabe 0,3—0,5—1,0, am besten in Gelatinekapseln. Kindern die Hälfte mehrmals täglich.

Sirupus Cinae. Wurmesaft. Cnablüthen 1 Th. werden mit heissem Wasser 10 Th. ausgezogen, das Filtrat 8 Th. giebt mit Zucker 12 Th. = Sirup 20 Th.

Electuarium anthelminticum HUFELAND

Rp	Radix Valerianae	6,0
	Tuberum Jalapae	4,0
	Florum Cinnae	16,0
	Kalli tartarici	8,0
	Oxymellis Scillae	24,0
	Sirupi communis	q s (42,0)

Electuarium anthelminticum SELAE

Rp	Florum Cinnae	7,5
	Ferri sulfurici	2,0
	Extracti Cinnae	2,0
	Sirupi Cinnamomi	q s.

Electuarium anthelminticum STORCK**Electuarium Cinnae compositum**

Rp	Florum Cinnae	16,0
	Radix Valerianae	8,0
	Tuberum Jalapae	2,0
	Kalli sulfurici	10,0
	Oxymellis Scillae	70,0

Pilulae Cinnae

Rp	Extracti Cinnae	2,0
	Florum Cinnae	q s

f. pilul. XX

Species anthelminticae

	Ph. Franco Gallicae
Rp	Herbae Absinthii
	Florum Chamomillae
	" Cinnae
	" Tanacetii aa

Vel. Pilulae anthelminticae pro canibus**Wurmpillen für Hunde (Vom)**

Rp	Florum Cinnae	
	Tuberum Jalapae	aa 3,0
	Magnesi sulfurici	1,5
	Oil Valerianae	3,5
	Gelatinae glycerinatae	q s

M f. pilul. XII

Vel. Pulvis anthelminticus pro equis**Wurmpulver für Pferde**

Rp	Florum Cinnae pulv.	
	Fractum fœniculi pulv.	aa 100,0
	Tuberum Jalapae	80,0
	Natrii sulfurici pulv.	200,0

Stündlich 8 Löffel voll

Vermifuge, SWANK's Ein Aufguss aus Wurmsamen, Lärchenschwamm, Rhabarber, Baldrian, mit einigen Tropfen Rainfarn- und Nelkenöl in Weingeist gelöst

Wurmmittel, GABILLON's Flores Cinnae 100, Aloe 12, Farina Amygdalarum 10

Wurmpastillen, KLUGE's, sind rothgefärbte Santoninpastillen

Wurmpatronen, Wurmkuchen, KLUGE's, enthalten als wirksamen Bestandtheil Extract. Cinnae aethereum

Oleum Cinnae Wurmsamenöl. Das ätherische Oel des Wurmsamens (Ausbeute 2—3 Proc) ist eine gelbe Flüssigkeit von nicht sehr angenehmem, kampherähnlichem Geruch Spec Gew 0,915—0,940, optisch ist es schwach linksdrehend. Es besteht hauptsächlich aus Cineol (Eucalyptol) $C_{10}H_{18}O$. Früher wurde es als Nebenprodukt bei der Santoninfabrikation gewonnen, findet aber jetzt kaum irgend eine Verwendung

Cinchonidinum.

I Cinchonidinum Cinchonidin. Cinchonidine (franzos.) Cinchonidina (engl.). $C_{19}H_{22}N_2O$ Mol Gew. = 294. Dieses mit dem Cinchonin isomere Alkaloid kommt in den zur Zeit verarbeiteten Kultur Rinden in erheblicherer Menge vor als in den früheren Rinden und ist namentlich auch deswegen bemerkenswerth, weil es sich nur schwierig vom Chinin trennen lässt (s S. 757). In der Nomenklatur dieser Base herrschte früher eine ziemliche Verwirrung. Sie wurde zuerst von WINKLER 1847 abgeschieden und Chinidin genannt. Den Namen Cinchonidin gab ihr PASTEUR. Ausser diesem führt sie heute noch die Bezeichnungen Chinidinum II, α -Chinidin (verg! S 740) und Cinchovatin

Darstellung. Das Cinchonidinsulfat bleibt beim Auskrystallisiren des Chininsulfats in den Mutterlängen (s S 757). Durch Zusatz konc Lösungen von Seignette-Salz fällt man es als rohes Cinchonidintartrat aus. Man löst das letztere in verdünnter Salzsäure, fällt die Lösung mit Ammoniak und zieht den erhaltenen Niederschlag so lange mit Aether aus, bis er (d. h. der Niederschlag) nach dem Auflösen in Chlorwasser durch Zusatz von Ammoniak nicht mehr grün gefärbt wird (Thalleochein-Reaktion), also frei von Chinin oder Chinidin ist. Man löst den Niederschlag alsdann in Salzsäure, fällt die freie Base nochmals mit Ammoniak aus, wäscht sie mit Wasser und krystallisiert sie aus verdünntem Weingeist mehrmals um.

Eigenschaften. Je nach der Konzentration der krystallisirenden Lösung kleine Blättchen oder grosse, glänzende Säulen, farblos, bei 202,5° C schmelzend und bei 190° C wieder erstarrend. Es blüht im feuchten Zustande rothes Lackmuspapier, schmeckt intensiv

bitter und lenkt in Lösung die Ebene des polarisierten Lichtes nach links ab (Cinchidin dreht rechts, Chinin ist optisch inaktiv (s S 741))

Es löst sich in etwa 1600 Th kaltem Wasser, ferner in etwa 20 Th Alkohol oder in rund 200 Th Aether [Die Lösungsverhältnisse werden indessen auch anders angegeben.] In Chloroform ist es leicht löslich. Es giebt nicht die Thalleiochin-Reaktion, seine Lösungen in Oxyssäuren fluoresciren auch nicht. Vergl S 741

Es ist wie das Chinin eine zweibasische Base und giebt mit Säuren neutrale, saure, auch übersaure Salze, bezüglich deren wissenschaftlicher und praktischer Nomenklatur die gleichen Abweichungen bestehen wie beim Cinchidin und Chinin

$(C_{19}H_{22}N_2O)_2 \cdot H_2SO_4$	$C_{19}H_{22}N_2O \cdot H_2SO_4$
wissenschaftlich Basisches Cinchonidinsulfat	Neutrales Cinchonidinsulfat
praktisch Cinchonidinum sulfuricum	Cinchonidinum bisulfuricum.

Die Salze des Cinchonidins lenken in Lösung die Ebene des polarisierten Lichtstrahls nach links ab

II Cinchonidinum sulfuricum Dieses Salz krystallisirt aus verdünnter wässriger Lösung mit 6 Mol Wasser, aus concentrirter wässriger Lösung mit 8 Mol Wasser, aus Alkohol mit 2 Mol Wasser

Cinchonidinum sulfuricum (Erganzb) Cinchonidiniae Sulfas (U-St) Cinchonidinsulfat Basisches Cinchonidinsulfat Gewöhnliches (neutrales) Cinchonidinsulfat. $(C_{19}H_{22}N_2O)_2 \cdot H_2SO_4 + 3H_2O$ Mol Gew. = 740. Die U-St und das Ergänzb haben das mit 8 Mol Wasser krystallisirende Sulfat aufgenommen

Darstellung Man übergiesst 10 Th. Cinchonidin mit 150 Th Wasser neutralisirt unter Erwärmen genau mit verdünnter Schwefelsäure, wozu etwa 10,5 Th (vom spec. Gew 1,112) erforderlich sind, dunstet auf etwa 100 Th. ab und lässt krystallisiren.

Eigenschaften Weisse, glänzende Nadeln oder harte, glänzende Prismen, an der Luft beständig, in etwa 100 Th kaltem oder 5 Th siedendem Wasser zu einer nicht fluorescirenden, neutralen, bitter schmeckenden Flüssigkeit löslich. Löslich in 70 Th Alkohol oder in etwa 1800 Th Chloroform. In einer zur Auflösung ungenügenden Menge Chloroform quillt es gallertartig auf. Das Salz wird bei 100° C wasserfrei und schmilzt alsdann bei 215° C. In Aether ist es fast unlöslich.

In der kalt gesättigten wässrigen Cinchonidinsulfatlösung erzeugt Kaliumnatriumtartrat einen weissen, krystallinischen Niederschlag, die wässrige, mit einigen Tropfen Salpetersäure angesäuerte Lösung des Salzes (1 50) wird durch Baryumnatriatlösung gefällt, durch Silbernitratlösung aber nicht verändert

Prüfung. 1) Die kalt gesättigte wässrige Lösung des Cinchonidinsulfats zeige auf Zusatz von verdünnter Schwefelsäure keine Fluorescenz (Chinin, Cinchidin). Fügt man zu 5 Th derselben 1 Th Chlorwasser, sowie hierauf Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss, so trete keine Grünfärbung auf (Chinin, Cinchidin). 2) Beim Durchfeuchten mit Schwefelsäure und Salpetersäure färbt sich Cinchonidinsulfat höchstens gelblich (fremde Alkaloide s S 758 und fremde organische Beimengungen wie Zucker). 3) Beim Trocknen bei 100° C hinterlasse 1 g Cinchonidinsulfat mindestens 0,925 g Trockenrückstand. Die obige Formel verlangt 0,927 g. — Beim Verbrennen auf dem Platinbleche hinterlasse es keinen feuerbestandigen Rückstand (Mineralische Verunreinigungen). 4) 1 g Cinchonidinsulfat sei in 8 ccm eines Gemisches aus 2 Raumtheilen Chloroform und 1 Raumtheil absolutem Alkohol vollständig löslich. 5) 0,5 g Cinchonidinsulfat werden mit 20 ccm Wasser bei 60° C digerirt. Zu der Lösung werde 1,5 g Kaliumnatriumtartrat gegeben, die Mischung darauf unter häufigem Umschütteln erkalten gelassen und nach einstündigem Stehen bei 15° C von dem entstandenen Niederschlage abfiltrirt. Fügt man alsdann zu dem Filtrat einen Tropfen Ammoniakflüssigkeit, so trete keine oder doch nur eine sehr schwache Trübung ein. (Mehr als Spuren von Cinchoninsulfat oder Cinchidinsulfat)

Aufbewahrung Vor Licht geschützt. **Anwendung** Das Salz wird in den nämlichen Gaben und unter den nämlichen Indikationen angewendet wie das gewöhnliche

Chininsulfat Es soll ebenso sicher wirken wie dieses, aber weniger unangenehme Nebenwirkungen zeigen

Sulfate de Cinchonidine basique (Gall) $(C_{15}H_{22}N_2O)_2 \cdot H_2SO_4 + 6 H_2O$ Mol Gew 794. Dieses Salz krystallisiert aus der stark verdünnten wässrigen Lösung und stellt glänzende, weisse, an der Luft leicht verwitternde Krystallnadeln dar. Der Wassergehalt beträgt 13,60 Proc, der Gehalt an Cinchonidin = 74,06 Proc

Im Nachfolgenden geben wir zunächst die Original-Vorschriften zu den drei Sorten HAGER's Katarrhpillen wieder und verweisen bezüglich der von Hamburg Vorschr aufgenommenen auf S 744

Pilulae antiphlogisticae HAGER I	Radic's Gentianae	5,0
HAGER's Katarrhpillen No I	Ligni Santali rubri	1,0
Universal-Hustenpillen No I	Glycerini	7,5
Rp Chinidini sulfurei 10,0	Aquae destillatae	2,0
Tragacanthae 7,0	Acidi hydrochlorici (25 Proc.)	5,0
Radicis Althaeae	Plant pilulae 200, conspergendae cortice Cinnamomi	
Radicis Gentianae	Trochisel antichlorotici.	
Ligni Santali rubri 1,0	Bleichsuchtpastillen Rothebacken-	
Glycerini	brötchen.	
Acidi hydrochlorici (25 Proc.)	Rp Cinchonini tannici	20,0
Plant pilulae 200 conspergendae cortice Cinnamomi	Magnesi carbonici	
Dentur ad vitrum	Pulveris aromati	2,0
Pilulae antiphlogisticae HAGER. No II	Tragacanthae	2,0
HAGER's Katarrhpillen No II	Sacchari albi	50,0
Universal-Hustenpillen No II	Aquae Aurantii florum	
Rp Chinidini sulfurici	Glycerini	25,0
Cinchonidini sulfurici	Mixtis et in massam redactis immisce massam	
Tragacanthae 7,0	paratam e	
Radicis Althaeae	Ferri oxydati fusi	40,0
Radicis Gentianae	Magnesi carbonici	1,0
Ligni Santali rubri 1,0	Tragacanthae	5,0
Glycerini	Sacchari albi	100,0
Acidi hydrochlorici (25 Proc.)	Corticis Aurantii	5,0
Plant pilulae 200, conspergendae cortice Cinnamomi	Aquae Aurantii florum	
Pilulae Cinchonidini HAGER	Glycerini	25,0
HAGER's Katarrhpillen No III	Plant trochiscus 200	
Rp Cinchonidini sulfurici 10,0	Je nach dem Alter der Person 2—3—5 Stück den	
Tragacanthae 5,0	Tag über und 2—4 Wochen hindurch zu nehmen	
Radicis Althaeae 2,0		

Cinchonidinum bisulfuricum Saures Cinchonidinsulfat. Saures schwefelsaures Cinchonidin (Neutrales Cinchonidinsulfat.) $C_{15}H_{22}N_2O \cdot H_2SO_4 + 5 H_2O$ Mol Gew. = 482.

Zur Darstellung löst man 10 Th gewöhnliches Cinchonidinsulfat (mit 8 Mol H_2O) in 40 Th. Wasser unter Zusatz von 8,1 Th. verdünnter Schwefelsäure (spec Gew. 1,112) und überlässt diese Lösung in flachen, mit Papier überdeckten Gefässen an einem warmen Orte der freiwilligen Verdunstung

Lange, farblose, leicht verwitternde Prismen, in Wasser und in Alkohol leicht löslich. Die wässrige Lösung reagirt sauer. Die Krystalle strahlen beim Zerreiben im Dunklen blauviolette Licht aus. Mit Jod giebt das Salz dem Herapathit ähnliche Verbindungen.

III Cinchonidinum hydrobromicum Bromhydrate de Cinchonidine basique (Gall) Basisches oder gewöhnliches oder neutrales Cinchonidinbromhydrat $C_{15}H_{22}N_2O \cdot HBr + H_2O$ Mol Gew. = 393

Zur Darstellung trägt man in eine siedende Lösung von 10 Th Cinchonidinsulfat (mit 3 Mol H_2O) in 60 Th. Wasser eine gleichfalls heisse Lösung von 4,5 Th krystall. Baryumchlorid in 40 Th. Wasser ein. Wenn es nöthig sein sollte, stellt man die Flüssigkeit durch Zugabe kleiner Mengen einer verdünnten Cinchonidinsulfatlösung so ein, dass sie eher etwas Schwefelsäure, aber keinesfalls gelöstes Baryumsalz enthält (vgl. S 751). Man filtrirt,engt durch Eindunsten ein, lässt krystallisiren und trocknet die Krystalle an der Luft.

Farblose, lange Nadeln, löslich in 40 Th kaltem Wasser, leicht löslich in siedendem Wasser. Die wässrige Lösung (1 50) darf durch verdünnte Schwefelsäure nicht getrübt werden (Baryumsalz). Das Salz enthält 74,81 Proc Cinchonidin und 4,58 Proc Wasser. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Cinchonidinum hydrobromicum acidum Bromhydrate de Cinchonidine neutre (Gall.) Saures, bromwasserstoffsäures Cinchonidin. Nentrales Cinchonidinbromhydrat $C_{19}H_{21}N_3O \cdot 2HBr + 2H_2O$ Mol Gew = 492

Zur Darstellung lost man 10 Th Cinchonidinsulfat (mit 8 Mol. H_2O) in 50 Th. Wasser unter Zufugung von 8,1 Th verdünnter Schwefelsäure (spec Gew 1,112), erhitzt die Lösung zum Sieden und bringt in dieselbe eine zweite heisse Lösung ein aus 9,0 Th. kryst. Baryumbromid in 25 Th Wasser. Man verfährt wie bei dem vorigen Präparat, d. h. fällt etwa noch in Lösung befindliches Baryumsalz durch eine Lösung von Cinchonidinsulfat aus, filtrirt, wascht aus, dunstet das Filtrat bis auf 40 Th ein, lässt in der Kälte krystallisiren und trocknet die Krystalle an der Luft.

Lange, schwach gelbliche, prismatische Krystalle, löslich in 6 Th kaltem Wasser. Die wässrige Lösung werde durch Schwefelsäure nicht getrübt (Baryumsalze). Das Salz enthält 59,75 Proc. Cinchonidin und 7,82 Proc. Wasser.

IV Cinchonidinum hydrochloricum Cinchonidinchlorhydrat $C_{19}H_{21}N_3O \cdot HCl + H_2O$ Mol. Gew = 348,5. Dieses Salz wird in der nämlichen Weise wie das Cinchonidinhydrobromicum dargestellt aus 10 Th Cinchonidinsulfat (mit 8 Mol H_2O) und 3,3 Th. krystall. Baryumchlorid.

Krystallisirt in glasglänzenden, monoklinen Doppelpyramiden, welche wasserfrei in etwa 20 Th. kaltem Wasser, leicht löslich in siedendem Wasser, auch in Alkohol und Chloroform löslich sind.

Cinchonidinum hydrochloricum acidum Saures Cinchonidinchlorhydrat. $C_{19}H_{21}N_3O \cdot 2HCl + H_2O$ Mol. Gew = 885. Wird wie das Cinchonidinum hydrobromicum acidum aus 10 Th. Cinchonidinsulfat (mit 8 Mol. H_2O), 8,1 Th. verdünnter Schwefelsäure (spec Gew 1,112) und 6,6 Th. krystall. Baryumchlorid dargestellt. Man überlässt die konc. wässrige Lösung in flachen Gefässen der freiwilligen Verdunstung. — Es kann auch erhalten werden durch Auflösen von 10 Th. des Cinchonidinum hydrochloricum in 4,2 Th. Salzsäure (von 25 Proc.) und freiwilliges Verdunsten der Lösung.

V Cinchonidinum salicylicum Cinchonidinsalicylat. Salicylsäures Cinchonidin. $C_{19}H_{21}N_3O \cdot C_6H_5O_2$ Mol. Gew = 432. Das aus 100 Th. schwefelsaurem Cinchonidin mittelst Natronlauge abgeschiedene Cinchonidin wird ausgewaschen und in einem Glaskolben noch feucht mit 35 Th. Salicylsäure und 2000 Th. destill. Wasser gemischt, bis auf 100° C. erhitzt und unter bisweiligem Umrühren 12 Stunden hindurch bei dieser Temperatur erhalten. Dann wird die trübe Flüssigkeit in eine porcellane Schale ausgegossen und an einen kalten Ort gestellt. Nach zwei Tagen sammelt man das inzwischen krystallisirte Salz in einem Colatorium, preest es aus und trocknet es. Durch Eindampfen der Mutterlauge und Beseitigen werden noch weitere Portionen des Salzes gewonnen. Das Cinchonidinsalicylat ist ein in Wasser schwer lösliches Salz.

Ex tempore kann man 10,0 des Cinchonidinsalicylats darstellen aus 9,2 Cinchonidinsulfat und 8,9 salicylsaurem Natron, welche gemischt mit etwas Wasser übergossen im Wasserbade erwärmt werden. Soll es als Pulver in Anwendung kommen, so benetzt man das Gemisch mit verdünntem Weingeist und trocknet es im Wasserbade aus.

Cinchonidinum tannicum. Cinchonidintannat. Gerbsäures Cinchonidin wird in ähnlicher Weise wie das Chinidintannat dargestellt.

Cinchonidinum chlorocarbonicum, der Chlorkohlensäureäther des Cinchonidins, wird von Zincker & Co (D. R.-P. 93698) durch Einwirkung von Phosgen auf Cinchonidin dargestellt.



Farblose, vollkommen geschmacklose Nadeln, welche bei 191°C schmelzen. Es reagirt neutral und löst sich in Säuren. Die schwefelsaure Lösung fluorescirt nicht und giebt nicht die Thalleiochin-Reaktion.

Quinin. Amerikanisches Arzneimittel, Chininersatz, enthält Nebensalkaloide der Chinarrinde und zwar besonders Cinchonidin neben wenig Chinin.

Cinchoninum.

I Cinchoninum Cinchonin. Cinchonine Cinchonina (U-St.) $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O}$
 Mol. Gew. = 294

Diese mit dem Cinchonidin isomere Base kommt neben dem Chinin in den Chinarinden vor und wird als Nebenprodukt bei der Chinin-Fabrikation gewonnen. — Nachdem das Chininsulfat auskristallisirt ist und das Cinchonidin durch Natrium-Kaliumtartrat abgeschieden ist (s. S. 834) fällt man zunächst das Chinidin durch Zusatz von Kaliumjodid als Chinidinhydrojodid. Versetzt man alsdann das hierbei erhaltene Filtrat mit Natronlauge, so fällt ein das Cinchonin enthaltender harziger Niederschlag aus. Man führt die Base durch Neutralisation mit verdünnter Schwefelsäure in das Sulfat über, krystallisirt dieses nochmals um und scheidet aus diesem die freie Base nochmals durch Ammoniak ab. Durch mehrfache Krystallisation aus heissem Alkohol wird das Cinchonin völlig rein erhalten.

Eigenschaften. Luftbeständige, weisse, glänzende Prismen oder Nadeln ohne Geruch, welche anfänglich fast geschmacklos sind, alsbald aber stark bitter schmecken. Sie erweichen bei etwa 240°C und schmelzen unter theilweiser Zersetzung gegen 258°C zu einer braunen Flüssigkeit. Sie lösen sich in etwa 8800 Th. Wasser oder in 120 Th. kaltem oder 80 Th. siedendem Alkohol, in etwa 870 Th. Aether, auch in 280 Th. Chloroform. Bringt man Cinchonin auf feuchtes, rothes Lackmuspapier, so bläut es dieses. — Charakteristische Reactionen für das Cinchonin fehlen.

Cinchonin ist eine zweisäurige Base, welche mit Säuren basische und neutrale Salze eingeht, über deren Nomenklatur das schon S. 835 Gesagte zu wiederholen ist.

Prüfung. 1) Die Lösung von 0,1 g Cinchonin in 1 cem verdünnter Schwefelsäure und 100 cem Wasser soll höchstens ganz schwach bläulich fluoresciren (Chinin, Chinidin). 2) Löst man 0,1 g Cinchonin in 5 cem kalter, concentr. Schwefelsäure, so soll höchstens eine schwache gelbliche Färbung zu beobachten sein (fremde Alkaloide, organische Verunreinigungen). 3) 0,5 g Cinchonin sollen auf dem Platinbleche verbrennen, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

II. Cinchoninum sulfuricum Sulfate de Cinchonine basique (Gall.) Cinchoninasulfas (U-St.) Cinchoninsulfat $(\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O})_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 722

Dieses als das gewöhnliche oder officinelle Cinchoninsulfat zu bezeichnende Salz ist das neutral reagirende Sulfat, welches nach den modernen Anschauungen als das „basische Sulfat“ zu bezeichnen sein würde.

Darstellung. Man neutralisirt 10 Th. reines Cinchonin bei Gegenwart von etwa 200–300 Th. Wasser unter Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure, wozu etwa 10 Th. von einer Säure vom spec. Gew. 1,113 erforderlich sind, und lässt die filtrirte Lösung in der Kälte krystallisiren.

Eigenschaften. Hartes, weisses, glänzende, prismatische Krystalle, ohne Geruch, von stark bitterem Geschmack, luftbeständig. Sie lösen sich bei 15°C in 66 Th. kaltem oder in 15 Th. siedendem Wasser, auch in 10 Th. kaltem oder 3,3 Th. siedendem Alkohol, dagegen sind sie fast unlöslich in Aether. — Bei 100°C wird das Salz wasserfrei, erlangt alsdann die Fähigkeit im Dunkeln zu leuchten und schmilzt gegen 120°C , auch löst sich das wasserfreie Salz in etwa 60 Th. Chloroform.

Die wässrige Lösung schmeckt stark bitter, ist neutral oder von sehr schwach alkalischer Reaktion, rechtsdrehend, nicht fluorescierend. Sie giebt die Thalleiochin-Reaktion nicht. Das Salz enthält 81,44 Proc Cinchonin und 4,99 Proc Wasser

Prüfung 1) Die mit etwas verdünnter Schwefelsäure angesäuerte wässrige Lösung (1 1000) soll nicht oder nur ausserst schwach fluoresciren (mehr als Spuren von Chinin oder Chinidin) 2) Wird 1 g des Salzes bei 100° C getrocknet, so muss der Trockenrückstand mindestens 0,95 g betragen 3) 0,5 g sollen, auf dem Platinbleche erhitzt, ohne Rückstand verbrennen 4) 1 Th des wasserfreien Salzes löse sich in 80 Th Chloroform gänzlich oder fast gänzlich auf (Chinin-, Chinidinsulfat) 5) 0,1 g sollen sich in 5 ccm konc Schwefelsäure lösen, wobei nur schwach gelbliche Färbung eintreten darf (fremde Alkaloide, organische Verunreinigungen s S 758)

Cinchoninum bisulfuricum Cinchoninbisulfat. Saures schwefelsaures Cinchonin Sulfate neutre de Cinchonine $C_{19}H_{22}N_2O \cdot H_2SO_4 + 4H_2O$ Mol Gew = 464 Das sauer reagierende, aber nach der modernen Auffassung neutrale Cinchoninsulfat, in der Praxis als Cinchoninbisulfat bezeichnet

Zur Darstellung löst man 10 Th. kryst. Cinchoninsulfat in 8,4 Th verdünnter Schwefelsäure (1,112 spec Gew) und überlässt die Flüssigkeit in flachen Gefässen, an einem warmen Orte der freiwilligen Verdunstung

Farblose, rhombische Oktaeder, löslich in 0,5 Th Wasser zu einer nicht fluorescierenden Lösung von saurer Reaktion

Anwendung Das Cinchonin und die Cinchoninsalze haben etwa die gleiche tonisirende und roborirende Wirkung wie das Chinin und seine Salze, nur pflegt man 1 Th Chinin als gleichwerthig mit 1,5 Th Cinchonin anzunehmen Dagegen soll die antifebrile (antitypische) Wirkung ganz wesentlich geringer sein als diejenige des Chinins Bei den niedrigen Preisen des Chinins liegt zur Zeit ein Bedürfniss für den Ersatz des Chinins durch andere Alkaloide nicht vor

III † Antiseptolum Antiseptol. Cinchoninum jodosulfuricum Cinchonin-Herapathit Von Yvon 1891 als Ersatz des Jodoforms empfohlen. Man versetzt eine Lösung von 25,0 Cinchoninsulfat in 2000,0 Wasser langsam unter Umrühren mit einer zweiten Lösung aus 10,0 Jod und 10,0 Kaliumjodid in 1000,0 Wasser Man lässt absetzen, wäscht aus, bis das ablaufende Jod nicht mehr enthält und trocknet bei mässiger Wärme

Hat je nach der Bereitungsweise verschiedene Zusammensetzung, entspricht aber der allgemeinen Formel $xO_{19}H_{22}N_2O \cdot yH_2SO_4 \cdot nJH + nJ + aqua$ Das nach obiger Vorschrift dargestellte Präparat ist ein leichtes, zartes, rothbraunes Pulver, in Wasser unlöslich, dagegen löslich in Alkohol und in Chloroform Es enthält etwa 50 Proc Jod.

Von Yvon äusserlich als Ersatz des Jodoforms empfohlen

Cinchona-Tabletten von Apotheker Petzold I) Rp Sacchari albi 70,0, Coffeini 3,5, Cacao exoleata 16,0, Corticis Chiniae 10,0, Cinchonini hydrochlorici 1,25 fiant tablettae 100 II) Nach Dietrich Coffeini 1,35, Cinchonini hydrochlorici 0,54, Sacchari vanillinati 2,7, Corticis Cinnamomi Ceylanici 0,4, Cacao exoleata 8,5, Sacchari 18,31, Tragacanthae 0,1, Aqueae glycerinatae q s fiant pastilli 27

Pilulae catarrhales Voss	
Voss'sche Katarrhpillen	
Rp	Cinchonini sulfurici 7,5
	Rhizomatus Zingiberis
	Rhizomatus Calami
	Radix Gentianae
	Radix Althaeae
	Radix Liquiritiae
	Tragacanthae \mathcal{R} 0,5
	Acidi hydrochlorici (35 %) 0,5
	Glycerini 1,0
Fiant pilulae No. 40 D ad vitrum	

Pilulae Cinchonini acidae	
Pilulae anticatarrhales pauperum	
Rp	Cinchonini sulfurici 6,0
	Tragacanthae 8,5
	Radix Althaeae
	Radix Gentianae \mathcal{R} 2,0
	Ligni Santali rubri 1,0
	Glycerini 4,5
	Acidi hydrochlorici (35 %) 4,0
Fiant pilulae 120 D ad vitrum	
Zweistündlich 2–3 Pillen (wenn der Fieberzustand gehoben ist, 4–5 stündlich 2–3 Pillen)	

Cinnamomum.

Gattung der Lauraceae—Persoideae—Cinnamomeae. Heimisch im südöstlichen Asien, nördlich bis Japan, südlich bis Australien. Eine Anzahl Arten der Gattung liefern in ihrer Rinde den als Gewürz, seltener als Heilmittel benutzten Zimmt.

a) **Cinnamomum Cassia (Nees) Blume.** Heimisch im südöstlichen China und in Cochinchina, kultiviert in den chinesischen Provinzen Kwangsi und Kwangtung, ferner in geringem Umfange auf Java, Sumatra, Ceylon und Malabar. Die Rinde dickerer Aeste liefert den chinesischen Zimmt *Cortex Cinnamomi* (Germ. Austr.). *Cortex Cinnamomi chinensis* (Helv.). *Cortex Cinnamomi Cassiae*. *Cinnamomum Cassia* (U-St.). *Cassia Cinnamomea*. *Cinnamomum angileum* seu *chinense* seu *indicum*. *Cortex Cassiae*.

Cassia lignea. Zimmtinde.
Zimmt. Kancel. Zimmtkassie. Cannelle de Chine.
Cassia bark. *Cassia Cinnamom.* (U-St.).

Gewinnung. Man lässt in China die Bäume sechs Jahre alt werden und schält von März bis Mai die Rinde von etwa 2 cm dicken Zweigen. Man entfernt die Blätter und kleineren Zweige, macht 2 Längsschnitte, in 45–50 cm Entfernung Querschnitte und löst die Rinde mit einem Hornmesser ab. Dann legt man die frischen Streifen mit der Innenseite nach aussen, kratzt die äusseren Theile ziemlich nachlässig ab, lässt 24 Stunden trocknen und bindet in Bündel zusammen. Wird meist über Canton ausgeführt.

Beschreibung. Bildet einseitig gerollte Röhren oder Halbröhren von etwa 50 cm Länge und 0,5–3,0 cm Durchmesser. Die Stöcke sind 1 bis 3 mm dick. Da das Schälen in China ziemlich nachlässig betrieben wird, sind noch leicht

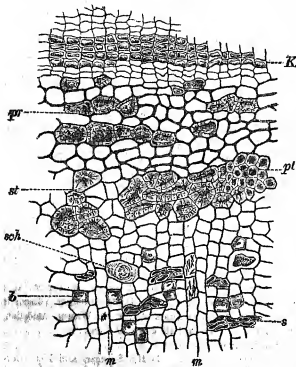


Fig. 199. (Nach MÖLLER.)

Querschnitt durch chinesisches Zimmt, 160 mal vergrößert.
K Kork. pr Parenchym der primären Rinde mit Steinzellen. st gemischter sklerotischer Ring. s sekundäre Bastfasern. sch Schleimsellen.
• Siebröhren. m Markstrahlen.

Reste des Korkes von grauer Farbe aufzufinden. Wo er fehlt, ist die Aussenseite rothbraun (zimmetbraun) und meist längsgestreift. Die Innenfläche ist dunkler gefärbt, matt und eben. Der Bruch ist korkartig glatt, selten innen etwas splitterig. Geruch und Geschmack charakteristisch gewürzhaft, zugleich etwas adstringierend und schleimig.

Auf dem Querschnitt ist die Rinde, besonders wenn die äusseren Theile reichlich erhalten sind, durch eine helle Zone in einen inneren, breiten und äusseren, schmalen Theil getrennt.

Der letztere lässt an Stellen, wo nichts abgeschält ist, zunächst Kork erkennen, der aus dünnwandigen und an der Innenseite verdickten Zellen geschichtet ist. Im Parenchym der Mittelrinde Steinzellen, häufig nach innen stärker verdickt. Die helle Zone

ist ein aus primären Bastfasern und Steinzellen gebildeter, sogen. gemischter sklerotischer Ring. Im Bast fallen auf die höchstens drei Reihen breiten Markstrahlen, ihre Zellen führen, wie zuweilen auch das Parenchym des Bastes, nadelförmige Oxalatkrystalle, ferner die Baststrahlen mit etwas zusammengefallenen Siebröhren und einzeln oder in kleine Gruppen gestellt, die spindelförmigen, sekundären Bastfasern, von gerundet rechteckigem Querschnitt, dicker Wandung und ohne Poren. Im Parenchym Stürke in meist zusammengesetzten Körnern, die Theilkörnchen mit deutlichem Kern und 8–20 μ gross. — Zahlreiche Zellen des Parenchyms sind zu Oel- oder Schleimzellen umgewandelt. Der Inhalt der letzteren bildet einen strukturlosen Klumpen, der bei vorsichtigem Aufquellen Schichtung erkennen lässt. (Fig. 199.)

Bestandtheile nach KORME. Wasser 10,40 Proc., Stickstoffsubstanz 3,04 Proc., ätherisches Oel 2,21 Proc., Fett 2,27 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 60,70 Proc., Rohfaser 18,59 Proc., Asche 2,79 Proc. Die Asche enthält 5,11 Proc. Manganoryduloxyd. (Ueber das ätherische Oel vergl. unten).

b) *Cinnamomum zeylanicum* Breyn. Heimisch auf Ceylon, in fast allen Tropen als Strauch kultivirt. Die Rinde dünner Aeste liefert den Ceylon-Zimmt: Cortex Cinnamomi zeylanici (Ergänz.). Cortex Cinnamomi zeylanici (Helv.). Cinnamomi cortex (Brit.). Cinnamomum zeylanicum (U-St.). Cinnamomum acutum seu orientale. Ceylonzimmt. Echter, feiner holländischer oder orientalischer Zimmt. Echter Kanneel. Ceylon Cinnamon (U-St.). Cinnamon bark. Cannelle de Ceylan (Gall.).

Gewinnung. Im Mai und Juni, sowie im November und December wird die Rinde von 1½–2 Jahre alten Wurzelschösslingen der strauchig gehaltenen Pflanze gesammelt, indem man sie abschält, sauber die äusseren Parthien (Kork und Mittelrinde) abschabt, 8–10 Röhren in einander steckt, diese zu Stücken von bestimmter Länge schneidet und im Schatten trocknet.

Beschreibung. Bildet zweiseitig gerollte Röhren, die zu 8–10 in einander gesteckt sind und bis 2 cm Durchmesser haben. Die Stücke sind bis 0,7 mm dick. Die Aussenfläche ist blass gelbbraun, eben, glanzlos, mit zarten Längstreifen, die Innenfläche etwas dunkler. Bruch etwas faserig und splitterig. Geruch feuriger und gewürzhafter wie bei a, nicht adstringierend und nicht schleimig. Der Bau ist im wesentlichen derselbe wie bei a (vergl. aber unten), doch fehlt ausnahmslos der Kork und die Mittelrinde, so dass die Stücke nach aussen im wesentlichen durch den sklerotischen Ring begrenzt werden. Die oben erwähnten Längstreifen sind die Bündel primärer Fasern.

Bestandtheile nach KORME. Wasser 8,94 Proc., stickstoffhaltige Substanz 3,66 Proc., ätherisches Oel 1,65 Proc., Fett 2,00 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 48,62 Proc., Rohfaser 31,39 Proc., Asche 3,74 Proc. Auffallend ist der hohe Gehalt an Rohfaser.

c) *Cinnamomum Saigonicum*. Saigon Cinnamon (U-St.). Nach Angabe der U-St. von einer unbekannten Species abstammend, nach anderen Angaben von einer Varietät von *Cinnamomum Cassia*.

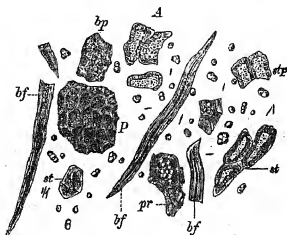


Fig. 200. (Nach MOELLER.)
Zimmpulver. 160 mal vergrößert. bf sekundäre Bastfasern.
p Parenchym mit Stärke. st Steinzellen.

Beschreibung Bildet bis 15 cm lange, 10–15 mm dicke Röhren, die Stücke bis 2–3 mm dick. Die Stücke sind aussen grau oder graubraun mit weissen Flecken, auch mit Querrissen und Längsrünzeln. Innen sind sie zimmtbraun, körnig oder gestreift. Bruch kurz, körnig — Geruch brennend, Geschmack süß aromatisch, etwas adstringierend.

Aufbewahrung Die Bundelwaare des Handels bewahrt man in Blechkästen, das Pulver in Stöpselgläsern auf. Die für Tinkturen nöthigen Zerkleinerungsformen werden je nach Bedarf frisch hergestellt. 100 Th Zimmt liefern ca. 95 Th feines Pulver.

Anwendung Zimmt gehört zu den die Esslust und Verdauung anregenden Mitteln. Häufig wird er als geschmackverbessernder Zusatz, besonders zu Eisenmitteln, benutzt, als Pulver zum Bestreuen von Pillen. Zu diesem Zwecke hält man ein sehr feines Pulver in einer kleinen Strenbüchse zur Hand, sehr sauber und zweckmässig sind die Hammer'schen Gläserchen mit Metallverschraubung und Röhren im Deckel.

Andere Sorten und Verfälschungen Ausser den oben genannten, officinellen Zimmtenden finden noch andere Verwendung als Gewürz. Unter dem Namen China Cinnamon gelangt (besonders nach England) ein vorzüglicher, ungeschalteter Zimmt in den Handel, aussen mit grauem Kork bedeckt. Er soll von dickeren Zweigen von *C. Cassia* gesammelt werden.

Die beim Abschaben, besonders des Ceylon-Zimmerts, gewonnenen Abfälle, ferner zerbrochene Stücke, bilden unter dem Namen Cinnamon Chips einen Handelsartikel. Sie dienen zur Destillation von Oel, werden aber auch gepulvert und dienen dann dazu, das aus minderwerthiger Waare hergestellte Pulver aufzubessern. Für die Beurtheilung des Pulvers ist daran zu erinnern, dass die Chips häufig Theile des Holzes enthalten.

Ferner kommen als chinesischer Zimmt oder unter solchem zuweilen die Rinden von *C. Burmanni* Bl. und *C. Tamala* Nees et Eherm. vor, seltener die von *C. obtusifolium* Nees, *C. iners* Reinw. und *C. pauciflorum* Nees. Grössere Bedeutung haben sie zur Herstellung von Pulver, welches man, wie gesagt, da diese Rinden meist von wenig angenehmem und schwacherem Geschmack sind, oft mit Chips aufbessert.

Sonst sind Verfälschungen des unzerkleinerten Zimmerts selten, kommen bei dem so sorgfältig bearbeiteten Ceylon-Zimmt wohl überhaupt nicht vor. Beim chinesischen Zimmt ist es gebräuchlich, dass die Bündel aussen aus schönen, gleichmassigen Röhren und innen aus minderwerthiger, zerbrochener Waare bestehen.

Zimmpulver. Für pharmaceutische Zwecke sollte der Apotheker die kleine Menge, die gebraucht wird, selbst herstellen. — Das im grossen hergestellte Pulver für Küchenzwecke etc. ist häufigen Verfälschungen ausgesetzt. Solche Verfälschungen können sehr leicht, unter Umständen auch sehr schwer oder gar nicht nachweisbar sein, besonders wenn es sich um eine Vermengung mit minderwerthigen Zimmtenden handelt.

Es können folgende Anhaltspunkte gegeben werden:

1) Für die Erkennung von Zimmpulver überhaupt kommen die kurzen Bastfasern oder ihre Bruchstücke, die häufig einseitig verdickten Steinzellen, die Stärkekörnchen und die feinen Oxalatkriställchen in Betracht, welche letzteren aber recht schwer im Pulver aufgefunden werden. (Fig. 200)

2) Ist zur Herstellung des Pulvers Rinde verwendet, der das Oel durch Destillation entzogen worden, so sind die Stärkekörnchen mindestens theilweise verkleistert. Natürlich giebt in diesem Fall die Oel- resp. Extraktbestimmung weiteren Aufschluss.

3) Die Unterscheidung der beiden wichtigsten Arten im Pulver ist meist unmöglich. Zu bemerken ist, dass bei *C. Cassia* die Bastfasern relativ spärlich vorhanden sind, und dass die Oelzellen 60–100 μ erreichen, die von *C. zeylanicum* 50–60 μ , sie sind im Pulver aber sehr selten intakt.

4) Befinden sich Chips im Pulver, so wird man Holzbestandtheile auffinden, also besonders Gefässe, und zwar selten Spiralgefässe von 80 μ , häufiger grössere getüpfelte Gefässe mit meist grossen rundlichen oder ovalen Tüpfeln oder mit Hoftüpfeln. Häufig werden die Leiterperforationen der einzelnen Gefässglieder aufgefunden. Am reichlichsten

werden 18—17 μ breite Labriformfasern gefunden, ferner achte man auf die getüpfelten Zellen der Markstrahlen und das Holzparenchym, dessen Zellen zuweilen sklerotisch sind. Es ist notwendig, die gefundenen Holzreste genau zu studieren, da auch andere Hölzer unter das Zimmpulver gemahlen werden. Als solches spielte wenigstens früher das von einer Cedrela stammende Holz der Ogarrenküsten eine Rolle. Seine Gefäße haben sechseckig behohlte Tupfel, es enthält reichlich ansehnliche Einzelkrystalle von Kalkoxalat.

5) Ebenfalls schwierig nachzuweisen sind die Rinden anderer Cinnamomumarten. Keine Nadeln, sondern tafelförmige Krystalle von Oxalat haben C. Burmanni Bl. und C. Tamala Nees et Eberm. und C. pauciflorum Nees.

Leichter sind die folgenden Verfälschungen beim Vergleich mit selbst hergestelltem Zimmpulver aufzufinden:

6) Als solche spielt eine Rolle die „Zimtmatta“ gemahlene Hirsekleie mit einem mineralischen Farbstoff braungefärbt.

7) Oelkuchen, z. B. vom Mohn. Sie sind leicht nachzuweisen, da die Samengewebselemente ganz anders sind, wie die der Rinden.

8) Starke und Getreidemehl vergl. S. 294.

9) Mineralische Stoffe Sand, Bolus, Ocker. Ausser dem mikroskopischen Nachweis ist hier die Aschenbestimmung von Wichtigkeit.

Im allgemeinen lässt sich sagen, dass Verfälschungen mit ferner liegenden Stoffen gegenwärtig relativ selten vorkommen, aber doch immer hier und da beobachtet werden, dass dagegen solche mit minderwerthigen Zimmrinden ganz an der Tagesordnung sind.

Aqua Cinnamomi (Brit.) Ceylonzimmt 500 g, Wasser 10 Liter. Man destillirt ab 5 Liter.

Aqua Cinnamomi (Germ. Helv.) **Aqua Cinnamomi spiritiosa** (Aust.) Zimmpulver. Geistiges Zimmpulver. Germ. Helv. Grob gepulvertes chinesisches Zimmt 1 Th., Weingeist (Germ. 87, Helv. 94 proc.) 1 Th. lässt man mit q. s. Wasser 12 Stunden stehen und destillirt ab 10 Th. Anfangs milchig trübe, später klar. Austr. Rinde 2 Th., Verdünnter Weingeist (61 proc.) 2,5 Th., Wasser 40 Th., Destillat 10 Th. Theelöffelweise bei Magenkrampf, Kolik u. dergl., als Zusatz zu bitteren oder eisenhaltigen Arzneimischungen.

Aqua Cinnamomi (U-St.) **Aqua Cinnamomi simplex** (Aust. Ergänzb.) — Einfaches Zimmpulver — Eau de cannelle — Cinnamon Water. Austr. Ergänzb. Grob gepulvertes chinesisches Zimmt 1 Th. übergiesst man mit Wasser 20 Th. und destillirt nach 12 Stunden ab 10 Th. Trübe, später klar. U-St. Zimmtöl 2 ccm verreibt man mit precipitirtem Calciumphosphat 4 g, fügt allmählich destillirtes Wasser q. s. zu 1000 ccm hinzu und filtrirt.

Hydrolatum Cinnamomi. Eau distillée de cannelle (Gall.) Ceylonzimmt 1 Th., Wasser q. s. Nach 12 Stunden destillirt man ab 4 Th.

Sirupus Cinnamomi. Zimmsirup. Sirop de cannelle. Austr. Grobzerstoßene Zimmrinde 25 Th., Weingeistiges Zimmpulver 125 Th. werden 24 Stunden digerirt, in der Siedhitze 100 Th., löst man unter Aufkochen Zucker 160 Th. und filtrirt. Germ. Grob gepulvertes chinesisches Zimmt 1 Th. lässt man 2 Tage mit Zimmpulver 5 Th. stehen, löst im Filtrate 4 Th. Zucker 6 Th. und filtrirt. Helv. Zimmt (IV) 1 Th. macerirt man 2 Tage mit Weisswein 5 Th., presst, filtrirt und löst im Filtrate 4 Th. Zucker 6 Th.

Gall. Zucker 18 Th. löst man ohne Wärmeanwendung in Zimmpulver 10 Th. und filtrirt.

Sirupus Cinnamomi decemplex: vergl. Sirupi concentrati S. 281.

Tinctura Cinnamomi. Zimmtinktur. (Anhaltstropfen. Koliktropfen. Herztinktur. Muttertropfen.) Austr. Aus grob zerstoßenem chinesischem Zimmt 2 Th. und verdünntem Weingeist (60 proc.) 10 Th. durch dreitägiges Digeriren. Germ. Durch acht tägige Maceration ebenso. Helv. Aus chinesischem Zimmt wie Tinct. Calami (Helv.) (S. 537).

Tinctura Cinnamomi (Brit. Gall. U-St.) **Tinctura Cinnamomi zeylanici** (Ergänzb.) Ceylonzimmtinktur — Alcoolé de cannelle. Teinture de cannelle — Tincture of Cinnamon.

Ergänzb. Aus grob gepulvertem Ceylonzimmt, wie Tinct. Cinnamomi (Germ.) Brit. Aus Ceylonzimmpulver (No. 40) 200 g und q. s. Alkohol (70 proc.) durch Verdrängung 1000 ccm Tinctur.

Gall. Ceylonzimmt, grob gepulvert, 200 g zieht man mit Alkohol (80 proc.) 1000 g 10 Tage aus, presst und filtrirt. U-St. Ceylonzimmt (Pulver No. 40) 100 g zieht

man im Perkolator mit einem Gemisch aus Glycerin 50 ccm und q s einer Mischung aus Alkohol (91proc) 750 ccm und Wasser 200 ccm aus und sammelt Tinktur 1000 cm

Extractum aromaticum fluidum. Aromatic Fluid-Extract (U-St) Aus Pulvis aromaticus (U-St) 1000 g durch Perkolation mit Alkohol (91proc) Man befeuchtet mit 350 ccm, sammelt zuerst 850 ccm, erschöpft mit Alkohol und stellt 1 a 1000 ccm Extrakt her

Pulvis aromaticus (Ergänzb Helv U-St) **Pulvis Cinnamomi compositus** (Brit) — Aromatisches Pulver — **Poudre aromatique** — Aromatic Powder Compound Powder of Cinnamon Ergänzb Chinesischer Zimmt 5,0, Kardamomen 3,0, Ingwer 2,0 Brit Ceylonzimmt, Kardamomen¹⁾, Ingwer aa Helv Chinesischer Zimmt, Kardamomen, Ingwer aa U-St Ceylonzimmt, Ingwer je 35 g, Kardamomen¹⁾, Muskatnuss je 15 g

Spiritus Cinnamomi. Spirit of Cinnamon Brit Ceylonzimmtöl 100 ccm, Alkohol (90proc) 900 ccm U-St, Aus Cassiaöl ebenso

Tinctura aromatica (Germ Helv) **Tinctura Cinnamomi composita.** **Tinctura regia Essentia dulcis** — Aromatische Tinktur Gewürztinktur Edelherztropfen Rothe Muttertropfen Germ Chinesischer Zimmt 10,0, Ingwer 4,0, Galgant, Gewürznelken, Kardamomen je 2,0, Verdünnter Weingeist (60proc) 100,0 Helv Aus Ceylonzimmt und Weingeist von 62,5 Proc ebenso

Tinctura aromatica acida (Ergänzb) **Elixir Vitrioli Myrsinchi Acidum sulfuricum aromaticum** **Elixir aromaticum acidum** **Elixir Vitrioli compositum** — Saure aromatische Tinktur **Myrsinchi's Elixir** Volksthümlich Rothe saure Tropfen, Saure Nerventropfen Wundertropfen Chines Zimmt 5,0, Ingwer 2,0, Galgantwurzel, Gewürznelken, Kardamomen je 1,0, Verdünnter Weingeist (60proc) 50,0, Reine Schwefelsäure 2,0 — Ex tempore durch Mischen von Aromatischer Tinktur 96 Th mit reiner Schwefelsäure 4 Th zu bereiten

Tinctura aromatico-amara (Ergänzb) Aromatisch-bittere Tinktur **Tinctura aromatica, Tinctura amara** aa

Oleum Cinnamomi (Germ Austr Helv U-St) Zimmtöl. Cassiaöl. Chinesisches Zimmtöl Zimmtbluthenöl. **Oleum Cassiae** **Essence of Cannelle de Chine** **Oil of Cinnamon** (U-St) **Oil of Cassia.**

Cassiaöl wird im südlichen China aus den Blättern des chinesischen Zimmtstranhes *Cinnamomum Cassia* Bl, durch Destillation mit Wasserdampf gewonnen. Es kommt in kleinen, aussen mit Papier beklebten Kanstern von 7,5 kg Inhalt von Hongkong und Kanton aus in den Handel

Eigenschaften. Gelbe bis bräunliche Flüssigkeit von zimmarartigem, anfangs intensiv süßem, hintennach brennend scharfem Geschmack und wenig angenehmem Geruch. Spec Gewicht 1,055—1,065 (Germ U-St), 1,055 (Austr), 1,05—1,06 (Helv) Optisch inaktiv oder sehr schwach links- oder rechtsdrehend. Löslich in 1—2 Th 80 Vol —percent Spiritus Bei der Destillation im Fraktionsküßchen geht Cassiaöl größtentheils von 240—260° C über, im Rückstande bleiben nicht mehr als 8 Proc (10 Proc > Helv) einer dicken, breiartigen, nicht spröden Masse Das Oel erstarrt beim Schütteln mit konc Natriumsulfatlösung 4 Tropfen Cassiaöl, auf 0° abgekühlt und dann mit 4 Tropfen rauchender Salpetersäure versetzt, geben ein krystallinisches, unbeständiges Additionsprodukt von Zimmtaldehyd und Salpetersäure C_9H_8O, NO_3H (Germ, Helv, U-St) Mit reinem Zimmtöl geschütteltes Wasser giebt mit Bleessig eine Trübung, bei Gegenwart von Nelkenöl oder ceylonischem Zimmtblätteröl aber Gelbfärbung (Germ U-St) Verdünnt man 4 Tropfen Cassiaöl mit 10 ccm Weingeist, so darf durch 1 Tropfen Eisenchloridlösung nur eine braune, nicht aber eine grüne oder blaue Farbe hervorgerufen werden (Eugenolhaltige Oele wie Nelkenöl etc) (Germ Austr Helv U-St)

Bestandtheile Gutes Cassiaöl enthält mindestens 75 Proc Zimmtaldehyd C_9H_8O — $CH=CHO$ Zimmtaldehyd ist eine gelbe, stark lichtbrechende, optisch inaktive Flüssigkeit, die bei 252° C nicht ohne theilweise Zersetzung siedet, ein spec Gewicht von 1,064 hat, und einen ganz intensiven rein süßen Zimmtgeschmack besitzt Wie alle Aldehyde, geht der Zimmtaldehyd mit sauren schwefligsauren Alkalien Verbindungen ein Beim Schütteln von Zimmtaldehyd mit concentrirter Natriumsulfatlösung entsteht zunächst das

¹⁾ Die Samen ohne die Fruchtschale!

im Wasser nicht lösliche zimmtaldehydschweflige Säure Natrium $C_6H_5 - CH = CH - COH - NaHSO_3$. Dieses geht durch Einwirkung von überschüssiger heisser Natriumbisulfatlösung in ein wasserlösliches Doppelsalz aus Natriumbisulfat mit hydrozimmtaldehydsulfosaurem Natrium $[C_6H_5 - CH_2 - CH(SO_3Na) - COH - NaHSO_3]$ über.

Dies Verhalten wird zur quantitativen Bestimmung des Zimmtaldehyds in ätherischen Ölen benutzt. Näheres siehe unter Prüfung.

Der zweite Hauptbestandtheil des chinesischen Zimmtöls ist Essigsäure Zimmtester $C_6H_5 - CH = CH - CH_3O - CH_3CO$, eine Flüssigkeit von äusserst unangenehmem, kratzendem Geschmack. Wahrscheinlich ist ferner die Anwesenheit von Essigsäure-Phenylpropylester. Endlich finden sich immer, und zwar nicht nur im alten Öle, geringe Mengen von Zimmtsäure. Bisweilen ist die Ansammlung eines in grossen sechseckigen Platten krystallisirenden Körpers, des sogenannten Cassiastearoptens, beobachtet worden. Dasselbe besteht aus Orthocumaraldehydmethyläther.

Prüfung. Cedernöl und fette Öle, die manchmal dem Cassiöl zugesetzt werden, erkennt man durch die Erniedrigung des spec. Gewichts und die Unlöslichkeit in 80proc. Alkohol. Vor mehreren Jahren war nur ein bis zu 40 Proc. mit Kolophonium und Petroleum verfälschtes Öl am Markte. Ausserlich fällt ein solches Öl durch seine dunkle Farbe und dickere Konsistenz auf. Das spec. Gewicht zeigt hingegen nichts Abweichendes. Destillirt man es mit Wasserdämpfen oder über freiem Feuer, so hinterbleibt ein hartes sprödes Harz. Reines Öl hinterlässt bei der Destillation zwar auch einen Rückstand, dieser ist jedoch dickflüssig, und seine Menge beträgt bis höchstens 10 Proc. Ein Öl, welches bei der Destillation mehr als 10 Proc. eines nach dem Erkalten hart und spröde werdenden Rückstandes hinterlässt, ist daher als verfälscht zu betrachten.

Die Destillation führt man mit einer Menge von 20–50 g in einem tarirten, mit Thermometer versehenen Fraktionskolben aus, und unterbricht sie, wenn der Inhalt des Kolbens sich zu zersetzen beginnt, was am Auftreten weisser Dämpfe zu sehen ist, oder wenn das Thermometer auf etwa 285°C gestiegen ist.

Weniger Untersuchungsmaterial erfordert die von HINSCOMBE angegebene Probe zum Nachweis von Kolophonium. Eine Lösung von 1 Th. Zimmtöl in 3 Th. Spiritus dilutus wird tropfenweise bis zu einem halben Volumen mit einer bei Zimmertemperatur gesättigten und frisch bereiteten Lösung von Bleiacetat in Spiritus dilutus versetzt. Es darf kein Niederschlag entstehen, anderenfalls ist Kolophonium oder ein ähnliches Harz zugegen.

Den besten Anhalt über den Werth des Zimmtöls giebt die Bestimmung des Zimmtaldehydgehaltes (Bericht von SCHIMMEL & Co, Oktober 1890). Nothwendig hierzu ist ein besonderes Glaskolbchen von ungefähr 100 ccm Inhalt mit einem etwa 13 cm langen Halse von 8 mm innerer Weite, der in Zehntel-Kubikcentimeter eingetheilt ist. In dieses Kolbchen misst man mit einer Pipette 10 ccm des zu untersuchenden Oeles, setzt etwas von einer ungefähr 30procentigen Lösung von saurem schwefligsauren Natrium (wie sie im Handel zu haben ist) hinzu, schüttelt um und setzt es in ein siedendes Wasserbad. Nach Eflusswerden des anfangs entstandenen Gerinnsels fügt man nach und nach so viel Natriumbisulfatlösung hinzu, dass das Kolbchen zu stark $\frac{1}{4}$ angefüllt ist. Nun erwärmt man unter häufigem Umschütteln noch einige Zeit im Wasserbade, bis das Gerinnsel völlig gelöst, der Geruch nach Zimmtaldehyd verschwunden ist, und auf der Salzlösung ein ganz klares Öl schwimmt. Nach dem Erkalten füllt man das Kolbchen mit Natriumbisulfatlösung, so dass das gesammte Öl in den Hals steigt, und die untere Grenze der Oelschicht mit der untersten Marke auf dem Flaschenhalse absehnachtet. Die Menge des Oeles, also die nicht aldehydischen Bestandtheile, sind nun auf der Skala einfach abzulesen und von 10 ccm abzuziehen. Genau genommen erhält man auf diese Weise Volumen- und nicht Gewichtprocente, da jedoch die specifischen Gewichte der aldehydischen und der nicht aldehydischen Bestandtheile fast ganz dieselben sind, so werden praktisch die gleichen Resultate erhalten.

Ein gutes Cassia-Zimmtöl soll mindestens 75 Proc. Zimmtaldehyd enthalten.

Anwendung. Cassiöl dient meist als Geschmackskorrigens, wozu es jedoch wegen seines nicht sehr angenehmen Geschmackes viel weniger geeignet ist, als Ceylonzimmtöl. Die Dosis ist 2–10 Tropfen. Da das Cassiöl meist bleihaltig ist (von dem Transport

in den Bleikanstern), so sollte zum innerlichen Gebrauch nur rektifiziertes Öl verwendet werden.

Ausser zu medicinischen Zwecken findet es zum Parfümiren ordinärer Seifen Verwendung. Für Laqueure wird Ceylonzimmtöl vorgezogen. Neuerdings wird Cassiaöl vielfach durch den in grosser Reinheit im Handel befindlichen synthetischen Zimmtaldehyd ersetzt.

Oleum Cinnamomi zeylanici (Brit Gall Ergänzb) **Oleum Cinnamomi acuti** Ceylonzimmtöl Oil of Cinnamon. Cinnamon Bark Oil Essence de cannelle de Ceylan.

Gewinnung. Zur Destillation des Oeles werden die beim Schälen und Verpacken des Ceylonzimmts abfallenden Spahne, die als „Chups“ in den Handel kommen, verwendet. Die Oelausbeute beträgt 0,5–1 Proc.

Eigenschaften. Hellgelbe Flüssigkeit von angenehmem, aromatischem Geruch und gewürzhaftem, süssem, brennendem Geschmack, der viel feiner ist, als der des chinesischen Zimmbles. Specificisches Gewicht 1,024–1,040 (1,025–1,035 Brit). Optische Drehung schwach nach links, bis -1° im 100 mm-Rohre. Loshich in 8 Th 70procent. Alkohols 1 cem Öl in 5 cem Spiritus gelöst, soll mit Eisenchlorid eine blassgrüne, nicht aber eine blaue Färbung geben (Zimmtblätteröl) (Brit).

Bestandtheile Ceylonzimmtöl enthält 65–75 Proc Zimmtaldehyd C_9H_8O , (dessen Eigenschaften siehe bei Cassiaöl), 4–8 Proc Eugenol, $C_{10}H_{12}O_2$, sowie geringe Mengen Phellandren, $C_{10}H_{16}$. Der den charakteristischen Geruch des Oeles bedingende Bestandtheil ist noch nicht isolirt.

Prüfung Das Hauptverfälschungsmittel des Oeles ist das Zimmtblätteröl, besonders das auf Ceylon dargestellte Öl scheint stets grössere oder kleinere Zusätze davon zu enthalten. Das Blätteröl erhöht das specificische Gewicht und ist durch die unter „Eigenschaften“ angegebene Reaktion mit Eisenchlorid, die durch den höheren Eugenolgehalt dieses Oeles hervorgerufen wird, zu erkennen. Sicherer geschieht der Nachweis, indem man den Zimmtaldehyd (siehe unter „Cassiaöl“), und in dem vom Aldehyd befreiten Oele nach der bei Nelkenöl beschriebenen Methode von Thoms, das Eugenol quantitativ bestimmt. Enthält das Öl weniger als 60 Proc Zimmtaldehyd und mehr als 10 Proc Eugenol, so ist es als verfälscht anzusehen.

Anwendung Ceylonzimmtöl wird in allen den Fällen angewandt, wo ein feines Zimmtparfüm erwünscht ist, also in der Laqueurfabrikation und der Parfümerie. Auch in der Pharmacie sollte es dem ordinaren Cassiaöl vorgezogen werden.

Zimmtliqueur

Rp. Öl. Cinnamomi zeylan	4,0 g
Spiritus	8,5 l
Sirup simpl.	2700 g
Aquae destill.	4600 g

Schwach mit Zuckercolorur zu färben.

Oleum foliorum Cinnamomi Zimmtblätteröl Essence de feuilles de Cannelle de Chine. Cinnamon leaf Oil Das aus den Blättern des Ceylonzimmtstrauches destillierte Öl riecht nach Nelken und Zimmt. Es hat das specificische Gewicht 1,044–1,065 und giebt in der Regel mit 8 Th 70procent. Alkohols eine klare Lösung. Den Hauptbestandtheil (70–90 Proc.) bildet Eugenol, daneben sind geringe Mengen Zimmtaldehyd und Safrol nachgewiesen worden. Es findet in der Seifenindustrie Verwendung und wird vielfach zum Verfälschen des Ceylonzimmtöles benutzt.

Aqua Carmelitum

Karmelitergeist Eau de Carmes

Rp. Öl. Cinnamomi Cassiae

• Caryophyllorum

• Citri

• Coriandri

• Macidis

• Melissae

Spiritus diluti

MA gtt. V
1000,0

Als Magenmittel theilweise.

Aqua cephalica Caroli quinti

Kaiser Karls Haupt- und Schlagwasser

Schwindelwasser

Rp. Öl. Cinnamomi

3,0

• Macidis

1,5

• Caryophyllorum

1,5

Spiritus (87 %) 300,0

Aquae aromaticae 694,0

Bei Kopfschmerz, Migräne, Ohnmacht theilweise, auch äusserlich auf Stirn und Schläfe.

Aqua Vitae Gedanensis
Danziger Goldwasser
 Rp **Olei Cinnamomi**
 „ **Citri**
 „ **Macedis** ss gtt IV
 Tincturae Croci gtt V
 Spiritus (90 Vol Proc) 875,0
 Sirup Aurantii Florum 800,0
 Aqua Rosae 525,0
 Man fügt der Mischung einige Filter reines Blattgold hinzu

Aqua Vitae mulierum Bockler.
Frauenaquavit.
 Rp **Tincturae Cinnamomi** 15,0
 „ **aromaticae** 5,0
Olei Anisi gtt VI
 Spiritus (90 Vol Proc) 800,0
 Aque Rosae 180,0
 Sirup simplicis 500,0

Balsamum Cinnamomi.
Zimmbalsam
 Rp **Olei Cinnamomi** 25,0
 „ **Myrsicidae** 75,0
 Zum Einreiben der Magenregion
Elaeosaccharum Cinnamomi
Zimmtsöl Zucker
 I Austr Germ Helv
 Rp **Olei Cinnamomi** 0,2 (=gtt V)
 Sacchari pulverati 10,0

II Oleosaccharatum Cinnamomi.
Oleosaccharum de cannelle (Gall)
 Rp **Olei Cinnamomi** 0,5
 Sacchari albi 10,0

Electuarium aromaticum BALKNER.
 Rp **Corticis Cinnamomi** 2,0
 Seminis Myrsicidae 2,0
 Caryophyllorum 1,0
 Fructus Cardamomi 0,5
 Croci 2,0
 Caleni carbonisat 15,0
 Sacchari albi 25,0
 Aque calidae q s
 f electuarium.

Elixir Jacobinerum
Elixir antiapoplectique des Jacobins de Rouen.
 Rp **Tincturae Cinnamomi** 250,0
 „ **aromaticae** 125,0
Ligni Santali rubri 25,0
Olei Juniperi fruct. gtt XXV
 „ **Anisi stellati** 2,5
 Spiritus diluti 500,0
 Sirup Liqiritiae 97,5

Elixir Vitae MATTHEIUS
 Rp **Elaeosacchari Anisi stellati**
 „ **Foeniculi**
 „ **Macedis**
 „ **Menthae pip** ss 2,5
 Aque aromaticae
 „ **Cinnamomi spirit.** ss 40,0
 Tincturae aromaticae
 „ **Cinnamomi** ss 5,0
Essentia cephalica BONPERRON.
Eau d'Armagnac Migränetropfen. Kopf- und Herzensenz.
 Rp **Tincturae Cinnamomi** 50,0
 „ **aromaticae**
 Sirup Chamomillae ss 25,0

Mixtura Stockosii
 (Münch. Nosokom.-Vorschrift.)
 I **Leitere Vorschrift.**
 Rp **Vitella ovorum duorum**
 Aque Cinnamomi 100,0
 Spiritus (90 %) 50,0
 Sirup simplicis 20,0
 II **Vorschrift von 1888**
 Rp **Vitellum ovi unius**
 Sirup simplicis 20,0
 Spiritus e Vino 50,0
 Aque destillatae q a ad 150,0

Mundwasser VIAU's
 Rp **Aendi salicylici** 0,5
Chloroformii
Tincturae Benzoes
 „ **Cinnamomi** ss 5,0
 Spiritus aromatica 80,0
 2 Kaffeeöffel auf 1 Glas Wasser
Potio cardiaca.
Potion cordiale (Gall)
 Rp **Tincturae Cinnamomi** 10,0
 Sirup Aurantii corticus 40,0
 Vinu de Banyule 110,0

Potion de Todd (Gall)
 Rp **Tincturae Cinnamomi** 5,0
 Sirup simplicis 20,0
 Spiritus e Vino s Rhum 40,0
 Aque destillata 70,0

Pulvis ad Apes
Bienenpulver
 Rp **Corticis Cinnamomi** 20,0
Caryophyllorum
Fructuum Amomi
Macedis
Rhizomatis Galangae
 „ **Zedoariae**
 „ **Zingiberis** ss 5
Fructuum Cardamomi min. 5,0
Sacchari albi 47,0
 Soll mit spanischem Weine gemischt auf die Bienenanregend wirken.

Pulvis aromaticus ruber
Pulvis jovialis Trageae aromatica
 Neuerlei Gewürz Pfeffernuss- und Kuchengewürz, Magenschrot Stollen-gewürz.

I.
 Rp **Corticis Cinnamomi** 90,0
Caryophyllorum
Macedis
Rhizomatis Zingiberis ss 15,0
Ligni Santali rubri 45,0
Sacchari albi 220,0

f. pulvis subtilis
II
 Rp **Fructus Anisi** 60,0
Corticis Cinnamomi 15,0
Caryophyllorum 10,0
Corticis Aurantii fruct. 10,0
Fructus Cardamomi min. 5,0
M. f. pulvis grossus

Pulvis Kurri
Ragoutpulver Curry-powder
 Rp **Fructus Amomi**
 „ **Cepaici annui**
 „ **Cardamomi min**
Rhizomatis Zingiberis ss 10,0
Piperis nigri 15,0
Corticis Cinnamomi 20,0
Fructus Conamdi 25,0
 Mitteln fein gepulvert zu mischen

Species stomachicae DRETL.		
DRETL's Magenthee		
Rp	Corticis Cinnamomi Cass	90,0
	Foliorum Menthae piperit	30,0
	Herbæ Centauri minor	40,0
Spiritus carminativus SYLVIVS.		
Spiritus aromaticus		
Rp	Olei Cinnamomi	
	" Caryophyllorum	
	" Corallina	
	" Macidis	
	" Majoranae aa gtt. VI	
	Spiritus (87%)	100,0
Spiritus balsamicus (Helv.).		
Balsimum Floravanti		
Spiritus polyaromaticus Floravanti-		
Balsam Alcoholicus Floravanti (Gall)		
Alcoolat de Térébenthine composé		
Baume de Floravanti:		
	Helvet	Gall.
1	Aloë (III)	4,0 50,0
2	Kiehl	4,0 100,0
3	Gelbholz (III)	4,0 100,0
4	Myrrhe (III)	4,0 100,0
5	Strychn	4,0 100,0
6	Radix Angelicae	2,0 —
7	Cort. Cinnam. chin.	2,0 zeyl 50,0
8	Rhizom Galanga	2,0 50,0
9	Caryophyllorum	2,0 50,0
10	Rhizom Zingiberis	2,0 50,0
11	" Calami	2,0 —
12	Somin. Myristice	2,0 50,0
13	Rhizom Zedoariae	2,0 50,0
14	Terebinthina veneta	20,0 500,0
15	Tucamahaca	100,0
16	Succum	100,0
17	Fructum Lauri	100,0
18	Herbæ Dictamnii cretici	50,0
19	Spiritus (84%)	25,0 (80%) 2000,0
20	Aquae	20,0
Helv. 1—18 mit 19 vier Tage digieren, 14 dagen auflösen und nach Zusatz von 20 im Wasserbade abddestilliren 100 Th		
Gall. 7—10, 12—13, 17—18 vier Tage mit 19 maceriren, 1—6, 14—16 auflösen, nach zwei Tagen im Wasserbade abddestilliren 2500,0		
Spiritus MATTHIOLI.		
Rp.	Aquae Cinnamomi spir	
	" aromaticae	
	" Colouensis	
	Spiritus Rosmarini aa.	
Tinctura anticholerica SCHAEPFER.		
SCHAEPFER's Cholera-tropfen.		
Rp	Tincturae aromaticae	75,0
	Mixtur olea.-balsami C	15,0
	Aetheris scotici	10,0
	Olei Calami	gtt. X.
Halbteüßlich zwanzig Tropfen.		

Tinctura apoplectica rabia	
Rothe Krampftropfen Herzstärkungstropfen Belebungs-tropfen.	
Rp	Tincturae Cinnamomi 10,0
	" aromatische 5,0
	" Catechu 4,0
	Chloroformi 1,0
	Spiritus diluti 40,0
	Spiritus aetheri 40,0
1—2 Theelöffel auf einmal	
Tinctura dentifrida aromatica.	
Aromatische Zahntinktur	
Rp	Tincturae Cinnamomi 350,0
	Tincturae Catechu 100,0
	Spiritus diluti r 540,0
	Tincturae Vanillae 10,0
	Olei Aurantii florum
	Olei Rosae aa gtt. X
	Olei Menthae piperitae 2,0
Tinctura prophylactica MARONKOWSKI	
Rp	Tincturae aromatische 50,0
	" Aurantii pomor
	" Calami
	" Cascarillae
	" Absinthii aa 10,0
	Olei Menthae piperitae gtt. XY
Bei herrschender Cholera mehrmals täglich 30—50 Tropfen in Bothwein	
Unguentum pomadinum aromaticum UNNA.	
Rp	Tincturae aromaticae 20,0
	Unguenti cerei 80,0
Im erwärmten Möser zu bereiten	
Unguentum pomadinum cum Gelantho UNNA.	
Rp	Tincturae aromaticae
	Gelanthi aa 20,0
	Unguenti cerei 80,0
Bei gleichzeitigem Gebrauch von seifenhaltigen Kopfwaschwässern sind die Haare nach jeder Waschung mit verdünntem Citronensaft oder Citronensaft-Brillantine zu behandeln.	
Vinum Hippocraticum	
Hippocras Vinum cordiale	
Rp	Tincturae aromaticae 25,0
	Cinnamomi 25,0
	Sirupi Sacchari 100,0
	Vini rubri Gallici 850,0
Vinum prophylacticum	
Cholera-wein	
Rp.	Tincturae amarae
	" aromaticae
	" Aurantii pomor aa 10,0
	" Cinnamomi 20,0
	Vini Hispanici 800,0
	Sirupi simplicis 150,0
Täglich mehrmals ein Weinglas voll.	
Vat. Fulvis cervinus	
Brunstpulver	
Rp	Pulveris aromatici
	Fungi cervini pulv aa 15,0
Mit Kleie und Wasser zur Latwerge gemacht auf einmal einzugeben Für Stuten und Kuba.	

Aromatique von ALBIN MÜLLER ist ein Likör aus Zimmt, Nelken, Galgant, Zittwerwurzel, Angelika.

Christoffa Magenwein, aus Zimmt, Nelken, bittern Mandeln mit Weisswein, Zucker und Weingeist bereitet.

Fumigator, FERRIN's Besteht aus Sägemehl, Zimmt, Nelken, Piment und Salpeter

Hamburger Magenbitter. Hamburger Magen-Drops von WUNDERAM ist eine Mischung aus Tinctura aromatica, Tinctura amara, Spiritus aethereus und Oleum Menthae pip

Herztinktur, Königseer, ist eine mit schwachem Weingeist bereitete, mit Sandelholz gefärbte Tinct. aromatica

Kräuter-Magen-Präservativ nach Dr. BORHAVER ist eine Tinctura Aloes comp mit aromatischen Zusätzen

Lebensessenz von CONDORE Ein mit Zimmpulver versetzter Süsswein

Likör von Mme AMPHOUX besteht aus Zimmtwasser, Weingeist und Zucker

Cortex Canellae albae *Canella alba* seu *dulcis*. *Costus arabicus* seu *cortii cossus* *Cortex Winteranus spurius* Weisses Caneel. Weisses Zimmt. Süsser *Costus*. *Canelle blanche* (Gall)

Die Rinde von *Winterana Canella L.* (*Canella alba* Murr.), Familie der *Winteranaceae* Heimisch auf den Antillen und in Florida.

Bildet Röhren oder rinnenförmige Stücke, die bis 15 cm lang sind und bis 4 cm im Durchmesser haben. Dicke der Rinde 1–4 mm Blassroth bis gelbbraunlich mit weich schwammigem Kork Innen gelblich weiss, Querschnitt deutlich radial gestreift mit gelben Punkten

Im Phelloderm nach innen stark verdickte und getupfelte Zellen In den Markstrahlen Oxalatdrüsen Die Siebröhren des Bastes zu tangentialen Bändern zusammengefallen Im Parenchym reichlich grosse Oelzellen

Geruch nach Nelken und Zimmt Geschmack aromatisch-bitterlich, schleimig

Enthält 0,75–1,00 Proc ätherisches Oel vom spec Gewicht 0,920–0,935, welches schwach rechts dreht. Es enthält Pinen, Caryophyllen, Cineol, Eugenol. Die Rinde enthält ferner Mannit und einen Bitterstoff.

Citrus.

Gattung der *Butaceae*—*Aurantioidae*—*Aurantieae*. Heimisch im indisch-malaysischen Gebiet, einige Arten seit langer Zeit in Kultur und dadurch sowie wahrscheinlich durch Bastardirung in zahlreiche Formen etc. gespalten.

Verwendung finden die folgenden 1) *Citrus Aurantium L.* (*C. vulgaris* Risso), mit hellgrünen Schösslingen, weissen Blüten und meist kugligen oder etwas niedergedrückten, meist orangefarbenen Früchten. *Subspecies amara L.* (*C. Bigaradia DuRoi*) Pomeranze, Orange, Bigaradier, the bitter Orange mit aromatisch riechenden Blättern mit geflügeltem Blattstiel, mit weissen Blüten, kugligen Früchten mit bitterer Fruchtschale und saurer Pulpa Wahrscheinlich im südöstlichen Asien (Cochinchina) heimisch Liefert die Fruchtschale *Cortex Aurantii fructus* (Germ) *Cortex fructus Aurantii* (Austr) *Cortex Aurantii* (Helv) *Cortex Aurantii recens et siccatus*. *Flavedo Aurantii*. Pomeranzenschale, Orangenschale Fresh and dried Bitter-Orange peel (Brit.) Bitter-Orange peel (U-St.) *Ecorce d'orange amère ou de Curaçao* (Gall)

Die ganze, reife Frucht *Orange amere ou Bigarade* (Gall) Die unreife, getrocknete Frucht *Fructus Aurantii immaturus* (Germ) Die unreife, frische Frucht *Orangette ou petit grain* (Gall) Die getrockneten Blätter *Folia Aurantii* (Austr Helv) *Feuille d'oranger* (Gall) Die Blüten *Flores Aurantii* (Ergänz.) *Fleur d'oranger* (Gall) Ätherisches Oel vergl. unten.

Subspecies Bergamia (Risso et Poiteau) Wight et Arn. (*C. Limetta* var *D C*) Bergamotte mit kugligen oder birnförmigen, glattschaligen, blassgelben Früchten mit säuerlicher Pulpe Liefert ätherisches Oel der Fruchtschalen vergl. unten, ferner die Fruchtschale *Epicarpe ou Zeste de la bergamote* (Gall) *Subspecies sinensis* (*C. Aurantium* var *dulcis L.*) Orange, Apfelsine, Oranger, Sweet orange, Arancio dolce, Portogallo mit schwach aromatischen Blättern und geflügeltem Blattstiel, mit grossen weissen Blüten, mit meist kugligen orangefarbenen,

selten gelben Früchten mit süßser oder schwach säuerlicher Pulpa. Liefert die Fruchtschale *Cortex Aurantii dulcis*, Sweet-Orange peel (U-St.), die frische Frucht *Fruit récent d'orange vral à fruit doux* (Gall.) Das ätherische Oel vergl. unten

2) *Citrus medica* L. mit röthlichen Sprossen, kahlen Blättern, meist röthlichen Blüten, mit kugligen, eiförmigen oder länglichen, in der Regel zitronenförmig endigenden Früchten. Subspecies *Bojoura Bonavia Cédraier*. Cedro heisst *Epicarpe* ou Zeste du fruit de Cédraier (Gall.) Subspecies *Limonum* (Risso) Hook f. Citrone, Limonier, Citronnier mit schwach geflügeltem oder nur berandetem Blattstiel, mit gelben, dünnchaligen Früchten und saurer Pulpa. Liefert die getrocknete Fruchtschale *Cortex Citri fructus* (Germ.) *Cortex fructus Citri* (Austr.) *Cortex Citri* (Helv.) *Limonis cortex* (Brit. U-St.) *Écorce de citron ou limon* (Gall.) Die ganze frische Frucht *Fructus Citri* (Ergänz.) *Pomum citreum*. Citrone. Limone. Citron. Limon (Gall.) Lemon. Aetherisches Oel vergl. unten

1a) Die Blüten von *Citrus Aurantium* L. Subspecies *Bigaradia Duhamel* *Flores Aurantii* (Ergänz.) *Flores Naphae* — Pomeranzenblüthen. Neroli blüthen. Orangenblüthen. — *Fleur d'orange* (Gall.) — Orange flowers.

Beschreibung Fast immer die nicht geöffneten Knospen mit kleinem, undeutlich fünfzähligen Kelch von 5–6 mm Durchmesser. Die aussen kahlen, fleischigen Blumenblätter sind in der Knospe zusammengeneigt, getrocknet gelbbraunlich. Sie umschliessen 20–25 Staubblätter, die in Bündel vereinigt sind, und den dicken Griffel mit keulenförmiger Narbe, der dem meist 8 theiligen Fruchtknoten und dieser einem Discus, aufsitzt — Im Gewebe der Blumenblätter, der Fruchtknotenwand etc. schizolytogene Oelbehalter, die schon auf der Aussenseite der Blumenblätter mit blossem Auge zu sehen sind. Geruch sehr angenehm, Geschmack bitterlich

Bestandtheile 0,1 Proc. ätherisches Oel (vergl. unten)

Verwendung Meist nur noch in der Volksmedizin

Aqua Aurantii Florum (Austr. Brit. Ergänz.) *Aqua Aurantii florum fortior* (U-St.) *Aqua Aurantii* (Helv.) *Aqua Naphae* *Aqua Neroli* *Aqua florum Naphae*. *Hydrolatum floris Citri Aurantii*. — Orangen- oder Pomeranzenblüthenwasser. Neroliwasser. — *Eau distillée de fleur d'orange* (Gall.) — Orange flower Water.

Austr. Brit. Ergänz. Helv. haben die Handelswaare aufgenommen, die in der Regel als *triplex* bezeichnet wird, nach Helv. ist dieselbe ohne Verdünnung, nach U-St. mit gleichen Raumth., nach Brit. mit 2 Raumth. Wasser gemischt, abzugeben. Klare, angenehm riechende Flüssigkeit, die durch H₂S und Schwefelammonium nicht verändert werden darf und vor Licht geschützt kühl aufbewahrt wird. Eine ex tempore durch Schütteln von 2 Tropfen bestem Neroliöl mit 1 l. heissem, destillirtem Wasser bereitete Mischung kann das Destillat nur im äussersten Nothfalle ersetzen.

Aus 1000 g frischen Orangenblüthen erhält man (Gall.) 2000 g Neroliwasser.

Hinsichtlich der Einkaufszeit ist zu bemerken, dass die frischen Destillate gewöhnlich im Mai auf den Markt kommen.

Aufbewahrung. In möglichst kleinen, ganz gefüllten gelben Gläsern an einem kühlen Orte.

Sirupus Aurantii Florum (Ergänz. Helv. Brit. U-St.) *Sirupus cum Aqua floris Aurantii*. — Pomeranzenblüthen-sirup — *Sirup de fleur d'orange* (Gall.) — *Sirup of Orange Flowers*.

Ergänz. b. Zucker 6 Th. kocht man mit Wasser 2 Th. zum Sirup und fügt nach dem Erkalten hinzu Pomeranzenblüthenwasser 2 Th. — Helv. Pomeranzenblüthenwasser 36 Th. Zucker 64 Th. werden kalt gelöst und filtrirt — Brit. Zucker 600 g löst man in 200 ccm kochendem destillirten Wasser, fügt Orangenblüthenwasser 100 ccm und kochendes Wasser q. s. zu 900 g hinzu — Gall. Zucker 180 Th. löst man kalt in Orangenblüthenwasser 100 Th. — U-St. Zucker 850 g, Orangenblüthenwasser q. s. zu 1000 ccm. Hier ist auch das Verdünnungsverfahren anwendbar.

Maraschino		Folio simplex (Gall.)	
		Julep simple	
Rp	<i>Aquae Aurantii florum</i> 70,0	Rp	<i>Aquae Aurantii flor</i> 80,0
	<i>Aquae Rosae</i> 70,0		<i>Sirupi simplicis</i> 80,0
	<i>Aquae Rubi Idaei</i> concentr. 30,0		<i>Aquae distillatae</i> 100,0
	<i>Aquae Amygdalar amar</i> dilut. 130,0		
	<i>Spiritus</i> 1800,0		Extrait de Neroli,
	<i>Sirupi Sacchari</i> 400,0	Rp	<i>Ol. Aurantii florum</i> 1,0
			<i>Spiritus diluti</i> 99,0

Oleum Auranti florum (Austr Gall Helv U-St Ergänzb) Orangenblüthenöl. **Neroliöl**. **Oleum florum Naphae** **Oleum Naphae** **Oleum Neroli** **Essence de Nérol**. **Essence de Nérol** **Bigarade** **Essence de fleurs d'oranger amer**. **Oil of Neroli**

Gewinnung. Orangenblüthenöl wird in Südfrankreich durch Destillation der Blüten der bitteren Orange, *Citrus Bigaradia* Risso, gewonnen. Die Ausbeute beträgt etwa 0,1 Proc. Meist wird das Öl als Nebenprodukt bei der Darstellung des Orangenblüthenwassers dargestellt.

Eigenschaften. Gelbliche, am Licht braunroth werdende, schwach fluorescierende Flüssigkeit von bitterlichem, aromatischem Geschmack und dem höchst angenehmen Geruch der frischen Blüten. Spec. Gewicht 0,870—0,880 (0,890 Austr, 0,870—0,890 U-St.) Klar mischbar mit 90proc. Alkohol (Helv). Löslich in gleichen Theilen 90proc. Alkohol (U-St.) Von 80proc. Alkohol sind $1\frac{1}{4}$ —2 Vol. zur Lösung erforderlich, bei weiterem Alkoholeinsatz trübt sich diese durch Ausscheidung von Krystallfällchen. Die alkoholische Lösung des Oeles zeigt eine prachtvolle violette Fluorescenz, die auch sehr schön hervortritt, wenn man etwas Alkohol auf das Öl schichtet. Verseifungszahl 20—52. Drehungswinkel im 100 mm-Rohr +130 bis +5°. Beim Schütteln mit Natriumsulfat entsteht eine schöne purpurrothe Färbung (U-St.)

Bestandtheile. Neroliöl enthält Limonsäure, $C_{10}H_{16}O$, Geraniol, $C_{15}H_{24}O$, und die Essigester dieser beiden Alkohole, ferner Anthranilsäuremethylester, NH_2 C_6H_4 $COOCH_3$. Das in der Kälte auskrystallisirende Stearopten, früher Nerolikapfer oder Aurade genannt, besteht aus einem Paraffin.

Prüfung. Die hauptsächlichsten Verfälschungsmittel, Bergamottöl und Petitgrainöl sind an der Erhöhung des specifischen Gewichts und des Estergehalts zu erkennen. Orangenblüthenöl mit einer höheren Verseifungszahl als 55 sind verdächtig.

Anwendung. Neroliöl wird in der feineren Parfümerie, besonders zur Fabrikation von Eau de Cologne gebraucht.

1b) Die unreifen Früchte von **Citrus Aurantium L.** Subspecies **Bigaradia DuRoi**. **Fructus Aurantii immaturi** (Germ.) **Aurantia immatura**. **Baccae s. Mala s. Poma Aurantii immatura** — Unreife Pomeranzen. Grüne Orangen. — **Orange**. **Petit grain** (Gall.) — **Orange pease**.

Beschreibung. Kuglig, 0,5—2,0 cm im Durchmesser, am Grunde mit der hellen Ansatzstelle des Stieles, an der Spitze mit der kleinen, hellgelblichen Stempelnarbe. Aussehen uneben, runzelig, mit zahlreichen vertieften Punkten, braun, innen heller. Der Querschnitt zeigt in der Mitte eine dicke, durch die dort zusammentreffenden 8—12 Carpelle gebildete Mittelsäule, in jedem Carpell die Ovula in 2 Reihen, das Ganze umschlossen von dem dicken Pericarp, von dessen Wand Papillen in die Fächer hineinragen. In der äusseren Parthie des Pericarps werden schizolysogene Sekretbehälter schon bei schwacher Vergrößerung sichtbar. Im Parenchym Hesperidin in unregelmässigen Klumpen. Geruch aromatisch. Geschmack bitterlich-aromatisch. Kommen meist aus Südfrankreich in den Handel.

Bestandtheile. Aetherisches Öl (vergl. unten), 10 Proc. Hesperidin, Citronensäure, Äpfelsäure, ein Bitterstoff Aurantidin (nicht identisch mit dem glykosidischen Aurantidin oder Naringin in den Blüten von *Citrus decumana*).

Verwechselungen. kommen vor mit jungen Citronen, die zugespitzt sind. Man findet sie nicht selten unter der Droge.

Anwendung. Als Amarum und Stomachicum. Kleine Stücke werden hier und da noch als Fontanellkugeln verwendet.

Tinctura Aurantii Fructus immaturi (Ergänzb.) Pomeranzentinktur aus unreifen Früchten. Grob gepulverte Pomeranzen 1 Th., verdünnter Weingeist (60 proc.) 5 Th.

Oleum Petitgrain **Petitgrainöl**, **Essence de Petit-grain** **Oil of Petitgrain** wird aus den Blättern, jungen Zweigen und unreifen Früchten des bitteren Orangenbaumes

destilliert. Der Geruch ist dem des Neroliöles ähnlich, aber viel weniger angenehm. Spec. Gew. 0,887—0,900. Optisch schwach links- oder rechtsdrehend. Das Öl löst sich in 2 Theilen 80 procentigen Alkohols klar auf und hat eine Versetzungszahl von 110—245, entsprechend einem Gehalt von 38,5—85 Proc. Linalylacetat. Ausser diesem Ester enthält das Öl sehr wenig Limonen, ferner freies Linalool und Geraniol.

Aqua Vitae aromatica.			Species amarae ad Aquam Vitae		
Aromatique			Thee zum Magenbitter		
Rp	1	Cortidis Citri fructuum recent No 4	Rp	Truct Aurantii immat	50,0
	9	Cortidis Cinnamomi seyl		Radices Gentianae	25,0
	8	Fructuum Aurant. immat.		Radices Angelicae	5,0
	4	Caryophyllorum		Rhizom Galangae	5,0
	5	Spiritus		Rhizom Zedoariae	5,0
	5	Vini rubri		Cortices Cinnamomi	5,0
	7	Sacchari albi		Corticis Citri	4,0
	8	Aquae destillatae		Caryophyllorum	1,0
Man zieht 1—4 mit 5 acht Tage lang aus, setzt			Für 2 l Brantwein.		
6—8 zu und filtrirt, sobald 7 gelöst ist					

1c) Die Fruchtschalen der reifen Früchte von *Citrus Aurantium L.*

Subspecies *Bigaradia Duhamel* *Cortex Aurantii* (Helv) *Cortex Aurantii Fructus* (Aust. Germ) *Aurantii cortex siccatus* (Brit) *Aurantii amari cortex* (U-St.) *Cortex Aurantii expulpatus s mundatus* *Flavedo Aurantii* *Cortex Pomorum Aurantii* *Pericarpium Aurantii*. — Pomeranzenschale Orangenschale. — *Ecorce d'orange amère ou de Curaçao*. *Ecorce de bigarade* (Gall) *Zeste d'orange*. — *Dried Bitter Orange peel*.

Beschreibung. Die Schale der reifen Beerenfrüchte wird entweder in Längs- oder Querschnitten in einer Spirale abgetrennt. Bildet im ersteren, häufigeren Fall spitz-elliptische, meist nach aussen gewölbte Stücke, die 4—5 mm dick, bis 9 cm lang, bis 5 cm breit sind. Aussen gelb- bis lebhaft rotbraun, grubig-höckerig oder runzelig, innen schmutzig-weiß und schwammig. In der äusseren dunkleren, festeren Schicht zahlreiche Oelräume, in der inneren, helleren, Hesperidin.

Bestandtheile. 1—2 Proc ätherisches Öl, Hesperidinsäure $C_{21}H_{32}O_8$, Aurantiamarinsäure $C_{40}H_{54}O_8$, Aurantiamarin, Hesperidin und Isohesperidin. Asche 8,90 Proc.

Handelssorten. Die am meisten verwendete Sorte ist die Malagasorte, die der obigen Beschreibung entspricht. Eine zweite Sorte ist die Curaçaosorte, von einer in Westindien kultivirten Varietät, die verhältnissmässig dünn und von brauner oder grünlicher Farbe ist. Man substituirt ihr zuweilen die Schale unreifer Pomeranzen. Italienische Schalen kommen in langen, bandförmigen Streifen in den Handel, die sehr aromatisch sind.

Verarbeitung. Zum pharmaceutischen Gebrauch werden die Schalen 15 Minuten in kaltem Wasser eingeweicht, nach Abgessen desselben einen Tag an einem kühlen Orte bei Seite gestellt, hierauf von dem schwammigen Mark bis auf die durchscheinenden Oeldrüsen befreit, noch feucht in gleichmässige Täfelchen zerschnitten, durch ein Theesieb geschlagen und bei mässiger Wärme getrocknet. Ausbeute etwa 50 Proc. Ein feines Pulver für die Receptur bereitet man aus der über Aetzkalk getrockneten Schale. Die Ausbeute beträgt ungefähr 85 Proc.

Die *Cortex Aurantii Gallicus s sine parenchymate citrinus* des Handels, welche durch Abschälen der Früchte in der Form schmaler, dünner Bänder gewonnen wird, ist der expulpirten Waare nicht gleichwerthig, lässt sich aber für Handverkaufszwecke verwenden.

Das beim Expulpiren abfallende Mark, die *Albedo fructus Aurantii*, eignet sich in feiner Speciesform vortrefflich als Grundlage für Riechmassen, Räucherpulver u. dergl.

Aufbewahrung. Die unzerkleinerte Droge in Blechkästen, die geschnittene und gepulverte in Stöpselflaschen aus gelbem Glase.

Anwendung. Als Bittermittel bei Verdauungsschwäche, selten zu Theemischungen, häufig in den verschiedenen Zubereitungen.

Confectio s. Confectum Aurantii Conditum Aurantium Kandirte oder überzuckerte Pomeranzenschalen. Curassacochalen weicht man 2 Stunden in warmem Wasser ein, bringt sie nach Abgessen desselben für 2 Tage in konzentrierten Zuckersirup, dann auf einen Durchschlag, lässt den Sirup 15 Minuten kochen, wiederholt das Verfahren noch einmal und trocknet die mit Zuckerpulver bestreuten Schalen in der Wärme.

Wird wie Confectio Citri verwendet.

Alcoolatura Aurantii (Gall.) **Alcoolature d'orange** **Essentia Aurantii corticis** **Tinctura Aurantii corticis recentis** wird wie **Alcoolatura Citri** Gall (S 861) bereitet.

Extractum Aurantii Corticis (Ergänzb.) **Pomeranzenschalenextrakt** **Pomeranzenschalen** (II) 2 Th. zieht man 4 Tage mit einem Gemisch aus Weingeist 4 Th., Wasser 6 Th., dann 24 Stunden mit einem Gemische aus Weingeist 2 Th., Wasser 3 Th. aus, presst aus, filtriert und dampft zu einem dicken Extrakt ein. Ausbeute etwa 30 Proc. Aus dem Pressrückstand kann man mittels Dampfstrom noch atherisches Oel gewinnen.

Extractum Aurantii amari fluidum (U-St.) **Fluid Extract of Bitter Orange peel**. Aus 1000 g Orangenschale (No 40) und einer Mischung von Alkohol (91 proc) 600 ccm und Wasser 800 ccm im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 850 ccm, sammelt zuerst 800 ccm, alsdann 1 a. soviel, dass man 1000 ccm Extrakt erhält. Es sind etwa 4000 g des Lösungsmittels erforderlich.

Oleosaccharum Aurantii (Gall.) **Oléosaccharum d'orange** bereitet man wie **Oleosacch. Citri** Gall. (S 861).

Spiritus Aurantii. **Spirit of Orange** (U-St.) Eine Mischung aus **Oleum Aurantii corticis** 50 ccm, Alkohol (92,5 proc) 950 ccm.

Spiritus Aurantii compositus (U-St.) **Compound Spirit of Orange** **Pomeranzenschalenöl** 200 ccm, Citronenöl 50 ccm, Corianderöl 20 ccm, Anisöl 5 ccm, Alkohol (92,5 proc) q s zu 1000 ccm.

Sirupus Aurantii (Brit.) **Sirupus Aurantii Corticis** (Germ. Austr. Helv.) **Sirupus Corticium** **Sirupus de cortice Citri vulgaris** — **Pomeranzenschalensirup** — **Sirup d'écorce d'orange amère** (Gall.) — **Sirup of Orange** Austr. Orangenschalen, verdünnter Weingeist je 45 Th., destilliertes Wasser 450 Th. digeriert man über Nacht, presst aus und kocht die Kolatur von 375 Th. mit Zucker 600 Th. zum Sirup, dem nach dem Erkalten Orangenschalentinktur 45 Th. zugesetzt werden. — Germ. Pomeranzenschalen 5 Th. zieht man 2 Tage lang mit Weisswein 45 Th. aus, 40 Th. Filtrat bringt man mit 60 Th. Zucker zum Sirup. — Helv. Ebenso, doch mit 50 Th. Weisswein, statt 45 Th. — Brit. Pomeranzentinktur 80 ccm, Zuckersirup 210 ccm. — Gall. Pomeranzenschalen 100 g, maceriert man 12 Stunden mit 100 g Alkohol (60 proc), fügt 1000 g destilliertes Wasser von 80° hinzu, seigt nach 6 Stunden durch und bringt 100 Th. Flüssigkeit mit 180 Th. Zucker im Wasserbade zum Sirup.

Tinctura Aurantii (Brit. Germ. Helv.) **Tinctura Aurantii corticis** (Austr.) **Tinctura Aurantii amari** (U-St.) **Pomeranzentinktur** **Orangenschalentinktur** **Bischoffsensa** **Milzessenz** — **Alcoolé d'orange amère** (zeste) (Gall.) **Tincture d'orange** — **Tincture of Bitter Orange peel** — Austr. Orangenschalen 20 Th., verdünnter Weingeist 100 Th. Drei Tage lang digerieren. — Germ. Helv. Im gleichen Verhältnisse durch Maceration. — Gall. mit Alkohol von 80 Proc. ebenso. — Brit. Aus frischen Orangenschalen 250 g und Alkohol (90 proc) 1000 ccm durch Maceration. — U-St. Aus 200 g Orangenschalen (Pulver No 80) und q s einer Mischung aus Alkohol (91 proc) 600 ccm und Wasser 400 ccm bereitet man 1 a. im Verdrängungswege 1000 ccm Tinktur.

Vinum Aurantii (Brit.) **Pomeranzenswein** **Orange Wine** Ein aus Zuckerslösung durch Gährung mit frischen Orangenschalen gewonnener Wein.

Aqua Aurantii Corticis
Rp **Olei Aurantii Corticis** gtt. i
Aquae destillatae servidae 100,0.
Man mischt durch Schütteln.

Aqua Vitae aromatica.

1 **Aromatique. Curaçao**
Rp 1 **Corticis Aurantii Curaçao** 250,0
2 **Corticis Casimilae** 25,0
3 **Corticis Cinnamomi** 100,0
4 **Fructus Cardamomi** 25,0
5 **Cubeburum** 10,0
6 **Caryophyllorum** 75,0
7 **Radixis Gentianae** 50,0
8 **Spiritus** (80%) 4 l
9 **Sirupi simplicis** 6 l

Man digeriert 1—4, filtriert und vermischt mit 9

2 **Curaçao Hollandica**
Rp **Tinctura Aurantii cort.** 80,0
Tinctura Aurantii pomor. 80,0
Olei Aurantii corticis 1,0
Spiritus 880 c
Aquae destillatae 800,0
Sirupi simplicis 800,0

Citronensaft-Brillantine Uxra.

Rp **Succi Citri**
Glyceria 33 1/2
Spiritu diluti vol.
Aqu. Colonensis 80,0
Elisir amarum RAVLEN
Rp **Elisir ad longam Vitam**
Elisir Aurantior comp
Tincturae Rhea aquose R^a

Elixir amarum venale

Pomeransenelixir Wiener Magenelixir

Rp	Tincturae Aurantii pomorum	50,0
	Tincturae Cinnamomi	50,0
	Ol. Aurantii corticis	2,0
	Ol. Citri	1,0
	Spiritus aetheris	50,0
	Spiritus (90 Vol. Proc.)	400,0
	Aquae Cinnamomi spir.	900,0
	Kali carbonici	10,0
	Extracti Trifolii	40,0
	Extracti Gentianae	50,0
	Aquae destillatae	177,0

Elixir aromatatum (U-St.)

Aromatic Elixir

Rp	1 Spiritus Aurantii comp.	12 ccm
	2 Sirupi simplicis	575 ccm
	3 Calci phosphoric. praecipit.	15 g
	4 Alcohol deodorat.	
	5 Aquae destillatae	55 q s

Man löst in 935 ccm von 4, fügt nach und nach unter Schütteln 2, dann 375 ccm von 5 hinzu, mischt mit 8 und bringt aufs Filter. Man lässt das Filtrat solange zurück, bis es klar abfließt und wäscht das Filter mit q einer Mischung von Alcohol deodor. 1, Wasser 3 Raumth. aus bis die Gesamtmengen 1000 ccm beträgt.

Elixir Aurantiorum compositum (Germ.)

Elixir viscerale Hoffmanni. Elixir balsamicum Vinum amarum. Vinum Aurantii compositum (Heil). Pomeransenelixir Wiener Magentropfen Teinture d'Orange composée

Germ

Rp	1 Corticis Aurantii conc.	20,0
	2 Corticis Cinnamomi	4,0
	3 Kali carbonici	1,0
	4 Vini Xerensis	100,0
	5 Extracti Gentianae	2,0
	6 Extracti Absinthii	2,0
	7 Extracti Trifolii	2,0
	8 Extracti Cascariae	2,0

1—4 acht Tage stehen lassen, die Pressflüssigkeit mit 4 auf 98 Th. bringen, 5—8 darin lösen nach dem Absetzen filtrieren

Heilv

Rp	1 Corticis Aurantii (II)	12,0
	2 Corticis Cinnamomi (IV)	4,0
	3. Natrili carbonici	2,0
	4 Spiritus (94%)	5,0
	5 Vini Malcoensis	100,0
	6 Extracti Cardui benedicti	2,0
	7 Extracti Cascariae	2,0
	8. Extracti Gentianae	2,0
	9 Extracti Absinthii	2,0

Man macerirt 1—5 acht Tage lang, presst, löst 6—9 und filtrirt nach 5 Tagen. Klare, braune, aromatisch und bitter schmeckende Flüssigkeit.

Elixir carminativum Thümler

Rp	Tincturae Aurantii cort.	50,0
	Tincturae aromaticae	50,0
	Aquae Menthae pip. spir.	20,0
	Elixo-mach. Foeniculi	5,0
	Elixo-mach. Carvi	5,0

Elixir viscerale Klemm

Rp	Extracti Cardui benedicti	25,0
	Extracti Cascariae	10,0
	Extracti Centauri min.	10,0
	Extracti Myrrhae	5,0
	Aquae destillatae	375,0
	Vini Hispanici	375,0
	Tinctur Aurant. cort.	100,0
	Liquoris Kali acetic.	50,0
	Sirupi simplicis	50,0

Essentia episcopalis

Bischof-Essenz

I nach DIERICKH

Rp	1 Corticis Aurant. Curacao	100,0
	2 Fruct. Aurant. immat.	50,0
	3 Corticis Cinnamomi	5,0
	4 Caryophyllorum	5,0
	5 Spiritus (90%)	500,0
	6 Aquae destillatae	500,0
	7 Ol. Aurantii cort. gti	XXXX
	8 Ol. Citri gti	X

Man macerirt 1—6 acht Tage, presst, löst 7—8 und filtrirt 1 Esslöffel nebst 70—80 g Zucker auf 1 Fl. Rothwein zu „Bischof“ 20 Tropfen nebst 50 g Zucker auf 1 Fl. Weisswein zu „Kardinal“

II

Rp	Cort. Aurantii recentis	100,0
	Cort. Citri recentis	10,0
	Aquae Aurantii forum	50,0
	Vini Gallici albi	500,0
	Spiritus (90 Vol. Proc.)	600,0

III

Rp	Tinct. Aurantii cort.	250,0
	Aquae Amygdalar. amar.	
	Tincturae Cinnamomi	55 5,0
	Aquae Aurantii flor.	225,0
	Spiritus	375,0

Essentia episcopalis saccharata.

Bischof Extrakt (Diet.)

Rp	Essentiae episcopalis	100,0
	Sirupi simplicis	900,0

150 ccm auf 1 Fl. Rothwein.

Infusum Aurantii (Brit.)

Infusion of Orange Peel.

Rp	Corticis Aurantii conc.	50,0
	Aquae destillatae ebull.	1000,0

Nach $\frac{1}{4}$ Stunde wird abgeseigt

Infusum Aurantii compositum (Brit.)

Compound Infusion of Orange Peel.

Rp	Corticis Aurantii conc.	25,0
	Corticis Citri recentis	12,5
	Caryophyllorum	6,25
	Aquae destillatae ebull.	1000,0

Nach $\frac{1}{4}$ Stunde wird abgeseigt

Fetus & Succo Aurantii.

Orangeade

Rp	Succi Aurantii fructus	7,5
	Aquae destillatae	80,0
	Sirupi simplicis	12,5

Pulvis stomachicus Voor

Rp	Corticis Aurantii	25,0
	Calci carbonici praecip.	
	Rhizom. Rhei	55 5,0
	Rhizomatis Calami	
	Elixo-mach. Carvi	55 7,5

Sirupus aromaticus (Brit.)

Aromatic Sirup

Rp	1. Tincturae Aurantii (Brit.)	
	2. Aquae Cinnamomi	55 950 ccm
	3. Sirupi Sacchari	500 ccm.

Man schüttelt 1 und 2 mit wenig Talk, filtrirt und fügt 3 hinzu.

Teinture d'Essence d'orange (Gall.).		VINUM AURANTII CORTICIS	
Alcoolé d'Essence d'orange		Pomeranzen-Wein	
Rp	Oleum Aurantii cort. 2,0	Rp	Corticis Aurantii fruct. 50,0
	Alkohol (90%) 98,0		Vini Hispanici 1000,0
Ectonae aus Oleum Neroli Esprit de Néroli		Nach Stüfigem Stehen presst man aus und filtrirt	
(Gall.)		VINUM AURANTII FERRATUM	
		Eisen-Pomeranzenwein	
	Rp	Extractum Ferri pomati 10,0	
		Vini Aurantii corticis 990,0	
Man stellt einige Tage kühl und filtrirt.			

Oleum Aurantii corticis amari (Gall. U St¹) **Ergänzungsb.) Bitter Pomeranzenschalenöl** Oil of Bitter Orange. Essence d'Orange Bigarade Das bittere Pomeranzenschalenöl unterscheidet sich von dem süßsen nur durch seinen bitteren Geschmack. Alle sonstigen Eigenschaften sind dieselben, doch ist das Drehungsvermögen manchmal etwas niedriger und schwankt (100 mm-Rohr) von 92 bis + 98° C.

1d) Die Blätter von *Citrus Aurantium* L. Subspecies *Bigaradia DuRoi* **Folia Aurantii** (Austr. Helv.) **Orangen- oder Pomeranzenblätter.** Feuilles d'orange (Gall.)

Beschreibung. Die Droge besteht aus dem aus einem gefiederten Blatt entstandenen, auf das Endblättchen reduzierten Blatt, das am gefügigten Blattstiel sich befindet. Die Breite des Flügels am Blattstiel beträgt jederseits 5–8 mm. Das Blatt selbst ist 8–10 cm lang und 4,5 cm breit, eiförmig länglich oder breit elliptisch, zugespitzt, am Rande mit entfernt stehenden Korbzähnen. Kahl, drüsig punktiert.

Das Blatt hat nur auf der Unterseite Spaltöffnungen, die von 4–5 Nebenzellen umgeben sind. An der Oberseite 2–3 Reihen kurzer Palisaden, zahlreiche Zellen derselben sind ausgeweitet und enthalten einen grossen Oxalatkrystall in einer an der Zellwand befestigten Tasche. Ferner Sekretbehälter mit ätherischem Öl.

Bestandtheile. $\frac{1}{2}$ Proc. Ätherisches Öl

Verwechslungen und Verfälschungen. Die Blätter von *C. Aurantium* L. Subsp. *Bergamia* haben einen weniger breit gefügigten Blattstiel, diejenigen von *C. medica* L. sind flügellos.

Verwendung. Als wenig benutztes aromatisches Mittel.

Tisane d'orange (Gall.) **Ptisana de foliis Citri aurantii.** Orangenblätter 5 g, siedendes destillirtes Wasser 1000 g. Nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchzuseihen.

1e) Die Frucht der Bergamotte *Citrus Aurantium* L. Subspecies *Bergamia* Wight et Arn.

Oleum Bergamottae Bergamottöl (Austr. Ergänzb. Helv. U-St.) **Essence de Bergamote.** Huile volatile de bergamote (Gall.) **Oil of Bergamot**

Gewinnung. *Citrus Bergamia* Russo, der Bergamottbaum (Familie der Rutaceae) wird auf der Südspitze des italienischen Festlandes (auf Sicilien wachsen Citronen und Pomeranzen aber keine Bergamotten) kultivirt. Zur Gewinnung des Oeles werden die Fruchtschalen entweder mit der Hand (*Processo alla Spugna*) oder neuerdings mit Maschinen ausgepresst. In diese werden die in Rotation versetzten, mit Stacheln angemessenen Früchte gegen einen Schwamm, der das Öl aufnimmt, gedrückt. Reggio di Cal und Messina sind die Haupttadelplätze, von wo aus das Öl in kupfernen Bamieren von 50 kg Inhalt in den Welthandel kommt.

Eigenschaften. Gelb bis bräunlichgelb oder grünlich gefärbte Flüssigkeit von angenehmem, eigenthümlichem, starkem Geruch und bitterem, aromatischem Geschmack. Beim längeren Stehen scheidet es einen gelben Bodensatz (Bergapten) ab. Spec. Gew. 0,882–0,886 (0,880–0,885 U-St. 0,88–0,89 Helv.) Der Drehungswinkel, der wegen der dunklen Farbe des Oeles meist in einem 20 mm langen Rohre bestimmt werden muss,

¹) Das *Oleum Aurantii corticis* der U-St. darf sowohl aus den Fruchtschalen der süßen wie der bitteren Orange gewonnen sein.

schwankt von (100 mm Rohr) + 8 bis + 20° C Mit $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Vol Spiritus giebt das Oel eine klare Lösung

Rektificirtes Bergamottöl ist farblos oder hellgelb und hat das spec Gew 0,870—0,880 Da bei der Destillation stets eine grössere oder kleinere Menge des werthvollen Esters zerstört wird, so ist die Rektifikation als unrationell zu bezeichnen

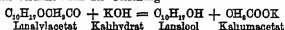
Austr verlangt rektificirtes Oel und das spec Gew 0,860 Dieser Anforderung kann aber nur ein Ausgieß mit Terpentinöl oder rektificirtem Citronenöl verfälschtes Oel entsprechen Auch reines Bergamottöl durchaus nicht nach Citronen, wie Austr angiebt

Zusammensetzung Hauptträger des Geruchs und deshalb der charakteristischste Bestandtheil des Bergamottöls ist der Essigester des Linalools oder Linalylacetat $C_{10}H_{18}O$ CH_3CO Je mehr das Oel von diesem enthält, um so werthvoller ist es (näheres s unter Prüfung) Ausserdem kommt im Oele auch freies Links-Linalool $C_{10}H_{18}O$, sowie Rechts-Limonen $C_{10}H_{16}$, letzteres nur in kleinen Mengen, vor Das Linalylacetat des Bergamottöls ist linksdrehend, siedet im Vacuum ohne Zersetzung bei 18 mm Druck von 101—103° C Spec Gew 0,898 Linalool siedet bei gewöhnlichem Luftdruck von 197—199° C und hat das spec Gew 0,870—0,875

Prüfung Die Reinheit des Bergamottöls kann nicht durch die physikalischen Eigenschaften allein festgestellt werden Hierzu ist eine quantitative Bestimmung des Estergehalts durch Verseifen unerlässlich.

Die Verseifung, die zugleich Auskunft über die Qualität des Oeles giebt, führt man in einem 100 cem haltenden, weithalsigen Kolbchen aus Kahglas aus Ein etwa 1 m langes, durch einen durchbohrten Stopfen gestecktes Glasrohr, dient als Rückflusskühler In ein solches Kolbchen wägt man etwa 2 g Oel auf 1 cg genau ab und fügt 10 bis 20 cem alkoholische Halbnormalkalilauge hinzu Man erhitzt das Kolbchen mit aufgesetztem Kühlrohr eine halbe bis eine Stunde auf dem Dampfbade, verdünnt nach dem Erkalten den Kolbennhalt mit etwa 50 cem Wasser, und titirt den Ueberschuss von Lauge mit Halbnormalk Schwefelsäure zurück, wobei man Phenolphthalein als Indikator benutzt

Die Reaktion verläuft nach der Gleichung



Das Molekulargewicht des Linalylacetats ist 196 Der mit x bezeichnete Estergehalt

des Oeles in Procenten ausgedrückt, ergibt sich durch die Formel $x = \frac{19,6 \frac{y}{2}}{g}$, wobei y die verbrauchten cem Halbnormalkalilauge und g das Gewicht des zur Verseifung verwandten Oeles bezeichnet Gutes Bergamottöl enthält mindestens 36 Proc Ester

Da die Verseifungszahl durch fettes Oel bedeutend erhöht wird, so ist, um Täuschungen zu vermeiden, das Bergamottöl auf eine etwaige Verfälschung mit fettem Oel durch Bestimmen des Verdampfungsrückstandes zu untersuchen Hierzu wiegt man 5 g Bergamottöl in ein tarirtes Glas- oder Porcellanschälchen und erwärmt dies so lange auf dem Wasserbade, bis der Inhalt geruchlos geworden ist Reines Bergamottöl hinterlässt einen Rückstand von 5—8 Proc, bleibt mehr zurück, so liegt Verfälschung mit fettem Oele vor Ein mit 10 Procent Olivenöl verfälschtes Bergamottöl giebt einen Rückstand von 15 bis 16 Procent

Citronen Limonade-Sirup

4 g Citronenöl (oder besser 0,2 g Citronenöl
"Schonitzer & Co" extrastark, womit man einen
klaren Sirup erzielt)
20 g Spiritus (96%)
500 g Citronensäurelösung 1 z.
½ l Zuckersirup hergestellt durch Kochen von
2 Theilen Zucker mit 1 Theil Wasser

Eau de Cologne

Rp Oel Citri 10,0
Oel Aurant. flor. 2,0
Oel Bergamottae 2,0
Oel Aurant. cortic. 1,0
Oel Lavandulae 1,0
Oel Petitgrain 1,0
Oel Boamarini gall. 0,5
Spiritus (96%) 900,0
Aq. dest. 30,0

Eau de Cologne

Rp Eau de Cologne Oel-SCHIMMEL & Co 20,0
Spiritus (96%) 900,0
Aq. dest. 30,0

Eau de Millefleurs

Rp Oel Bergamottae 25,0
Oel Citri 5,0
Oel Lavandulae 3,0
Oel Rosae German. 1,0
Oel Caryophyllorum 1,0
Oel Ananisi flor. 3,0
Oel Cinnam. seylan. 3,5
Tinct Moschi 1,0
Balsam Peru 0,5
Aetheris acedii 0,5
Spiritus (96%) 900,0

Fau de Toilette de Lubin

Rp	Olei Iridis	0,5
	Olei Caryophyllor	0,2
	Olei Bergamotiae	5,0
	Olei Lavandulae	3,0
	Tinct. Moschu	3,0
	Tinct. Balsami Tolstani	70,0
	Spiritus	600,0

Eau Bouquet.

Rp	Olei Mandarineae	6,0
	Olei Aurant cort	6,0
	Olei Bergamotiae	15,0
	Olei Iridis	2,0
	Olei Jasmini „SCHIMMEL & Co“	3,0
	Olei Neroli „SCHIMMEL & Co“	3,0
	Olei Ylang-Ylang	1,0
	Olei Citri	6,0
	Olei Rosae	1,0
	Olei Patchouli	0,4
	Linalool	1,0
	Vanillin	0,1
	Tinctura Ambrae	12,0
	Tinctura Moschu	24,0
	Tinctura Zibethi	24,0
	Extrakt à la Cassie	60,0
	Spiritus (95 %)	1838,0

Extrait Verbena.

Rp	Olei Lemongras	20,0
	Olei Citri	22,0
	Olei Aurant flor	2,0
	Spiritus (95 %)	950,0

Extrait d'Héliotropis

Rp	Heliotropina	10,0
	Olei Aurant flor	0,2
	Tinct. Moschi	2,0
	Spiritus (90 %)	1000,0

Florida Wasser

Rp	Olei Bergamotiae	2,0
	Olei Lavandul.	2,0
	Olei Citri	2,0
	Olei Aurant. flor	0,05
	Olei Rosae	0,01
	Spiritus (95 %)	1000,0
	Aqua Rosae	
	Aqua Aurant. flor	22 4,50,0

Rp	Florida Wasser Oel „SCHIMMEL & Co“	50,0
	Spiritus	900,0
	Aqu. dest	50,0

Haaröl Parfüm

Rp	Olei Bergamotiae	20,0
	Olei Aurant cort	20,0
	Olei Neroli „SCHIMMEL & Co.“	5,0
	Olei Caryophyllorum	2,0
	Olei Cassiae	1,0
	Olei Lavandulae	2,0

10–20 g auf 1 kg Olivenöl

Haaröl Parfüm

Rp	Olei Bergamotiae	20,0
	Olei Lavandulae	2,4
	Olei Cassiae gtt.	15,0
	Olei Lemongras gtt.	10,0
	Olei Aurant. flor gtt.	5,0

Kaiserwasser

Rp	Spiritus aromatici	20,0
	Olei Bergamotiae	12,5
	Olei Aurant. flor	0,5
	Olei Citri	2,0
	Olei Rosmarini	15,0
	Spiritus (70 %)	940,0

Makassar Pomade (DIETRICH)

Rp	Olei Vaselin flavi	750,0
	Ceresini	250,0
	Albannum	1,5
	Mixtura odoriferae	8,0

Mixtura odorifera

Oleum Milleflorum Wohlruchende Oele

Rp	Olei Bergamotiae	50,0
	Olei Citri	30,0
	Olei Lavandulae	15,0
	Olei Cinnamomi	2,0
	Olei Caryophyllorum	2,0
	Olei Ganthieriae	1,0
	Cumarii	0,5

Mixtura odorifera optima (DIETRICH)

Rp	Olei Bergamotiae	40,0
	Olei Citri	30,0
	Olei Lavandulae	18,0
	Olei Neroli	5,0
	Olei Cinnamomi zeyl	8,0
	Olei Caryophyllorum	2,0
	Olei Ganthieriae	1,0
	Olei Unonae odoratiss	0,5
	Heliotropina	0,5
	Cumarii	0,1

Man läßt einige Tage absetzen und filtrirt

Orangenblüthenpomade

Rp	Olei Aurant. flor	8,0
	auf 1000 g Pomadenfett	

Pomade an Bouquet.

Rp	Olei Petitgrain	2,5
	Olei Aurant. flor	0,5
	Olei Gerani	0,5
	Olei Rosae	0,5
	Olei Cinnam. saylan.	0,25
	Balsam Peruvian.	0,25
	Tincturae Moschi	0,05

Auf 1000 g Pomadenfett

Pomade an Portugal.

Rp	Olei Bergamotiae	15,0
	Olei Aurant. cort	22,5
	Adipis	1000,0

Pomade phloeome

Rp	Cerae albae	10,0
	Olei Olivarum	88,0
	Olei Bergamotiae	1,0

Pomaden-Parfüm

Rp	Olei Bergamotiae	5,0
	Olei Cassiae	2,0
	Olei Citri	2,0
	Olei Lavandulae	2,0
	Olei Aurant cort	10,0
	Olei Caryophyllor	2,0

Tolature d'Essence de Bergamote (Gall)

Wird wie Teint d'Essence de Citron bereitet

Unguentum pomadinum optimum.

Rp	Cetacei	75,0
	Adipis nulli	900,0
	Acidi benzoici	10 g
	Spiritus Violarum	10,0
	Olei Bergamotiae	5,0
	Olei Gerani	1,0
	Cumarii	0,5
	Tincturae Moschi gtt	V

Unguentum pomadinum ordinarium

Familienpomade.

Rp	Olei Vasolini flavi	740,0
	Ceresini	250,0
	Mixturae odoriferae	10,0

1f) Die Frucht von *Citrus Aurantium* L. Subspecies *sinensis*

Oleum Aurantii corticis (Austr Gall U-St.¹⁾ **Oleum Aurantii dulcis** Apfel sinenschalenöl. Süß Pomeranzenschalenöl. Süß Orangenschalenöl. Portugalöl. Oil of Sweet Orange. Essence d'orange Portugal.

Gewinnung. Das süsse Pomeranzenschalenöl wird aus den Fruchtschalen der Apfelsine, *Citrus Aurantium Bisso*, durch Pressung auf dieselbe Weise gewonnen wie Citronen- und Bergamottöl.

Eigenschaften. Gelbe bis gelbbraune Flüssigkeit von angenehmem Apfelsinengeruch und mildem, aromatischem, nicht bitterem Geschmack. Spec Gew 0,848—0,852 (0,860¹ Austr). Drehungswinkel (100 mm-Rohr) + 96 bis + 98° bei 20° C (Nicht unter + 95° U-St.) Es ist häufig, aber nicht immer in 5 Th. 90 procent. Alkohols klar löslich. Beim Aufbewahren setzt es wie alle durch Pressung gewonnenen Oele einen gelblich-weißen Bodensatz ab.

Rektifiziertes Pomeranzöl ist farblos, jedoch sehr wenig haltbar, da es schon nach kurzer Zeit verdorbt und einen faden, unangenehmen Geruch annimmt. In 5 Th. 90 procent. Alkohols ist es klar löslich.

Bestandtheile. Mindestens 90 Proc des Oeles bestehen aus Rechts-Limonen, $C_{10}H_{16}$. Von sauerstoffhaltigen Körpern sind Citral, $C_{10}H_{16}O$, Citronellal, $C_{10}H_{18}O$, sowie andere, noch unbekannte Aldehyde zugegen.

Prüfung. Die Reinheit des Pomeranzöls wird durch das hohe Drehungsvermögen und das niedrige spezifische Gewicht erkannt. Alle in Betracht kommenden Verfälschungsmittel würden die Dichte erhöhen und den Drehungswinkel verkleinern. In Ermangelung eines Polarisationsapparates kann Terpentinöl durch seinen niedrigeren Siedepunkt — 160° C nachgewiesen werden. Pomeranzöl enthält keine unter 175° C siedenden Bestandtheile.

Anwendung. In der Parfümerie- und Likörfabrikation.

Essentia ad Limonadum Aurantii: Apfelsinen-Limonadenessenz. Citronensäure 10,0, verdünnter Weingeist 90,0, Apfelsinenöl 5 Tropfen.

Essentia ad Limonadum Aurantii saccharata: Apfelsinen-Limonaden-Extrakt. Apfelsinen-Limonaden-Essenz 20,0, weisser Sirup 100,0.

Zur Bereitung von 1 Liter Limonade

Sirupus Aurantii: Sirup of Orange (U-St.) Frische, vom weissen Mark möglichst befreite, fein zerschnittene Apfelsinenschale 50 g stellt man in einem lose verschlossenen Kolben mit 80 cem Alkohol (91 proc) ins Wasserbad, läßt 5 Minuten sieden, bringt nach dem Erkalten auf ein Filter und sammelt unter Auswaschen mit Alkohol 100 cem Filtrat. Man verreibt dasselbe mit einer Mischung von 50 g präcipitirtem Calciumphosphat und 150 g Zucker, fügt nach und nach 800 cem Wasser hinzu, klärt durch Filtriren, löst 550 g Zucker und wäscht mit soviel Wasser nach, dass man 1000 cem Sirup erhält.

Succus e fructu Aurantii dulcis, Suc d'orange douce (Gall.) bereitet man wie den Suc de citron (Gall.) S. 860.

Tinctura Aurantii dulcis (U-St.) Tincture of Sweet Orange Peel. Frische, vom Mark möglichst befreite, fein geschnittene Apfelsinenschale 200 g zieht man 24 Stunden mit 800 cem Alkohol (91 proc) aus, bringt in den Perkolator und sammelt mittelst 9 s Alkohol 1000 cem Tinktur.

2) Die Frucht von *Citrus medica* L. Subspecies *Limonum* (Risso) Hook. f., die Citrone, von bekanntem Aussehen.

Bestandtheile. 1,06 Proc Invertzucker, 0,41 Proc Rohrzucker, 4,706 Proc Asche. Der Saft enthält 7,201 Proc. Citronensäure, 0,002 Proc Schwefelsäure, 3,222 Proc Trockensubstanz, 0,419 Proc Asche, diejenige der Limette enthält 6,822 Proc Citronensäure, 0,002 Proc Schwefelsäure, 8,597 Proc Trockensubstanz, 0,259 Proc Asche.

Aufbewahrung. An Orten, in denen frische Citronen nicht jederzeit zu haben sind, bewahrt man einen kleinen Vorrath in einem kühlen Raume in Kochsalz eingebettet.

¹⁾ Das *Oleum Aurantii corticis* der U-St. darf sowohl aus den Fruchtschalen der süssen wie der bitteren Orange gewonnen sein.

auf, so dass die einzelnen Früchte sich nicht berühren, vorher wird die Anheftungsstelle des Stieles mit geschmolzenem Paraffin überzogen. Man bestreicht wohl auch die ganzen Citronen mit wenigsteiger Schellacklösung, oder taucht sie in geschmolzenes und halberkaltetes Paraffin. Man bevorzugt die grösseren Früchte von 100 g Gewicht und darüber.

Oleum Citri (Germ. Austr. Helv.) **Oleum Limonis** (Brit. U-St.) **Oleum de Cedro** **Essence de citron** (Gall.) **Oil of Lemon**. Citronenöl.

Gewinnung. Das Citronen- oder Limonenöl wird auf Sicilien, in der Umgebung von Messina, Catania und Palermo, sowie im südlichen Theile Calabriens, ausschliesslich aus den Fruchtschalen der Limone, *Citrus Limonum* Risso, gewonnen.

Die Gewinnung geschieht folgendermassen:

Die vom Fruchtfleisch befreite Schale der in vier Theile geschnittenen Limone wird zusammengefaltet und mit der linken Hand fest gegen einen Schwamm gedrückt, den der Arbeiter in der rechten Hand hält. Die auf der Oberfläche der Schale befindlichen ölführenden Zellen platzen und geben ihr Oel an den Schwamm ab, der von Zeit zu Zeit in einen irdenen Topf ausgepresst wird. Nach dem Absetzen des Wassers trennt man das obenschwimmende Oel und klart es durch Filtriren.

Die ausgepressten Schalen, die noch immer bedeutende Mengen Oel enthalten, werden mit Wasserdampf destillirt. Das so gewonnene Oel wird, mit gepresstem vermischt, als geringere Sorte in den Handel gebracht.

Die Citronen sind im halbreifen Zustande am ölfreichsten. Mit zunehmender Reife nimmt der Oelgehalt ab, denn während man Anfangs December zu 1 kg Oel 1200 bis 1300 Früchte braucht, sind hierzu im März und April etwa 3000 Stück nothwendig.

Eigenschaften. Das durch Pressung gewonnene Citronenöl ist eine gelbe Flüssigkeit von dem angenehmen Geruche der frischen Citronen und von mildem, hinten nach nur wenig bitterem Geschmacke, die beim Stehen häufig einen gelblich weissen Bodensatz abscheidet. Citronenöl hat eine begrenzte Haltbarkeit, verändert die eben angeführten Eigenschaften mit der Zeit und sollte deshalb nicht länger als höchstens zwei Jahre aufbewahrt werden, altes Oel nimmt einen unangenehmen, terpenartigen Geruch, sowie einen kratzenden Geschmack an und reagirt stark sauer. Das spec. Gewicht des Citronenöles liegt zwischen 0,858—0,861.

(Brit. 0,857—0,860, Austr. 0,850 (!), U-St. 0,858—0,859, Helv. 0,85—0,86) Drehungswinkel (100 mm-Rohr + 58 bis + 64° C. (Brit. nicht unter + 59° C, U-St. nicht unter + 60° C). Wegen der wachsartigen und schleimigen Bestandtheile ist Citronenöl meist in Spiritus nicht klar löslich. Rektificirtes Oel löst sich jedoch klar in 5 Th. Spiritus.

Absoluter Alkohol, ebenso wie Aether, Chloroform, Benzol und Amylalkohol lösen Citronenöl in jedem Verhältnisse. Schwefelkohlenstoff und Benzol geben mehr oder weniger trübe Mischungen.

Bestandtheile. Die Hauptmenge besteht aus Rechts-Limonen, $C_{10}H_{16}$ (Sdp 175—176°), dem kleine Mengen von Phellandren, $C_{10}H_{16}$, beigemischt sind. Pinen ist (was für den Nachweis von Terpentanol wichtig ist) kein Bestandtheil des Citronenöles. Hauptträger des Geruchs sind die Aldehyde Citral, $C_{10}H_{16}O$ (Sdp 223—229°), Citronellal, $C_{10}H_{18}O$ (Sdp 205—208° C). Vermuthlich enthält das Citronenöl auch wenige Procente Limonool, $C_{10}H_{18}O$ und Geranylacetat, $C_{10}H_{18}O \cdot CH_3CO$.

Prüfung. Die häufigste Verfälschung des gepressten Citronenöles, das Verschnitten mit destillirtem Oele, wodurch die Haltbarkeit erheblich beeinträchtigt wird, ist bis jetzt mit Sicherheit noch nicht nachweisbar. Andere Zusätze sind süßes Pomeranzenschalenöl (Apfelsenschalenöl), Terpentinöl, fettes Oel und Spiritus. Während Terpentanol das optische Drehungsvermögen des Citronenöles vermindert, erhöht Pomeranzschalenöl dasselbe und erniedrigt dabei gleichzeitig das spec. Gewicht. Die Bestimmung des Rotationsvermögens ist gerade bei Citronenöl von allgrösster Wichtigkeit, und sollte, wenn möglich, nicht unterlassen werden.

Zur Erkennung von Gemischen von Terpentinöl mit Pomeranzenöl, die sich durch ihr Drehungsvermögen nicht von reinem Citronenöl unterscheiden, destillirt man von 25 cem Oel die Hälfte ab und prüft die Drehung des Destillats, die bei reinen Oelen stets höher ist, als die des ursprünglichen Oeles. Ist sie niedriger, so ist Terpentinöl zugegeben. Oder, destillirt man von 100 Th 10 Th. ab, so soll der Drehungswinkel des Destillats nicht mehr als 2° von dem des ursprünglichen Oeles abweichen (Brit.)

Weingeist und fettes Oel verrathen sich durch das spec Gewicht. Ersterer setzt es herab, letzteres erhöht es. Wird fettes Oel vermuthet, so bestimme man den bei 100° C verbleibenden Rückstand, der in diesem Falle beträchtlich mehr als 5 Proc betragen wird. Auf Weingeist prüft man durch Erhitzen des Oeles bis zum beginnenden Sieden. Mit den ersten Tropfen geht der Alkohol über und kann durch die Jodoformreaktion nachgewiesen werden. Weingesthaltiges Oel wird, auf Wasser getropft, trübe. Annähernd quantitativ ermittelt man den Weingestgehalt durch Schütteln des Oeles mit Glycerin, das sich in diesem Falle besser als Wasser eignet, in einem graduirten Cylinder, wobei die Grösse der Zunahme der Glycerinschicht die Weingestmenge anzeigt.

Aufbewahrung. Der Aufbewahrung des Citronenöls muss ganz besondere Sorgfalt gewidmet werden, da durch Zutritt von Licht und besonders von Luft das Oel sehr schnell verdirbt. Man bewahre es daher in kleinen, ganz angefüllten Flaschen an einem dunklen Orte im Keller auf.

Anwendung. Medicinisch wird das Citronenöl nur als Aromaticum und als Geschmackskorrigens gebraucht. Ausgedehnte Verwendung findet es in der Parfümerie, der Lükür- und Limonadenfabrikation, sowie im Haushalt zum Backen etc.

Succus Citri (Ergänzb.) Succus Citri recens Succus Limonis (Brit U St) Succus e fructu Citri Limonis (Gall) — Citronensaft. Frischer Citronensaft — Suc de Citron — Lemon juice.

Zur Bereitung des Saftes im Kleinen schneidet man die Frucht quer durch und presst den flüssigen Inhalt mittelst eines porcellanen oder gläsernen Citronenquetschers, wie solche im Haushalte gebräuchlich sind, heraus. Bei Darstellung grösserer Mengen werden die Citronen geschält, zerdrückt und nach Entfernung der Samen in leinenen Pressbeuteln ausgepresst. Der frische Saft wird durchgeseiht oder (Gall) erhitzt und nach dem Erkalten filtrirt. Schütteln mit Talkum und Absetzen lassen erleichtert das Filtriren. Eine Citrone giebt 20–80 g Saft. Derselbe ist gelblich und schmeckt stark, doch angenehm sauer. 10 cem müssen wenigstens 10 cem Normal-Kohlauge sättigen. Spec Gewicht etwa 1,040.

Halbbarer Citronensaft. Frischer Saft wird durchgeseiht, mit $\frac{1}{4}$ seines Volumens gepulvertem Talk eine Viertelstunde geschüttelt, nach halbstündiger Ruhe nochmals geschüttelt, bei Seite gestellt, durch Papier filtrirt und mit 10 Proc Zucker aufgekocht. Man hält Flaschen, die mit Wasser gefüllt in kochendem Wasser stehen, bereit, entleert dieselben schnell, füllt sie mit dem siedenden Saft und verschliesst sofort mit Korken, die in geschmolzenes Paraffin getaucht sind (Apoth-Zeitg). — Citronensaft ist, mit Wasser vermischt, ein vorzügliches, durstlöschendes Erfrischungsmittel. Innerlich wird derselbe bei Gicht und Gelenkrheumatismus von 1 Citrone bis zu 15–20 Stück pro die steigend, ferner gegen Erbrechen, als Gegenmittel bei Vergiftungen mit ätzenden Alkalien, äusserlich bei Sonnenstich, auf Watte geträufelt gegen Nasenbluten angewendet. Unverändert in Mengen von 100 g und darüber genossen, kann der Citronensaft bedenkliche Folgen nach sich ziehen.

In der Pharmacie dient der Citronensaft als geschmackverbesserndes Mittel (bei Rheummixturen zu vermeiden!) und zur Bereitung von Sättigungen.

10,0 g	Succus Citri recens sättigen	0,74 g	Ammonium carbonicum,
10,0 g	" " " "	0,88 g	Kalium carbonateum,
10,0 g	" " " "	1,25 g	Kalium bicarbonateum,
10,0 g	" " " "	0,58 g	Magnesium carbonateum,
10,0 g	" " " "	1,73 g	Natrium carbonate crystall.
10,0 g	" " " "	1,05 g	Natrium bicarbonateum.

Es erfordern zur Sättigung

10,0 g	Ammonium carbonateum	135,2 g	Succus Citri recens,
10,0 g	Kalium carbonateum	116,0 g	" " "
10,0 g	Kalium bicarbonateum	80,0 g	" " "

10,0 g Magnesium carbonicum	171,6 g Succus Citri recens
10,0 g Natrium carbon cristall	56,0 g " " "
10,0 g Natrium bicarbonicum	95,2 g " " "

20 g Liquor Kali carbonici (Germ) geben mit 80 g Succus Citri recens (in Ermangelung frischer Citronen mit einer Lösung von 6,3 g Acidum citricum in 74 g Wasser) 100 g Saturated Mit $\frac{1}{4}$ seines Gewichts Wasser verdünnt, entspricht der frische Citronensaft an Sättigungsvermögen einem 6proc Essig

Wird eine „Saturatio“ ohne nähere Angabe der Bestandtheile verordnet, so ist (Germ) stets Rivier'scher Trank (s S 85) abzugeben

Citronensaft von Dr. FLEISCHER & Co in Rosslau a Elbe zeichnet sich durch lange Haltbarkeit und billigen Preis aus, er bietet einen Ersatz für frische Citronen

Sirupus Citri (Aust. Ergänzb. Helv.) Sirupus Succ. Citri. Sirupus aceto-sitatis Citri. Sirupus Acidi citrici (U-St.) Sirupus Limonis (Brit.) Citronensirup Syrup of Lemon. Austr. Frischer, filtrirter Citronensaft 40 Th, Zucker 64 Th. Man löst durch einmaliges Aufkochen und seigt durch — Ergänzb. Ebenso, doch im Verhältniss 4 6 — Helv. Citronensirup 2 Th, Wasser 88 Th, Zucker 64 Th, man löst unter Kochen und fügt nach dem Erkalten Citronengeist 1,5 Th hinzu — Brit. Frische Citronenschale 20 g, Alkohol (90 proc) 30 cem, man macerirt 7 Tage, presst, bringt mit Alkohol auf 40 cem und vermischt mit einem Sirup aus 500 cem geklärtem Citronensaft und 760 g Zucker — U-St. Citronensäure 10 g, in 10 cem Wasser gelöst, mischt man mit 500 cem Zuckersirup, fügt Citronengeist 10 cem und Zuckersirup q s zu 1000 cem hinzu

Confectio Citri Caro s Conditum Citri Succata — Citronat Kandirte Citronenschale Suckade Dient als Zusatz zu Morsellen und ähnlichem Naschwerk.

Alcoolatura Citri. Alcoolature de citron (Gall.) Tinctura Citri corticis recentis Essentia Citri corticis Frische Citronenschalen 1 Th, Alkohol (80 proc) 2 Th. Nach 8 Tagen auspressen und filtriren

Limonaden-Essenz Esprit de Grénadine (Buchh.) Die fein zerschnittene Schale von 50 Citronen und 50 Apfeln man zieht man 8 Tage mit $\frac{7}{16}$ l Spiritus aus, destillirt ab, mischt das Destillat mit 3 l Wasser und destillirt 6 l Essenz ab — Ein aus den Schalen von 20 Citronen mit Weingeist von 70 Proc q s zu 1 l bereiteter Auszug dürfte in vielen Fällen genügen

Limonaden-Sirup 5 kg Zuckersaft (Zucker 2, Wasser 1), 2 g Ananassäther, 3 Tropfen Citronenöl in 2,5 g Weingeist gelöst, 25 g Citronensäure in 100 g Wasser gelöst, Zucker-couleur q s 50 g dieses Saftes auf $\frac{1}{4}$ l Salterflasche voll kohlensaures Wasser (ohne Salze)

Oleosaccharum Citri Oleosaccharum de citron (Gall.) Eine frische Citrone wird mit 10 g Stöckenzucker abgerieben, bis die gelbe Schicht entfernt ist, die erhaltene Masse mischt man sorgfältig in einer Reibschale. Nur bei Bedarf zu bereiten.

Potio Rivieri cum Succo Citri (Ergänzb.) Mit Citronensaft bereiteter Rivier'scher Trank In einer Mischung aus frisch ausgepresstem Citronensaft 60 Th, Wasser 185 Th löst man 9 Th Natriumkarbonat in kleinen Krystallen unter mässigem Umschwenken

Spiritus Citri Spiritus Limonis Citronengeist Esprit de citron Spirit of Lemon Essence of Lemon Helv. Die aussere, fein zerschnittene Schale von 12 Citronen macerirt man 3 Tage mit 1 kg Weingeist, destillirt im Dampfbad zur Trockne, mischt das Destillat mit 200 g Wasser und rektificirt, bis 1 kg übergegangen ist. — U-St. Aus Citronenöl 50 cem, frisch geschabter Citronenschale 50 g bereitet man durch 24stündige Maceration mit q s Weingeist von 92,5 Proc (Alcohol deodoratus) 1000 cem Essenz

Tinctura Limonis. Tincture of Lemon (Brit.) Aus frischer Citronenschale 250 g und Alkohol (90 proc) 1000 cem durch Maceration zu bereiten

Aqua Citri	
1. nach DIERCKM.	
Rp. Corticis Citri recentis contusi	60,0
Mittelsl. Dampfbad. Destillirt man über 100,0	
2. Ex tempore	
Rp. Olei Citri	gtt. III
Aquae destillatae calidae	100 g.
Man schüttelt kräftig und filtrirt.	
Aqua divina	
Aqua Vitae citrata.	
Rp. Olei Citri	1,0
Spiritus	674,0
Aquae Aurentii Forum	100,0
Sirupus simplicis	555,0

Baume de Milano	
Mailänder Balsam	
Rp. Aquae Colonensis cum Moscho	96,0
Tincturae Vanillae	2,0
Eau de Lieqûite.	
Eau de senteur	
Rp. Olei Citri	5,0
Olei Rosae	gtt. X
Tincturae Benzoe	40,0
Moschi	
Anabae griseae	24 g, 1
Mixtura oleoso-balsam	955,0
Kosmetikum. Zusatz zum Mund- und Wasch-	
wasser	

Eau de Portugal.

Eau de Lisbonne

Rp	Olei Aurant cort Portugal	350
	Olei Citri	15,5
	Olei Rosae	1,5
	Spiritus (80%)	860,0

Elaeosaccharum Citri

(Anstr Germ. Holv)

Rp	Olei Citri	0,2 (gtk V)
	Sacchari albi	100

Florida-Water

Rp.	Olei Citri	5,0
	Olei Bergamottiae	5,0
	Olei Lavandulae	2,0
	Olei Caryophyllorum	gtk V
	Olei Aurantii florum	gtk X
	Spiritus	890,0
	Aquae destillatae	100,0

Kaisergewürz

Rp	Corticis Citri fructus	45,0
	Semina Sinapis	10,0
	Fructuum Anomali	5,0
	Semina Myristicis	5,0
	Natrii chlorati	18,0
	Fructus Piperis nigri	10,0
	Rhizomatis Zingiberis	5,0
	Fructuum Capsici annui	2,0

Limonada Citri

Citronen-Limonade.

Rp	Acidi citrici	5,0
	Elaeosacchari Citri	2,0
	Sirupi Sacchari	100,0
	Aquae destillatae	895,0

Limonade commune

Potus citratus (Gall.)

Rp	1 Fructus Citri recentis No. 2.	
	2 Sacchari albi in frustis	70,0 g
	3 Aquae destill. ebull.	1000,0 g

Man reibt mit 2 die Schale von 1 ab, presst den Saft aus letzteren, fügt die Zuckermasse und 3 hinzu und schütt nach $\frac{1}{2}$ Stunde durch.

Mosellarsirup

Rp	Acidi citrici	
	Angosturabitter (S 800)	ss 5,0
	Essentiae Citri	
	Sacchari tostii	ss 50,0
	Tincturae Vanillae	25,0
	Sirupi Sacchari	865,0

Mundtabletten.

Rp	Olei Anisi	gtk IV
	Olei Cinnamomi	gtk I
	Olei Citri	gtk V
	Olei Lauracerasi	gtk I
	Olei Caryophylli	gtk IV
	Olei Menthae pip.	gtk V
	Tincturae Moschi	gtk X
	Gummi arabici pulv.	5,0
	Sacchari pulver.	25,0

Man presst ohne weiteres Zusatz zu Tabletten, Gegen Rheischenden Athem.

Oleum ediferum LEMMON.

Rp	Olei Bergamottiae	45,0
	„ Citri	35,0
	„ Caryophylli	15,0
	„ Cinnamomi	5,0
	„ Aumnt. flor	2,0

Retinae Citri (DREYERICH).

Citronen-Küchelen.

Rp.	Sacchari albi pulv.	95,0
	Amyli Tyridi	5,0
	Acidi citrici	2,0
	Olei Citri	gtk V
	Sirupi Sacchari	q s

Bereitung wie bei Ret. Althaeae S 282 Durst-
löschendes Mittel für Touristen und Radfahrer

Saturatio succi Citri recens

Julapium salinum.

Rp	1 Acidi citrici	5,2
	2 Sirupi succi Citri	25,0
	3 Aquae destillatae frigidae	90,0
	4 Liquoris Kali carbonici	10,0

Man bringt in der angegebenen Reihenfolge in das Gefäß, schüttet dieses sofort und mischt durch sanftes Umschwenken

Sirapus Citri corticis

Rp	1 Corticis (Flavedinis) Citri	50,0
	2. Spiritus	50,0
	3 Aquae destillatae	400,0
	4. Sacchari albi	600,0

Man digerirt 1—5 eine Stunde lang, filtrirt und bereitet mit 4 = 1000 g Sirup

Spiritus Colonienalis (Ergänzb)

Spiritus Citri compositus Tinctura s
Aqua Colonienalis Kölnisches Wasser
Tincture d'essence de citron composée
(Gall.) Alcoolé d'essence de citron com-
posé. Eau de Cologne

I Ergänzb

Rp	Olei Bergamottiae	10,0
	Olei Citri	10,0
	Tincturae Moschi	2,5
	Olei Aurantii florum	1,0
	Olei Cinnamomi	0,5
	Olei Caryophyllorum	0,5
	Olei Rosae	0,5
	Spiritus (87%)	900,0
	Aquae destillatae	75,0

Nach süßigem Stehen filtriren

II Gall.

Rp.	Olei Bergamottiae	10,0
	Olei Portugal	10,0
	Olei Citri	2,0
	Olei Aurantii florum	2,0
	Olei Rosmarini	2,0
	Alcohol (90%)	1000,0

III. Buchh

Rp	Olei Citri	12,0
	Olei Bergamottiae	9,0
	Olei Lavandulae	1,0
	Olei Aurantii flor	1,0
	Olei Rosmarini	gtk IV
	Olei Melissae	gtk I
	Olei Menthae pipent	gtk VII
	Olei Thymii	gtk IV
	Olei Rosae	gtk I
	Spiritus	897,0
	Aquae Aurantii florum	80,0

Tinctura cum oleo volatil Citri.

Tincture d'essence de citron (Gall.)
Alcoolé d'essence de citron. Esprit de
citron.

Rp	Olei Citri	2,0
	Alcohol (90%)	88,0

Blüthenthau, von Rau's Erben, ist eine wengestige Lösung von Bergamott-, Citronen-, Rosen- und Neroliöl

Boonkainp of Maagbitter. Ein Lökör aus Pomeranzen, Enzian, Cascarilla, Kurkuma, Zimmt, Nelken, Rhabarber und Anisöl

Carbolic-Salbe von HENR, für Wunden aller Art, Karbolsäure 0,8, Bergamottöl 2 Trpf, Lavendelöl 1 Trpf, Wachsöl 18 g

Cosmeticum, HENR's, ein Haarmittel, ist ein mit Bergamott-, Citronen-, Rosmarin- und Lavendel versetzter Spiritus

Cosmeticum von SUMMERLING Eine Mandelemulsion mit Benzoeinktur und Citronensaft

Eau de Hébé Eine mit Citronen- und Rosenöl parfümierte Mischung aus Lavendelöl und Citronenspirit

Essentia dulcis besteht aus einer mit Zucker versüßten Pomeranzenschalen- und Fencheltinktur

Gesundheits-Katafia von KRAFFT gegen alle möglichen Leiden ist ein süsser Schnaps aus Pomeranzen, versetzt mit Gewürztinktur, Wermuthtinktur, Pfefferminzöl und Essigäther

Haartinktur, JOH SEBALDE Ein weingeistiger Orangenschalenauszug mit 5 Proc Resorcin und 3 Proc Perubalsam Der Gebrauch hat mehrfach üble Folgen gehabt

Kräuterelixir, LAMPE's Tinktur aus unreifen Pomeranzen, Kalmus, Enzian, Cassia, Kurkuma, Rhabarber

Krauter-Essenz von DIETZE Ein versüßter Schnaps aus Pomeranzen, Kalmus, Angelika, Wermuth, Enzian

Krauteressenz von FLECKE, ein Haarspirit, versetzt mit Olivenöl, Bergamottöl und andern ätherischen Oelen

Kraftlikör von ENGELHOFER Ein mit Honig und Zucker versüßter Likör aus Anis, Ingwer, Zimmt, Nelken, Enzian, Pomeranzen

KROHNHOLZ' Magenlikör, enthält Anisöl, Kümmelöl, Pomeranzen, Gewurz-, Kalmus- und Zimmttinktur, Cochemille, Pottasche, Zucker

Magenbitter von BECKEL Ist ein Likör aus Pomeranzenschalen, Citronenschalen, Heidelbeeren, Enzian, Paradieskörnern, Kardamomen, Muskatnuss, Nelken, Galgant, Zimmtblüthen

Magenessenz, Aqua vitae stomachica Cujavica. Fruct Aurant immat 150,0, Cort Auranti 50,0, Rad Gontian, Rhizom Galang Zedoar ää 86,0, Cort Cinnamon 45,0, Fol Trifol, Caryophyll, Fract Anis stell ää 80,0, Fruct Cardamom, Carni ää 15, Fruct Foemoul 7,5, Sacchar 1,5 kg, Spiritus 4,5 l, Aque 5,5 l

Makao-Tropfen, SCHÜFFERS, ist eine Mischung aus Tinct Auranti pomor 1 und Spiritus aethereus 9

DR. MAMPE'S Magentropfen Eine Tinktur aus Zimmt, Galgant, unreifen Pomeranzen, Orangenschalen, Enzian, Nelken

Mundwasser, Dr PAISTLER's, ist eine Lösung von Citronen-, Pfefferminz-, Fenchel- und Rosenöl in Weingeist

Parfum Germicide, aus London, besteht aus einer konzentrierten, weingeistigen Lösung von Öl Citri, Thymi, Lavandulae, Pini silvestris

Schweizer Kräutersaft von GOLDBERG. Syrupus Auranti Florum mit Tinct Auranti pomor

Sirop tonique de Larose Tinct Auranti cort 15, Syrup Sacchari 85

TRENNMANN'S Pen-Isao-Mittel ist ein weinger Auszug aus unreifen Pomeranzen.

Cnicus.

Gattung der Compositae—Cynareae—Centaureinae. **Cnicus Benedictus L.** (syn *Carbenia benedicta* Benth et Hook., *Centaurea benedicta* L.) Heimsch im europäischen Mittelmeergebiet und in Kleinasien, zum arzneilichen Gebrauch vielfach kultivirt.

Beschreibung Einjähriges, distelartiges Kraut, Stengel bis 40 cm hoch, aufrecht, oberwärts gespreizt, ästig, nebst den Blättern klebrig und zottig behaart. Die bodenständigen Blätter werden bis 80 cm lang, sie sind buchtig fiedertheilig mit stacheligen sägezähnen und gestügeltem Blattstiel, die Stengelblätter sind sitzend mit sattelartiger Krümmung des Spreitengrundes. Die Hüllblätter der grossen Bluthenköpfchen gehen in rechtwinkelig zurückgebogene, kammartig mit 4—5 Stachelpaaren besetzte Dornen aus. Blüthen gelb, röhrenförmig, die Randblüthen mit dreispaltigem Saum, unfruchtbar, die

Scheibenblüthen mit fünfspaltigem Saum, zwittrig. Pappus zweireihig. Früchte gerippt. (Fig. 201.)

Auf den Blättern lange Gliederhaare, deren leicht zusammenfallende Zellen nach oben an Breite ab- und an Länge zunehmen, an jüngeren Blättern und den Blättern des Hüllkelches Drüsenhaare, deren Kopf aus 8–10 in 4–5 Etagen angeordneten Zellen besteht.

Bestandtheile. 0,2 Proc. eines Bitterstoffes Cnicin oder Centaurin $C_{42}H_{54}O_{14}$, der in Nadeln von stark bitterem Geschmack krystallisirt. Er wird mit Schwefelsäure roth, auf Zusatz von Wasser violett, mit Salzsäure grün. Ferner 0,3 Proc. ätherisches Oel etc.

Verwendung findet das ganze getrocknete Kraut:



Fig. 201. Scheibenblüthe von *Cnicus benedictus* L.

Herba Cardui benedicti (Germ. Helv.). *Folia Cardui benedicti*. *Herba Acanthi germanici*. Hb. *Cardui s. Cnici sancti*. — Cardobenediktenkraut. Benediktenthee. Kardobenedicte. Carbenusthee. Bisteldistel. Bernhardinerkraut. Spinnendistel. Heildistel. Magedistel. — Chardon béni (Gall.). Blessed thistle.

Einsammlung. Aufbewahrung. Das während der Blüthe (Juli bis August) gesammelte Kraut wird, von den dickeren Stengeltheilen befreit, an der Luft getrocknet und in Holzkästen aufbewahrt. 5 Th. frisches Kraut geben 1 Th. trockenes.

Verwechslungen werden genannt mit:

Cirsium oleraceum Scopoll. Blätter kahl oder nur zerstreut behaart, schwach stachelig gewimpert, die grösseren fiederspaltig mit spitzen Lappen, die kleineren meist nur gezähnt. Nicht bitter.

Onopordon Acanthium L. Blätter spinnwebig-filzig, buchtig gezähnt.

Sibidium marianum Gärtner. Blätter glänzend kahl, weissfleckig.

Wirkung und Anwendung. Wirkt wegen des bitteren Geschmacks appetitanregend und tonisirend, grössere Dosen rufen Erbrechen hervor; reines Cnicin schon zu 0,3 g, es ist bei Intermittens empfohlen.

Dosis 1–2 g in Pulver, Pillen, Infus oder Dekokt (5,0–10,0:150,0).

Extractum Cardui benedicti (Germ. Helv.). Cardobenedikten-Extrakt. — *Extrait de Chardon béni* (Gall.). Germ.: Cardobenediktenkraut (II) 1 Th. wird mit siedendem Wasser 5 Th. übergossen, 6 Stunden digerirt, ausgepresst, nochmals mit 5 Th. siedendem Wasser übergossen, 3 Stunden digerirt, die Pressflüssigkeiten zu einem dicken Extrakt eingedampft. Harzige Ausscheidungen sind durch vorsichtigen Zusatz von Weingeist zu lösen. — Helv.: ebenso, doch werden zum zweiten Auszuge nur 3 Th. Wasser genommen, die Pressflüssigkeiten auf 2 Th. eingeeengt, mit 1 Th. Weingeist 48 Stunden stehen gelassen, filtrirt und eingedampft. — Gall.: Wie *Extractum Centaurii* (S. 684) zu bereiten. — Ausbeute nach Germ. etwa 25–35, nach Helv. etwa 16 Proc. Nach anderen Angaben giebt das bei 100° getrocknete Kraut 18–24 Proc. trockenes Extrakt.

Gabe 0,5–1,0 in Pillen oder aromatischen Wassern.

Tisana de folio Cardui benedicti (Gall.). Tisane de Chardon béni. Wie Tisane de Buchu (S. 511) zu bereiten.

Herbae amarae.

Bittere Kräuter.

Rp. *Herbae Cardui benedicti*

Herbae Acanthi

Herbae Centaurii min. ss.

Sirapae Cardui benedicti.

Rp. *Extracti Cardui benedicti* 2,0

Sirapi simplicia 98,0

Vinum Cardui benedicti.

Rp. *Extracti Cardui benedicti* 2,0

Vini Hispanici 98,0

Kölner Klosterpillen bestehen aus gleichen Theilen Eisenpulver, Cardobenediktenkraut und Elodermma.

Cobaltum.

Cobalt. **Kobalt.** **Kobalt** (engl. u. franz.) **Co** Atomg. = 59. Dieses Element bildet zwei Oxyde. Das Kobaltmonoxyd CoO (Kobaltoxydul) und das Kobaltsesquioxyd Co_3O_4 (Kobaltoxyd). Die Mehrzahl der Salze leitet sich zwar von dem Kobaltmonoxyd CoO ab, doch werden wir auch ein von dem Kobaltsesquioxyd sich ableitendes Salz zu besprechen haben. Man beachte, dass unter der Bezeichnung „Kobalt“ auch noch das metallische Arsen, d. i. der Scherbenkobalt, verstanden wird. S. S. 387.

Das metallische Kobalt ist ein weisses, glanzendes Metall mit schwach röthlichem Schein, welches das Nickel sowohl an Festigkeit als auch an Glanz und Politurfähigkeit übertrifft. Es ist dehnbar und ebenso wie das Nickel magnetisch. In kompaktem Zustande verändert es sich an der Luft nicht, beim Glühen an der Luft überzieht es mit einer Oxydschicht. Das spec. Gewicht ist 8,5—8,7. Wegen des höheren Preises, welcher durch die schwierige Darstellung bedingt wird, wird es technisch nicht sehr allgemein verwendet, bei billigerem Preise würde es etwa in gleicher Weise benutzt werden wie Nickel, das es in vieler Hinsicht übertrifft.

Cobaltum chloratum **Kobaltchlorid.** **Chlorkobalt** **Kobaltchlorür.** $\text{CoCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 238. Zur Darstellung löst man Kobaltoxydul oder Cobaltoxydulhydrat in verdünnter Salzsäure und dunstet die Lösung ein, bis sie Krystalle abscheidet. Man erhält alsdann rosenrothe Krystalle $\text{CoCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$.

Die wasserhaltige Verbindung stellt rosaroth, feucht aussehende Krystalle dar, welche in Wasser leicht zu einer rosarothern Flüssigkeit, in Weingeist zu einer tiefblauen Flüssigkeit löslich sind.

Beim Erhitzen wird die wasserhaltige Verbindung wasserfrei und stellt eine blaue lockere Masse dar, welche sehr hygroskopisch ist und durch Anziehung von Wasser aus der Luft sehr leicht wieder in die rosa gefärbte, wasserhaltige Verbindung übergeht. Auf diesem leichten Uebergange des wasserhaltigen Salzes in das wasserfreie und umgekehrt, bez. auf dem mit diesem Uebergange verknüpften Farbenwechsel beruhen einige Anwendungen dieses Salzes.

Cobaltum nitricum oxydulatum **Kobaltonitrat.** **Salpetersaures Kobaltoxydul.** $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 291.

Zur Darstellung löst man Kobaltmetall oder das Oxydul oder das Hydroxydul oder Karbonat in verdünnter Salpetersäure auf und concentrirt die Lösung durch Eindunsten. Es muss indessen darauf aufmerksam gemacht werden, dass das Salz nur schwierig krystallisirt. Bei kleinen Mengen stellt man die konc. Lösung daher zweckmässig über Schwefelsäure und sät, wenn sie hinreichend concentrirt ist, einen Krystall ein.

Rothe, monokline Prismen, an trockener Luft haltbar, in feuchter Luft zerflüssend. Sie schmelzen unter 100°C und werden beim Erhitzen auf höhere Temperatur zersetzt unter Abgabe von Wasser, Stickstoffoxyden und Hinterlassung von Kobaltoxyd CoO . Das Salz ist leicht löslich in Wasser und in Alkohol. Die mit etwas Salpetersäure angesäuerte wässrige Lösung werde durch Baryumchlorid und Silbernitrat nicht getrübt, beim Einleiten von Schwefelwasserstoff scheide sich kein dunkler Niederschlag ab (Kupfer).

Das Kobaltonitrat wird namentlich als Reagens in der Löffrohr-Analyse zum Nachweis von Aluminium, Zink und Magnesia verwendet. Ausserdem dient die wässrige Auflösung als sympathetische Tinte. Die damit geschriebenen Schriftzüge werden beim massigen Erhitzen pfirsichblüthroth, beim stärkeren Erhitzen braun.

Cobaltum sulfuricum **Kobaltsulfat.** **Schwefelsaures Kobalt.** **Kobalt-Vitriol.** $\text{CoSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 281.

Zur Darstellung löst man metallisches Kobalt unter Erwärmen in konc. Schwefelsäure oder Kobaltkarbonat oder Kobalthydroxyd oder Kobaltoxyd in verdünnter Schwefelsäure. Aus der rothen Lösung krystallisirt das Salz $\text{CoSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ — etwas schwerig — in rothen, monoklinen Prismen von den Formen des Eisenvitriols, welche in der Wärme

ihr Krystallwasser abgeben ohne zu schmelzen. Das wasserfreie Salz sieht ebenfalls roth aus und ist löslich in 24 Th Wasser, in Alkohol ist es unlöslich.

† **Cobalti-Kalium nitrosum purum** Reines Kobaltit-Kaliumnitrit. Kobaltit: Kalium nitrosum. Salpetrigsaures Kobaltoxyd Kalium. $\text{CoK}(\text{NO}_2)_2 + 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$
Mol. Gew. = 479.

Darstellung. Man löst 10 Th. Kobaltonitrat in 100 Th Wasser, filtrirt diese Lösung, vermischt sie mit einer anderen filtrirten Lösung von 25 Th Kaliumnitrit in 60 Th Wasser und fügt sogleich unter Umrühren 75–100 Th Essigsäure von 30 Proc hinzu. Nach 12–24 stündigem Stehen filtrirt man den ausgeschiedenen kanariengelben Niederschlag ab, wäscht ihn zunächst mit Kaliumacetatlösung, dann mit Weingeist von 80 Proc und trocknet ihn auf poröser Unterlage an der Luft.

Ist das Filtrat noch deutlich roth gefärbt, so versetzt man es nochmals mit 30 g Essigsäure. Sollte sich innerhalb 12 Stunden nicht alles Kobalt in Form des Doppelsalzes abgeschieden haben, so fügt man noch eine Lösung von 6 g Kaliumnitrit hinzu. Bleibt die Lösung auch jetzt noch roth gefärbt, so fällt man zweckmässig das Kobalt mit Natronlauge als Hydroxydul und führt dieses durch Auflösen mit Salpetersäure in Cobaltonitrat über.

Eigenschaften. Ein feines, gelbes, mikrokristallinisches Pulver, in kaltem Wasser fast unlöslich, löslich in viel siedendem Wasser zu einer röthlichen Flüssigkeit, aus welcher durch Natronlauge bläuliches Kobaltohydroxyd gefällt wird. Von kalter Salzsäure wird das Kobaltit-Kaliumnitrit kaum verändert, in der Wärme wird es zu einer prachtvoll smaragdgrünen Flüssigkeit gelöst. Schüttelt man es mit Wasser an, so wird es auf Zusatz von Schwefelammonium alsbald in schwarzes Kobaltsulfid verwandelt. — Die Phosphorsalzperle oder Boraxperle wird durch das Präparat prachtvoll blau gefärbt.

Anwendung. Wegen seines Gehaltes an salpetriger Säure giebt man es als Antispasmodicum und Antidiaphoreticum bei Asthma und Herzkrankheiten, welche mit Dyspnoe einhergehen, in Einzeldosen von 0,015–0,03 g mehrmals täglich.

Das technische Präparat führt auch noch die Namen Fischer's Salz, St. Evre-Gelb, Cobaltgelb.

Coeruleum, Coelin, Bleu céleste. Ist ein feuer- und luftbeständiger Farbstoff von hellblauer Farbe (Porcellanfarbe zum Malen des Himmels) mit einem Stich ins Grünliche. Es ist Kobaltostannat und besteht aus etwa 30 Proc Kobaltoxyd CoO , 50 Proc Zinnsäure und 80 Proc Gips und Kieselsäure. Die letzteren sind nicht als Verfälschung anzusehen. Heisse Salzsäure löst mit hellblauer Farbe auf, die durch Verdünnung mit Wasser violettroth wird. Konc. Salpetersäure löst unter Abscheidung von Zinndioxyd Essigsäure und Alkalien wirken nicht ein.

Kobaltbronze ist Kobaltphosphatammoniak, ein metallisch glänzendes, violettes, schuppenförmiges Pulver.

Kobaltrose, Kobaltroth, Kobaltviolett, $\text{Co}_3\text{P}_2\text{O}_7$, wird durch Erhitzen von Kobaltphosphat erzeugt. Es wird in der Zeugdruckerei und zum Tapetendruck verwendet.

Kobaltgrün, RICHMAN'S Grün, Zinkgrün, Sächsisch Grün, grüner Zinnober. Zur Darstellung wird frisch gefälltes basisches Kobaltkarbonat mit Zinkoxyd gemengt, die Mischung getrocknet und geglüht. Auf 10 Th Zinkoxyd kommen etwa 1,5 Th Kobaltoxydul. Die Farbe kommt in verschiedenen Nuancen vor.

Kobaltschwärze, schwarzer Erdkobalt ist ein Kobaltoxyd (Co_2O_3) mit verschiedenen mineralischen Verunreinigungen, in welchen Aeren selten ganz fehlt.

(†) **Kobaltultramamarin, Bleu Thenard, Leithener Blau** ist ein aus Kobalto Aluminat bestehender blauer Farbstoff.

(†) **Smalte, Schmalte, Blaufarbe,** ist ein glasiges, fein präparirtes Silikat des Kalis, Natrons und Kobaltoxyduls und besteht aus 65–75 Proc Kieselsäure, 16–22 Proc Alkali, 2–8 Proc Kobaltoxydul nebst kleinen Mengen Thonerde, Arsen, Kohlensäure, Wasser. Das feinere Pulver bezeichnet man mit Farbe, Couleur, Echeol, Fassesehel, das gröbere mit Blausand, Streublau, die kobaltreichste Sorte mit Königsblau, Kaiserblau.

Echte Smalte verändert die Farbe nicht bei Einwirkung der Aetznatronlauge und der Hitze vor dem Löthrohre. Kochende Salzsäure färbt sie grüngelb. Auf einer weissen Glasscheibe mit der Taste des ersten Gliedes des Mittelfingers stark gerieben, ritzt die Smalte das grüne Fensterglas.

Ein starker Gehalt von Nickeloxydul oder Kupferoxydul stört das Blau der Smalte und nuancirt sie röthlich, Eisenoxyd, Bleioxyd, Wismutoxyd und Kupferoxyd nuanciren grünlich, Eisenoxydul starker grün. Manganoxydul ist ohne Einfluss, hebt aber die Wirkung der Eisenoxyde auf Geschwacht wird das Blau durch Kalkerde, Thonerde, Natron.

Mit Kobaltoxyd gefarbt Glas nennt man Kobaltglas.

Schwarze Schmelzfärbung für Schilder auf Porcellan. Es werden entwässertes schwefelsaures Kobaltoxyd 2 Th., entwässertes schwefelsaures Manganoxydul 2 Th., Salpeter 5 Th. gut gemischt in einem Hesseschen Tiegel gegläht. Die geglähte Masse mit Wasser ausgekocht, hinterlässt ein tiefes schwarzes Pulver. 1 Th. hiervon wird mit $2\frac{1}{2}$ Th. Bleiglas auf einer Glasplatte verrieben. Bleiglas erhält man durch Zusammenschmelzen von 5 Th. Mennige, 2 Th. Sand und 1 Th. calcinirtem Borax.

Barometerpapier nach Bezugs und Grotthaus. Dieses wird mit Kobaltorhodand (Kobaltorhodanür) getränkt. Dieses Salz wird dadurch hergestellt, dass man eine wässrige Lösung von schwefelsaurem Kobalt so lange mit einer alkoholischen Lösung von Rhodankalium versetzt, als auch schwefelsaures Kalium abscheidet. Nach dem Filtriren und Auswaschen mit Alkohol kann man die (etwas eingedampfte) Lösung zum Tränken des Papiers benutzen. Das krystallisirte Salz erhält man durch Abdampfen der Lösung im Vacuum in Form schöner dunkel blauvioletter Säulen.

Andere Tinten dieser Art werden nach folgenden Vorschriften zusammengesetzt — 1) 1 Th. Kobaltchromat, 2 Th. Natriumchlorid, 40 Th. Wasser und 2 Th. Salpetersäure. Farbe gelblich grün. — 2) 1 Th. Kalumbromid, 1 Th. Kupfersulfat gelöst in 20 Th. Wasser. Farbe braun. — 3) 1 Th. Natriumchlorid, 1 Th. Kupferchlorid in 20 Th. Wasser gelöst. Farbe gelb.

Papierhygrometer. Dieses Hygrometer besteht aus Fliesspapier, welches mit einer Lösung von Kobaltchlorid (CoCl_2), Natriumchlorid, Gummi arabicum, Glycerin oder Calciumchlorid in Wasser getränkt und dann getrocknet ist. Es zeigt feucht eine blaurothe, beim Trocknen blaurothe und trocken eine blaue Farbe. Je nach dem Feuchtigkeitsgehalte der Luft zeigt es eine mehr oder weniger rothe Färbung. In Gegenden mit sehr trockener Atmosphäre ist der Lösung etwas Glycerin oder Calciumchlorid zuzusetzen. Das Maass der Luftfeuchtigkeit wird durch folgende Farben angegeben — Rosenroth Regen — Blauroth Sehr feucht — Blauroth Feucht — Lavendelblau Fast trocken — Violett trocken — Blau Sehr trocken —

Jene Lösung wäre zusammenzusetzen aus Kobaltchlorid 10,0, Natriumchlorid 5,0, Gummi arabicum 2,5 Calciumchlorid 1,0—2,0, Wasser 80,0.

Sonnen-Bronze 40—60 Kobalt, 10 Aluminium, 80—40 Kupfer

Metallin 35 Kobalt, 25 Aluminium, 10 Eisen, 80 Kupfer

Legirung für Pressglas-Formen. Besteht aus 100 Th. Eisen mit 5—10 Th. Kobalt.

Coca.

I Erythroxylon Coca Lamarck. Gattung der Erythroxylaceae. Heimisch in Peru, dort und in Bolivia in grossem Maassstabe kultivirt, weniger in Ecuador, Kolumbien, Brasilien und Argentinien. Die Pflanze geht auf den Anden etwa bis 1800 m Höhe, bis zum 11° nördl. Breite, 24° süd. Breite, östlich bis zum 64° westl. Länge. Neuerdings Kulturen in Westindien, Ceylon, Java, Sansibar, Australien. Man unterscheidet folgende Varietäten der Pflanze 1) E Coca Lam., selten, angeblich nicht im Handel, weder in Peru noch auf Java etc. in Kultur. 2) E Coca var. Novo-Granatense. In Britisch Indien in Kultur. 3) E Coca var. Spruceanum, hauptsächlich auf Java in Kultur.

Beschreibung. Bis 1,5 m hoher Strauch mit hellrothbrauner Rinde und kleinen gelblichweissen, gestielten Blüthen, die einzeln oder in Büscheln blattwinkelständig sind. Korolle mit doppelspreitiger Lagula, Antheren 10, am Grunde zu einer Röhre verwachsen. Frucht eine kleine, einsamige, rothe Steinfrucht, Samen mit knorpeligem Endosperm und plankonvexen Kotyledonen. Blätter wechselständig, mit kleinen Nebenblättern, die später braun und hart werden. Sie liefern die Droge.

Folia Coca (Aust. Ergänz.) Folium Cocae (Helv.) Cocae Folia (Brit.) Coca U-St.) Folia Erythroxyl. Cocae — Coca- oder Kokablätter — Feuilles de Coca (Gall.) — Coca Leaves.

Das kurz-gestielte Blatt ist 3–8 cm lang, oval bis elliptisch, 2–4 cm breit, an der Spitze stumpf oder ausgerandet mit kleinem, (in der Droge meist) abgebrochenem Stachelspitzchen, ganzrandig, der Rand etwas nach unten umgerollt, oberseits olivengrün, unterseits dunkelgraugrün. Ziemlich spröde, leicht zerbrechlich. Vom Mittelnerv gehen die Sekundärnerven unter fast rechtem Winkel ab, um zahlreiche zarte Anastomosen zu bilden, zwischen denen etwas robustere (Tertiär-) Nerven in der äusseren Hälfte hervortreten. Neben dem Primärnerv auf der Unterseite des Blattes meist zwei zarte Linien, neben denen selten noch zwei weitere sichtbar werden.

Die Epidermis der Oberseite mit zarten Cuticularzapfen, die von oben als feine Körnchen erscheinen, dieselben Zapfen auch auf der Epidermis der Unterseite, deren Zellen ausserdem papillös vorgewölbt erscheinen. Stomata mit zwei Nebenzellen nur auf der Unterseite. (Fig. 202, 203.) Der Mittelnerv mit einem Belag von Fasern.

Unter der Epidermis der Oberseite eine Reihe von Palissaden, die zuweilen gestiebt sind und in jeder Zelle dann einen Oxalatkristall enthalten. An den „Linien“ jederseits der Mittelnerven erscheint die Epidermis etwas vorgewölbt, und unter ihr liegt eine kleine Gruppe zuweilen kollenchymatisch verdickter Zellen.

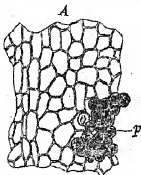


Fig. 202.
Epidermis der Oberseite des Cocablattes
mit anhaltenden Palisadenzellen p.
160 mal vergrössert.

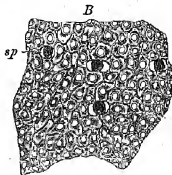


Fig. 203.
Epidermis der Unterseite des Cocablattes mit
Spaltöffnungen sp und den deutlich hervor-
tretenden Papillen. 160 mal vergrössert.

(Nach MÖLLER, Mikroskopie.)

Das Pulver bietet wenig Charakteristisches: Hin und wieder findet man in demselben, nachdem man es mit Chloralhydrat aufgehellt hat, Fortzen der Epidermis der Unterseite mit den papillös vorgewölbten Zellen oder Krystalle aus den Palissaden.

Bestandtheile. Alkaloide: Cocaïn $C_{17}H_{21}NO_4$, anscheinend in allen Cocasorten, fast frei von anderen Alkaloiden in der breitblättrigen peruvianischen und in der bolivianischen Waare. Cinnamylcocaïn $C_{19}H_{23}NO_4$, reichlich in der Javasorte, oder der aus Britisch-Indien, auch in der Trujillo, in kleinen Mengen auch in den beiden bei Cocaïn genannten Sorten, Cocamin (α -Truxillin) $C_{22}H_{27}N_2O_4$, in allen Sorten, Isococamin (β -Truxillin) $C_{22}H_{27}N_2O_4$, anscheinend in allen Cocasorten, namentlich in der Trujillo, Homococamin in südamerikanischen Sorten, Homeisococamin, beide letzteren zweifelhaft, Benzoylpseudotropin $C_{18}H_{21}NO_4$, in der Javasorte, Benzoylcegonin $C_{18}H_{21}NO_4$, ferner amorphe, nicht flüchtige Basen in der Javasorte; Hygrin, nach neueren Anschauungen nicht einheitlich.

Ferner enthalten die Blätter Methylsalicylat (junge Blätter 0,13 Proc., alte 0,02 Proc.), Cocagerbsäure $C_{17}H_{25}O_{10} \cdot 2H_2O$, Cocatin (dem Quercetin ähnlich), $C_{17}H_{25}O_{10} \cdot 2H_2O$, in der indischen Waare, Carotin in einer Boliviasorte aufgefunden. Palmityl- β -Amyrin in südamerikanischer und javanischer Waare, β Cerotin $C_{30}H_{50}O$, ein Keton.

Der Alkaloidgehalt ist ein ausserordentlich wechselnder: junge Blätter sind am reichsten (bis 2,4 Proc.), ältere 0,7–1,75 Proc., nach anderen Angaben kann der Gehalt

auf 0,36 Proc sinken. Es ist daher eine quantitative Bestimmung sehr am Platze. Es scheint, dass die grössere oder geringere Sorgfalt beim Trocknen von Einfluss auf den Alkalidgehalt ist.

Bestimmung der Alkaloidc. Nach KELLER

12 g gepulverte Cocablätter werden in einem Arzneiglase von 250 ccm mit 120 g Aether übergossen, nach 15 Minuten fügt man 10 ccm Ammoniak hinzu und schüttelt wiederholt kräftig. Nach $\frac{1}{2}$ Stunde giebt man 20 ccm Wasser zu und schüttelt wieder kräftig. Das Pulver ballt sich nun zusammen. Man giesst 100 g der ätherischen Lösung (= 10 g Pulver) ab, lässt einige Zeit zum Absetzen stehen und schüttelt dann die klare Lösung im Scheidetrichter mit 50 und 25 ccm 0,5 proc Salzsäure aus, oder so lange, bis sie mit Meyer'schem Reagens keine Trübung mehr giebt. Die saure wässrige Lösung wird nöthigenfalls filtrirt, im Scheidetrichter alkalisch gemacht und zweimal mit je 40 ccm Aether ausgeschüttelt, oder so lange, bis eine Probe der letzten ätherischen Anschüttelung, auf einem Uhrgläschen verdunstet und mit $\frac{1}{10}$ proc Salzsäure aufgenommen, mit Meyer'schem Reagens keine Trübung mehr giebt. Die ätherische Lösung wird aus einem tarirten Kölbchen abdestillirt, der Rückstand im Wasserbade getrocknet und gewogen. Er giebt die Alkalioide aus 10 g Fol. Cocae. Zur Titration löst man den Rückstand in 5 ccm Alkohol, setzt 15 ccm Wasser hinzu, färbt mit einem Tropfen Hamatoxylin (1:100) und lässt $\frac{1}{100}$ N Salzsäure bis zur bleibenden Gelbfärbung hinzufliessen.

1 ccm $\frac{1}{10}$ N HCl = 0,01515 g Cocain

Das Hygrin resp. die unter diesem Namen zusammengefassten Körper gehen aus der ammoniakalischen wässrigen Lösung nicht in den Aether über, man kann es mit Chloroform ausschütteln.

Sorten. Man unterscheidet meist zwei Sorten. 1) peruanische Blätter, die kleiner, zarter, und daher häufig zerbrochen und heller sind, 2) bolivianische Blätter, die grösser, dicker und dunkler sind (vergl. S. 870).

Einsammlung, Aufbewahrung. Die Pflanzen gehen je nach der Lage etc. nach 1 $\frac{1}{2}$ —3 Jahren die erste Ernte, die dann alle 12—14 Monate bis 40 Jahre lang wiederholt wird, günstig gelegene Pflanzungen sollen jährlich drei Ernten gestatten, wo bei die Pflanzen aber bald zu Grunde gehen. — Die gesammelten Blätter werden rasch und sorgfältig getrocknet. Unsorgfältiges Trocknen und Aufbewahren soll den Alkaloidgehalt bedeutend herabmindern. — Man bewahrt die Blätter in Blechkisten, das Pulver in gelben Stüpselgläsern. — Cocablätter sind in Deutschland dem freien Verkehr entzogen.

Wirkung. Vergl. Cocain.

Anwendung. Als Kaumittel, in Pulverform zu 0,3—1,0, als Aufguss oder Abkochung (2,0—8,0 100,0), als Tinktur oder Wein. Diese Arzneiformen werden seit der Reindarstellung des Cocains kaum noch verordnet. Die reichliche Verwendung der Cocablätter in Südamerika als Genussmittel ist bekannt, man kaut sie allein oder mit Kalk, Tabak oder mit der Asche von *Chenopodium Quinoa*. — Der reichliche Import der Blätter nach Europa, wo man früher die Alkaloide in Deutschland aus den Blättern darstellte, hat aufgehört, seit die Rohalkaloide an Ort und Stelle gewonnen werden.

Aqua Cocae ist wie Aqua Chamomillae (S. 716) zu bereiten.

Extractum Cocae alcoholatum (Gall.) *Extrait de Coca alcoolique*, wird wie Extr. Digitalis Alcoholat par (Gall.) bereitet.

Extractum Cocae fluidum (U. St.) *Fluid Extract of Coca*. Aus 1000 g Cocablättern (No. 40) und q. s. verdünntem Weingeist (41 proc) im Verdrängungswage. Man befeuchtet mit 450 ccm, sammelt zuerst 800 ccm, dann l. a. soviel, dass man 1000 ccm Extrakt erhält. Die Münchener Vorschrift lässt statt eines 41 proc einen 60 proc Weingeist verwenden.

Extractum Cocae liquidum (Brit.) *Liquid Extract of Coca*. Aus 1000 g Cocablättern (No. 20) und q. s. Alkohol (60 Vol. Proc) im Verdrängungswage. Man mischt mit 2000 ccm, sammelt zuerst 750 ccm und weiter l. a. soviel, dass man 1000 ccm Extrakt erhält. — Gabe 1—3 ccm.

Sirupus Cocae (Gall.) *Sirap de Coca* wird wie Sirupus Chamomillae (S. 716) bereitet.

Tinctura Cocae (Helv.) *Teinture ou Alcoolé de Coca* (Gall.) Coca-Tinktur. Gall. Aus grob gepulverten Cocablättern 1 Th. und Alkohol (60 proc) 5 Th. durch 10 tägige Maceration. Bad. Ergänz.-Taxe. Ebenso Helv. Wie Tinctura Calami Helv. (S. 537).

Vinum Cocae (Ergänzb. Helv. Gall.) Cocawein. Vin de Coca. Oenolé de Coca. — Ergänzb. Cocablätter 5 Th, Südwein 85 Th — Helv. Cocablatt (II) 5 Th, Marsalwein 100 Th. Nach 8 Tagen auszupressen und zu filtrieren — Gall. Cocablätter 6 Th, Wein von Grenache oder Rothwein 100 Th. — Bad. Ergänzb. Taxe. Coca Fluid extrakt 50 Th dampft man auf 20 Th ein und löst in 80 Th eines süßen Südweines — Pharm. Rundschau. Cocablätter 10 Th, Kognak 5 Th, Sherry 80 Th, süßes Ungarwein 20 Th, in 100 Th. Kolatur 0,5 Citronensäure lösen.

Zur Bereitung von Cocawein soll sich ein mit 25proc Weingeist durch Reperkolation gewonnenes Fluid-Extrakt wegen seiner Klarfärbbarkeit in Wein besonders eignen.

Aqua dentifricia cum Coca

Coca-Zahnwasser (Apoth. Zeitg.).

Rp	1	Foliorum Cocae	100,0
	2	Alumini	15,0
	3	Coedonellae pulv.	100,0
	4	Spiritus	800,0
	5	Olei Menthae piperit.	4,0
	6	Olei Caryophyllorum	4,0
	7	Olei Rosae	1,0
	8	Spiritus Cocleariae	400,0
	9	Saccharini	0,4.

Man digerirt 1–4 vier Tage lang und 16st 5–9 im Filtrat.

Pasta dentifricia cum Coca

Coca-Zahnpasta

Rp	Calci carbonici praecipit.	80,0
	Saponis medicati	85,0
	Ostium Sepiae pulv.	15,0
	Tincturae Cocae	45,0
	Olei Menthae piperit.	0,5
	Olei Uvae ursae odorat.	0,5
	Glycerini	80,0

Vergl. hierzu die Bemerkungen auf S. 554.

Pisana de folio Cocae (Gall.).

Tisane de Coca

Rp	Foliorum Cocae	10,0
	Aquae destillatae ebul.	1000,0

Nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchzusieben

Acetractum Cocae fluidum. Als Fluid Acetrakte bezeichnet REMINGTON eine neue Arzneiform, welche durch Reperkolation bestimmter Drogen mittelst 10proc Essigsäure hergestellt wird. Besonders eignen sich dafür die narkotischen Pflanzenstoffe, auch die Cocablätter.

Celerine ist eine Mischung von Sellerie-, Coca-, Kola- und Viburnum-Fluidextrakt mit Weingeist, Zucker- und Pomeranzen-Essenz.

Cocapillen des Dr. ALVARES sind den folgenden ähnlich.

Cocapillen des Dr. SAMPSON 1) Pillen aus Cocaeextrakt, Cocapulver und Morphin.

2) aus Cocaeextrakt und Eisenpulver.

Elixir BRAYAS: Coffein 1,25, Essentia Cocae 0,25, Theobromin, Vanillin ää 0,0025, Natr. benzoate 1,5, Curacao blanc 500 (Wiener Vorschrift).

Vin BRAYAS: Extr. Cocae 2,5, Extr. Nuc. Kolas 10,0, Coffein 1,0, Theobromin, Vanillin ää 0,0025, Natrium benzoate 1,5, Vinum Pedro Ximenez 500 (Wiener Vorschrift).

Elixir Cocae. 60 g Cocablätter macerirt man 12 Stunden mit 120 g Alkohol (60 proc), fügt 500 g weissen Malagawein zu, presst nach 8 Tagen ab, setzt 850 g Zuckersirup hinzu und erschöpft den Pressrückstand mit q s Wasser, so dass das Ganze 1000 g ausmacht (Pet. Mon. de la Ph.).

II In Britisch-Indien und auf Java befindet sich eine Art in Kultur, die man als **Erythroxylon Bolivianum Burck** bezeichnet. Sie unterscheidet sich von E. Coca durch grössere, mehr elliptische, lederige Blätter, die auf dem Mittelnerv einen eigenthümlichen, scharf hervortretenden Kamm haben. Alkaloidgehalt gering, 0,55 Proc.

III. **Erythroxylon pulchrum St Hil** in Brasilien soll 0,005 Proc. Cocaïn enthalten.

IV **Erythroxylon monogynum Roxb** aus Caylon, deren Blätter auch nach Europa gekommen sind, enthält kein Alkaloid.

Cocaïnum.

I † **Cocaïnum.** Cocaïn. Erythroxylina. Cocaine (Gall.) Cocaina (Brit) $C_{17}H_{21}NO_4$, Mol. Gew. = 303.

In den Cocablättern wurden ausser Cocaïn bisher die folgenden wesentlichen Bestandtheile nachgewiesen. A. Basen: Cinnamylcocain $C_{19}H_{23}NO_4$, γ Isotropylococain (= Truxillin, Truxillococain, Cocamin) $C_{18}H_{23}NO_4$, Benzoylpseudotropin (Benzyl- ψ -Tropin) $C_{18}H_{23}NO_4$ — letzteres hauptsächlich in der Java-Coca-, Hygrin $C_8H_{15}NO$ (und

$C_{17}H_{21}NO_4$) und einige weitere Basen unbekannter oder zweifelhafter Konstitution. B. als indifferenteste Bestandtheile: Wachs, in welchem verschiedene Fettsäureester enthalten sind, ferner wurden einige Gerbsäuren in den Blättern gefunden

Darstellung. Die Gewinnung des Cocains erfolgt zur Zeit in der Weise, dass in Amerika die Cocablätter direkt auf Cocain verarbeitet werden. Ein grosser Theil dieses Roh-Cocains gelangt nach Europa, bezw. Deutschland und wird hier auf Rein-Cocain verarbeitet. Die einzelnen Fabriken arbeiten nach geheim gehaltenen Verfahren, welche indessen mehr oder weniger alle nur Abänderungen des im Folgenden beschriebenen sind.

Die fein gepulverten Cocablätter werden mit einer 20 procentigen Sodaaflösung angefeuchtet, hierauf mit Mineralölen — wie z. B. Benzin, Petroläther, Petroleum — ausgerührt oder ausgeschüttelt. Man verwendet hierzu etwa 10 Th. des Mineralöls auf 1 Th. Blätter. Die in das Oel übergegangenen Cocaalkaloide werden demselben mit verdünnter Schwefelsäure entzogen. In gleicher Weise werden noch einige Oelansätze bis zur völligen Erschöpfung der Cocablätter gemacht. Die saure Lösung der Alkaloide wird mit überschüssiger Sodaaflösung versetzt, es fällt Cocain mit Isatropyleocain, Cinnamyleocain und etwas Hygrin aus. In der Länge verbleibt der grössere Theil des Hygrins. Das abfiltrirte und abgepresste Roh-Cocain wird zur Reinigung aus Alkohol umkrystallisirt. Das gewonnene reine Cocain wird zur Ueberführung in das Chlorhydrat in wenig starkem Alkohol gelöst und die Lösung mit alkoholischer Salzsäure neutralisirt. Es krystallisirt alsdann das Chlorhydrat aus.

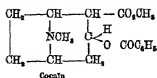
Eigenschaften des Cocains. Das freie Cocain krystallisirt aus Alkohol in grossen, farblosen, monoklinen, 4–6seitigen Prismen. Es schmilzt bei $98^\circ C$, hat einen bitterlichen Geschmack und macht die Zungennerven vorübergehend gefühllos. Es löst sich in etwa 700 Th. Wasser von $12^\circ C$ und ist löslich in 10 Th. Alkohol, 4 Th. Aether, Benzol, Toluol, Schwefelkohlenstoff, Chlorkohlenstoff, 0,5 Th. Chloroform, 14 Th. Terpentintöl, 12 Th. Olivenöl, Aceton, Essigäther, Petroleum, unlöslich in Glycerin. Die Lösungen drehen die Ebene des polarisirten Lichtes nach links. Die Formel des Cocains ist $C_{17}H_{21}NO_4$. Cocain wird von verdünnten Säuren leicht gelöst und bildet damit meist krystallisirbare Salze. Bei der Salzbildung verhält es sich als einsäurige Base. Die wässrigen Lösungen werden durch Ammoniak, Alkali- oder Alkalikarbonatlösung gefällt.

Saure Cocainlösungen geben mit Kaliumferrocyanid- und Chromsäurelösungen Niederschläge, ferner gehen die Cocainsalzlösungen starke Niederschläge mit den allgemeinen Alkaloidreagentien. Charakteristisch für Cocain ist die folgende Reaction. Mischt man einige Tropfen einer Cocainlösung mit 2–3 cem Chlorwasser und fugt einige Tropfen einer 5 procentigen Palladiumchloridlösung hinzu, so entsteht ein schön rother Niederschlag, unlöslich in Alkohol und Aether, löslich in unterschwefligsaurem Natron. (GRIFFITHS)

Schon beim Kochen mit Wasser, rascher beim Erhitzen mit Salzsäure, verdünnter Schwefelsäure oder Barytwasser wird das Cocain gespalten in Methylalkohol, Benzoesäure und (Lanks) Egonin



Nach dieser Spaltung ist das Cocain aufgefasst worden als der Methyläther des Benzoyl-Egonins. Die Richtigkeit dieser Auffassung ist bewiesen worden dadurch, dass es möglich gewesen ist, das Cocain aus Egonin durch Benzoylirung und Methyilirung desselben synthetisch wieder aufzubauen. Da zur Zeit die Konstitutionsformel des Egonins



ziemlich aufgeklärt ist, so ist damit auch die Konstitution des Cocains erschlossen. Die erwähnte Synthese hat aber auch eine bedeutende praktische Wichtigkeit. In den Cocablättern kommen in ziemlich erheblicher Menge ausser dem Cocain noch andere Basen vor (Cinnamyleocain, Isatropyleocain, u. a. s. oben), welche zum Theil nicht

krystallisiren, zum Theil unerwünschte Nebenwirkungen besitzen. Diese Basen liefern, so weit sie Egonin-Derivate sind, beim Erhitzen mit Salzsäure etc. (s. oben), Egonin, und dieses kann nimmehr zur Darstellung von synthetischem Cocain verwendet werden. Ausser dem aber ist es möglich, durch Einführung anderer Saure- und Alkoholreste in das Egonin Verbindungen vom Charakter des Cocains darzustellen, welche bisher in der Natur noch nicht aufgefunden worden sind.

† **Cocainum hydrochloricum** (Aust. Germ. Helv.) Cocainae Hydrochlorias (U-St.) Cocainae Hydrochloridum (Brit.) Cocainum muriaticum Cecaïnehydrat Cocainhydrochlorat. Salzsäures Cocain. Chlorwasserstoffsäures Cocain $C_{17}H_{21}NO_4$, HCl. Mol. Gew. = 339,5.

Von den hier berücksichtigten Pharmacopoen haben Aust., Brit., Germ., Helv. und U-St. das wasserfreie Salz obiger Formel aufgenommen. Die Gall. dagegen hat das wasserhaltige Salz recipirt, s. unten.

Darstellung. Die Verfahren zur Darstellung des salzsauren Cocains werden von den einzelnen Fabriken geheim gehalten. Indessen sind die nachstehenden Verfahren thatsächlich im Gebrauche. 1) Man neutralisirt ohne Anwendung von Wärme 100 Th. Cocainbase bei Gegenwart der nothigen Menge von Wasser mit Salzsäure, wozu etwa 48,1 Th. einer 25 procentigen Salzsäure erforderlich sind. Man bringt alsdann die Lösung im Vacuum über Schwefelsäure oder Calciumchlorid zur Trockne und krystallisirt den trocknen Rückstand aus starkem Alkohol in der Hitze um. Wasser lässt sich zum Krystallisiren nicht verwenden, weil man alsdann ein wasserhaltiges Salz erhält und weil ferner durch längere Einwirkung von Wasser und der Wärme theilweise Zersetzung des Cocains eintritt. 2) Man löst die trockene Cocainbase in Aether oder Petroläther und leitet in diese Lösung trockenes Salzsäuregas. Das salzsaure Salz fällt in Form von Schuppen aus. 3) Man löst das freie Cocain in Alkohol, neutralisirt die Lösung mit alkoholischer Salzsäure und fällt aus der Lösung das Salz mit Aether.

Eigenschaften. Das wasserfreie Cocainhydrochlorid bildet entweder farblose durchscheinende prismatische Krystalle, oder breite Tafeln, oder weisse glänzende Blättchen vom Schmelzpunkt 181,5° C. Es ist indessen hierbei zu beachten, dass der Schmelzpunkt des Präparates wechselt, je nachdem man das Erhitzen bei der Schmelzpunktsbestimmung rasch oder langsam vornimmt. Bei langsamem Erhitzen findet man den Schmelzpunkt bei etwa 180° C., bei raschem Erhitzen kann man ihn über 200° C. finden. Es ist in 0,75 Th. kalten Wassers, leicht in wasserhaltigem, schwer in absolutem Alkohol löslich. Das Salz ist unlöslich in Aether, Petroleum, Benzin, Benzol und Toluol, löslich in Aceton und Chloroform. Die Lösungen reagiren neutral. Aus concentrirter wässriger Lösung krystallisirt es mit 2 Molekülen Wasser in prismatischen Nadeln, welche ihr Wasser sehr leicht abgeben. Das aus Alkohol krystallisirte Salz ist wasserfrei und nach der Formel $C_{17}H_{21}NO_4$, HCl zusammengesetzt. Das Molekulargewicht ist 339,5. Es enthält 89,25 Proc. freie Base.

Die Lösungen besitzen einen bitteren Geschmack und rufen auf der Zunge eine vorübergehende Gefühlosigkeit hervor. Die conc. wässrigen Lösungen werden durch Ammoniak und Alkalien gefällt. Kaliumpermanganat giebt in denselben einen krystallinischen violetten Niederschlag von Cocainpermanganat. Pikrinsäure fällt ein gelbes Pikrat. Verdünnte Lösungen geben mit Platin- und Goldchlorid einen gelben, mit Quecksilberchlorid einen weissen, mit Jodlösung einen braunen Niederschlag. Die ziemlich stark mit Salzsäure angesäuerte verdünnte, wässrige Lösung giebt mit Kaliumchromat einen orangegelben Niederschlag.

Die wässrigen Lösungen zersetzen sich in kurzer Zeit, und ist es daher rathlich, solche nicht zu lange aufzubewahren.

Das Cocain gehört zu denjenigen Alkaloiden, welche keine Farbenreaktionen geben. Es wird daher nöthig sein, die Reaktionen, an denen man das Cocain und seine Salze erkennen kann, genau zu besprechen.

Identitätsreaktionen. Man bereite eine Lösung von 0,25 g des Salzes mit 25 ccm. Wasser. Die Lösung muss völlig klar und neutral sein. 1) 5 ccm. dieser Lösung

geben auf Zusatz von einem Tropfen Kalilauge zuerst eine weisse milchige Trübung, aus welcher sich zunächst weisse harzige Klümpehen, später feine, weisse Nadelchen abscheiden

Diese Abscheidung (von freiem Cocain) löse sich sehr leicht in Weingeist und Aether auf 2) Je 5 ccm der gleichen Lösung geben, mit einigen Tropfen Salzsäure an gesäuert, auf Zusatz einiger Tropfen Quecksilberchloridlösung einen weissen, flockigen Niederschlag (das Quecksilberdoppelsalz), auf Zusatz von Jodlösung einen braunen Niederschlag 3) Setzt man zu 5 ccm der Lösung 5 Tropfen einer 5 proc Chromsäurelösung, so bildet sich bei jedem einfallenden Tropfen ein deutlicher Niederschlag, welcher sich sofort wieder löst Fügt man zu der klaren Lösung 1 ccm reine conc Salzsäure, so entsteht sofort ein mehr oder weniger harziger, orangefarbener Niederschlag (von Cocainchromat) Bei allmählichem Zusatz der Salzsäure wird der Niederschlag mehr pulverig flockig (K. MEYER) 4) 5 ccm der Lösung geben auf Zusatz von 2 ccm gesättigter Kaliumpermanganatlösung einen violetten Niederschlag (Gussel) von Cocainpermanganat 5) Erwärmt man eine kleine Menge des Salzes mit alkoholischer Kalilauge in einem Reagenzylinder, so trete alsbald der eigenartige Geruch des Benzoesäureathylathers auf (Nachweis der Benzoylgruppe in Cocain) 6) Eine Lösung von 0,1 g des Salzes in 1 ccm conc Schwefelsäure (s. S. 871) gebe, mehrere Minuten im Wasserbade erhitzt, auf Zusatz einiger Cubicentimeter Wasser eine weisse krystallinische Ausscheidung von Benzoesäure Nachweis der Benzoylgruppe in Cocain (BREL) 7) Vermischt man etwas Cocainchlorhydrat mit Kalomel, und macht diese Mischung durch Anhauchen feucht, so färbt sie sich schon im zerstreuten Lichte — rascher im direkten Sonnenlichte — grau infolge Reduktion des Quecksilbersalzes zu metallischem Quecksilber

Prüfung Mit Rücksicht darauf, dass das Cocainchlorhydrat häufig zur Resorption auf Schleimhäute gebracht und auch subkutan injicirt wird, empfiehlt es sich der Prüfung desselben alle Sorgfalt zuzuwenden Man verfährt zweckmässig wie folgt

Nachweis von Verunreinigungen 1) Eine kleine Probe des Salzes hinterlasse beim Verbrennen auf dem Platinbleche keinen Rückstand (anorganische Stoffe) — 2) 0,1 g des Salzes löse sich in 1 ccm conc Schwefelsäure unter Gasentwicklung (HCl) farblos auf (Eine Gelb- oder Braunfärbung deutet auf mangelhafte Reinigung des Cocains Eine Beimengung von Zucker oder von anderen organischen Stoffen giebt eine Braunfärbung, eine solche von Salicin eine Rothfärbung) — 3) 0,1 g des Salzes löse sich in 1 ccm Salpetersäure farblos auf (Eine zufällige Verunreinigung mit Morphin giebt eine rothe Färbung) — 4) Permanganatprobe 0,1 g des Salzes werden in 5 ccm Wasser unter Zusatz von 8 Tropfen verdünnter Schwefelsäure gelöst Ein Tropfen einer 1 proc Kaliumpermanganatlösung rufe eine Violettfärbung hervor, welche im Laufe einer halben Stunde keine Abnahme zeige Man achte hierbei darauf, dass kein Staub in die Lösung hineinfalle, welcher event eine Reduktion der Permanganatlösung bewirken kann

Diese Probe zeigt Verunreinigungen des Cocains mit Cinnamylcocain an, welches Alkaloid von Kaliumpermanganat vollkommen zerstört wird Sind grössere Mengen dieser Cocabase in dem Cocain anwesend so können mehrere Tropfen Permanganatlösung bei dieser Probe reducirt werden Man kann hierbei annähernd rechnen, dass 1 Tropfen verbrauchter Permanganatlösung = 0,4 Proc Nebenalkaloidverunreinigung entspricht

Man kann diese Probe verschärfen, indem man statt eines Tropfens einer 1 proc Permanganatlösung einen solchen einer 1 promilligen Lösung zugebt Chemisch reines Cocainhydrochlorid hält diese Probe regelmässig (dasselbe gilt von guten im Handel anzutreffenden Waaren) Um die Färbung bei dieser verschärften Probe deutlicher hervortreten zu lassen, löse man besser 0,1 g des Salzes in 1 ccm Wasser und 1 Tropfen verdünnter Schwefelsäure

5) **MAO LAGAN's Ammoniakprobe** 0,1 g des Salzes werden in 85 ccm Wasser gelöst und 0,2 ccm Ammoniak (0,960) hinzugefügt Die Lösung bleibe einen Moment lang klar, sie gebe dagegen bei heftigem Rühren mit einem Glästab sehr rasch einen krystallinischen

Niederschlag (von freiem Cocaïn) In jedem Falle muss bei einem reinen Cocaïnhydrochlorid bei heftigem Rühren im Laufe von 5 Minuten eine Krystallisation erfolgen

Tritt eine solche nicht ein, so ist das Cocaïnhydrochlorid, von mangelhafter Reinigung herrührend, mit Substanzen verunreinigt, welche die Krystallisation hindern — Eine sofort beim Ammoniakzusatz auftretende milchige Trübung deutet auf eine Verunreinigung mit mehreren Procenten Isatropylcocaïn (welches in Ammoniak schwerer löslich ist als Cocaïn)

Die MAC LAGAN'sche Reaktion ist neuerdings von GUNTHER als unzuverlässig bezeichnet worden GUNTHER theilt mit, dass nach seinen Erfahrungen gerade reine Cocaïnchlorhydrate bei der genannten Reaktion eine krystallinische Abscheidung nicht geben, dass vielmehr die Krystallisation des Cocains bei der MAC LAGAN'schen Reaktion bedingt werde durch die Anwesenheit einer bei 111°C schmelzenden Base $\text{C}_{18}\text{H}_{23}\text{NO}_4$, welche entweder mit Cocäthylin identisch oder isomer sei. — Diese Angaben sind von C F BOHRINGER & SOHN bezweifelt worden Diesen ist es nicht gelungen aus Cocablättern eine Base vom Schmelzpunkt 111°C in irgendwie bemerkenswerther Menge abzuscheiden Dagegen halten sie die MAC LAGAN'sche Probe als eine werthvolle Reaktion zur Beurtheilung der Reinheit der Cocaïnsalze

6) Eine Probe des Salzes, bei 100°C erhitzt, gebe keine wesentliche Gewichtsabnahme (Abwesenheit von Krystallwasser) Vor mehreren Jahren war das bereits erwähnte wasserhaltige Cocaïnchlorhydrat $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4 \cdot \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ vorübergehend einmal im Handel Es bildet feucht aussehende, völlig durchsichtige Säulen, ist aber nach dem Arzneibuche nicht zugelassen

Aufbewahrung Das Präparat werde in gut verschlossenen Gefässen vorsichtig aufbewahrt

Wirkung, Anwendung und Dostrung. Das Cocaïn zeichnet sich durch seine Eigenschaft aus, die Endigungen der sensiblen Nerven vorübergehend zu lähmen, und zwar werden nur solche Nerventheile durch die Cocaïnwirkung beeinflusst, welche in direkte Berührung mit der Cocaïnlösung gelangen Diese Eigenschaft hat dem Cocaïn seine weitgehende Anwendung als lokales Anästheticum verschafft

Die Schleimhäute resorbiren Cocaïn aus seiner wässrigen Salzlösung mit grosser Leichtigkeit, und werden daher solche sehr rasch anästhesirt Um an anderen Körperstellen eine Gefühllosigkeit hervorzurufen, muss man, da die Epidermis die Einwirkung der auf die Haut gebrachten Cocaïnlösung auf die Nervenendigungen verhindert, die Lösung subkutan injiciren, um sie mit den Nerven in Berührung zu bringen Die Wirkung des Cocaïn's tritt in einigen Minuten ein und hält 10—15 Minuten lang an

Das Cocaïn hat in den wenigen Jahren seiner praktischen Verwendung eine sehr weitgehende therapeutische Bedeutung erlangt. Es findet Anwendung bei chirurgischen Operationen, Zahnextraktionen, zur Beseitigung von Zahn- und Brandwundschmerzen Es ist ein unschätzbare Mittel bei operativen Eingriffen in die Nase, den Rachen, den Kehlkopf, die Urogenitalapparate, wie in der Ophthalmologie geworden — Man verwendet zu Bepinselungen von Schleimhäuten 10—20 procentige Cocaïnhydrochlorid Lösungen, zu Einträufelungen in das Auge 2—10 procentige, zu Injektionen 5—10 procentige Lösungen

Bei Zahnextraktionen wird das Fleisch des kranken Zahnes zuerst mit der Cocaïnlösung eingerieben, hierauf $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Pravazspitze einer 5 procentigen Lösung eingespritzt Man kann auf solche Weise in den meisten Fällen mit 0,0125—0,025 g Cocaïnchlorhydrat nach 5—10 Minuten eine völlig schmerzlose Extraktion vornehmen

Cocaïn, innerlich genommen, unterdrückt das Hunger- und Durstgefühl Man verwendet es, um den Brechreiz bei Schwangerschaften und bei der Seekrankheit zu beseitigen Es findet ferner Anwendung zur Bekämpfung des Morphinismus Vor dem länger fortgesetzten, regelmässigen Cocaïnegebrauch ist unbedingt zu warnen, da derselbe eine Nervenserrüttung, entsprechend der chronischen Morphinvergiftung, hervorruft (Cocaïnismus)

Höchste Gaben *pro dos* 0,05 g Germ Helv (0,1 g Austr) *pro die* 0,15 g Germ Helv (0,3 g Austr) Injektionsdosis Nach Helv *pro dos* 0,05 g, *pro die* 0,1 g

† Chlorhydrate de Cocaine (Gall) Wasserhaltiges Cocainchlorhydrat. $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HCl + 2H_2O$. Mol Gew. = 375,5.

Krystallisiert man das salzsaure Salz nicht aus starkem Alkohol, sondern aus stark verdünntem Alkohol oder aus Wasser um so erhält man das Salz der Gall Kurze derbe, durchsichtige, feucht aussehende Prismen, welche an der Luft leicht verwittern, bei 100° C völlig wasserfrei werden und alsdann bei 182° C schmelzen

Das Salz entspricht, abgesehen von seinem Wassergehalte, völlig dem wasserfreien und enthält 80,69 Proc Cocain, 9,72 Proc Chlorwasserstoff und 9,59 Proc Wasser

Cocain-Streupulver-UNNA Rp Cocaini hydrochlorici 0,5—1,0, Magnesi carbonici 10,0

Colloidium Cocaini UNNA Rp Cocaini puri 1,0—2,0, Spiritus aetherei 1,0, Colloidi q s ad 50,0

Cocain-Salbenseife-UNNA. Rp Cocaini puri 1,0, Saponis unguineus MIZLOK 49,0

Cocain-Öl-UNNA. Rp Cocaini puri 1,0, Olei Amygdalarum 49,0

Cocain-Watte. Rp Cocaini hydrochlorici 3,0, Spiritus 50,0, Aquae destillatae 100,0, Gossypii 100,0

Cocain-Morphin-Watte. Rp Cocaini hydrochlorici 3,0, Morphini hydrochlorici 1,5, Spiritus, Aquae destillatae ää 75,0, Gossypii 100,0

Cocain-Bor-Watte nach ELLER Acidi borici 2,0, Glycerini 4,0, Aquae destillatae 30,0, Cocaini hydrochlorici 2,0, Acidi carbonici 1,0, Gossypii 30,0

Dr. HINKLE's Pastillen gegen Heiserkeit Rp Cubebarum, Acidi benzoici ää 0,15, Cocaini hydrochlorici 0,005, Eucalyptoli 0,075, Tragacanthae 0,075, Succo Liquiritiae 1,5, Sacchari 5,0, Olei Anisi 0,015, Succo Ribium nigrorum q s ad pastillos 100

Odontodol, italienisches Zahnschmerzmittel Rp Cocaini hydrochlorici 1,0, Aquae Lauroceras 1,0, Tincturae Arnicae 10,0, Liquoris Ammonii acetici 20,0

Dehlla, Schnupfenmittel Ist eine Auflösung von Cocainchlorhydrat und Kochsalz in Wasser und Glycerin [AUFRECHT, B FISCHER]

Stimm-Tabletten von EMEL in München enthalten pro Stück 0,15 Borsäure, 0,15 Kaliumchlorat (KClO₄) und 0,001 g Cocainchlorhydrat.

Dentola zum Aufpinseln auf schmerzhaftes bez geschwollenes Zahnfleisch ist eine Auflösung von 1 Th. Cocainchlorhydrat und 10 Th Kalumbromid in 200 Th Wasser und 200 Th Glycerin

Angina-Pastillen von Dr E Bloch (St Leonhardt's-Apotheke) in Basel enthalten per Pastille 0,01 Cocainchlorid, ausserdem Kaliumchlorat, Borax und Zucker

Salla anaesthetica SCHLEICH

SCHLEICH's anaesthetisches Salz I

Rp Cocaini hydrochlorici 0,2
Morphini hydrochlorici 0,025
Natrii chlorati sterilisati 0,2

Für 100 cem sterilisiertes Wasser

oder

Rp Cocaini hydrochlorici 0,1
Codeini phosphorici 0,06
Natrii chlorati sterilisati 0,5

Für 100 cem sterilisiertes Wasser

SCHLEICH's anaesthetisches Salz II.

Rp Cocaini hydrochlorici 0,1
Morphini hydrochlorici 0,025
Natrii chlorati sterilisati 0,2

Für 100 cem sterilisiertes Wasser

oder

Rp Cocaini hydrochlorici 0,05
Codeini phosphorici 0,06
Natrii chlorati sterilisati 0,5

Für 100 cem sterilisiertes Wasser

SCHLEICH's anaesthetisches Salz III

Rp Cocaini hydrochlorici 0,01
Morphini hydrochlorici 0,005
Natrii chlorati sterilisati 0,2

Für 100 cem sterilisiertes Wasser

Solutio Cocaini et Hydrargyri bichlorati.

Rp Hydrargyri bichlorati 0,02
Cocaini hydrochlorici 0,1
Aqua 10,0

Soll eine klare Lösung geben [LAMANN].

II.

Rp Cocaini hydrochlorici 0,1
Hydrargyri bichlorati 0,2
Glycerini 7,0
Natrii chlorati 0,75
Aqua q s ad 30,0

Man kocht das Sublimat in der Hälfte des Wassers, fügt das Kochsalz u das Glycerin hinzu, mischt dann die Cocainlösung unter Umschütteln hinzu und gießt den Rest des Wassers zu.

Tablettae Cocaini sur Infiltrations-Anaesthesia.

HAUSEMANN-CUSTER

I Zur Lösung I, 0,2 procentig.

Rp Cocaini hydrochlorici 0,05
Natrii chlorati 0,05
Morphini hydrochlorici 0,006

Für 25,0 sterilisiertes Wasser

II Zur Lösung II, 0,1 procentig.

Rp Cocaini hydrochlorici 0,05
Natrii chlorati 0,1
Morphini hydrochlorici 0,0125

Für 50,0 sterilisiertes Wasser

III Zur Lösung III, 0,01 procentig

Rp	Cocaini hydrochloridi	0,005
	Natrii chlorati	0,1
	Morphini hydrochloridi	0,0025

Für 50,0 sterilisirtes Wasser

Liquores anaesthetici SCHLICK

I. Starke Lösung zur Infiltrations-Anästhesie.

Rp	Cocaini hydrochloridi	0,2
	Morphini hydrochloridi	0,025
	Natrii chlorati sterilisati	0,2
	Aquae destillatae sterilis	ad 100,0
	Acidi carbonici (5 proc)	gtt II

oder

Rp	Cocaini hydrochloridi	0,1
	Codeni phosphorici	0,06
	Natrii chlorati sterilisati	0,2
	Aquae destillatae sterilis	ad 100,0
	Acidi carbonici (5 proc)	gtt II

II Normal-Lösung zur Infiltrations-Anästhesie.

Rp	Cocaini hydrochloridi	0,1
	Morphini hydrochloridi	0,025
	Natrii chlorati sterilisati	0,2
	Aquae destillatae sterilis	ad 100,0
	Acidi carbonici (5 proc)	gtt II

	oder	
Rp	Cocaini hydrochloridi	0,05
	Codeni phosphorici	0,06
	Natrii chlorati sterilisati	0,2
	Aquae destillatae sterilis	ad 100,0
	Acidi carbonici (5 proc)	gtt II

III Schwache Lösung zur Infusions-Anästhesie

Rp	Cocaini hydrochloridi	0,01
	Morphini hydrochloridi	0,005
	Natrii chlorati sterilisati	0,2
	Aquae destillatae	ad 100,0
	Acidi carbonici (5 proc)	gtt II

Diese Lösungen bereitet man zweckmässig so, dass man das gelöste Kochsalz in 110 cem steriltem Wasser löst, diese Lösung auf 110 cem einkocht (sterilisirt) und nach dem Erkalten in ihr die anderen Bestandtheile auflöst

Liquor anaestheticus FROMMANN

Rp	Cocaini hydrochloridi	0,05—0,2
	Morphini hydrochloridi	0,025
	Antipyrini	1—2,0
	Gusjacci	0,1
	Natrii chlorati	0,2
	Aquae sterilisatae	100,0

Als Injektions-Anästheticum in der zahnärztlichen Praxis

† Cocainum hydrobromicum Cocainbromhydrat. Bromwasserstoffsäures Cocain $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HBr$ Mol. Gew. = 384.

Die Darstellung erfolgt analog dem Chlorhydrat durch Neutralisation von 10 Th freier Cocainbase mit 10,7 Th Bromwasserstoffsäure von 25 Proc

Das Salz gleicht dem Chlorhydrat, ist aber in den verschiedenen Lösungsmitteln etwas weniger leicht löslich als dieses

† Cocainum salicylicum Cocainsalicylat. Salicylsäures Cocain. $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot C_7H_5O_2$ Mol. Gew. = 441.

Wird durch Neutralisation von 10 Th. freiem Cocain mit 4,55 Th. Salicylsäure wie das Cocainbenzoat dargestellt

Dicke, kurze Tafeln, leicht löslich in Wasser, Alkohol und in Aether

† Cocainum sulfuricum Cocainsulfat $(C_{17}H_{21}NO_4)_2 \cdot H_2SO_4$ Mol. Gew. = 704.
Zur Darstellung neutralisirt man 100 Th freies Cocain mit verdünnter Schwefelsäure, wozu rund 100 Th reiner Schwefelsäure von 1,112 spec Gew erforderlich sind Die Lösung wird an einem warmen Orte oder über Schwefelsäure eingetrocknet Das Sulfat hat wohl das gleiche Krystallisationsvermögen wie das Chlorhydrat

Körniges, weisses Salzpulver, in 3 Th. Wasser löslich, von der Reinheit des Chlorhydrates

Löst man 0,1 g Cocainsulfat in 5 cem Wasser, fügt 5 Tropfen einer 5 procentigen Salzsäure und 4 Tropfen einer 5 procentigen Mercurchloridlösung hinzu, so entsteht ein leichter, weisser Niederschlag, der auch durch kräftiges Schütteln nicht völlig in Lösung gehen darf Nach Zusatz von 5 cem Wasser aber muss sich der Niederschlag klar auflösen — Das Salz dient namentlich zur kombinierten Anwendung mit Silbernitrat

† Cocainum-Aluminium sulfuricum, Cocain-Aluminiumsulfat Cocain-Alaun $Al(SO_4)_3 \cdot C_{17}H_{21}NO_4 \cdot 12 H_2O = 738$

Zur Darstellung löst man 10 Th kryst Aluminiumsulfat (s S 249) und 10,6 Th Cocainsulfat in etwa 80 Th Wasser, dunstet die Lösung ein, bis sie eben anfangt, Krystalle abzusetzen, dann fügt man wieder etwas Wasser zu, so dass sie beim Abkühlen noch klar bleibt, und bringt einen kleinen Krystall von Kalt-Alaun ein Man erhält nun prachtvolle Oktaeder des Cocain-Alauns

† Cocainum nitricum. Cocainnitrat. Salpetersäures Cocain. $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HNO_3$ Mol. Gew. = 368.

Man neutralisirt unter Ausschluss von Erwärmung 10 Th in Wasser vertheiltes freies Cocain mit verdünnter Salpetersäure, wozu 8,3 Th Salpetersäure von 25 Proc erforderlich sind, und dunstet die Lösung in flachen Gefässen an einem warmen Orte zur Krystallisation ein

Grosse, tafelförmige Krystalle, leicht löslich in Alkohol und in Wasser, schwer löslich in Aether

Das Salz wird dann angewendet, wo es sich um Kombinationen von Silbernitrat mit Cocain handelt

† Cocainum boricum, Cocainborat, borsaures Kokain $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot 2(BO_2H_3)$ = 427 Man löst 10 Th Borsäure und 24,5 Th Cocain in Wasser und dunstet die Lösung auf dem Wasserbade, schliesslich über Schwefelsäure ein Weisses krystallinisches Pulver, in Wasser und in Alkohol löslich Die Lösungen sind haltbarer als die des salzsauren Salzes und werden in der Augenheilkunde, sowie zu subkutanen Injektionen angewendet. Der Cocaingehalt beträgt rund 71 Procent

† Cocainum lacticum. Cocainlactat. Milchsäures Cocain. $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot C_4H_5O_2$ Mol Gew. = 393

Zur Darstellung löst man in 10 Th. officineller Milchsäure (von 75 Proc Gehalt) 25,3 Th freies Cocain unter gelindem Erwärmen auf und lässt die Lösung über Schwefelsäure austrocknen

Hongartige Masse, leicht löslich in Wasser, namentlich mit Milchsäure kombiniert zu Injektionen bei Blasenleiden angewendet

† Cocainum citricum Cocaincitrat Citronensaures Cocain. $(C_{17}H_{21}NO_4)_3 \cdot C_6H_8O_7$ Mol. Gew. = 798

Zur Darstellung löst man 10 Th freies Cocain und 3,47 Th krystallisirte (nicht verwitterte) Citronensäure in möglichst wenig Wasser und dunstet die Lösung an einem warmen Orte ein

Farblose Krystalle, leicht löslich in Wasser Der Cocaingehalt beträgt 75,9 Proc Das Salz findet namentlich Anwendung in der Zahnheilkunde Dosis 0,003—0,06 g

† Cocain-Aluminiumcitrat. In welchen Mengenverhältnissen auch eine Lösung von Aluminiumcitrat mit Cocain oder Cocaincitrat zusammengebracht wird, stets bildet auch eine aus 3 Mol Aluminiumcitrat und 1 Mol Cocain bestehende Verbindung, welche sich bei entsprechender Concentration als faserig krystallinischer Niederschlag abscheidet Die Verbindung ist luftbeständig, in kaltem Wasser schwer, in heissem Wasser leichter löslich, in Alkohol oder in Aether unlöslich, schmeckt schwach bitter, wirkt zunächst adstringierend und später anästhesierend

† Cocainum stearinicum. Cocainstearinat. Stearinsäures Cocain $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot C_{18}H_{35}O_2$ Mol. Gew. = 587

Zur Darstellung schwemmt man 5,68 g gepulverte reine Stearinsäure (s S 114) in 50 cem destillirtem Wasser auf, giebt 20 cem Normal Natronlauge zu und erwärmt bis zur Auflösung Hierauf mischt man eine Lösung von 6,8 g Cocainchlorhydrat in 100 cem Wasser dazu, der entstehende Niederschlag wird gewaschen, getrocknet und aus Alkohol umkrystallisirt

Zu Büscheln verunigte, weisse glänzende Nadeln, welche bei etwa 90° C schmelzen. Sie sind unlöslich in Wasser, dagegen löslich in etwa 100 Th Fett oder fetten Oelen Der Gehalt an Cocain beträgt 51,6 Proc Das Präparat wird namentlich zur äusseren Anwendung in Salben, besonders aber auch in Suppositorien empfohlen

† Cocainum oleïnicum. Die unter diesem Namen gehenden Präparate sind keine einheitlichen Verbindungen Man löst trockne, freie Cocainbase unter gelindem Erwärmen in reiner Oelsäure, so dass der Gehalt an Cocain 5—10—15—25—50 Proc beträgt Diese Mischungen — deren Stärke vom Arzte anzugeben ist — lösen sich in Alkohol, Oelsäure und fetten Oelen Man gebraucht sie äusserlich zur lokalen Anästhesie, wenn der Gebrauch von Fettsubstanzen angezeigt ist

†† Cocainum cantharidatum. Cocainum cantharidinicum. Cocaincantharidat

Zur Darstellung werden 2 Mol Cocainhydrochlorid mit einer Lösung von 2 Mol Kantharidin in 2 Mol Natriumhydroxyd zusammengebracht. Auf geeignete Weise wird das gebildete Natrium abgeschieden und ein Additionsprodukt von Cocain und Kantharidin der Formel $(C_{17}H_{21}NO)_2 + C_{16}H_{13}O_4$ erhalten. Die näheren Bedingungen sind bisher nicht mitgeteilt worden.

Sehr vorsichtig aufzubewahren.

Amorphes, weißes, geruchloses Pulver, von scharfem pfefferartigem Geschmack, in kaltem Wasser schwer, in heissem Wasser leicht löslich.

Nach HANRIO zu 0,1 bis 0,5 Milligrammen mit Chloroformwasser gelöst zu subkutanen Injektionen bei tuberkulösen und syphilitischen Erkrankungen, Ozaena etc. nach der LIEBOWITZ'schen Methode, s. S. 603. Das Präparat soll vor dem kantharidinsäuren Natrium den Vortheil haben, keinerlei Irritationen hervorzurufen und die Injektionen weit weniger schmerzhaft zu machen als sie es mit dem Natronsalz sind.

† **Cocaïnium phenylicum**. Von diesem Präparat sind mehrere Modifikationen zu unterscheiden.

1) **Cocaïnium phenylicum**, Phenol Cocain MERCK-OFFIZIEL $C_{17}H_{21}NO$, C_6H_5O = 387. Zur Darstellung werden 76 Th. freies Cocain in 24 Th. geschmolzenem Phenol aufgelöst. Honiggelbe Masse von Butterkonsistenz, von Krystallen durchsetzt. Fast unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether. Lokales Anästhetikum, Analgetikum und Sedativum. Subkutan in der Zahnheilkunde, mit Antifebrin gemengt zu Einstaubungen in Rachen, Nase und Hals, desgl. mit Menthol. Innerlich 0,005—0,01 g 1—2 Mal täglich in Kapseln. Zur subkutanen Injektion verwendet man Lösungen in 50 procentigem Alkohol 0,007 10,0. 2) **Cocaïnium phenylicum** POISSON 1 Th. Phenol, 2 Th. Cocain (freie Base), 40 Th. Vaselinöl und 20 Th. Arachisöl werden unter Erwärmen mit einander verbunden. Kommt in Tuben à 1 g in den Handel. 3) **Cocaïnium phenylicum** VIAU. War eine Mischung von Cocainchlorhydrat mit Phenol, ist aber s. Z. nicht mehr im Handel.

† **Cocaïnium benzoicum**. Cocainbenzoat. Benzoësaures Cocain. $C_{17}H_{21}NO$, $C_6H_5O_2$. Mol. Gew. = 425.

Zur Darstellung neutralisirt man bei Anwesenheit einer hinreichenden Menge Wasser 10 Th. Benzoesäure mit rund 25 Th. freiem Cocain und bringt die filtrirte Lösung durch Abdunsten an einem warmen Orte zur Krystallisation.

Farblose, in 15 Th. Wasser lösliche Krystalle. Die Lösung soll sich angeblich besser halten als die des salzsauren Salzes und bei subkutaner Injektion keine Schmerzen verursachen.

† **Cocaïnium saccharinum**, Cocainsaccharinat $C_{17}H_{21}NO$, $C_6H_5SO_4N$ = 486.

Man neutralisirt 10 Th. Saccharin mit 16,6 Th. freiem Cocain in verdünnter alkoholischer Lösung und dunstet die Lösung zur Trockne. Weisses, süß schmeckendes Pulver, namentlich zur Kehlkopfbehandlung bei Kindern angewendet. Enthält 62,3 Proc. Cocain.

† **Cocaïnium phthalicum**, Phthalsaures Cocain. Man löst 64,6 Th. Cocain und 85,4 Th. Phthalsäure in Wasser und dunstet die Lösung ein, zuletzt über Schwefelsäure sirupartige Flüssigkeit, welche bisher noch nicht krystallhart erhalten wurde. Gebrauch subkutan wie das salzsaure Salz.

Cocapyrinum. Cocapyrin. Ist ein Gemisch von 1 Th. Cocainum hydrochloricum mit 99 Th. Antipyrin. Wird in Form von Pastillen von 0,2 g Gewicht bei Halsaffektionen empfohlen. Man läßt 3—4 Pastillen auf der Zunge vergehen.

II Synthetisches Cocain. Ecgoninderivate. Aus dem stickstoffhaltigen Spaltungsprodukte des Cocains, dem Ecgonin, kann auf 2 Wegen Cocain synthetisch dargestellt werden.

1) Man benzoylirt zunächst das Ecgonin durch Behandlung desselben mit Benzoylchlorid oder Benzoesäureanhydrid und methylirt hierauf das gewonnene Benzoyl-ecgonin durch Auflösen desselben in Methylalkohol und Einleiten von Salzsäuregas.

2) Man stellt aus Ecgonin zunächst durch Auflösen desselben in Methylalkohol und Einleiten von Salzsäuregas den Methylester dar und führt diesen durch Erhitzen mit Benzoylchlorid in das Benzoylderivat das Cocain über.

Diese Verfahren werden technisch verwertet, indem aus den in den Cocablättern enthaltenen Egoninderivaten (den sog. „Nebenalkaloiden“ der Coca), dem Cinnamyl- und dem Isatropylcocain, durch Spaltung derselben mit Salzsäure zunächst Egonin und aus letzterem mit Hilfe dieser Methoden künstliches Cocain mit denselben Eigenschaften wie das natürliche gewonnen werden kann. Die bei der Spaltung des Isatropylcocains neben Egonin erhaltene Säure $C_9H_9O_4$ wird Isatropasäure, Cocasäure, Truxillsäure genannt.

Substituiert man in dem obigen Verfahren den Methylalkohol durch andere Alkohole, das Benzoylchlorid durch andere Säurechloride, so erhält man eine ganze Anzahl von alkylirten Acylylungsprodukten des Egonins, welche in ihrer physiologischen Wirkung dem Cocain nahe stehen.

Von solchen Körpern sind unter anderen folgende bekannt:

Cocacetyllylin, Aethyl-Benzoyl-Egonin, Homococain, $C_{15}H_{23}NO_4$, wird synthetisch dargestellt, indem man Egonin in den Aethyläther verwandelt und diesen alsdann benzoyliert. Krystallisiert aus Alkohol in farblosen, glänzenden Prismen. Schmelzpunkt $109^{\circ}C$.

Die Base und ihre Salze wirken gleichfalls anästhesierend wie das Cocain selbst, aber quantitativ schwächer. Sie werden deshalb bisweilen — aber selten — bei nervösen Patienten angewendet.

Cinnamylcocain, $C_9NH_9CHO(C_6H_5O)CH_2COOCH_3$, bildet kurze, glänzende, prismatische Krystalle. Schmelzpunkt $121^{\circ}C$. Es ist aus Egoninmethylester und Cinnamylchlorid synthetisch dargestellt worden und ist auch in den Cocablättern enthalten, aus welchen es mit dem künstlichen völlig identisch isoliert werden kann. Dieses Cocainalkaloid wird durch Kaliumpermanganat sehr leicht oxydiert und können Verunreinigungen des Cocains mit demselben dadurch leicht erwiesen werden.

γ -Isatropylcocain, $C_{15}H_{23}NO_4$, wurde synthetisch durch Einleiten von Chlorwasserstoff in die methylalkoholische Lösung von γ -Isatropasäureanhydrid $(C_6H_5O)_2O$ auf Egonin dargestellt. In den Cocablättern ist dieselbe Base enthalten. Dieses Alkaloid ist amorph und bildet amorphe Salze. Es ist leicht löslich in Alkohol und Aether und unterscheidet sich von Cocain durch seine schwere Löslichkeit in Ligroin und in Ammoniaklösung. Es ist sehr giftig, wird aber durch Kaliumpermanganat nicht oxydiert. S. unter Prüfung.

Benzoyl- ψ -tropin, Tropacocain, Tropin, $C_9H_{11}NO(C_6H_5O)$. Dieses vorzugsweise in der Java-Coca enthaltene Alkaloid ist von grossem theoretischen Interesse. Das selbe ist nicht nach dem Schema der Cocabasen Alkohol + aromatische Säure + Egonin — Wasser zusammengesetzt, sondern nach dem der Tropine aromatische Säure + ψ -Tropin — Wasser. Die Base bewirkt starke lokale Anästhesie, während die mydratische Wirkung unbedeutend ist. Es kann daher dieses Alkaloid als ein weiteres Bindeglied zwischen der Cocain- und Atropinreihe betrachtet werden. — Die freie Base schmilzt bei $49^{\circ}C$, ist optisch inaktiv, äusserst leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol und Ligroin und bildet krystallisierte Salze, von denen sich das Bromhydrat $C_{14}H_{19}NO_4 \cdot HBr$ durch Schwerlöslichkeit in Wasser auszeichnet. Durch Erhitzen mit Salzsäure wird die Base in Benzoesäure und ψ -Tropin gespalten.

Rechtsegonin, Rechtseocain. Erwärmt man Egonin oder Egoninderivate (Benzoylgonin, Cocain u. a.) 24–72 Stunden lang mit einer konzentrierten (30 proc.) Aetzkalilösung, so lässt sich aus dem Reaktionsgemisch eine neue, optisch rechtsdrehende Base, das Rechts-Egonin isolieren. Das Rechts-Egonin krystallisiert aus Alkohol in tafelförmigen Krystallen vom Schmelzpunkt $254^{\circ}C$ (der Schmelzpunkt des Egonins liegt bei $198^{\circ}C$). Rechts-Egonin ist in absolutem Alkohol viel schwerer löslich als Egonin.

Aus dem Rechts-Egonin lassen sich auf dieselbe Weise wie aus dem Egonin alkylirte und acylylierte Derivate gewinnen, welche das polarisierte Licht nach rechts drehen und den Linkegoninderivaten analog physiologisch wirken. Ein das meiste Interesse beanspruchender Repräsentant dieser Reihe ist das Rechts-Cocain. Dieses Alkaloid kann in prismatischen Krystallen erhalten werden. Schmelzpunkt 43 – $45^{\circ}C$.

Das Chlorhydrat krystallisiert aus Alkohol in grossen (wahrscheinlich monoklinen) Blättern vom Schmelzpunkt $205^{\circ}C$. (Das Links-Cocainchlorhydrat bildet, aus absolutem Alkohol krystallisiert, breite (wahrscheinlich rhombische) Tafeln, Schmelzpunkt $181,5^{\circ}$). Es ist in Wasser viel schwerer löslich als das Chlorhydrat des gewöhnlichen Cocains.

Noreocain ist ein Derivat des Cocains, welches an Stelle einer Methylamidgruppe eine Imingruppe enthält.

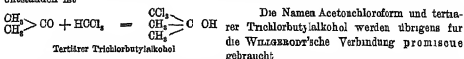
Wirkt stärker anästhesierend, aber auch giftiger als Cocain.

III Aneson Anesin. Zunächst unter dem Namen Anesin, alsdann unter dem Namen Aneson wurde 1897 durch die chemische Fabrik **HOFFMANN, LA ROCHE & Co** in Basel ein Ersatzmittel für das Cocain in den Handel gebracht, welches sich als eine 2proc wässrige Auflösung des von **WILKINSON** zuerst dargestellten Aceton-Chloroform heraus gestellt hat

Aceton-Chloroform $(CH_3)_2CO \cdot CHCl_3$. In eine Mischung von 500 g Aceton und 100 g Chloroform, welche durch Einstellen des Kolbens in kaltes Wasser kuhl gehalten wird, trägt man allmählich in kleinen Portionen 300—350 g gepulvertes (!) Actzkalk unter Umschwenken ein. Man regulirt den Zusatz so, dass die Flüssigkeit in nicht zu lebhaftes Sieden geräth. Wenn alles Actzkalk eingetragen ist und die Flüssigkeit sich unter Abscheidung eines pulverigen Salzes geklärt hat, so filtrirt man ab und wäscht den auf dem Filter verbleibenden Rückstand mit Aether nach.

Hierauf destillirt man den Aether aus dem Wasserbade ab und unterwirft die zu rückbleibende Flüssigkeit der Destillation über freier Flamme. Es geht zunächst etwas Aceton und Chloroform, dann Wasser über und bei 167° C destillirt eine farblose oder schwach gelbliche Flüssigkeit über, das Acetonchloroform. Aus diesem scheiden sich bei längerem Stehen Krystalle ab, welche im wasserfreien Zustande bei 96° C schmelzen. Ferner erstarrt das Oel sehr rasch zu Krystallen, wenn man es mit etwas Wasser zusammenbringt. Man erhält alsdann Krystalle, welche bei 80—81° C schmelzen und dem Hydrat $(CH_3)_2CO \cdot CHCl_3 + \frac{1}{2} H_2O$ entsprechen.

Ueber die nähere Zusammensetzung des sogen Acetonchloroforms ist man sich noch nicht recht im Klaren. Eine blosse additionelle Verbindung von Chloroform und Aceton ist es wohl nicht. Man nimmt vielmehr an, dass die Krystalle aus festem tertiären Trichlorbutylalkohol bestehen, welcher aus dem flüssigen Acetonchloroform durch Umlagerung entstanden ist.



Die Namen Acetonchloroform und tertiärer Trichlorbutylalkohol werden übrigens für die **WILKINSON'sche** Verbindung promiscue gebraucht.

Das Acetonchloroform stellt farblose oder schwach gelbliche Krystalle dar, welche im wasserfreien Zustande bei 96° C schmelzen. Infolge Anziehung von Wasser sinkt der Schmelzpunkt ganz erheblich, das schon erwähnte Hydrat mit $\frac{1}{2}$ Mol H_2O schmilzt bei 80—81° C. Es riecht eigenthümlich kampherartig, besitzt ein sehr hohes Sublimationsvermögen und ist unter gewöhnlichen Umständen so gut wie unlöslich in Wasser, dagegen leicht löslich in Alkohol, Aether und in Aceton.

Uebergiesst man es mit Wasser, schüttelt es mit etwas Jod und fugt Natronlauge zu, so erfolgt momentan die Bildung von Jodoform. Dagegen tritt beim Erhitzen mit Anilin und alkoholischer Kalilauge der Geruch nach Isomitral nicht auf.

Das Aneson ist nun eine 2proc wässrige Lösung des beschriebenen Acetonchloroforms. Ueber die Darstellung dieser Lösung ertheilten uns die Herren **HOFFMANN-LA ROCHE & Co** folgende briefliche Auskunft: „Längere Zeit unter Druck mit überhitzten Dämpfen erhitzt, lässt sich eine wässrige Lösung herstellen, doch ist die Darstellung dieser Lösung in ihren einzelnen Phasen Fabrikgeheimnis der Firma **HOFFMANN-LA ROCHE & Co**“.

Das Aneson ist eine wasserklare, neutrale, kampherartig riechende Flüssigkeit vom spec Gew 1,0, welche durch Silbernitrat anfangs nicht getrübt wird. Bei längerem Stehen wird jedoch Silber ausgeschieden. — Schüttelt man sie mit etwas Jod und fugt Natronlauge hinzu, so erfolgt momentan Ausscheidung von Jodoform, dagegen tritt beim Erhitzen mit Anilin + alkoholischem Kali Geruch nach Isomitral nicht auf. — Erhitzt man Aneson in einem Probirglas oder in einem Kolbchen, so beschlägt sich der kältere Theil des Gefässes (der Gefässhals) mit langen Nadeln von festem Acetonchloroform.

Aneson wurde von **VAMOSY** als örtliches Anästheticum erkannt, welches sowohl bei der Applikation auf Schleimhäuten als auch bei subkutaner Injektion (**SCHLICK**'sches Ver-

fahren) anästhetisierend wirkt. Und zwar soll das Anesson etwa ebenso stark wirken, wie eine 2,5 proc. Lösung von Cocaïnchlorhydrat, dabei aber erheblich weniger toxisch sein als diese.

Coccionella.

Coccionella (Ergänzb. Helv.). Coccus (Brit. U-St.). Cochenille (Gall.). Alker-meskörner. Kaktus-Schildlaus. Cochineal.

Die Droge wird geliefert von den getrockneten, befruchteten Weibchen der Nopalschildlaus *COCCUS CACTI* L. (Hemiptera—Coccidae), die auf mehreren Opuntiaarten (Cactaceae) lebt. Heimisch in Mexiko, dort und in Honduras, Guatemala, San Salvador, auf den kanarischen Inseln und auf Java gezüchtet.

Beschreibung. Das Weibchen ist ungeflügelt, dunkelbläulichroth, vor der Befruchtung 2 mm lang, eiförmig, der Kopf mit kurzem Saugrüssel und kurzen, seitlich gerichteten, achtgliedrigen Antennen, die drei unmittelbar hinter dem Kopf befindlichen Körpersegmente tragen drei Paare von Beinen. Nach der Befruchtung schwillt das Weibchen um mehr als das Doppelte an. (Fig. 204w)

Die Männchen haben zwei lange, weiss bestäubte Flügel und zwei lange Schwanzborsten. (Fig. 204m.)

In den Kaktusplantagen werden die Weibchen, bevor die Eier völlig entwickelt sind, vorsichtig gesammelt und durch heisse Wasserdämpfe, Schwefel- oder Kohlendunst getödtet, in der Sonne oder in Oefen getrocknet. Die Thiere sind dann linsengross, halbkugelig, auf der Unterseite flach oder vertieft, zusammengeschrunpft, quersförmig, in Wasser schwellen sie wieder auf und lassen die einzelnen Körpertheile erkennen. Aussen sind sie grau oder weisslich bestäubt oder schwarzroth.

Sie lassen sich leicht zu einem dunkelrothen Pulver zerreiben. Geruchlos, Geschmack etwas bitterlich und beim Zerkauen dem Speichel intensiv violettroth färbend.

Bestandtheile. Der rothe Farbstoff ist die glukosidische, krystallisirbare Carminsäure oder Carminroth $C_{11}H_{13}O_6$. Gehalt hiervon durchschnittlich 9—10 Proc., aber nach den Sorten sehr schwankend. Nach anderer Angabe ist die Carminsäure ein Gemenge von vier Körpern. Ferner 6—18 Proc. Fett, 4—8 Proc. Waasser und 3—6 Proc. Asche. Der weisse Ueberzug besteht aus einem wachsartigen Körper Coccoecerin, er beträgt 0,5 bis 4,2 Proc. und liefert beim Verseifen zwei Körper Coccoecerylsäure und Coccoecerylalkohol.

Sorten. Die in Oefen getrocknete Cochenille ist am stärksten weiss bestäubt, sie liefert die Silbercochenille (*Grana jaspada*), die in der Sonne getrocknete ist grau (*Grana renegrida*), die auf Metallplatten getrocknete schwarzroth (*Grana negrilla*). Nach anderen Angaben ist die Behandlung beim Trocknen ohne Einfluss auf das Aussehen: die silbergraue soll aus jungen Weibchen bald nach der Befruchtung bestehen, die schwarzrothe aus Weibchen nach dem Legen der Eier. Jede dieser Sorten zerfällt wieder in zahlreiche Unterarten, deren Benennungen wenig übereinstimmen. — Ausser diesen von gezüchteten Insekten gelieferten Sorten kommt eine Sorte Granilla vor, die von wilden Insekten geliefert wird, unter welchen Namen aber auch unentwickelte und zerbrochene Insekten der andern Sorten, die man durch Absieben gewinnt und die daher reichlich mit Resten der Pflanze und mit Erde (Asche bis 50 Proc.) verunreinigt sind, verstanden werden.

Als beste Sorten gelten Zacatella (Sacatilla) und Honduras. Was gegenwärtig im Handel ist, stammt meist von den kanarischen Inseln.

Ausserdem verfälscht man schwarze Sorten mit dunklem Sand und helle mit Schwespath, indem man sie aufweicht, mit dem Verfälschungsmittel und einem Klebstoff be-

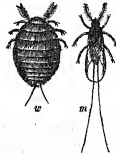


Fig. 204.

handelt und dann wieder trocknet. Der Gehalt an BaSO_4 ist bis zu 25 Proc gefunden worden.

Werthbestimmung 1) Durch Titration mit Ferrocyankalium in alkalischer Lösung 1 g zerriebene Cochenille wird mit 25 g Kalilauge ($5\text{KOH} + 20\text{H}_2\text{O}$) eine Stunde digerirt, mit Wasser zu 100 ccm aufgefüllt und mit 1proc Ferrocyankaliumlösung solange titirt, bis die rothe Farbe in braunlichgelb übergegangen ist

2) Durch Titiren mit Kaliumpermanganat in saurer Lösung 2 g unzerkleinerte Cochenille werden mit $1\frac{1}{2}$ Liter Wasser eine Stunde gekocht, durchgeseiht und noch einmal mit 1 Liter Wasser $\frac{1}{4}$ Stunden gekocht Die gesammelten Flüssigkeiten werden nach dem Erkalten zu 2 Liter aufgefüllt und 100 ccm davon mit Indigokarmin versetzt, zu 750 ccm aufgefüllt und mit Chamaeleon titirt. Nach dem Abzug der zur Entfärbung des Indigokarmins verbrauchten Menge, die man vorher bestimmt hat, bleibt die für die Cochenille verbrauchte Menge

In beiden Fällen benutzt man zum Vergleich eine Standardsorte, z B für schwarz-rothe Cochenille Zacatella, für silbergraue Honduras

Pulverung Wegen ihres Fettgehaltes ist die Cochenille schwer in ein feines Pulver zu verwandeln Man trocknet sie deshalb bei gelinder Wärme und zerreibt sie in einem Porcellanmörser (!) zu einem mittelfeinen Pulver Entzieht man diesem das Fett durch Aether, so lässt sich daraus ein haltbares Pulvis subtilis deoleatus herstellen, das auch besonders zu langer Aufbewahrung eignet

Anwendung. Bisweilen noch als Keuchhustenmittel zu 0,1–0,5 mehrmals täglich mit Kaliumkarbonat, als Farbstoff zu Mundwässern, zum Färben von Zahnpulvern, Zahnpasten und Pastillenmassen, doch ist hier ammoniakalische Karminlösung vorzuziehen Die aus Cochenille bereitete rothe Tinte hat vor einer Anilintinte den Vorzug grosserer Beständigkeit der Schriftzüge

Im allgemeinen wird der Verbrauch der Cochenille durch die Anilinfarben stark beeinträchtigt

Cocconella germanica oder *polonica*, Johannisblut ist die auf den Wurzeln von *Scleranthus*, *Herniaria*, *Hieracium* in Mittel- und Osteuropa lebende *Porphyrophora polonica* Br *Cocconella armeniaca*, Cochenille vom Ararat ist die in Armenien auf *Poa pungens* lebende *Porphyrophora Duhameli* Br Beide sind gegenwärtig ohne pharmaceutische Bedeutung

Tinctura Cocconellae (Ergänzb) **Tinctura Cocci** (Brit) Cochenilletinktur **Tainture de Cochenille** (Gall.) Ergänzb Grob gepulverte Cochenille 1 Th, Verdünnter Weingeist (60proc) 10 Th — Brit Cochenille 100 g, Alkohol (45 vol %) 1000 ccm — Gall. Cochenille 10 g, Alkohol (80proc) 100 g

Tinctura Cocconellae pro analysi Die als Indikator beim Titiren von Carbonaten dienende Cochenilletinktur bereitet man (Ph Germ II) durch Ausziehen von 8 g gepulverter Cochenille mit 50 ccm Weingeist und 200 ccm destillirtem Wasser und Filtriren. Rothgelbe Tinktur, die durch Alkalien violett gefärbt, durch Kohlensäure nicht verändert wird.

Electarium kermesinum.

Confectio Alkermes. Kermeskonfekt

Rp	Cocconellae	50
	Ligni Santali rubri	100
	Pulveris aromatici	50
	Sacchari albi	200
	Sirupi simplici	q s

Latwege gegen Keuchhusten der Kinder Hasel-nussgross mehrmals täglich.

Mixtura contra tussim convulsivam.

Keuchhustenmixture

I. nach ABERLE

Rp	1 Cocconellae pulver	10
	2 Kali carbonici	30
	2 Sacchar albi	100
	4 Aque destillatae	560

Mehr verreibt 1–3 sorgfältig und fligt allmählich 4, hinz. Theelöffel- bis ealöffelweise.

II Form Russica.

Rp.	1 Cocconellae	0,5
	2 Kali carbonici	1,2
	3 Aque destill	120,0
	4. Sirupi Aurantii flor	200

Man digerirt 1–3 drei Tage lang, filtrirt und fligt 4 hinz. Theelöffelweise zu geben

III.

Rp	Leptons Ammonii anisati	10,0
	Kali bromati	5,0
	Tinct. Cocconell. ammon.	
	Aque destillatae	
	Sirupi simplici	50,0

Pastilli Cocconellae DRENNACH.

Cochenille-Pastillen

Rp	Cocconellae pulv	50,0
	Sacchar pulv	250,0
	Massae Cacao	200,0

Zu 1000 Pastillen, jede mit 0,05 Cochenille.

Pulvis dentifricius versicolor	
Rp Cocconellae	1,0
Aluminis	2,0
Rhizom Iridis Florent.	30,0
Tartari depurati	40,0
Magnesi carbonici	5,0
Ossium Sepiae	22,0
Oleum Rosae	gtt. 7
Weisses, beim Befeuchten roth werdendes Pulver	
Pulvis nephriticus RADMACHER	
Rp Cocconellae	5,0
Magnesia usta	20,0
Stündlich 1 Theelöffel	

Rubramentum	
Rothe Cochenillefärbte.	
Rp 1 Cocconellae	5,0
2 Kali carbonici	10,0
3 Aquae destillatae	100,0
4 Tartari depurati	30,0
5 Aluminia kalini	2,0
6 Spiritus (90%)	5,0
7 Aquae destillatae	10,0
8 Gummi arabici	5,0
9 Olei Caryophyllorum gtt. II	
Man verreibt 1 mit 2, macerirt mit 3 zwei Tage, erhitzt mit 4 und 5, solange noch CO ₂ entweicht, fügt 6 hinzu und filtrirt. Das Filtrat wäscht man mit 7 nach, löst unter Schütteln 8 und 9 und bewahrt in kleinen, ganz gefüllten Flaschen liegend auf. Bei der Darstellung sind eisernen Gerüche zu vermeiden!	
Sirupus Cocconellae.	
Sirupus cordialis s. kermesinus (Münch. Vorsch.) Kermessaft Alkermessaft.	
Rp 1 Cocconellae	10,0
2 Aluminis	0,25
3 Kali carbonici	0,75

4. Aquae Rosae	175,0
5. Aquae Cinnamomi spirit	125,0
6. Aquae Mellissae	125,0
7. Sacchari	800,0
Ans 1—6 stellt man durch einlängiges Maceriren und Abseihen 400,0 her und löst darin 7	
II.	
Rp 1 Cocconellae pulv	2,0
2 Kali carbonici	0,5
3 Aquae destillatae	40,0
4 Spiritus	5,0
5 Sacchari	60,0
Man erhitzt 1—4 bis zum Sieden, filtrirt und löst 5	

Sirupus pectoralis	
Hustensaft (Münch. Vorsch.)	
Rp Sirupi Cocconellae	45,0
Sirupi Ipecacuanhae	20,0
Sirupi Senegae	15,0
Sirupi Papaveris	15,0
Aquae Amygdalar amarae	2,5
Tincturae Opi benzoici	2,5
60 g dieses Sirups geben mit 30 Tropfen Toluirschenbunker den Sirupus pectoralis compositus des Dr. STADLER	
Tinctura Cocconellae ammoniacalis	
Finct Cocconellae JONAS	
Rp Cocconellae pulverat.	65
Lequoris Ammonii caust.	5,5
Spiritus diluti (60%)	100,0
Tinctura Cocconellae RADMACHER	
Rp Cocconellae pulv.	10,0
Spiritus diluti	120,0
RADMACHER'sches Nierenmittel	

Hausbalsam von HERBST Cochenille 3,0, Kölnisches Wasser 100,0, Melissen-geist 600

Lippenfarbe aus Paris a) Ein glycerinhaltiger Cochenillesauszug b) Mit Rosenöl parfümirte Eosinlösung. Jedes Fläschchen zu 10 g kostet 10 Fr

STREIBL's Brustsaft ist ein mit Cochenille gefärbter Zuckersirup mit einer Spur Vanille

TAYLOR's rother Trank. Eine mit Anis, Angelika- und Majoranöl versetzte Tinctura Cocconellae

Carminum (Erganzb.) Karminroth. Karmin Dieser aus der Cochenille gewonnene prachtvolle Farbkörper wird von den einzelnen Fabriken nach verschiedenen, von ihnen geheim gehaltenen Verfahren dargestellt, welche nicht alle ein gleiches Produkt ergeben

Man kocht Cochenille mit Wasser aus, versetzt das Filtrat mit Alaunlösung und läßt es in flachen Gefäßen an der Luft stehen. Alsdann schlägt sich allmählich der Farbstoff auf dem Boden nieder und zwar sind die zuerst sich abscheidenden Antheile die werthvollsten, die später sich abscheidenden sind minder werthvoll. Oder man kocht die Cochenille mit Natriumkarbonat enthaltendem Wasser aus, fügt Erweiss- oder Hausenblase- oder Gelatinelösung, hierauf verdünnte Schwefelsäure hinzu, worauf sich der Farbstoff gleichfalls ausscheidet. Der mit Hilfe von Gelatine bereitete soll nicht so gut wie die anderen Sorten sein. Eisen ist bei der Darstellung auszuschließen.

Ueber die Zusammensetzung des Karmins ist etwas Sicheres zur Zeit noch nicht bekannt. Man weiss, dass er aus etwa 17 Proc. Wasser, 20 Proc. stickstoffhaltigen Substanzen, 7 Proc. Asche, 56 Proc. Farbstoff besteht und dass die Karminsäure $C_{11}H_{14}O_4$ eine Rolle bei der Bildung des Farbstoffes spielt. Wie dies aber geschieht, darüber fehlt ziemlich jede Aufklärung. **LIEBERMANN** nimmt an, dass der Karmin ein Thonerde Kalkalbuminat ist und vergleicht ihn mit dem Türkischrothfarblack.

Eigenschaften. Feurig-hochrothe, specifisch leichte Stücke, welche leicht zerreiblich sind und alsdann ein äusserst feines, zartes Pulver liefern. Eine der besten Karminsorten ist die als Naccarat bezeichnete. Karmin ist unlöslich in Wasser und in verdünnten Säuren, dagegen löst er sich auf in Ammoniakflüssigkeit. Die ammoniakalische Lösung ist violettroth gefärbt und hat ein charakteristisches Spektrum, welches man an einer Vergleichslösung kennen lernen muss.

Wegen seines hohen Preises ist der Karmin vielfachen Verfälschungen und Nachahmungen ausgesetzt, welche indessen verhältnissmässig leicht nachzuweisen sind. Namentlich kommen unorganische Substanzen (Thonerde, Baryumsulfat) vor, die mit Theerfarbstoffen, z. B. Eosin, Paeonin und Azofarbstoffen wie Ponceau und Biebercher Scharlach gefärbt sind.

Prüfung. 1) Das Karmin sei zart, leicht zerreiblich und hinterlasse nicht mehr als 9 Proc. Asche. Die Asche besteht im wesentlichen aus Thonerde + Kalk, bisweilen enthält sie auch noch kleine Mengen von Zinndioxyd. — Man achte beim Veraschen auf den Geruch, den die überhitzte Substanz verbreitet. Rechter Karmin verbreitet Geruch nach versengten Federn. Die Imitationen mit Eosin lassen deutlichen Bromgeruch und der Paeoninlack deutlichen Geruch nach Phenol erkennen. 2) Er löse sich in verdünnter Ammoniakflüssigkeit fast vollständig nur mit Hinterlassung einiger Fleckchen von Thonerde auf. 3) Man halte sich einen „Typ“ einer guten unverfälschten Karminsorte. Hat man neuen Karmin bezogen, so verreibt man gleiche Mengen des Typs und der neuen Sorte mit je gleichen Mengen Stärke (also z. B. je 0,1 g Karmin mit 10 g Stärke) und vergleicht alsdann die Farb-Intensität und Farb-Nuance beider Mischungen.

Aufbewahrung und Anwendung. Man bewahre den Karmin vor Licht geschützt auf. Verwendung findet er in beschränktem Maasse zur Herstellung rother Tinte, ferner zum Färben von Nahrungs- und Genussmitteln, zur Herstellung von Tinktionsflüssigkeiten für die mikroskopische Analyse, zum Schminken. Für den letzteren Zweck verreibt man ihn zweckmässig mit dem gleichen Gewicht Resstärke, weil er dann ökonomischer ist und nicht so intensiv färbt. Karmin ist nicht gesundheitsschädlich.

Carminum pro usu medicatorio
 Rothe Schminke
 Rp. Carmin rubri
 Amyli Oryzae ss
 Charta carminica
 Filtrirpapier, mit einer ammoniakalischen Carminlösung getränkt. Als Resgenpapier.

Rebramentum carminicum
 Rothe Karmin-tinte
 Rp. Carmin rubri 10,0
 Liquoris Ammonii caustici (10%) 800,0
 Aque destillatae ss
 Gummi arabici pulv. 50 g
 Die Tinte muss mit Käsefäden geschrieben und stets gut zugestopft gehalten werden.

Acidum carminicum Karminsäure. $C_{11}H_{11}O_6$. Mol. Gew. = 240. Eine nach komplizirtem Verfahren aus der Cochenille abgeschiedene Säure. — Ein rothes Pulver oder kleine rothe Lamellen, welche sich in 2 Th. Wasser sowie in Alkohol lösen.

Die Verbindung diente bisher namentlich zur Darstellung von Tinktionsreagentien für die mikroskopische Analyse, neuerdings benutzt man die konc. Lösung (1:2) auch zum Nachweis kleinster Mengen gelöster Eiweissverbindungen, welche durch die Säure gefällt werden. Es soll sogar möglich sein, einzelne Eiweissarten durch dieses Reagens zu unterscheiden.

Karminsaures Ammoniak. 1) Nach Th. HARTIG. Käuflieber, fein geriebener Karmin wird mit Wasser angerührt und dann tropfenweise Ammoniakflüssigkeit zugesetzt, bis vollständige Lösung erfolgt ist. Die Lösung wird darauf filtrirt und zur Trockne verdampft. Das Pulver wird je nach Bedarf in Wasser gelöst. 2) Nach BACHMANN. Man reibe 0,2–0,4 g guten Karmin recht fein, reibe mit 30 ccm destillirtem Wasser an und setze einige Tropfen Ammoniakflüssigkeit dazu. Ein Theil des Karmins löst sich, worauf die Lösung filtrirt und mit 30,0 g Glycerin und 8 ccm Alkohol versetzt wird. Riecht sie deutlich nach Ammoniak, so lässt man sie bis zum Verschwinden des Geruches offen stehen.

Borax Karmin. Man löst 4 Th. Borax in 56 Th. Wasser. Hiernach fügt man 1 Th. Karmin und vermischt nun je 1 Volumtheil des Ganzen mit 2 Volumtheilen absoluten Alkohol, wosuf man filtrirt.

Alaun-Karmin nach **GRENAOHER** Eine Lösung von 5,0 Alaun in 100,0 destillirtem Wasser wird im Sandbade bis zum Aufkochen erwärmt, worauf man 1 g Karminpulver zusetzt, und 20 Minuten kochen gelassen. Nach Hinwegnahme der Flamme rührt man mit einem Glasstabe um, bis die Flüssigkeit Zimmertemperatur angenommen hat, filtrirt und bewahrt in gut verschlossener Flasche auf.

Lithium-Karmin nach **ORTH** In 100,0 einer gesättigten wässrigen Lösung von Lithiumcarbonat trägt man 2,5 Karminpulver unter Umrühren ein und filtrirt.

Picrokarmin nach **FERRY** Man mischt 1 g Karmin, 4 ccm Ammoniakflüssigkeit und 200 ccm destillirtes Wasser und setzt 5 g Pikrinsäure hinzu. Dann schüttelt man um und lekanthirt, so dass der nicht gelöste Ueberschuss der Pikrinsäure im Glase zurückbleibt. Die abgessene Flüssigkeit wird einige Tage stehen gelassen, wobei man sie öfters umschüttelt. Hierauf bringt man sie in eine flache Schale und setzt sie an der Luft der Verdunstung aus. Es dauert mehrere Wochen, bis die Flüssigkeit verdunstet und ein rothes Pulver zurückgeblieben ist. Dieses wird mit der 50fachen Gewichtsmenge Wasser angerührt und nach einigen Tagen filtrirt. Die Flüssigkeit muss jetzt gelblichroth sein, ohne Geruch nach Ammoniak. Ein Tropfen auf weissem Filtrirpapier eingetrocknet, muss einen gelben, rothgeränderten Fleck geben. Man konservirt die Flüssigkeit durch einige Tropfen Karbolsäure.

Blauer Karmin, **Indigokarmin**, ist indigosulfosaures Natrium, s. Indigo.

Karmin-Lacke. Die im Handel als Karminlack, Florentiner Lack, Venediger Lack, Wiener Lack, Münchener Lack, Pariser Lack, Kugellack vorkommenden Farbkörper sind in der Regel Verbindungen der Karminsäure mit Thonerde oder Zinnoxid, meist gemischt mit überschüssigem Thonerde- oder Zinnoxidhydrat.

Karmin zum Färben der Wurst ist ammoniakalische Karminlösung.

Nail-Powder, zum Färben der Fingernägel, ist eine parfümirte Mischung aus 1 Th Karmin und 100 Th Zinnoxid.

Roselline, von **ROSE** in Hamburg, eine Fleischfarbe, besteht aus 25 Th rothem Karminlack, 20 Th Borsaure, 850 Th Wasser (Polenske).

Rothe Farbe 1) für Zuckerwaaren, Liköre u. dergl. 10 Th Karmin löst man in einer Porzellanschale (1) in 20 Th Salzmagerst, fugt 100 Th Glycerin zu, verjagt das Ammoniak durch Erwärmen im Sandbade und verdünnt mit q s Wasser auf 1000 Th. 1) für Fleisch- und Zuckerwaaren. Carmin 50,0 werden mit Syrupi Sacchari 950,0 ein angerieben. Vor dem Gebrauche umzuschütteln.

Saffroth, **Succus ruber**, ist entweder eine ammoniakalische, mit Gummi versetzte Karminlösung, oder eine Abkochung von Fernambukholz, die man mit Zinnchlorid fällt, worauf der Niederschlag in Ammoniak gelöst und mit Gummilösung versetzt wird. Für Küchens Zwecke gibt es im Handel ein Saffroth in Stängelchen.

Cocculus.

1) Gattung der Menispermaceae — Cocculeae — Menisperminae.

Cocculus Laeaba D C Heimisch durch das ganze tropische Afrika. Arzneiliche Verwendung als Diureticum und gegen Fieber findet die Wurzel mit mehreren concentrischen Gefässkreisen. Sie enthält 0,13 Proc Colombin und zwei Alkaloide, das crystallinische Sangolin zu 8,09 Proc und das amorphe Pelosin zu 2,11 Proc — Aus den Früchten bereiten die Araber ein gegohrenes Getränk „Khumm vol majnoon“.

Cocculus laurifolius D C in Hindustan, enthält ein wie Curare wirkendes Alkaloid Cocclaurin in der Rinde und in den Blättern.

Cocculus filipendula Mart in Brasilien, dient als energisches Diureticum.

2) † **Fructus Cocculi indic.** **Cocculi Indici** s. levantini. **Gallae orientales**. **Baccae piscatoriae**. — **Kockelskörner**. **Kockelsamen**. **Fischkörner**. **Tollkörner**. **Kukukssaat**. **Läusesamen**. — **Cogue du Levant** (Gall.) — **Cockles**. Sind die Steinfrüchte der zu den Menispermaceae — **Tinosporaceae** gehörigen **Anamirta Cocculus (C) Wight et Arn** (syn. **Anamirta paniculata Colebr**), einem in Vorder- und Hindustan verbreiteten Schlingstrauche mit grossen, ledernen, runden, an der Basis gestutzten oder herzförmigen Blättern und kleinen bläulichen Blüthen, die grosse Rispen bilden.

Beschreibung. Die Früchte sind eiförmig oder fast kuglig-nierenförmig, 1 cm im Durchmesser. Die grosse Narbe des Fruchtsoteles steht etwas seitlich und infolge des nach einer Richtung geförderten Wachstums ist dicht daneben, durch eine seichte Einbuchtung getrennt, die Spitze der Frucht. Aussen grob-runzelig, schwarzbraun oder graubraun. Die dünne Fruchtschale umschliesst den durch die Wucherung des „Condylus“ halbkugelig ausgehöhlte gestalteten Samen, der aussen bräunlich und runzelig, innen olivförschig ist. Er besteht aus dem Endosperm, das den Embryo mit zwei flachen, dünnen Kotyledonen umschliesst.

Die Steinschale des Perikarps besteht aus nach verschiedenen Richtungen verlaufenden, ineinander verflochtenen, stark verdickten Fasern. Im Endosperm fettes Öl und Proteinkörner. Im Gewebe zahlreiche nadelförmige oder grössere prismatische Krystalle. Das Pericarp ist geruch- und geschmacklos, die Samen schmecken stark bitter.

Bestandtheile. In den Samen bis 1 Proc. Pikrotoxin (vergl. bes. Artikel) und ungiftiges Pikrocin. Nach anderer Angabe besteht das Pikrotoxin aus einer lockeren Verbindung von Pikrotoxinin und Pikrocin. In der Fruchtschale angeblich zwei nicht giftige Alkaloide Menispermia und Paramenispermia. Die Samen enthalten bis 50 Proc. Fett (Stearin).

Aufbewahrung. Unter den starkwirkenden Arzneimitteln.

Anwendung. In Pulverform gegen Krätze und zur Vertilgung der Läuse, nur mit Vorsicht zu gebrauchen, da bei wunder Haut Vergiftungen vorkommen können. Die Verwendung zum Fischfang ist ein verwerflicher Missbrauch. Man hat beim Menschen nach dem Genuß von zwei Früchten heftige Vergiftungserscheinungen beobachtet, und 2,4 g des Pulvers haben den Tod herbeigeführt. Als Gegenmittel sind bis zum Eintreffen ärztlicher Hilfe Brechmittel angezeigt.

†† **Picrotoxinum** (Brit. U-St. Ergänzb.) **Picrotoxine** (Gall.) **Picrotoxin.** **Cocculus Menispermum.**¹⁾ **Pikrotoxinsäure** $C_{30}H_{44}O_{11}$. Mol. Gew. = 802.

Als Formel für diesen in den Kockelskörnern enthaltenen Bitterstoff wird der oben angegebene Ausdruck $C_{30}H_{44}O_{11}$ angenommen (Gall. = $C_{30}H_{40}O_{11}$). Dieser bezieht sich auf das Präparat, welches zur Zeit als „Pikrotoxin“ im Handel vorkommt. Es kann aber als ziemlich sicher angenommen werden, dass das Pikrotoxin als eine Verbindung zweier verschiedener Körper, Pikrotoxinin und Pikrocin anzusehen ist. Siehe S. 887 unten.

Darstellung. A) Gepulverte Kockelskörner werden durch heisse Pressung vom grössten Theile des in ihnen enthaltenen Fettes befreit, darauf wiederum zerkleinert und nun dreimal mit siedendem Wasser ausgezogen. Man versetzt die Auszüge mit Bleiacetat im Ueberschuss, filtrirt den entstandenen Niederschlag ab und entbleit das Filtrat durch Sättigen mit Schwefelwasserstoff. Man filtrirt hierauf vom Schwefelblei ab und dampft das Filtrat auf ein kleines Volumen ein. Nach mehrtägigem Stehen in der Kälte sammelt man die ausgeschiedenen Krystalle und krystallisiert sie zunächst aus siedendem Wasser, zum Schluss unter Zusatz von etwas Thierkohle aus siedendem starken Alkohol um. (E. Schmidt)

B) Die entfetteten Kockelskörner werden 2—3 Mal mit heissem Alkohol extrahirt. Man destillirt von den alkoholischen Auszügen den Alkohol ab und entfettet das Extrakt mit Petroläther, worauf man die im Rückstand verbleibenden Krystallmassen durch Umkrystallisiren aus siedendem Wasser und siedendem starken Alkohol reinigt.

Eigenschaften. Die im Handel vorkommenden Präparate zeigen einen von 192—200° C schwankenden Schmelzpunkt. Durch 2—3 maliges Umkrystallisiren aus siedendem Wasser kann man aus den Handelspräparaten in einer Ausbeute von etwa 98 Proc. ein Pikrotoxin erzielen, welches konstant bei 199—200° C schmilzt. Diesen Schmelzpunkt von 199—200° C haben für die von ihnen reipurten Präparate acceptirt Gall., U-St., Ergänzb., während Brit. den Schmelzpunkt 192,2° C angiebt. Davon ab-

¹⁾ Nicht zu verwechseln mit dem in Amerika gebrauchten „Menispermum“, einem aus dem Rhizom von *Menispermum Canadense* hergestellten Extrakt.

gesehen hat die heute noch als Pikrotoxin bezeichnete Substanz folgende Eigenschaften: Farblose, geruchlose, gegen 200°C schmelzende, nadelförmige, meist sternförmig gruppirte Krystalle (rhombische Prismen) von stark bitterem Geschmack, welche an der Luft unveränderlich sind. Sie lösen sich in etwa 150 Th. kaltem, etwa 25 Th. siedendem Wasser, ferner in 10 Th. kaltem oder in 3 Th. siedendem Alkohol. Sie lösen sich ferner leicht in Essessig, schwer dagegen in Aether, Benzol oder Chloroform. Auch Natronlauge und Ammoniak lösen reichliche Mengen, so dass also starken Basen gegenüber das Pikrotoxin die Eigenschaften einer schwachen Säure hat, doch sind die so entstehenden Salze unbeständig und mangelhaft charakterisirt.

Die wässrige Lösung ist neutral und reducirt in der Wärme ammoniakalische Silbernitratlösung und auch Fehling'sche Lösung. Die alkoholische Lösung lenkt die Ebene des polarisirten Lichtes nach links ab.

Aus der ammoniakalischen Lösung wird das Pikrotoxin durch basisches Bleiacetat (Bleessig) gefällt. Von Identitätsreaktionen sind folgende anzuführen:

1) Konc. Schwefelsäure löst das Pikrotoxin mit orangerother Farbe, die durch eine Spur (1) Kaliumdichromat in Violett durch etwas mehr Kaliumdichromat in Braun übergeht. 2) Mischt man das Pikrotoxin mit der dreifachen Menge Kaliumnitrat, durchfeuchtet das Gemenge mit konc. Schwefelsäure und setzt alsdann starke Natronlauge (von 33 Proc. NaOH) im Ueberschuss hinzu, so tritt lebhaft Rothfärbung ein (Lassley'sche Reaction). 3) Bringt man auf ein Uhrglaschen ein kleines Körnchen Pikrotoxin, lässt auf dasselbe einen Tropfen einer Lösung von 1 Th. Benzaldehyd in 4 Th. absolutem Alkohol sowie, einen Tropfen konc. Schwefelsäure tropfen (ohne zu schwenken oder zu rühren), so entsteht von dem Pikrotoxin ausgehend prachtvoll karminrothe Färbung. In der Mischung von Benzaldehyd + Alkohol entsteht durch Schwefelsäure nur hellgelbe Färbung, in welcher sich die rothe Färbung gut abhebt. Eine ähnliche Reaction giebt das Cholesterin (Mazzua). Codein giebt unter den gleichen Verhältnissen gelbe bis blutrothe Färbung.

Prüfung. Dasselbe kann sich darauf beschränken, das das Präparat farblos ist, den richtigen Schmelzpunkt zeigt und beim Erhitzen auf dem Platinbleche ohne einen Rückstand zu hinterlassen, verbrennt.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig, in der Reihe der direkten Gifte, in der Abtheilung Pflanzengifte bez. Alkaloïdes, obgleich es systematisch nicht zu diesen gehört.

Anwendung. Pikrotoxin gehört zu den heftigsten Giften und erzeugt in grösseren Gaben stupor (Betäubung) und heftige, durch Reizung des Krampfeentrums bedingte Krämpfe. Es ist früher als Ersatz des Strychnins bei Epilepsie und Lähmung empfohlen worden, wird jetzt hier aber nicht mehr gegeben. Aeusserlich in Salben 0,3–0,5 und 25,0 Fett bei chronischen Hautkrankheiten und zur Vertreibung von Kopfungseizern (nicht zu empfehlen). Innerlich und subkutan in Gaben von 0,001–0,01 in wässriger Lösung gegen die Nachtschweisse des Phthiaiker. Es wirkt fast ebenso sicher wie Atropin und kann wegen des Fehlens unangenehmer Nebenwirkungen länger als dieses gegeben werden. — Höchstdosen *pro dos* 0,01 g., *pro die* 0,02 g. (Ergauab)

Das Pikrotoxin ist kein einheitlicher Körper, sondern eine Verbindung zweier Substanzen, des Pikrotoxins $\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{O}_6$ und des Pikrotins $\text{C}_{18}\text{H}_{20}\text{O}_6$. Es kann in diese beiden Körper schon durch Auskochen mit grösseren Mengen Benzol zerlegt werden und zwar geht hierbei das Pikrotoxin in Lösung, während das Pikrotin zurückbleibt. Löst man ein Gemisch von 54,5 Th. Pikrotoxin und 45,5 Th. Pikrotin in siedendem Wasser auf, so krystallirt wieder Pikrotoxin vom Schmelzpunkt $199\text{--}200^{\circ}\text{C}$ aus. Das Pikrotoxin, welches bei $200\text{--}201^{\circ}\text{C}$ schmilzt, ist der Träger der Giftwirkung der Kokkelskörner und erheblich giftiger als Pikrotoxin, das Pikrotin, welches bei $248\text{--}250^{\circ}\text{C}$ schmilzt, scheint ungiftig oder doch weniger giftig zu sein.

Cochlearia.

Gattung der Cruciferae—Sinapeae—Cochleariinae.

1. *Cochlearia officinalis* L. Löffelkraut. Scharbockskraut.¹⁾ Herbe aux millers. Scurvy grass. Heimisch auf salzhaltigem Boden und an Meeresufern Nordeuropas, bis weit nach Norden gehend. Häufig zum arzneilichen Gebrauch kultivirt.

Beschreibung. Ein- oder zweijährig, mit aufrechtem, kantig-gestreiftem Stengel. Die bodenständigen Blätter langgestielt, ihre ganzrandige oder geschweifte Spreite ist reit-eiförmig. Die Stengelblätter den Stengel mit herzförmigem Grunde umfassend, ihr Rand eckig-gezähnt. Alle Blätter etwas fleischig. Die weissen, wohlriechenden Blüten haben kurzgenagelte Kronblätter und 6 fast gleichlange Staubgefässe (Fig. 205). Die Frucht ist ein kleines, fast kugelig aufgedunsenes Schötchen mit netzaderigen Klappen (Fig. 206, 207).

Bestandtheile. In der trocknen Pflanze 0,23 Proc. ätherisches Oel (s. S. 890). Es riecht und schmeckt weniger scharf wie das Allylsenöl (vergl. unten). Im trocknen Kraut 20 Proc. Asche.



Fig. 205.

Blüte von *Cochlearia officinalis*.
a Längsschnitt. b Querschnitt.
c Kelchblätter. d Fruchtknoten.
e Narbe. f Staubblätter.



Fig. 206.

2. Schötchen von *Cochlearia officinalis* in natürlicher Grösse. 3. Dasselbe viermal vergrößert.



Fig. 207.

4. Schötchen von *Cochlearia officinalis*, aufgesprungen.
5. Same im Querschnitt.

Verwendung findet das frische Kraut *Herba Cochleariae* (Germ.). — Bitterresse. Skorbutkraut. *Cochléaria* (Gall.), das man zur Blüthezeit — Mai bis Juni — ammelet und sofort verarbeitet. Man verwendet es, gewöhnlich in der Form des Löffelkrautspiritus, zu Mund- und Gurgelwässern bei Erkrankungen des Zahnfleisches; das frische Kraut wird als Salat oder Gemüse gegen Skorbut genossen, der ausgepresste Saft gegen Gicht und Rheumatismus.

Spiritus Cochleariae (Germ. Helv.). Löffelkrautspiritus. Esprit ou Alcoolat de cochlearia. Spirit of Scurvy-grass. Frisches, in Blüthe stehendes Löffelkraut 200 Th. wird zerstoßen, mit Wasser und Weingeist je 75 Th. 24 Stunden macerirt, dann 100 Th. abdestillirt. Farblos, riecht eigenthümlich, schmeckt brennend scharf, wird sich mit alkalischer Bleiblösung erhitzt, schwarz. Spec. Gew. im Mittel 0,915. Verliert seine Schärfe mit der Zeit, weshalb man ihn nicht länger als ein Jahr aufbewahren sollte (kühl und vor Licht geschützt). — Der Löffelkrautspiritus des Handels ist häufig eine Mischung aus Weingeist und künstlichem Cochleariöl.

Acetum stomacorum DIERCKSON.
Acetum dentifricum. Mundessig.
Zahnessig.

Rp. Spiritus Cochleariae	200,0
Tincturae Spilanthis comp.	200,0
Tincturae aromaticae	100,0
Aetheris acetic	50,0
Acidi acetic (96 %)	20,0
Acidi salicylic	20,0
Aquae destillatae	400,0
Cocconeae pulverat.	5,0
Olei Salviae	1,0
Olei Menthae pip. Angl.	1,0

Man erwärmt auf 60° C. und stellt einige Tage kühl. Theelöffelweise dem Mundspülwasser zusetzen.

Alcoolatum Cochleariae compositum.
Alcoolat de cochlearia composé (Gall.)
Esprit ardent de cochlearia.

Rp. Herbae Cochleariae recent.	2000,0
Radixi Amomadae recent.	400,0
Alcohol (80 %)	8500,0

Nach zweitägiger Maceration destillirt man ab 8000,0.

Aqua Cochleariae.

I.

Rp. Herbae Cochleariae recent.	1000,0
Spiritus	100,0
Aquae	q. s.
Man destillirt ab	1000,0

II. Ex tempore.

Rp. Spiritus Cochleariae	20,0
Aquae destillatae	80,0

¹⁾ Unter diesem Namen geht auch *Ranunculus Ficaria*.

Aqua gingivalis regia
Königs Mundwasser
Rp Oli Rosae gtt V
Oli Citri 1,0
Oli Cinnamomi 25
Oli Caryophyllorum 5,0
Spiritus Cinnamomi 257,0
Spiritus Cochleariae 700,0
Chloroformii 5,0
Unverdünn bei Zahnweh mit Wasser verdünnt
als Gurgelwasser

Aqua gingivalis SCHLEICHERI
SCHLEICHER's antiseptisches Mundwasser
Rp Spiritus Cochleariae 80,0
Spiritus Melissae comp 80,0
Tincturae Ratanhae 40,0
Thymoli 0,5
Oli Menthae pipentae 0,5
Oli Caryophyllorum 0,1
Einige Tropfen auf $\frac{1}{2}$ Glas Wasser

Cerevisia antiscorbutica (Gall.)
Bière ou Brutolé antiscorbutique
SAFINETTE
Rp Herbae Cochleariae recentis 15,0
Turionum Fini 15,0
Radice Armoracae recentis 30,0
Cerevisiae 1000,0
Man lässt 4 Tage stehen, presst aus und filtrirt.
Wenn dieses Bier vorrätig gehalten werden soll,
so setzt man demselben 10 Proc Löffelkraut-
spiritus zu.

Conserva Cochleariae (Gall.)
Couserve de Cochlearia.
Rp Herbae Cochleariae recentis 250,0
Sacchari albi 750,0
Man rührt im Marmormörser zu Brei an und
reibt durch ein Haarsieb No 2

Serum Lactis antiscorbuticum
Rp 1 Acidi tartarici 5,0
2 Succi recent. herb Cochleariae 100,0
3 Lactis vaccini caesacti 900,0
Man löst 1 in 2, mischt mit 3 und schütt nach
einer Stunde durch.

Sirapus Cochleariae
Rp Spiritus Cochleariae 150
Sirupi simplex 85,0

Sirapus Cochleariae compositus (Helv)
Sirapus antiscorbuticus Sirapus de
Cochlearia armorica compositus Sirap
de Raifort composé Löffelkrautsirap
Sirap antiscorbutique

Helv Gall.
Rp 1 Herbae Cochleariae recentis 100,0 100,0
2 Herbae Nasturtii offic recentis 100,0 100,0
3 Radice Armoracae recentis 100,0 100,0
4 Foliorum Menyanthis (Trifoli folium I) 20,0 10,0
5 Corticis Aurantii (I) 25,0 20,0
6 Corticis Cinnamomi 20,0 10,0
7 Vini albi 10,0 5,0
8 Spiritus (94%) 400,0 400,0
9 Sacchari 550,0 500,0

Helv lässt 1—6 fünf Tage maceriren, im Wasser
bade 100 Th abdestilliren, den Rückstand aus-
pressen, die Flüssigkeit nach 6 Stunden klar ab-
gessen, auf 550,0 eindampfen, mit 9 zum Sirap
kochen, und diesem das Destillatzusetzen.

Gall lässt nur zwei Tage maceriren das Destillat
mit 100,0 Zucker im Wasserbade zum Sirap
machen die Pressflüssigkeit mittelst Eiweiss
klären, mit dem Rest des Zuckers zum Sirap
(spec Gew 1,27) kochen, filtriren und die beiden
Siraps mischen.

Sirapus Cochleariae iodatus
Sirap de raifort iodé

I Helv
Rp Tincturae Jodi 10,0
Sirupi Cochleariae comp 990,0

II. Gall.
Jodi 1,0
Alcohol (90%) 15,0
Sirupi Cochleariae comp 985,0

Spiritus Cochleariae compositus
Aqua antiscorbutica STEDENHAM.

Rp Oli Aurantii cort.
Oli Macidis
Oli Menthae crisp
Oli Salviae aa gtt III
Spiritus Sinapis 1,0
Spiritus Cochleariae
Spiritus diluti aa 50,0

Tinctura Cochleariae composita
Tinctura antiscorbutica
Rp Radice Armoracae recent 50,0
Acidi salicylici 1,2
Ammonii hydrochlorici 5,0
Oli Menthae pip gtt V
Spiritus Cochleariae comp
Spiritus diluti aa 50,0

Tinctura gingivalis
Zahn-Tinktur

Rp Tincturae Catechu
Tincturae Myrrhae
Tincturae Calami
Tincturae Liguli Guajad
Tincturae Chiniae
Spiritus Colonienae aa 10,0
Spiritus Cochleariae 40,0
Oli Menthae pipent gtt. V

Bei Entzündungen des Zahnfleisches 1 Theel auf
1 Glas Wasser zum Mundanspülen

Vinum antiscorbuticum
Vinum Armoracae compositum
Skorbutwein Vin ou Oenolé anti-
scorbutique

I Gall
Rp Herbae Cochleariae recentis 15,0
Herbae Nasturtii offic recentis 15,0
Radice Armoracae recentis 50,0
Folior Trifolii fibrini 5,0
Semin Sinapis nigri pulv 15,0
Ammonii hydrochlorici 7,0
Alcoolati Cochleariae comp 16,0
Vini albi 1000,0
Nach 10tägigem Stehen auspressen und zu
filtriren

II nach DIXTERRON

Rp Natrli chlorati 5,0
Extract Trifolii fibrini 10,0
Vini albi 900,0
Spiritus Sinapis 25,0
Spiritus Cochleariae 50,0

Eau de Madame de la Vrillière. Ein dem Aqua gingivalis regia ähnliches Mundwasser

Sirupus Raphani Rettigsaft, in Italien bei skrophulösen Kindern vielfach angewendet Cort Auranti 30,0, Cort Cinnamon zeyl 5,0, Herb Cochlear recent, Herb Veronic Herb Beccabunga recent, Herb Nasturt offic recent aa 500,0 Contusus admisce Vinu Marsala 1500 Macera per dies 2 et cola. Saepius agitando cum Talcu venet 50,0, sepone, filtra In hquor filtrat parib 1500 solve Sacchari 2400 (A. JANSSEN)

Universum, Breslauer, von SILBERSTEIN Ist ein sehr verdünnter Löffelkraut- oder Senfspiritus

Oleum Cochleariae. Löffelkrautöl Essence de Cochléaria. Oil of Spoonwort

Darstellung Man lässt das trockene Kraut mit weissem Senfpulver und Wasser stehen und destillirt dann ab

Eigenschaften und Bestandtheile Es ist das Isosulfocyanat des secundären Butylalkohols $C_4H_9-N=C=S$ Er dreht (100 mm-Rohr) + 55,27° Siedepunkt 156–159,9°C Spec Gew 0,944 bei 12°C Beim Erhitzen mit Ammoniak auf 100°C bildet es bei 135°C schmelzenden, optisch aktiven Sulfocarnstoff Das im Handel befindliche künstliche Löffelkrautöl ist Isobutylsenföl, es darf zur Herstellung des Spiritus Cochleariae etc nicht verwendet werden

II Cochlearia Armoracia L. Meerrettig. Mährrettig Kren Pfefferwurzel Ralfort, Cran de Bretagne Horse-radish In fast ganz Europa an feuchten Orten, doch oft nur verwildert, häufig in Gärten angebaut

Beschreibung. Wurzel und unterirdische Achsen, oft 1 m tief senkrecht hinabsteigend, cylindrisch, bis 6 cm dick Stengel 1 m hoch, ästig Grundständige Blätter, gross, oblong, am Rande gekerbt, langgestielt. Untere Stengelblätter fiederspaltig, obere lanzettlich, gekerbt-gesägt, mit verschmalertem Grunde sitzend

Bestandtheile der Wurzel Sinigrin (et Sinapis), ferner nach KONNE Wasser 76,73 Proc, Stickstoffsubstanz 2,73 Proc, Fett 0,35 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 15,89 Proc, Holzfaser 2,78 Proc, Asche 1,63 Proc In der Trockensubstanz Stickstoffsubstanz 11,60 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 67,99 Proc, Stickstoff 1,86 Proc

Verwendung findet die Wurzel Radix Armoraciae (Brit) Rad Raphani rusticani s marini. — Meerrettig — Racine de ralfort (Gall) R. d'armoise — Horse-radish Root

Anwendung. Sehr selten in frischem Zustande mit Wein oder Bier als harntreibendes Mittel, häufig dagegen als Küchengewürz verwendet

Aufbewahrung Im Keller unter Sand

Aqua Armoraciae Destillat aus frischer Wurzel, kann durch eine Lösung von 1 Tropfen ätherischem Senföl in 200 g Wasser ersetzt werden

Cerevisia Armoraciae composita, Cerevisia antiscorbutica, ist ein Auszug von Meerrettig und Fichtensprossen mit gewöhnlichem Bier

Spiritus Armoraciae compositus, Compound Spirit of Horseradish Brit Meerrettig, Orangenschale je 125 g, Muskatnuss 3,15 g, Weingeist 625 ccm, Wasser 750 ccm geben Destillat 1000 ccm

Sirupus Armoraciae compositus, Sirop de Ralfort composé, Sirop antiscorbutique (ex tempore par) Senfspiritus, Chinatinktur, Enziantinktur je 5 Th, Löffelkrautspiritus 15 Th, weisser Sirup 170 Th Man erhält hieraus den

Sirupus Armoraciae iodatus, GRIMAULT, durch Auflösen von Jod und Jodkalium aa 0,25 g in 200,0 Sirup

Tinctura Armoraciae composita s antiscorbutica. Alcoolé ou Teinture de ralfort composée (Gall). Frischer Meerrettig 100 Th, Senfpulver 50 Th, Salmiak 25 Th, Weingeist (60 proc) 200 Th, zusammengesetzter Löffelkrautspiritus 200 Th. nach 10 Tagen auspressen und filtriren

Vinum Armoraciae compositum enthält ausser den Bestandtheilen des vorigen Bitterklee und Brunnenkresse (vergl. S 889)

Oleum Armoraciae. Meerrettigöl Der scharfe Geruch des Meerrettigs, der sich besonders stark beim Zerreiben der Wurzel entwickelt, ist auf ein dem Senföl identisches ätherisches Oel zurückzuführen. Aus den Untersuchungen GADAMERS geht mit grosser

Wahrscheinlichkeit die Anwesenheit des Glykosids Sinigrin im Meerrettig hervor. Bei der Destillation der Wurzel erhält man 0,05 Proc. eines hellgelben Oels vom spec. Gew. 1,01. Es ist im Geruch nicht vom Senföl zu unterscheiden, und giebt bei der Behandlung mit Ammoniak dasselbe Thiozinamin wie Senföl und besteht demnach wie dieses aus Allylsulfocyanat.

COCOS.

Gattung der Palmae—Ceroxylinae—Cocoinene—Attaleeae.

1. *Cocos nucifera* L. Die Kokospalme. Ursprünglich vielleicht im indischen Archipel heimisch, jetzt durch die Tropen der ganzen Erde verbreitet.

Die *medizinische Verwendung* der Pflanze ist ganz unbedeutend, ein Dekokt der frischen Wurzel wird gegen Dysenterie getrunken, die Flüssigkeit im Innern des Endosperms, die Kokosmilch, gegen habituelle Stuhlverstopfung, auch gegen Gonorrhoe. Das feste Endosperm gilt als Bandwurmmittel.

Sehr ausgedehnt und vielseitig ist die *technische Verwendung*, wobei wir von dem vielseitigen Gebrauch, den die Menschen in den Tropen von dieser Palme machen, absehen.

Man verwendet von der einsamigen Steinfrucht:

1) Die faserige Hülle (Roya), deren Fasern als Coir in den Handel gelangen und zur Herstellung grober Teppiche, Bürsten etc. benutzt werden. — Die Faserbündel sind braun, rundlich, sie umschließen einen Canal, in dem leicht Gefässe erkannt werden. Von aussen sind die Bündel mit kleinen, 15 μ grossen, verkiezelten Plättchen (Stigmata) bedeckt.

Die einzelne Faser ist 0,4—1,0 mm (meist 0,7 mm) lang und 12—24 μ (meist 20 μ) dick, ungleichmässig dickenwandig, aussen häufig ausgebuchtet oder gezähnt, mit zahlreichen Porenkanälen, verholzt.

2) Die harte Steinschale, das Endocarp, die zu kleinen Drechslerarbeiten (wie Knöpfen), dient. Ihr Gewebe setzt sich vorwiegend aus sehr verschieden gestalteten Steinzellen zusammen, von zahlreichen Gefässbündeln durchzogen. Die Innenseite der Schale ist von zwei dünnen Gewebsschichten ausgekleidet, einer lichtbräunlichen, ziemlich weichen, die wenig verdickte Parenchymzellen enthält und einer innersten schwärzlichen, die wieder aus starkverdickten Steinzellen besteht. Die Asche ist strukturiert. An Stelle der Kokoschalen verwendet man für die gleichen Zwecke oft die Steinschale der *Attalea fanifera* Mart., sie enthält stark verkiezelte Zellen, deren Skelette sich reichlich in der Asche finden.

3) Das Endosperm des Samens, die Coprah, aus dem man durch Auspressen in der Wärme das Oleum Cocos (Ergänzh.) Oleum Cocos. — Kokosbutter. Kokosöl. Kokosnussöl. Kalappussöl. — Beurre de Cocos. Huile de Cocos. — Coconut-Oil gewinnt. Ueber den Bau vergl. unten bei 4. Bestandtheile der Coprah: Wasser 5,81 Proc., stickstoffhaltige Substanz 8,88 Proc., Fett 67,0 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 12,44 Proc., Rohfaser 4,06 Proc., Asche 1,81 Proc.

Konstanten des Oeles: Spec. Gew. bei 18° C. 0,9250, bei 40° C. 0,9115, bei 99° C. 0,8788. Spec. Gew. der Fettsäuren bei 98—99° C. 0,8554. Schmelzpunkt des Fettes

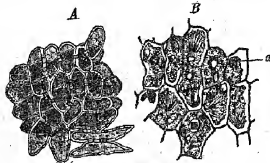


Fig. 103. (Nach MOELLER.)

A Braune Zellen der Samenschale. B Querschnitt durch das Endosperm. a Aleurongorn mit einem Kristalleid. 160 mal vergr.

20—28° C Erstarrungspunkt 19,0—21,85° C (Ein kalt gepresstes Oel, das aber nicht in den Handel kommt, schmilzt schon unterhalb 20° C, erstarrt bei 12—13° C und erwärmt sich dabei auf 15° C) Schmelzpunkt der Fettsäuren 24,6—24,7° C Erstarrungspunkt 19,0—21,85° C Verseifungszahl 257,8—263,4° C Reichert'sche Zahl 3,70 Jodzähl 8,9—9,35 Jodzähl der Fettsäuren 8,39—9,3

Beschreibung Kokosfett hat die Konsistenz der Butter, es ist weiss oder gelblich, hat im frischen Zustande einen charakteristischen Geruch und Geschmack nach Kokosnüssen und wird leicht ranzig. Es löst sich bei 60° C in 2 Th 90 proc Alkohol, hierdurch, sowie durch die hohe Verseifungszahl ist es besonders charakterisiert.

Bestandtheile Vorwiegend Triglyceride der Myristinsäure und Laurinsäure, ferner diejenigen der Palmitinsäure, Kapronsäure, Kaprylsäure und Kaprinsäure, endlich 2,96 Proc freie Fettsäuren

Anwendung Aus dem daraus hergestellten Stearin macht man Kerzen, in Amerika dient das Fett als Zusatz zu Kunstbutter, ferner in grosser Menge zur Herstellung „gefüllter Seifen“ (vergl Sapo)

Palmin Unter diesem Namen kommt seit einiger Zeit gereinigtes, völlig geruchloses Kokosöl in Blechheimern, welche sich als Vorrathsgefässe benutzen lassen, in den Handel. In diesem Zustande ist es ein vorzügliches, dabei billiges Speisefett, das sich immer mehr einbürgert. Es wird an einem kühlen Orte aufbewahrt

Lac Cocos

Kokosmilch DIETHEIM.

Rp 1 Boracie	10,0
2 Saponia medicati	20,0
3 Aquae	50,0
4 Olei Cocos	70,0
5 Aquae Rosae tepid (40° C)	850,0
6 Olei Bergamottiae	gtt. X
7 Olei Aurantii florum	gtt. V
8 Olei Gaultheriae	gtt. II
9 Olei Unonae odorat.	gtt. I
10 Olei Amygdalar amar sath	gtt. I

Man verreibt 1—4 in einer angewärmten Schale 10 Minuten lang, rührt allmählich 5 Min zu, schüttelt und mischt 7—10 zu

Sapo Cocos

Kokosseife (Buchh.)

Rp Olei Cocos	666,0
Liquoris Natrii caustici (82—85° B)	384,0

Man schmilzt das Oel und vermischt mit der auf 40° C erwärmten Lauge. Das Cocosöl ersezt man besser zur Hälfte durch Schmalz oder Talg und verdeckt den Geruch durch Mirbaöl oder Saffrol

Copraol, Grundlage für Stuhlzüpfchen, Vaginalkugeln, Bougies, ist wahrscheinlich ein von den leichter schmelzenden Theilen befreites Kokosfett

Laureol, als Butterersatz empfohlen, soll ein Gemisch aus Kokos- und Palmkernfett sein. (Unter demselben Namen kommt ein Desinfektionsmittel unbekannter Zusammensetzung in den Handel)

Mollin (Sapo unguinosus) ist eine überfettete, glycerinhaltige, weiche Seife, die eine vorzügliche Salbengrundlage bildet (für Salben mit Jod, Queck Silber). Bereitung nach Lassaraignon Fett und Kokosöl je 50 Th, Aetzkalk 20 Th, Wasser 46 Th. Man verseift kalt und setzt der fertigen Seife 17 Th Fett zu

Nucolin, ein Speisefett, ist gereinigtes Kokosöl.

Suppositorien und **Vaginalkugeln** aus Kokosöl werden empfohlen, weil des schnellen Erstarrens wegen die Arzneistoffe gut suspendirt bleiben, das Oel nimmt auch 50 Proc. Glycerin auf

Kunst-Kokos-Masse war eine elastische Masse zwischen zwei ziemlich harten Rinden, der Geschmack unangenehm

4) Die Rückstände von der Oelfabrikation geben unter dem Namen **Punac** ein gutes Futter- und Düngemittel, sie finden zerkleinert auch Verwendung zur Verfälschung des Pfefferpulvers, ebenso die nicht entfettete Coprah. — Die Zellen des Endosperm sind grösser, wie die Perispermzellen des Pfeffers, die einzelnen Zellen enthalten formlose Klumpen, aus Fett und Aleuron bestehend, in denen leicht ansehnliche Krystalloide erkannt werden (Fig 203). Um sie von dem ähnlich gebauten Endosperm der Oelpalme zu unterscheiden, ist darauf zu achten, dass die Zellwände der letzteren knotig verdickt sind, die der Kokospalme glatt. (Vgl. Piper)

Ausser Cocos nucifera liefert auch *Cocos butyracea* L. Oel

5) Aus der Rinde soll ein Gummi „Haari tapan“ und „Taluti“ ausgeschieden werden. Es bildet stalaktitenartige Massen und enthält 70—90 Proc Bassorin.

6) Aus dem Saft gewinnt man Zucker „Jaggery“, durch Gährenlassen „Toddy“ und einen Arrac. Die jungen Schosse heissen Palmkohl.

II Cocos Mikaniana Mart In Brasilien Den frischen, bitter schmeckenden Palmkohl verwendet man gegen Diarrhoe und Fieber mit Weisswein digerirt als Tonicum Er enthält 12,06 Proc eines Bitterstoffes Pikropatyn Ebenso verwendet man **Cocos oleracea Mart** in Brasilien, sie enthält 0,0667 Proc Pikrococcin

III Cocos Martiana Dr et Glaz In Brasilien Aus dem Saft des Perikarps, das 15,32 Proc Fruchtzucker enthält, bereitet man einen Hustensaft und durch Gährenlassen ein Getränk „Geribada“

IV. Cocos coronata Mart enthält im Stamm starkehaltiges Mark.

Codeinum.

I † Codeinum (Ergänz. Helv) Codeine (Gall) Codeina (Brit U-St) Codein, Methylmorphin $C_{17}H_{19}(CH_3)NO_2 + H_2O$ Mol Gew = 317

Das Codein ist zu 0,5—0,75 Proc im Opium enthalten Es wird als Nebenprodukt bei der Darstellung des Morphins nach der Bozemann'schen und von Graessky modificirten Methode gewonnen Ausserdem wird es gegenwärtig durch Methyliren des Morphins synthetisch dargestellt, wodurch seine Zusammensetzung als Methylmorphin bewiesen ist

Darstellung. Der aus 1000 g Opiumpulver mit kaltem Wasser erhaltene Auszug wird mit 100 g Marmorpulver gemischt, nach dem Absetzen und Dekanthiren zur Sirupsdicke eingedampft, dann in 3 Litern kaltem Wasser gelöst, filtrirt, wiederum bis auf 750 ccm eingedampft und noch heiss mit 50 g reinem Chlorcalcium in concentrirter Lösung und etwa 10 g Salzsäure vermischt, nach einiger Zeit filtrirt, nochmals weiter eingedampft, nach Beseitigung etwa ausgeschiedenen meconsauren Calciums bis zur Sirupsdicke abgedampft und zwei Wochen bei Seite gestellt Nach dieser Zeit findet man in der Flüssigkeit in Gestalt dunkelbrauner Krystallmassen ein Doppelsalz, aus Morphin- und Codeinhydrochlorid bestehend, ausgeschieden Diese Salzmasse wird mit salzsäurehaltigem Wasser gelöst und umkrystallisirt, wiederum gelöst, mit thierscher Kohle entfärbt und die Lösung bis zum geringen Ueberschuss mit Aetzammon versetzt Morphin wird dadurch vollständig ausgeschieden, während Codein in Lösung bleibt Die durch Filtration von dem Morphin befreite Lösung enthält Ammoniumchlorid und Codeinhydrochlorid Sie wird mit etwas Kalilauge versetzt und erwärmt, um einen Theil des Ammoniumchlorids zu zersetzen, dann zur Krystallisation eingedampft Das Codeinhydrochlorid, welches in 20 Th kaltem Wasser löslich ist, krystallisirt zuerst heraus Zwischen Fliesspapier von der Mutterlange befreit, wird es in 5 Th heissem Wasser gelöst, mit Aetzkalk daraus das Codein (in Gestalt einer bläuen oder geschmolzenen Masse) abgeschieden, nach dem Erkalten und Erhärten in verdünnter Salzsäure gelöst, mit thierscher Kohle behandelt, dann wiederum mit Aetzkalk ausgefällt und endlich aus wasserhaltigem Aether umkrystallisirt

Das aus wasserhaltigem Aether krystallisirte Codein ist das der Formel $C_{17}H_{19}NO_2 + H_2O$ entsprechende und von den angeführten Pharmakopöen etc aufgenommen

Eigenschaften A. des nicht officinellen wasserfreien Codeins $C_{17}H_{19}NO_2$ Dasselbe scheidet sich aus bei seiner Auflösung in wasserfreiem Aether oder Benzol in Form kleiner, stark glänzender wasserfreier rhombischer Krystalle, welche bei 155° C schmelzen, im übrigen natürlich die Eigenschaften des folgenden besitzen

B. Des officinellen wasserhaltigen Codeins $C_{17}H_{19}NO_2 + H_2O$ Farblose oder weisse, oft ansehnliche und deutlich oktaëdrische Krystalle, welche mit 120 Th. Wasser eine alkalisch reagirende Lösung von bitterem Geschmack geben Sie schmelzen bei 152 bis 153° C Erhitzt man das Codein indessen mit einer zur Auflösung unzureichenden Menge Wasser zum Sieden, so schmilzt es unter Wasser zu Oeltropfen, welche beim Erkalten wieder krystallinisch erstarren

Die Krystalle verwittern in trockner warmer Luft und werden bei 100° C vollständig wasserfrei Der Gehalt an Krystallwasser beträgt 5,67 Proc

Es löst sich in 120 Th kaltem oder 20 Th siedendem Wasser, ferner in 80 Th. Aether, oder in 2 Th Chloroform, auch in 3 Th Alkohol, sehr leicht löslich ist es in heissem Alkohol. Es löst sich ferner in ca. 85 Th Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc., nicht aber in den Lösungen der ätzenden Alkalien. Die Lösungen des Codeins lenken die Ebene des polarisirten Lichtes nach links ab. Von Säuren wird Codein unter Bildung von Salzen leicht aufgenommen.

Als Identitätsreaktionen werden folgende angegeben: 1) 0,1 g Codein löst sich in 10 cem konc Schwefelsäure fast ohne Färbung auf, wenn man das Codein allmählich in die Schwefelsäure einträgt unter Vermeidung jeder Erwärmung. Vergl. Pharm. Centrbl. 1897 160. Verwendet man aber hierzu eine Schwefelsäure, welche in 100 cem einen Tropfen Eisenchloridlösung enthält, so färbt sich die Lösung blau oder violett. — 2) Löst man Codein in konc Schwefelsäure auf, erhitzt die Lösung kurze Zeit auf 150° C und setzt nach dem Erkalten eine Spur Salpetersäure zu, so tritt blutrothe Färbung auf. — 3) Froehde'sches Reagens (s. S. 207) löst Codein zunächst mit gelblicher Färbung, welche bald in Grün und schliesslich in Blau übergeht. — 4) In einer Lösung von Kaliumferricyanid + Ferrichlorid (s. S. 896) bringt Codein nicht alsbald, sondern erst nach mehreren Stunden eine Blaufärbung hervor.

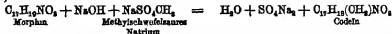
Prüfung. 1) Es schmilzt bei 152–153° C und hinterlasse beim Verbrennen auf dem Platinblech keinen feuerbestandigen Rückstand (Mineralische Verunreinigungen). — 2) Wird 0,1 g Codein unter thunlichster Vermeidung von Erwärmung in 10 cem konc Schwefelsäure (welche frei von Salpetersäure und salpetriger Säure sein muss) allmählich unter schneller Vertheilung eingetragen, so soll die zuerst eintretende Rosafärbung nach 1–2 Minuten bei gewöhnlicher Temperatur verschwinden, die sich ergebende Lösung sei farblos (Roth bis rothviolette oder rüthlichgelbe Färbung weist auf Narcotin, Papaverin, Narcein, Thebain). — 3) Die Lösung eines Körnchens Kaliumferricyanid in 10 cem Wasser mit 1 Tropfen Eisenchloridlösung versetzt, werde durch 1 cem einer Codeinlösung, welche durch Auflösen von 0,01 g Codein in 1 cem normaler Salzsäure erhalten wurde, nicht sofort blau gefärbt (sofortige Blaufärbung würde bei Anwesenheit von Morphin eintreten).

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Codein hat hypnotische Wirkung, aber diese ist schwächer als diejenige des Morphins. Zur Anwendung gelangt die freie Base in Deutschland verhältnissmässig seltener, öfter werden namentlich seit den letzten Jahren die Salze des Codeins angewendet. Höchstgaben *pro dos* 0,1 g, *pro die* 0,3 g (Ergänzb.) Helv. *pro die* 0,5 g.

Synthetisches Codein. Künstlich wird Codein dargestellt durch Einwirkung von Methyljodid oder Methylchlorid auf eine alkalische Morphinlösung (Dort).



Ferner durch Erhitzen von methylschwefelsäurem Natrium mit alkalischer Morphinlösung (Kroll).



Neuerdings wird es auch von den FARBENFABRIKEN vorm. F. BAYER & Co in Elberfeld (D.R.P. 92789) dargestellt, indem sie zu einer kühlgehaltenen ätherischen Diazo-Methanolösung die äquimolekulare Menge Morphin in absolut-methylalkoholischer Lösung zufliessen lassen.

† Codeinum hydrochloricum (Ergänzb.) Codeinum muriaticum. Codeinchlorhydrat. Salzsäures Codein. $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 371,5.

Zur Darstellung neutralisirt man heisse verdünnte Salzsäure mit Codein, wozu für 10 Th. Salzsäure von 12,5 Proc. HCl etwa 10,85 Th. Codein ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O}$) erforderlich sind. Beim Erkalten der Lösung scheidet das Salz in Krystallen an.

Eigenschaften. Weiss, kleine, bitter schmeckende Nadeln, welche sich in 28 Th. kaltem und in weniger als 1 Th. siedendem Wasser zu neutralen Flüssigkeiten lösen. Das

Salz giebt sein Krystallwasser bei 100° C allerdings ab, aber Gewichtskonstanz wird nur sehr langsam erreicht, es ist dazu unter Umständen Trocknen von 100 Stunden erforderlich. Der berechnete Gehalt an Krystallwasser beträgt 9,69 Proc — In der 5 proc wasserigen Lösung des Codeinchlorhydrates ruft sowohl Silbernitrat als auch Kalhydrat einen weissen Niederschlag hervor

Prüfung 1) Die Lösung eines Körnchens Kaliumferrocyanid in 10 cem Wasser, mit 1 Tropfen Eisenchloridlösung versetzt, werde durch 1 cem der wasserigen Codeinchlorhydratlösung (1=100) nicht sofort blau gefärbt (Morphin) — 2) Die wässrige, mit Salpetersäure angesäuerte Lösung des Salzes (1=20) werde durch Baryumchloridlösung nicht sogleich getrübt (Schwefelsäure)

Aufbewahrung Vorsichtig

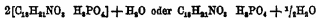
Anwendung Siehe unter Codeinum phosphoricum Höchstdosen *pro dosi* 0,1 g, *pro die* 0,8 g (Ergänzb.)

† **Codeinum phosphoricum** (Germ. Helv.) Codeinae Phosphas (Brit.) Codeinphosphat Phosphorsaures Codein $C_{18}H_{21}NO_3 \cdot H_3PO_4 + 2H_2O$ Mol. Gew. = 493. Die Brit. giebt die Formel $C_{18}H_{21}NO_3 \cdot H_3PO_4 + 1\frac{1}{2}H_2O$ an, das Mol Gew. würde alsdann = 424 sein. — Das Codeinphosphat krystallisiert unter verschiedenen Bedingungen mit verschiedenem Wassergehalt. Um das von Germ. und Helv. vorgeschriebene Präparat zu erhalten, hat man wie folgt zu verfahren.

Darstellung. Zur Darstellung von Codeinphosphat fugt man zu 10 Th. Phosphorsäure von 25 Proc H_3PO_4 soviel (8 Th.) Codein, dass die Lösung gerade noch schwach sauer reagiert. Sowohl beim freiwilligen Verdunsten dieser Lösung, als auch beim Fallen derselben mit einem Ueberschuss von starkem Alkohol bei gewöhnlicher Temperatur erhält man das der Germ. und Helv. entsprechende Codeinphosphat von der Zusammensetzung



Wird das officinelle Codeinphosphat der eben angegebenen Zusammensetzung aus verdünntem Alkohol unter Erwärmen umkrystallisiert, so erhält man ein wasserärmeres Präparat



Ausserdem kommen im Handel noch Präparate vor, deren Phosphorsäuregehalt höher ist, als dem Verhältnisse $C_{18}H_{21}NO_3 \cdot H_3PO_4$ entsprechen würde (E. SCHMIDT, Apoth.-Ztg. 1890, S. 868)

Eigenschaften. Feine weisse Krystallnadeln, welche in 4 Th. kaltem Wasser, viel schwieriger in Alkohol löslich sind. Daher wird das Salz aus seiner konc. wässrigen Lösung durch Alkohol gefällt. Die wässrige Lösung schmeckt bitter und reagiert schwach sauer. In der 5 proc. wässrigen Lösung des Salzes bringt Silbernitrat einen gelben Niederschlag von Silberphosphat, Kalilauge eine weisse Fällung von freiem Codein hervor.

Bei 100° C. verliert das Codeinphosphat alles Krystallwasser. Der Formel $C_{18}H_{21}NO_3 \cdot H_3PO_4 + 2H_2O$ entspricht ein Krystallwassergehalt von 8,3 Proc., der Formel $C_{18}H_{21}NO_3 \cdot H_3PO_4 + 1\frac{1}{2}H_2O$ entspricht ein solcher von 6,2 Proc. Nach TAMMACH und HUNKE entspricht das Codeinphosphat des Handels mehr der Formel $C_{18}H_{21}NO_3 \cdot H_3PO_4 + 1\frac{1}{2}H_2O$.

Nach E. SCHMIDT ist es eine charakteristische Eigenschaft des reinen Codeinphosphats, sich beim Trocknen bei 100° C. nicht oder kaum grau zu färben, während unreine Handelspräparate diese Färbung annehmen.

Durch Erhitzen des Codeins mit konc. Salzsäure auf 140° C. wird ebenso wie aus Morphin das Apomorphin gebildet.

Prüfung Als Identitätsreaktion ist das Verhalten der Lösung des Codeins in konc. Schwefelsäure gegenüber oxydierenden Agentien anzusehen. 0,01 g. Codeinphosphat löst sich in 10 cem konc. Schwefelsäure ohne Färbung. Verwendet man hierzu jedoch Schwefelsäure, welche in 100 cem 1 Tropfen Eisenchloridlösung enthält, so färbt sich die Lösung blau oder violett (vergl. hierzu S. 894).

Ueber die Reaction mit Silbernitrat s. unter Eigenschaften

Auf Verunreinigungen ist in folgender Weise zu prüfen Die Lösung eines Körnchens Kalkumferriocyanid in 10 ccm Wasser, mit 1 Tropfen Eisenchloridlösung versetzt, werde durch 1 cem der wässrigen Codeinphosphatlösung (1=100) nicht sofort blau gefärbt Diese Prüfung fahndet auf eine Beimischung von Morphin Man wird gut thun sie mit einer Durchschüttprobe anzustellen. Der Mechanismus der Reaction ist der, dass durch etwa beigemengtes Morphin das Kalkumferriocyanid zu Kalkumferrocyanid reducirt wird, so dass alsdann „Berliner Blau“ entsteht Die Beobachtung ist sofort anzustellen — Die wässrige, durch Salpetersäure angesäuerte (!) Lösung des Codeinphosphates (1=20) werde durch Silbernitratlösung nicht verändert (weisse Trübung = Chlor, der Zusatz von Salpetersäure ist nothwendig, um das Silberphosphat in Lösung zu halten), durch Baryumnitratlösung nicht sogleich getrübt. (Spuren von Schwefelsäure sind daher gestattet)

Um sich ein sicheres Urtheil über den Werth eines Codeinphosphates zu bilden, führt man eine Bestimmung des Codeingehaltes zweckmässig in folgender Weise aus Man löst 0,2 g Codeinphosphat in 5 ccm Wasser, setzt 3 ccm Kalilauge zu und schüttelt 3mal hintereinander mit je 5 ccm Chloroform aus Die vereinigten Chloroformauszüge werden in einem Glasechlophen verdunstet, das in Krystallen hinterbleibende Codein bei 120° C getrocknet und gewogen. Der Rückstand muss mindestens 0,13 g (an wasserfreiem Codein) betragen und ist noch auf völlige Flüchtigkeit beim Verbrennen zu prüfen

Aufbewahrung Vorsichtig! Lichtempfindlich ist das Codeinphosphat nicht

Anwendung Codein ist ein Narcoticum, wirkt aber milder als Morphin Von dem letzteren soll es sich dadurch vorthellhaft unterscheiden, dass es keine üblen Neben und Nachwirkungen erzeugt, auch Verstopfung nicht verursacht Es ist daher an Stelle des Morphins namentlich bei Kindern, schwächeren und älteren Personen angezeigt

Die grösste Einzelgabe beträgt 0,1 g, die grösste Tagesgabe 0,4 g (Germ. Helv.)

† **Codeinum sulfuricum** Codeinsulfat. Schwefelsaures Codein ($C_{18}H_{21}NO_8$), $H_2SO_4 + 5H_2O$ Mol. Gew. = 786.

Zur Darstellung löst man in 10 Th erwärmter verdünnter Schwefelsäure von 1,112 spec. Gew. 10,8 Th zerriebenes Codein ($C_{18}H_{21}NO_8 + H_2O$) auf Nach dem Erkalten scheidet sich das Sulfat in langen, glänzend weissen, büschelförmig gruppirten Nadeln aus, die durch Umkrystallisiren aus heissem, mit 1 Tropfen verdünnter Schwefelsäure angesäuertem Wasser zu reinigen sind Das leicht etwas verwitternde Salz enthält 11,45 Proc. Krystallwasser — Löslich in 84 Th kaltem Wasser

† **Codeinum hydrobromicum** Codeinbromhydrat. Bromwasserstoffsäures Codein. $C_{18}H_{21}NO_8 \cdot HBr + 2H_2O$ Mol. Gew. = 418

Zur Darstellung neutralisirt man ein erwärmtes Gemisch von 10 Th Bromwasserstoffsäure (25 Proc.) und 40 Th Wasser mit 9,8 Th Codein ($C_{18}H_{21}NO_8 + H_2O$) Nach dem Erkalten scheidet sich das Bromhydrat in weissen Nadeln aus, welche durch Umkrystallisiren aus Alkohol von 70 Proc. zu reinigen sind

Weisse, glänzende, neutrale Krystallnadeln, ziemlich leicht löslich in Wasser, in verdünntem Alkohol und in 90proc. Alkohol. Der Gehalt an Krystallwasser beträgt 8,65 Proc.

† **Codeinum salicylicum**. Codeinsalicylat. Salicylsaures Codein. $C_{18}H_{21}NO_8 \cdot C_7H_5O_2$ Mol. Gew. = 487.

Zur Darstellung kann man 1) eine wässrige Lösung von 10 Th Codeinchlorhydrat (s. S. 894) mit einer anderen wässrigen Lösung von 4,6 Th. Natriumsalicylat fällen Der entstandene amorphe Niederschlag ist gut mit Wasser zu waschen, schliesslich zu trocknen — 2) Eine alkoholische Lösung von 10 Th kryst. Codein ($C_{18}H_{21}NO_8 + H_2O$) wird mit einer alkoholischen Lösung (von 4,85 Th.) Salicylsäure genau neutralisirt und die Lösung zur Trockne verdunstet

Gelblichweisses, amorphes oder krystallinisches Pulver, leicht löslich in Alkohol und in Aether, schwer löslich in Wasser, nicht löslich in Ligroin

Sirupus Codeini	
I Bad Taxe.	
Rp. Codeini phosphorici	20
Aquae destillatae	20,0
Sirupi Sacchari	983,0
II Münch Ap-V	
Rp. Codeini phosphorici	10
Sirupi Sacchari	1000,0

III Helvetica	
Rp. Codeini	20
Spiritus	18,0
Sirupi Sacchari	980,0
IV Gall. Elsass Lothr Taxe und Hamb Vorsch.	
Rp. Codeini	2,0
Spiritus	50,0
Sirupi Sacchari	950,0

II † Apocodeinum hydrochloricum. Apocodeinhydrohydrat. Salzsäures Apocodein $C_{18}H_{19}NO_3 \cdot HCl$ Mol Gew = 317,5.

Das Apocodein leitet sich in gleicher Weise vom Codein durch Wasserabspaltung ab wie das Apomorphin vom Morphin. Man stellt es am einfachsten dar, indem man Codeinhydrohydrat mit Zinkchlorid etwa 15 Minuten lang auf $180^\circ C$ erhitzt und die freie Base wie unter Apomorphin S 323 angegeben abscheidet.

Das freie Apocodein bildet braune, harzartige, amorphe Massen, welche sich in verdünnter Salzsäure mit grünlicher Farbe auflösen. Durch Neutralisation der freien Base mit Salzsäure erhält man das salzsaure Salz als gelblichgraues, amorphes Pulver, welches in Alkohol und in Wasser leicht löslich ist und ähnliche Eigenschaften wie das Apomorphin hat.

Es wirkt ähnlich wie das Apomorphin als Expectorans, und zwar giebt man es in Dosen von 0,03–0,04 g und in Tagesdosen von 0,18–0,24 g in Pillenform oder in Lösung Subkutan 0,02–0,05 g. Neuerdings ist es auch als Sedativum und Hypnoticum für die Kinderpraxis empfohlen worden.

Coffea.

Gattung der Rubiaceae — Coffeoidaeae — Psychotriinae — Ixoreae.

I Coffea arabica L. Heusch in Abessinien, Angola und den Mozambique-Ländern, durch die Kultur in den Tropen weit verbreitet. Bis 5 m hoher Baum, der aber in der Kultur strauchig gehalten wird, mit gebuschelten, weissen, 5zähligen Blüten und breitlanzettlichen, dünnledernen Blättern mit am Grunde ein wenig verbundenen Nebenblättern. Die Frucht ist eine kuglige oder längliche, fleischige Steinfrucht mit zwei Steinen, von denen jeder einen Samen einschliesst. Die Frucht ist erst grün, dann roth, endlich blauschwarz.

Verwendung finden die Samen Samen Coffeae. — Kaffee. Kaffeebohnen. — Café (Gall.) Fèves de café — Coffee-beans.

Zubereitung Sobald die Samen reif sind, werden sie geerntet, was in der Regel dreimal im Jahre geschieht, und entweder nach der alten Methode verarbeitet, indem man sie so lange trocknet, bis das Pericarp mit der Steinschale und Samenschale bröcklig wird und durch Zerstoßen entfernt werden kann. Oder man wendet die nasse, westindische Methode an, indem die Früchte frisch mittelst einer Maschine („Pulper“) von dem fleischigen Exocarp und Mesocarp befreit werden, also mit der Steinschale, dem Endocarp, bedeckt bleiben. Diesen „Pergamentkaffee“ lässt man einen Gährungsprocess durchmachen, trocknet ihn dann, stösst die Steinschale oder „Pergamenthaut“ ab und entfernt schliesslich noch den grössten Theil der Samenschale, die „Silberhaut oder Schülferhaut“, durch den „Polirapparat“.

Beschreibung. Die Samen sind von hellgelblicher, grünlicher oder bräunlicher Farbe, auf der einen (Rücken-) Seite gewölbt, auf der anderen flach, mit einer tiefen Furche versehen. Sie bestehen zum bei weitem überwiegenden Theil aus dem Endosperm, der kleine Embryo liegt auf der gewölbten Rückenseite am einen Ende, er zeigt eine Radicula und

zwei flache Cotyledonen. Im Querschnitt durch den Samen sieht man, dass das Endosperm an der Bauchseite eingebogen ist, daher die Furche. In der Furche sind stets Roste der dünnen, trocknen Samenschale enthalten, seltener auf der Aussenseite des Samens. Entwickelt sich in der Frucht nur ein Same, so ist derselbe nicht auf einer Seite abgeflacht, sondern auch hier gewölbt, im ganzen also kuglig, eiförmig oder walzenförmig. Solche Samen sucht man heraus und bringt sie als besondere Sorte „Perlikaffee“ in den Handel.

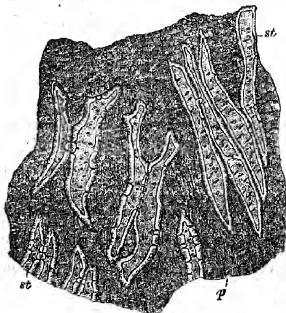


Fig. 199. (Nach MOLLER.) Samenschale der Kaffeebohne. st Steinzellen. 160mal vergrößert.

Die Hauptmasse bildet das Endosperm: Die Zellen sind in der Regel etwas radial gestreckt, ihre Wände erscheinen im Querschnitt knotig verdickt, von der Fläche gesehen mit grossen, länglichen Tüpfeln, deren Konturen wenig scharf sind (Fig. 210). Als Inhalt lässt sich Aleuron und fettes Öl leicht nachweisen. Das Gewebe des Embryo ist zart und dünnwandig, es ist für den Nachweis von Kaffee ohne Belang.

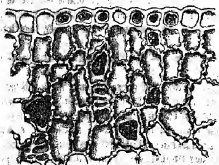


Fig. 210. (Nach MOLLER.) Querschnitt durch das Endosperm der Kaffeebohne. 160mal vergrößert.

Bestandtheile nach KORNIG im Durchschnitt: Wasser 11,23 Proc., stickstoffhaltige Bestandtheile 12,07 Proc., Coffein 1,21 Proc., Fett 12,27 Proc., Zucker 8,55 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 83,79 Proc., Holzfaser 13,17 Proc., Asche 3,32 Proc. In der Trockensubstanz: stickstoffhaltige Bestandtheile 13,58 Proc., Coffein 1,33 Proc., Fett 13,31 Proc. Die Asche enthält Kali 62,47 Proc., Kalk 6,29 Proc., Magnesia 9,69 Proc., Eisenoxyd 0,65 Proc., Phosphorsäure 13,29 Proc., Schwefelsäure 3,30 Proc., Kieselsäure 0,54 Proc.

Nach anderen Angaben enthält die Asche auch geringe Mengen Natron (0,29 Proc.) und Chlor (0,45 Proc.). Der also unter allen Umständen sehr geringe Gehalt davon ist für die Erkennung havarirten (durch Seewasser minderwerthig gewordenen) Kaffees wichtig. Der Gehalt an Coffein ist bedeutenden Schwankungen unterworfen: 0,75–2,50 Proc. Mittel etwa 1,3 Proc. Es findet sich in der Pflanze nur in der Frucht und den Blättern. Ausser dem Coffein ist neuerdings ein zweites Alkaloid: Coffearin aufgefunden. Von

Es ist vielfach gebräuchlich, wo das Rösten geschäftsmässig im grossen vorgenommen wird, dem Kaffee dabei gewisse Zusätze zu machen, angeblich, um ihn dadurch glänzender und ansehnlicher zu machen und um das Aroma vor Verflüchtigung zu schützen. Dieses Glasiren geschieht durch einen Zusatz von Zucker, der bis 5 Proc betragen kann, oder durch Besprengen mit Vaseline- oder Paraffinöl. Da besonders bei Verwendung von Zucker in Wahrheit eine Gewichtsvermehrung des Kaffees beabsichtigt wird, so ist dieses Verfahren unzulässig. Der „Verband von Kaffee-Grosshändlern“ hat als Grundsatz aufgestellt, dass solche Zusätze nicht mehr wie 1 Proc vom Gewichte des Rohstoffes aus machen sollen.

Ferner ist es gebräuchlich, die Bohnen vor dem Rösten mit einer warmen Lösung von Soda und Potasche zu waschen, „um die Gewebe zu lockern und um den Bohnen gewisse bitter schmeckende Stoffe zu entziehen“. Durch ein solches Verfahren kann ebenfalls eine Gewichtsvermehrung der Bohnen um 5 Proc erzielt werden. Ferner imprägnirt man die Bohnen während des Röstens mit einem Extrakt der Fruchtschalen des Kaffees (vergl S 902), oder der Samenschalen des Cacaos (vergl S 520). Zu diesem Zweck werden die Schalen mit Wasser oder stark verdünnter Salzsäure ausgekocht, die Abkochung durch Natriumkarbonat neutralisirt und durch Eindampfen concentrirt. Auch hier wird eine Gewichtszunahme von etwa 5 Proc beabsichtigt. — Wenn schon es sich in allen diesen Fällen nicht um den Zusatz gesundheitsschädlicher Stoffe handelt und die letztgenannten Zusätze sogar eines Werthes nicht entbehren, so sind doch alle solche Manipulationen als unzulässig zu erachten, da Eigenschaften des Kaffees vorgetäuscht werden, die er nicht besitzt. Ferner ist zu beachten, dass durch diese Zusätze vielfach ein genügendes Verdunsten des Wassers beim Rösten verhindert wird. Höchstens wäre gegen einen ganz geringen Zuckersatz nichts einzuwenden.

Untersuchung des Kaffees. 1) Chemische Prüfung

Bestimmung des Caffeins. 6 g Kaffee, den man 5mal hat durch eine enggestellte Kaffeemühle gehen lassen, werden mit Petroläther entfettet, der Rest des Petroläthers durch Erhitzen auf dem Wasserbade entfernt, dann 120 g Chloroform und 10 g Ammoniakflüssigkeit zugegeben, und während einer Stunde häufig kräftig geschüttelt. Dann lässt man vollständig absetzen, trennt die Chloroformlösung ab, wägt sie, destillirt das Chloroform ab und entfernt die letzten Reste Chloroform durch Erwärmen auf dem Wasserbade und Einblasen von Luft. Der Rückstand wird wieder in einigen Tropfen Chloroform gelöst, 20 g heisses Wasser zugegeben und ohne dabei umzuschütteln das Chloroform weggekocht. Endlich wird filtrirt und das Filtrat eingedampft. Wenn nothig, ist die Reinigung zu wiederholen. Der Rückstand ist Caffein. Bei der Berechnung ist zu berücksichtigen, dass man nicht alles Chloroform vom Kaffee hat abgessen können, sondern in der Regel nur 100 g — 5 g Kaffee.

Zuckerbestimmung. Ein Quantum fein gemahlener, getrockneter Kaffee (10 g) wird mit Wasser extrahirt, der Auszug im Wasserbade zur Sirupkonsistenz eingedampft, mit 90—95 proc Alkohol behandelt, filtrirt, der Rückstand auf dem Filter mit Alkohol ausgewaschen, der Alkohol verdunstet, der Rückstand mit Wasser aufgenommen und in der wässrigen Lösung Trauben- und Rohrzucker vor und nach dem Invertiren mit Fehling'scher Lösung bestimmt. — Sollte die wässrige Lösung noch in störender Weise gefärbt sein, so fällt man den Farbstoff mit wenig Bleessig, filtrirt, entfernt das überschüssige Blei mit verdünnter Schwefelsäure und verfährt mit dem Filtrat wie oben angegeben (vergl. Saccharum).

Extraktbestimmung. 10 g fein gemahlener und getrockneter Kaffee werden mit 200 ccm Wasser in einem 350 ccm haltenden Becherglas mit Glasstab gewogen, unter Umrühren, um zu Anfang ein Uebersteigen zu verhüten, zum Kochen erhitzt, 5 Minuten im Kochen erhalten und nach dem Erkalten auf das ursprüngliche Gewicht aufgefüllt. 25—50 ccm des Filtrats werden dann in einer Platinschale eingedampft und zum konstanten Gewicht getrocknet.

Nachweis des Glasirens Das Glasiren mit Vaselineol oder Paraffinol weist man nach, indem man 10 g der unzerkleinerten, gebrannten Bohnen zweimal mit 50 cem Aether durchschüttelt, filtrirt, mit 50 cem Aether nachwäscht, verdunstet und den Rückstand auf seine Verseifungsfähigkeit prüft

Um das Glasiren mit Zucker nachzuweisen, schüttelt man 10 g unzerkleinerte Bohnen zweimal mit je 200 cem Wasser kurze Zeit durch, wascht mit 100 cem Wasser nach, bringt das Filtrat auf 500 cem und bestimmt in 200 cem den Zucker mit Fehling'scher Lösung und in 300 cem den Extraktgehalt. Ohne Zusatz gebrannte Bohnen geben dabei etwa 5 Proc Extrakt und 0,5 Proc Zucker resp Fehling'sche Lösung reducirende Stoffe — Es ist bei diesen Proben nothwendig, unverdächtige Bohnen daneben zu untersuchen

2) **Mikroskopische Prüfung** Zum Nachweis von Kaffee in gemahlenem und gebranntem Kaffee oder in einem Gemenge von Surrogaten und Kaffee oder in einem andern Pulver, vergleicht man das betr Pulver zunächst makroskopisch mit dem unverdächtigten Kaffee, sucht verdächtige Partikel heraus und untersucht sie gesondert, indem man, wenn sie gross genug sind, in gewohnter Weise Schnitte macht und diese unter dem Mikroskop untersucht. Das übrige Pulver wird im Mörser noch etwas zerrieben und ebenfalls unter dem Mikroskop untersucht. Zum Aufhellen empfiehlt es sich, das Pulver mehrere Tage in Chloralhydratlösung (3 Th. Chloralhydrat und 2 Th. Wasser) einzulegen oder es mit verdünnter Kalilauge (5proc) aufzukochen. Zunächst werden die Stanzellen der Samenschale auffallen. Der Nachweis von Kaffee ist erst als erbracht zu erachten, wenn daneben auch das Parenchym des Endosperms (vergl S 898) deutlich erkannt ist, da es hier und da vorkommt, dass man Surrogaten die beim Verarbeiten des Kaffees (vergl S 897) in grosser Menge abfallende Samenschale beimengt, um für die mikroskopische Untersuchung Kaffee vorzutäuschen.

Beurtheilung des Kaffees Der Extraktgehalt soll nicht unter 20 Proc. sinken, aber auch nicht erheblich höher sein. Eine Beimengung von bereits ausgezogenem Kaffee (Kaffeesatz) drückt die Extraktmenge herab, einige Surrogate (Cichorie, Feige) geben viel mehr (vergl S 905)

Der Wassergehalt für grünen Kaffee beträgt 12—18 Proc, für gebrannten 2 bis 4 Proc.

Der Aschengehalt soll bei rohem Kaffee 4 Proc, bei geröstetem 5,5 Proc nicht überschreiten, die Hälfte davon soll in Salzsäure löslich sein

Der Coffeingehalt soll mindestens 1,5 Proc betragen

Der Fettgehalt, durch Extrahiren der zerkleinerten Samen mit Petroläther bestimmt, soll bei grünem Kaffee nicht über 14 Proc, bei gebranntem nicht über 15 Proc sein. Die unzerkleinerten Bohnen sollen an Aether nicht mehr als 1,5 Proc Fett abgeben, das Fett soll vollkommen verseifbar sein

Der Gehalt an Zucker (Extrahiren mit Alkohol, Invertiren des Rückstandes und Bestimmen mit Fehling'scher Lösung) soll im grünen Kaffee bis 6 Proc, im gebrannten bis 1 Proc betragen.

Der Chlorgehalt soll 0,025 Proc nicht überschreiten. Bei havartem, durch Seewasser beschädigten Kaffee ist der Chlorgehalt erheblich höher

Anwendung. Von einer arzneilichen Verwendung des Kaffees als anregendes Mittel, bei Vergiftungen etc kann kaum gesprochen werden, sie fällt mit derjenigen als Genussmittel zusammen. Zu erwähnen ist die äusserliche Anwendung in Schnupfpulver (vergl. Mentholin) und als desodorirendes Mittel (z B 0,2 g Kaffee auf 1,0 g Jodoform). Sehr angedehnt ist die Verwendung als anregendes Getränk, das man herstellt aus 1 Th. gerösteter und gemahlener Bohnen, 10—15 Th. kochenden Wassers in bekannter Weise. Hier und da sucht man die Löslichkeit durch den Zusatz einer geringen Menge von Soda zu erhöhen. Im Orient ist es gebräuchlich, den Kaffeesatz (die extrahirten Bohnen) mit zu gemessen

Die Gesamtmenge der in Lösung gehenden Stoffe schwankt bei der gewöhnlichen Herstellungsmethode von 21—27 Proc

Nach KÖNNIG

Es lösen sich im Durchschnitt	(Coffein)†-Stickstoff	Öel	Stickstoff- freie Ex- traktstoffe	Asche	Darin Kali	
Procent						
25,5	1,74	0,5	5,18	14,52	4,06	2,40

Wenn der Haupttheil an der anregenden Wirkung des Kaffees auch dem Coffein zugeschrieben werden muss, so ist es doch zweifellos, dass auch andere Bestandtheile, wie die Kaffeegerbsäure und besonders die beim Rösten der Bohnen entstehenden brenzlichen Stoffe dabei mitbetheiligt sind, wodurch es sich erklärt, dass die Wirkung des Kaffees von allen Coffein- resp. Theobrominhaltigen Genussmitteln die energischste ist, obschon der Coffeingehalt der Thees z. B. oft ein erheblich höherer ist, und dass derselbe von manchen Personen nicht vertragen wird, die Thee ohne jeden Nachtheil geniessen — Uebermässiger Kaffeegenuss ist unter allen Umständen schädlich, man hat nach dem Genuss von 80 g Kaffee Schwindel, Kopfschmerz, Zittern, Herzklopfen, Brechreiz beobachtet, welche Symptome erst nach mehreren Tagen schwinden.

Surrogate und Verfälschungen des Kaffees

Beide sind an und für sich deutlich verschieden, insofern die Surrogate den Kaffee ersetzen wollen, aber nicht den Anspruch erheben, Kaffee zu sein, was die Verfälschungen thun, freilich verweicht sich die Grenze, wenn die Surrogate unter auf Täuschung des Publikums berechneten Namen in den Handel gebracht werden, es ist in dieser Beziehung zweifelhaft, ob bei solchen Surrogaten die Bezeichnung Kaffee zugelassen werden darf, wenn derselbe nicht ganz bestimmt und jeden Zweifel ausschliessend beigefügt wird, aus welchen Substanzen das Surrogat besteht, sodass Bezeichnungen wie Cichorienkaffee, Eichelnkaffee, Malzkaffee etc. zulässig sein würden, solche wie „Gesundheitskaffee, Nussbohnenkaffee“ etc. dagegen nicht.

1) *Verfälschungen der ganzen gebrannten Samen.* Es kommen solche nicht häufig, aber doch hin und wieder vor, es handelt sich dann um künstliche Kaffeebohnen, die aus Leguminosenmehl (*Lupinus*), Getreide, Eicheln, Cichorienpulver etc., die man vorher gebrannt, mit einem Bindemittel (Dextrin, Traganth) geformt und dann mit einem glänzenden Ueberzug (Harz oder Zucker etc.) versehen hat. Es soll auch vorkommen, dass man solchen künstlichen Bohnen Coffein (0,5 Proc.) zugesetzt. Ihre Form und Farbe ist bei oberflächlicher Betrachtung meist der der echten Bohnen recht ähnlich. Sie sinken meist im Wasser unter, wogegen Kaffee schwimmt. Beim Längeren Stehen mit Wasser event. unter Erwärmen zerfallen sie meist leicht, ein Harzüberzug wäre vorher mit Alkohol zu lösen, sie können dann der mikroskopischen Untersuchung unterworfen werden. Indessen sind auch künstliche Bohnen vorgekommen (aus einer Kölner Fabrik), die auch nach mehrtägigem Verweilen in heissem Wasser nicht zerfielen. Eine Fabrik in Lille war 1891 im Stande, täglich 40 Kilo künstlichen Kaffee aus Cichorien und altem Mehl zu liefern.

Hierher gehört auch die Vermengung von Kaffee mit gewöhnlichen schwarzen Bohnen. Ferner die Methode, bereits extrahierte Bohnen von neuem zu rösten und zu glasiren. Sie enthalten dann nur 1 Proc. Fett. Endlich hat man havarirten Kaffee (ungebrannt) frisch aufgefärbt, z. B. mit Bleichromat.

2) *Verfälschungen und Surrogate der gebrannten und gemahlten Bohnen.* a) mit Theilen der Kaffeefrucht. Hierher gehört die Vermengung von Kaffeesurrogaten mit der bei der Zubereitung des Kaffees in grossen Mengen abfallenden Samenschale (vergl. S. 898), um für die mikroskopische Prüfung (vergl. S. 901) Kaffee vorzutäuschen.

Ferner sind hier zu nennen die Fruchtschalen des Kaffees, d. h. das fleischige Exo- und Mesocarp, das als sogen. Saccakaffee oder Sultankaffee auch einen besonderen Handelsartikel bildet. Sie sind mikroskopisch nicht leicht nachzuweisen und be-

sonders mit den Früchten von *Geratonia* (vergl. S. 699) zu verwechseln, doch fehlen ihnen die mit Kali sich violett und mit Vanillin und Salzsäure sich roth färbenden Inhaltskörper. Zu achten ist vorkommenden Falls auf die nach aussen dickwandige Epidermis mit spärlichen Spaltöffnungen, auf das Parenchym, dessen Zellen zuweilen einen

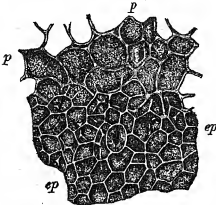


Fig. 211. (Nach MOELLER.)
Epidermis (ep) und Parenchym (p) des Pericarps der Kaffee Frucht. 180 mal vergrößert.

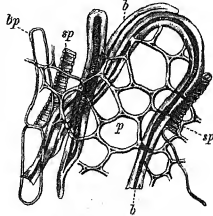


Fig. 212. (Nach MOELLER.)
Elemente aus dem Mesocarp der Kaffee Frucht.
sp Gefässe. b Fascern. p Parenchym. bp Bastparenchym. 160 mal vergrößert.

grossen Krystall oder Krystallsand einschliessen (Fig. 211) und auf die starken Fasern der Gefässbündel (Fig. 212). Wenn, was häufig vorkommt, unter den Fruchtschalen sich auch vereinzelt das Endocarp (Pergamentschale, vergl. S. 897) befindet, so fallen dessen nach verschiedenen Richtungen verlaufende, gestreckte, reich gefaltete Zellen, die bis 40μ dick sind, leicht auf, dürfen aber mit den Steinzellen der Samenschale nicht verwechselt werden.

Die Fruchtschalen enthalten: Wasser 3,64 Proc., Protein 6,56 Proc., Asche 7,8 Proc., Phosphorsäure 0,28 Proc., Rohfaser 15,0 Proc., Fett 2,86 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 64,64 Proc., Kohlehydrate 16,42 Proc. Dass man einen Auszug der Schalen oder der Kakaoschalen zum Imprägniren von Surrogaten benutzt, ist schon erwähnt. Die Blätter des Kaffeebaumes, die bis 1,25 Proc. Coffein enthalten, werden in Afrika und auf Sumatra wie Thee verwendet.

b) mit Theilen anderer Pflanzen.

a) mit anderen Samen. Hier spielen verschiedene Leguminosensamen eine bedeutende Rolle, so die von *Lupinus* (Kraftkaffee, Fruchtkaffee), *Cassia occidentalis* L. (Fig. 213), *Cassia Sophora* L. (Mogdad-Kaffee, Neger-Kaffee, Kongo-Kaffee, Stephanie-Kaffee), *Cicer arietinum* L. (deutscher, französischer Kaffee), *Vicia Faba* L., *Parkia*-Arten (Sudan-Kaffee), *Astragalus baeticus* L. (Stragel-Kaffee), *Astragalus capus* L., *Soja hispida* MORSE.

Alle diese Samen sind unter dem Mikroskop schon an den Elementen der Samenschale leicht zu erkennen. Dieselbe besteht aus langgestreckten und meist ziemlich stark verdickten Palissaden und einer darunter gelegenen Schicht hüpfend nebeneinander stehender, in der Mitte eingezogener Zellen, den sogen. Trägerzellen (für die Unterscheidung der

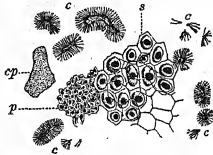


Fig. 213. (Nach MOELLER.)
Gewebe der Samenschale von *Cassia occidentalis*, in Wasser gesehen.

a Trägerzellen von oben. cp Cuticula. p Palissaden. c Cuticulartubercel der Palissaden. Die Wände der Zellen sind dünn mit zahlreichen cuticularen Tuberceln. In Wasser verquillt die dünne Membran und es bleiben nur die Tuberceln übrig.

einzelnen Samen vergl. MOELLER, Mikroskopie der Nahrungs- und Genussmittel aus dem Pflanzenreiche 1886, S. 302 ff. und Voelz, die wichtigsten Nahrungs- und Genussmittel 1899, S. 325 ff.).

Von den genannten Leguminosensamen im Ban verschieden sind diejenigen von *Arachis hypogaea* L. (vergl. S. 360), die als „afrikanischer Bohnenkaffee von GABA. Schmitt in Bockenheim“ in den Handel gekommen sind. Es sind die gebrannten, gespaltenen und vielfach zerbrochenen Samen, die, wenn die Hälften gut erhalten sind, Kaffeebohnen nicht unähnlich sehen.

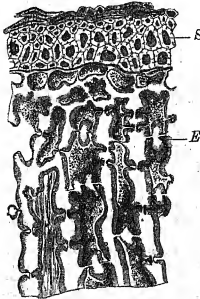


Fig. 214. (Nach MOELLER.)
Querschnitt durch den Samen von *Phytelphas macrocarpa*. S Samenschale. E Endosperm.

deren zerkleinerte und geröstete Samen allein als Eichelkaffee oder mit Kaffee vermengt in den Handel gelangen (vergl. Quereous). Sie sind mikroskopisch leicht zu erkennen an den Stärkekörnchen, die von recht unregelmässiger Gestalt, rundlich, länglich, nierenförmig, gerundet-dreieckig, knollig sein können. Daneben kommen aus wenigen zusammengesetzte Körner vor. Alle haben einen deutlichen Kernspalt. Sie messen 15–50 μ (Fig. 215). Auch wenn, wie es zuweilen vorkommt, die Eicheln gebrüht, also die Stärkekörnchen verkleistert sind, ist ihre

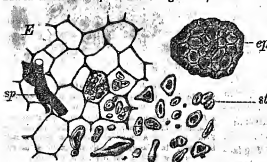


Fig. 215. (Nach MOELLER.)
Aus dem Gewebe der Eicheln. ep Gefäße. st Stärkekorn.
ep Epidermis. 300mal vergrößert.

Umrissform in den damit erfüllten und oft völlig erhaltenen Zellen noch einigermaßen zu erkennen, doch wird man alsdann das Hauptaugenmerk auf die Elemente der Fruchtschale richten, die oft in Stückchen in den Eichelkaffee gelangt. Es sind in ihr kleine, stark verdickte Steinkzellen charakteristisch.

β mit Früchten:

Früchte der *Ceratonia Siliqua* L. (vergl. S. 699). Früchte der *Ficus Carica* L. (vergl. S. 841). Ausser den L. c. erwähnten

Ferner werden angeführt die steinharten Endosperme einzelner Palmen, nämlich die von *Phoenix dactylifera* L. und *Phytelphas macrocarpa* R. et. P. Die Samen der letzteren werden in grosser Masse zu Knöpfen etc. verarbeitet und die Abfälle davon sollen zerkleinert und geröstet als Kaffee verwendet werden. Beide sind leicht zu erkennen an den stark verdickten, getüpfelten Zellen des Endosperms, deren Wand wie beim Kaffee aus Cellulose (Reservcellulose) besteht, also mit Jod und Schwefelsäure blau wird. Die Wände sind dicker wie beim Kaffee, die Tüpfel gegen die Wand schärfer abgesetzt und nach innen (gegen die primäre Membran) meist verbreitert (vergl. auch *Phoenix*) (Fig. 214).

Eine ziemlich Rolle spielen die Eicheln, deren zerkleinerte und geröstete Samen allein als Eichelkaffee oder mit Kaffee vermengt in den Handel gelangen (vergl. Quereous). Sie sind mikroskopisch leicht zu erkennen an den Stärkekörnchen,

die von recht unregelmässiger Gestalt, rundlich, länglich, nierenförmig, gerundet-dreieckig, knollig sein können. Daneben kommen aus wenigen zusammengesetzte Körner vor. Alle haben einen deutlichen Kernspalt. Sie messen 15–50 μ (Fig. 215). Auch wenn, wie es zuweilen vorkommt, die Eicheln gebrüht, also die Stärkekörnchen verkleistert sind, ist ihre

Umrissform in den damit erfüllten und oft völlig erhaltenen Zellen noch einigermaßen zu erkennen, doch wird man alsdann das Hauptaugenmerk auf die Elemente der Fruchtschale richten, die oft in Stückchen in den Eichelkaffee gelangt. Es sind in ihr kleine, stark verdickte Steinkzellen charakteristisch.

Fruchte vor, doch bestehen Kaffeesurrogate aus geröstetem Mais und Reis aus grobem Pulver Gedörrte und geröstete Birnen Ihr am meisten charakteristisches Element ist die Oberhaut, deren mit ziemlich dicken Radialwänden versehene Zellen durch zarte Wände in 3-4 Tochterzellen getheilt sind. Ferner kommen die bei den meisten Birnen vorhandenen, im Fruchtfleisch sich findenden Gruppen stark verdickter Steinzellen in Betracht

γ) mit Pflanzenachsen

Als solche werden geröstete und zerkleinerte Kartoffeln genannt Ueber ihr Starkemehl vergl S 294

δ) mit Wurzeln

Cichorien, die Wurzeln kultivirter Pflanzen von *Cichorium Intybus* (vergl S 829) Es ist hier noch darauf hinzuweisen, dass man die aus Cichorie bestehenden Surrogate wieder verfälscht mit anderen Wurzeln, ebenso wie man Cichorien etc benutzt zum Verfälschen des Feigenkaffees

Mehr als Kuriosität mögen noch folgende Verfälschungen erwähnt werden künstliche Bohnen aus den Samen von *Phytolapha*, in künstlichem Kaffee Pfefferschalen, Bohnenmehl, Pfämenkerne etc

Bestandtheile einiger Kaffeesurrogate nach KOEHL

	Wasser	Siebentheiliges Substrat	Fett (Aetherextrakt)	Zucker	Sukrof-freer Extrakt	Rohrzucker	Asche	Extrakt (d. h. in Wasser lösliche Stoffe) in der Trockensubstanz
	Procent							
Cichorien	13,16	6,53	2,74	17,89	41,42	12,07	6,19	70,50
Feigen	12,50	4,57	2,96	32,50	31,92	12,84	8,21	82,50
Johannisbrot	5,85	8,93	3,65	69,83	10,15	2,09		63,71
Cerealien (Roggen etc)	12,50	12,15	3,57	4,12	55,66	8,45	3,55	48,53
Malz	7,08	13,05	2,25	15,67	51,74	7,38	2,83	65,00
Congo-Kaffee (roh)	13,72	39,82	1,26	37,09	4,41	3,70		—
(geröstet)	4,22	27,06	1,19	3,25	39,74	19,28	4,63	22,50
Eicheln, geschält u geröstet	12,50	6,78	4,35	69,27	5,02	2,07		28,88
Dattelnkerne	9,27	5,46	8,50	52,36		23,97	1,44	12,87

Für die *Beurtheilung der Surrogate* kommen folgende Bestimmungen und Gesichtspunkte in Betracht.

1) Cichorie soll enthalten Wasser nicht über 15 Proc (Schweiz¹⁾ und Belgien²⁾], Fett nicht mehr wie 2 Proc (Belgien, Oesterreich³⁾], Extrakt 60 Proc (Oesterreich), 50 Proc (Belgien), Zufügen von Zucker oft bis zu 2 Proc gestattet (Belgien), Asche 8 Proc (Schweiz), nicht weniger als 4 Proc. (Oesterreich), davon in Salzsäure löslich 2,5 Proc (Schweiz)

2) Feige soll enthalten Wasser nicht über 20 Proc (Schweiz), Fett 2,5 Proc (Oesterreich), Extrakt 70 Proc (Oesterreich), Asche 5 Proc (Schweiz, Oesterreich), davon 1 Proc in Salzsäure löslich (Schweiz)

3) Getreide soll enthalten Wasser nicht über 3 Proc (Schweiz), Fett 2,5 Proc (Oesterreich), Extrakt 25 Proc, Asche 7 Proc (Oesterreich), 4 Proc (Schweiz) und davon 1 Proc in Salzsäure löslich.

4) Malz soll enthalten Extrakt 65 Proc

5) Eicheln sollen enthalten Wasser 3 Proc, Asche 4 Proc., davon 1 Proc in Salzsäure löslich (Schweiz)

6) Rübenschnittel aus Zuckerfabriken sollen überhaupt nicht zu Kaffeesurrogaten verarbeitet werden (Oesterreich).

¹⁾ Schweizer Lebensmittelbuch 1899

²⁾ Gesetz vom 1 März 1895

³⁾ Vorschläge zum Codex alimentarius austriacus

7) Verdorbene, verschimmelte Surrogate, solche, die Käfer, Milben etc enthalten, sollen nicht verwendet werden

II. Coffea liberica Bull. In den Pflanzungen werden die Kaffeebaume durch einen Pilz *Hemileia vastatrix* Berk et Br sehr geschädigt, und alle Bemühungen seiner Herr zu werden, waren bisher vergeblich. Man hat daher versucht, für die Kultur andere Coffea-Arten ausfindig zu machen, die dem Pilz gar nicht unterworfen sind oder doch widerstandsfähiger gegen ihn sind. Als solche kommt in erster Linie die genannte Art in Betracht. Sie ist heimisch in Ober- und Niederguinea und wird gegenwärtig schon in immer steigendem Umfange kultivirt, so in Ceylon, Java, Hinterindien, Sierra Leone, Deutsch Ostafrika, auch Brasilien. Die Art bietet auch sonst einige Vortheile gegenüber *C arabica*, insofern die Pflanzen ausserordentlich reichlich tragen, lange tragfähig bleiben und grossere Samen produciren. Ein Nachtheil gegenüber *C arabica* besteht darin, dass das Pericarp sehr hart ist und durch Gährung erst aufgelockert werden muss.

Die Samen sind etwas grösser wie die von *C arabica*, aber häufig von unregelmässiger und unansehnlicher Gestalt, auch soll der Geschmack des daraus bereiteten Getränkes zuweilen weniger angenehm und etwas „ölrig“ sein. Daher werden sie erhhoblich niedriger bezahlt. Im gemahlenen und gebrannten Kaffee kann man *C liberica* leicht erkennen an den Steinzellen der Samenschale. Sie haben folgende Maasse:

Coffea liberica Länge bis 770 μ , ausnahmsweise bis 880 μ Breite bis 51 μ

Coffea arabica „ „ 480 μ „ „ 41 μ

Man wird also Steinzellen, die länger als 500 μ sind, der *liberica* zuschreiben. In Bruchstücken erkennt man sie daran, dass die innere Kontur der Wand gegenüber dem Lumen stets scharf abgesetzt erscheint, was bei *C arabica* nicht so der Fall ist. Der Coffeingehalt betrug bei Samen aus Java 1,37 Proc, bei zwei Mustern aus Malakka 1,26 und 1,35 Proc.

III Ebenfalls in Kultur genommen ist *Coffea stenophylla* G Don aus Westafrika, sie ist auch nach Westindien eingeführt. Die Samen sollen schon als „Mokka“ in den Handel kommen.

IV Ibo-Kaffee soll ein Gemenge von Samen mehrerer Arten sein, darunter *C arabica* und vielleicht *Coffea Zanguebariae* Lour.

V *Coffea laurina* Smeathm, *C. microcarpa* DC, *C Zanguebariae* Lour werden in ihrer Heimath Ostafrika als Genussmittel verwendet, ebenso *C mauritiana* Lam (Café marron) auf Bourbon. Die Samen enthalten kein Coffein.

Extractum Coffeae (Ergänzb.) Kaffee-Extrakt. Grob gepulverte Kaffeebohnen 2 Th. zieht man 4 Tage mit einem Gemisch aus Weingeist (87 proc) 4 Th., Wasser 6 Th., dann nochmals 24 Stunden mit Weingeist 2 Th., Wasser 3 Th. aus, presst ab und dampft zu einem dicken Extrakt ein. — Diet Gebrannter, fein gemahlener Kaffee 100 Th. wird zweimal je 8 Tage zuerst mit Weingeist 120 Th., Wasser 180 Th., dann Weingeist 80 Th., Wasser 120 Th. ausgezogen, die filtrirte Pressrückigkeit auf 20 Th. eingedampft, Weingeist 5 Th. zugeetzt und zu einem dicken Extrakt eingedampft. Ausbeute 15–16 Th.

Extractum Coffeae fluidum (Ergänzb.) Kaffee-Fluidextrakt. Aus mittelfein gepulverten Kaffeebohnen 100 Th. und q. a. einer Mischung aus Weingeist (87 proc) 8 Th., Wasser 7 Th. im Verdrängungswege zu bereiten. Man befeuchtet mit 25 Th., sammelt zuerst 85 Th. und stellt 1 a. 100 Th. Fluidextrakt her. Man braucht etwa 700 Th. Lösungsmittel. Auf gleiche Weise stellt man aus gerösteten Bohnen ein Extrakt dar, welches zur schnellen Bereitung von Kaffee auf Reisen u. s. w. dient. 2–3 Theelöffel auf eine Tasse heissen Wassers.

Essentia Coffeae saccharata.

Kaffee-Likör (Dietrich)

Rp. 1. Semina Coffeae tostia pulv	500,0
2. Spiritus Vini Cognac	200,0
3. Spiritus Aetheris nitrosi	20,0
4. Spiritus (90 proc.)	4,5 l
5. Aquae	6000,0

6. Sacchari	4500,0
7. Aquae	2000,0
8. Semina Coffeae tostia pulv	50,0
9. Tincturae Vanilliae	10,0
10. Olei Amygdalarum aetheri gr II.	
Man macerirt 1–5 24 Stunden, destillirt ab 6000,0	
fügt eine kochend heisse Lösung von 6 in 7 und	
zuletzt 8–10 hinzu und filtrirt nach 24 Stunden	

Mixtura amethystea REVELL

REVELL's Mixtur gegen Trunkenheit.

Rp Infusi Coffeae tostae (25,0)	125,0
Natrii chlorati	4,0
Liquoris Ammonii acetici	10,0
Sirupi simplicis	30,0

Innerhalb $\frac{1}{2}$ Stunde auf zweimal zu nehmen**Mixtura Coffeae chininata****Mixtura Chinini sulfurici dulcificata.**

Rp Infusi Coffeae tostae (10,0)	100,0
Chinini sulfurici	0,5
Sacchari albi	30,0

Umgeschüttelt 1 Weinglas voll zu nehmen

Mixtura laxativa cum Coffea

Rp 1 Seminis Coffeae tostae	
2 Foliorum Sennae	
3 Sacchari albi	
4 Magnesii sulfurici	10,0
5 Aque ferri	150,0

Man übergießt 1 und 2 mit 5, schütt nach $\frac{1}{2}$ Stunde ab und kocht 3 und 4.**Morrell Coffea s 8 284****Sirupus antarthriticus SEVERIN.****Sirup anti gouteux de SEVERIN**

Rp 1 Seminis Coffeae grosso modo pulv	1000,0
2 Foliorum Fraxini excelsioris	10,0
3 Sacchari albi	600,0
4 Acidi carbonici liquefacti	gtt V
5 Aque calidae	q s

Im Verdünnungswege erschöpft man 1 mittelst 5, kocht im ersten Auszuge 3, zieht mittelst des zweiten 2 aus, dampft letzteren ein und stellt i a 1000 g Sirup her Diureticum Gegen Gicht und Rheuma.

Sirupus Coffeae (Diet.)

Rp 1 Seminis Coffeae tostae suba pulv	200,0
2 Aque calidae	250,0
3 Spiritus Vini Cognac	50,0
4 Sirupi simplicis ebullientis	800,0

Cafeln, von KÖCKERT, BRANDES & Co ist ein entölt Kaffeeauszug**Kaffee-Konserven**, Flüssige. Wird aus Kaffeepulver gewonnen, indem man dasselbe mittelst heisser, mit 10 Proc Pottasche versetzter Stärkezuckerlösung, dann nochmals mit kaltem Wasser auszieht und beide Auszüge mischt**Kaffee-Essenz**, Holländische, in Pulverform, besteht aus gebranntem Zucker**Kaffee-Extrakt**, Flüssiger, von GUN & COLE-GRANT Ein mit kaltem Wasser gewonnener Kaffeeauszug wird mit einer Kaffeeabkochung gemischt und zum Extrakt eingedampft**Kaffee Glasur**, zum Glänzendmachen des gebrannten Kaffees Unter dieser Bezeichnung ist ein Paraffinum liquidum vom spec Gew 0,868 angetroffen worden**Kaffeepulver**. S Pulvis Jalapae compositus**Migräneextrakt**, SCHONFELD's, ist ein weingestiger Auszug aus rohen Kaffeebohnen**Kaffee-Ersatz, Kaffee-Surrogate****Kaffeesurrogat** von BEHR wird aus Weizen, Mais und Gerste bereitet**Kaffeesurrogat** von BEHRING, BEHRING's Kraftkaffee, Lupinenkaffee, besteht aus entbittertem und geröstetem Lupinensamen**Kaffeesurrogat**, Approbitres, aus Köln, ist gebrannter, zum Theil verkohlter Zucker**Kaffeesurrogat**, DOHRN's Getreidekörner werden gedämpft und erhalten vor dem Brennen einen Zusatz von 3 Proc Natriumbikarbonat**Kaffeesurrogat** von GROTHE ist ein Gemisch aus geröstetem Roggenbrot, gerösteten Erbsen und gebranntem Zucker**Kaffeesurrogat** von LEHMANN & ZABEL ist ein stärkemehlarms Gemisch mit Spuren von Coffein**Kaffeesurrogat** von PISONI ist Cichorienwurzelextrakt**Asiatischer Kaffee**, ein in Gahnen gebräuchliches Surrogat, besteht aus ausgekochtem Kaffee, Ziegelmehl, Bismut und gebrannten ErdmandelnMan befeuchtet 1 mit 2 und 3, übergießt mit 4, stellt $\frac{1}{2}$ Stunde warm, kocht 24 Stunden stehen und filtrirt Dient zur Geschmacksverbesserung von schlecht schmeckenden (Chinin etc) Mixturen**Sirupus Coffeae compositus****Kenchhusensaft**

Rp 1 Seminis Coffeae tostae gr plv	100,0
2 Corallae Chiniae gr plv	50,0
3 Corallae Cinnamon gr plv	
4 Benzoes gr plv	10,0
5 Spiritus (80 proc)	100,0
6 Aque	500,0
7 Sacchari	600,0

Man befeuchtet 1—4 mit q s der Mischung 5—6 sammelt durch Verdünnung 400,0 und kocht darin 7 kleineren Kindern 1 Theelöffel, größeren $\frac{1}{2}$ —1 Esslöffel 3mal täglich**Sirupus Coffeae cum Morphino MOUSOT**

Rp Infusi Coffeae tostae (2,5)	25,0
Sirupi simplicis concentrati	75,0
Morphini hydrochloridi	0,1

Findet Anwendung, wenn man die beruhigende und schmerzstillende Wirkung des Morphins zur Geltung bringen, die schlafbringende aber aufheben will

Sirupus coffeatus DELAHAYE**DELAHAYE's Kenchhusensaft**

Rp Extracti Belladonnae	0,2
Sirupi Coffeae	85,0
Tincturae Ipecacuanhae	5,0

Theelöffelweise mehrmals täglich.

Sirupus contra tussim convulsivum GAUDIER.

Rp Cantharini sulfurici	0,5
Morphini hydrochloridi	0,02
Tincturae Digitalis	
Tincturae Stramonii	1,5
Sirupi Coffeae	100,0

Theelöffelweise 3—4mal täglich.

Komprimierter Kaffee von RUCH, CHARTIER & BERLIT Ein durch starken Druck in Tafeln gepresstes Kaffeepulver

Deutscher Natronkaffee von THELO & v. DÖHRN soll aus Cichorien, geröstetem Getreide und Natriumbikarbonat bestehen.

Feigenkaffee, Fugine. Getrocknete und geröstete Feigen

Fruchtkaffee von BUCHMANN sind geröstete Lupinensamen.

Gesundheitskaffee, Homöopathischer, von KREPLIN, ist gebrannter Roggen

Gesundheitskaffee, Homöopathischer, von A. LOTZE erfunden, von Dr. W. SCHWAB verbessert, von L. WILLE in Göttingen, soll aus geröstetem Roggen, Mais, Erbsenmehl, Zuckerrüben, Kakao und Salz bestehen

Gesundheitskaffee, Homöopathischer, von MOSER. Bestandtheile in Proc (abgerundet) 8,6 Wasser, 3,7 Fett, 12 Protein, 73,2 Kohlehydrate, 2,5 Mineralstoffe

Gesundheitsparkkaffee aus Braunschweig besteht aus gerösteten Getreidekörnern Jamaica Kaffee. Kaffeesurrogate, die aus gerösteten Getreidekörnern, oder Eicheln, Hülserfrüchten, Bohnenmehl u. dergl. bestehen

Kronen Kaffee, ist aus rothen Rüben, Roggen, Cichorien und geröstetem Brod zusammengesetzt

LEIDENFROST'S Surrogat besteht aus Cichorien mit den Destillationsprodukten des Kaffees

Malto-Kaffee von BEHN ist schwach geröstetes Malz mit geröstetem Getreide

Melilotin-Kaffee Gemisch aus Kaffee, Cichorien und Dattelnkernen

Malzkaffee, KATHEIMER'S, besteht aus gebranntem Malz mit Kaffee- oder Kakao schalenextrakt behandelt.

Nährkaffee, Dr. BULFINGER'S, ist eine Mischung aus gebrannten Eicheln und gebrannten Getreidekörnern

Saladin-Kaffee von SCHWAB in Barmen, ein Kaffeesurrogat, wird durch mehrtägiges Dämpfen und nachheriges Rösten von Maiskörnern bereitet

Sintenis-Mocca-Sacca-Kaffee ist ein geröstetes Gemenge von Gerste und Meté

Coffeinum.

I. Coffeinum (Austz Germ Helv) Caféine (Gall) Cafféina (Brit U-St) Caffeïn. Kaffein. Thein Guaranin (Psoralein) $C_8H_{10}N_4O_2 + H_2O$ Mol. Gew. = 212

Darstellung. Die Gewinnung des Coffeins erfolgt gegenwärtig fast nur noch aus dem Theestaub bez Theekuchen, welcher höchstens etwa 1,7 Proc Coffein enthält, übriges zum Zwecke der Steuerersparnis in denaturirtem Zustande verarbeitet wird. Die Darstellung von Coffein ist zur Zeit höchst unlohnend. Während das Kilogramm Coffein vor etwa 80 Jahren noch 200 Mark kostete, stellt es sich jetzt auf 16 Mark.

Die Darstellung von Coffein im pharm. Laboratorium ist zwar nicht lohnend, aber zu Uebungszwecken zu empfehlen. Sie lässt sich zweckmässig mit einer Bestimmung des Coffeingehaltes im Thee verbinden.

a) **Darstellung kleinerer Mengen** Man zieht 100 g gepulverten chinesischen Thee viermal mit heissem, destillirtem Wasser aus. Die filtrirten Auszüge werden eingedampft und schliesslich unter Zusatz von 10–15 g gebrannter Magnesia zur Trockne gebracht. Der trockne, gepulverte Rückstand wird alsdann mit Chloroform extrahirt. Nach dem Verdunsten des letzteren hinterbleibt in der Regel ein etwas grünlich gefärbtes „Rohcoffein“, welches durch Umkrystallisiren aus heissem Wasser unter Zusatz von Thierkohle gereinigt wird.

b) **Darstellung grösserer Mengen** Die fabrikmässige Darstellung von Coffein erfolgt, wie schon bemerkt, aus dem Theestaub. Man extrahirt denselben mehrmals mit heissem Wasser, bringt die Auszüge durch Eindampfen zur Extraktconsistenz und zieht aus diesem Extrakt, nachdem zur Abscheidung von Gerbsäure etc. Kalkmilch zugesetzt worden ist, das Coffein durch Behandeln mit Weingeist aus. Nach dem Abdestilliren des Weingeistes hinterbleibt ein Rohcoffein, welches durch Umkrystallisiren aus Wasser unter Zusatz von Thierkohle gereinigt wird.

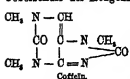
In den letzten Mutterlängen, sirupdicken, stinkenden Flüssigkeiten, hat KOSSEL eine von ihm Theophyllin genannte neue Base gefunden, welche nach seinen Unter-

suchungen der Formel $C_8H_{10}N_4O_2 + H_2O$ entspricht und = Dimethylxanthin, aber verschieden von Theobromin ist

Eigenschaften. Coffein stellt, aus Wasser krystallisiert, weisse, biegsame, seideglänzende Nadeln dar, welche in der Regel zu einer wolligen Masse verfilzt sind. Es löst sich in etwa 80 Th. Wasser von $15^\circ C$, oder in 2 Th. siedendem Wasser. Diese letztere Lösung erstarrt beim Erkalten zu einem Krystallbrei. Es löst sich ferner in etwa 50 Th. Weingeist von 90 Proc oder in 150 Th. absolutem Alkohol oder in 9 Th. Chloroform, dagegen ist es weniger löslich in Aether (1:550), und noch weniger in Schwefelkohlenstoff, Benzol oder Petroläther. Das aus Wasser krystallisierte Coffein entspricht der Zusammensetzung $C_8H_{10}N_4O_2 + H_2O$. Das aus absolutem Alkohol oder Aether krystallisierte ist wasserfrei = $C_8H_{10}N_4O_2$. Das wasserhaltige Coffein verliert sein Krystallwasser bei $100^\circ C$ völlig, ein Theil desselben entweicht jedoch schon beim Aufbewahren in trockener Luft, wobei das Coffein immermaassen ein verwirrtes Aussehen annimmt. Beim Erhitzen auf $180^\circ C$ sublimirt Coffein als farb- und geruchloser Dampf, bei weiterem Erhitzen schmilzt es bei $230,5^\circ C$.

Obwohl das Coffein nicht alkalisch reagirt, so ist es doch zu den Basen zu rechnen, da man wohlcharakterisierte Salze desselben mit Säuren kennt. Aus seinen Salzlösungen wird das Coffein durch Ammoniak oder atzende Alkalien nicht leicht gefällt, da es in Alkalien noch leichter löslich ist wie in reinem Wasser. — Die Löslichkeit des Coffeins in Wasser wird noch erheblich gesteigert durch die Anwesenheit gewisser Substanzen, wie Kaliumbromid, Natriumbenzoat, Natriumsalicylat, Natriumeinamat, Antipyrin.

Die kaltesättigte wässrige Lösung wird durch Maxz'sches Reagens (s. S. 205) oder durch Jodlösung nicht gefällt, dagegen giebt sie mit Gerbsäure einen weissen, im Ueberschuss des Reagens löslichen Niederschlag.



Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist das Coffein ein Derivat des Xanthins und zwar Trimethyl-Xanthin (Theobromin und Theophyllin sind zwei isomere Dimethyl-Xanthine), während das Xanthin selbst in nahen Beziehungen zur Harnsäure steht.

Coffein ist früher durch Methylieren des Theobromins und neuerdings vom Dimethylharnstoff und der Malonsäure ausgehend vollständig synthetisch dargestellt worden.

Identitätsreaktion. Dampft man 0,1 g Coffein mit 10 ccm Chlorwasser in einem Porzellanschalen auf dem Wasserbade zur Trockne ein, so hinterbleibt ein gelbröthlicher Fleck, welcher beim Aufblasen von Ammoniakdämpfen purpurroth wird. Beruht auf der Bildung von Amalinsäure, Ammoniakgas färbt Amalinsäure allmählich roth bis dunkelviolett und die entstandene Verbindung (= Murexoin) löst sich mit purpurrother Farbe in Wasser, ähnliche Reaktionen geben auch Theobromin und Harnsäure = Isopurpur- (Murexid-) Reaktion. Xanthin giebt nach der Oxydation keine Färbung mit Ammoniak, wohl aber mit Kali- oder Natronlauge.

Prüfung. 1) Die kaltesättigte wässrige Lösung werde durch Jodjodkaliumlösung nicht getrübt (Trübung würde Alkaloide anzeigen, welche mit Jodlösung unlösliche Verbindungen eingehen) und durch Ammoniakflüssigkeit nicht gefärbt (färbende Verunreinigungen). — 2) Schwefelsäure und Salpetersäure sollen mit Coffein keine Färbung geben. Rothfärbung mit Salpetersäure würde auf Morphin oder Bracon hinweisen. Bezüglich der Färbung mit Schwefelsäure ist folgendes zu beachten. Reines Coffein löst sich in Schwefelsäure allerdings ohne Färbung auf. Dunkelfärbung könnte auf Kohlehydrate, z. B. Zucker, eine Röthung auf Salicin hinweisen. Bei den gegenwärtig im Handel befindlichen Coffeinsorten tritt in der Regel eine schwache Gelbfärbung mit Schwefelsäure ein. — Gerbsäurelösung ruft in der wässrigen Coffeinalösung einen starken Niederschlag von Coffeintannat hervor, welches sich aber in einem Ueberschuss von Gerbsäure wieder auflöst. Dieses letztere Verhalten zeigen auch einige andere Alkaloide.

Aufbewahrung Diese erfolgt nach Austr Germ Helv vorsichtig, weil man sich davon überzeuge, dass das Coffein keine ganz harmlose Substanz ist. Ausserdem ist es des leichten Verwitterns wegen in gut geschlossenen Gefässen an einem nicht zu warmen Orte aufzubewahren.

Anwendung Kleine Gaben von Coffein wirken anregend auf das Grosshirn, grosse Gaben erzeugen starke Aufregung, Ohrensausen, Beklemmungen, Schlaflosigkeit, Zittern, kurz es tritt das ausgesprochene Bild einer Vergiftung ein, die aber durch Bettwärme, Alkoholica gehoben werden kann.

Man giebt es subkutan und innerlich bei Neuralgien, Migräne, bei Herzkranken als Ersatzmittel der Digitalis im Stadium der gestörten Kompensation, wo es auch diuretisch wirkt. Als Antidot bei Vergiftungen mit Morphin und Curare, sowie curareartigen Substanzen. Höchstgaben *pro dos* 0,5, *pro die* 1,5 (Germ Helv). Nach Austr 0,2 *pro dos* und 0,6 *pro die*.

Die Salze des Coffeins charakterisiren sich im allgemeinen durch ihre geringe Beständigkeit. Die meisten derselben werden schon durch Wasser in Coffein und die betreffende Säure zerlegt, sie entstehen also überhaupt nur bei Abwesenheit von Wasser, d. h. nur mit Coffein und concentrirter Säure. Die Salze des Coffeins mit flüchtigen Säuren werden auch durch Erwärmen zerlegt. Trocknet man z. B. das Coffeinhydrochlorid bei 100° C, so geht die Chlorwasserstoffsäure weg und reines Coffein hinterbleibt. Da das Coffein nicht alkalisch reagirt, so kann man die Säure der Coffeinsalze titriren, als ob sie in freiem Zustande gegenwärtig wäre.

† Coffeinum citricum (Helv Ergänzb.) Caffeinae Citras (Brit.) Caffeina citrata (U-St.) Coffeincitrat Citronensaures Coffein $C_8H_{10}N_4O_6$, $C_6H_8O_7$, Mol. Gew. = 336

Die Existenz dieses wiederholt angesweiften Salzes ist durch E. Schmidt festgestellt worden.

Darstellung. 10 Th Coffein und 10 Th Citronensäure werden in 20 Th Wasser unter Erwärmen auf dem Wasserbade gelöst und diese Lösung dann unter Umrühren im Wasserbade zur Trockne gebracht.

Eigenschaften. Ein weisses krystallinisches Pulver, welches mit wenig Wasser eine klare, sirupdicke Lösung giebt, aus welcher sich beim Verdünnen mit Wasser Coffein abscheidet. Dieses löst sich bei weiterem Zusatz von Wasser, namentlich beim Erwärmen vollständig wieder auf. Die kaltgesättigte Lösung des Coffeincitrates in absolutem Alkohol röthet blaues Lackmuspapier nur schwach (Abwesenheit grösserer Mengen freier Citronensäure). — In der wässrigen Lösung (1 = 100) erzeugt Kalkwasser, in geringem Ueberschuss zugeetzt, in der Kälte keine Trübung, wohl aber, wenn die Mischung zum Sieden erhitzt wird. Letztere Trübung verschwindet vollständig, wenn die Mischung in einem verschlossenen Gefässe erkaltet (Nachweis der Citronensäure). — Wird 1 Th Coffeincitrat mit 10 Th Chlorwasser auf dem Wasserbade eingedampft, so werde der gelbe Verdampfungsrückstand beim sofortigen Aufblasen von Ammoniakdämpfen purpurroth gefärbt.

Das Salz enthält 49,74 Proc wasserfreie Citronensäure und 50,26 Proc wasserfreies Coffein.

Prüfung. 1) Mit Schwefelsäure oder Salpetersäure durchfeuchtet, färbt sich das Coffeincitrat nicht (vergl. unter Coffeinum). 2) Bei Luftzutritt erhitzt, verbrennen 0,5 g desselben, ohne einen Rückstand zu hinterlassen (mineralische Verunreinigungen). 3) In einem Gemisch gleicher Theile Chloroform und Weingeist sei es vollständig löslich. 4) Die wässrige Lösung (1 = 100) werde weder durch Baryumnitrat-, noch durch Silbernitrat-, noch durch Kaliumoxalatlösung getrübt (Schwefelsäure, Chlor, Kalk), auch nicht durch Schwefelwasserstoffwasser verändert (Braunfärbung = Blei). 5) Wird 1 g Coffeincitrat in 20 ccm siedendem Wasser gelöst, die Lösung mit Natronlauge alkalisch gemacht und nach dem Erkalten dreimal mit je 15 bez 10 bez 10 ccm Chloroform ausgeschüttelt, so sollen nach dem Verdunsten des letzteren und Trocknen des Rückstandes bei 100° C annähernd

0,5 g Coffein zurückbleiben Ergänzb (Helv schreibt vor, dass mindestens 0,5 und höchstens 0,75 g Coffein erhalten werden sollen)

Aufbewahrung, Anwendung. Nach Helv und Ergänzb vorsichtig aufzubewahren Höchstgaben Helv 0,5 *pro dosi*, 2,0 *pro die* Ergänzb 0,6 *pro dosi*, 2,0 *pro die*

Coffeinum citricum effervescens. *Caffeinae Citras effervescens* Brit Natru bicarbonici 510,0, Acidi tartarici 270,0, Acidi citrici 180,0, Sacchari 140,0, Coffeini citrici 40,0 *Caffeina citrata effervescens* U-St *Caffeinae*, *Acidicitrice* äs 10,0, Natru bicarbonici 330,0, Acidi tartarici 300,0, Sacchari 350,0 Beide Mischungen sind mit einer hinreichenden Menge Alkohol in der Wärme zu granulieren

† **Coffeinum hydrochloricum** *Chlorhydrate de Caféine* (Gall) *Coffein-chlorhydrat* Salzsäures Coffein $C_8H_{10}N_4O_2 \cdot HCl + 2H_2O$. Mol Gew = 266,5.

Zur Darstellung löst man eine beliebige Menge Coffein unter schwachem Erwärmen in einem mässigen Ueberschuss rauchender (!) Salzsäure (s S 56) auf und überlässt diese Lösung über Aetzkalk der Krystallisation Die ausgeschiedenen Krystalle werden durch Pressen zwischen Filtrirpapier getrocknet

Grosse, durchsichtige, farblose, monokline Krystalle, welche schon beim Waschen mit Alkohol oder Wasser in ihre Bestandtheile zerlegt werden Beim Liegen an der Luft werden sie unter Verlust von Wasser und von Chlorwasserstoff undurchsichtig Beim Trocknen bei 100—110° C geht aller Chlorwasserstoff weg und es hinterbleibt reines Coffein Im gut verschlossenen Gefässe an einem kühlen Orte aufzubewahren Das Salz enthält rund 72,8 Proc wasserfreies Coffein

† **Coffeinum hydrobromicum** *Bromhydrate de Caféine* (Gall) *Coffein-bromhydrat* Bromwasserstoffsäures Coffein $C_8H_{10}N_4O_2 \cdot HBr + 2H_2O$ Mol Gew. = 311.

Wird durch Auflösen von Coffein in einem Ueberschuss von schwach erwärmter Bromwasserstoffsäure in der nämlichen Weise wie das chlorwasserstoffsäure Salz dargestellt.

Grosse, farblose, durchsichtige, wahrscheinlich monokline Krystalle, welche bei Berührung mit Wasser oder Alkohol in Coffein und Bromwasserstoffsäure zerlegt werden Beim Liegen an der Luft entweicht ein Theil des Krystallwassers - Bei 100° C wird es wasserfrei, indem zugleich ein Theil des Bromwasserstoffs weggeht, bei 110° C hinterbleibt reines Coffein Das Salz enthält rund 62,8 Proc wasserfreies Coffein

† **Coffeinum nitricum** *Coffeinnitrat*. Salpetersäures Coffein $C_8H_{10}N_4O_2 \cdot HNO_3 + H_2O$ Mol. Gew = 275.

Zur Darstellung bringt man das Coffein mit einer zur Auflösung genügenden Menge farbloser Salpetersäure von 1,4 spec Gew zusammen und überlässt alsdann die erzielte Lösung, vor Licht geschützt, der Krystallisation über Aetzkalk Das Coffeinnitrat scheidet sich langsam in kleinen, dicken, säulenförmigen Krystallen ab, welche durch Pressen zwischen Fliesspapier von anhaltender Mutterlauge zu befreien sind

Durch Wasser oder durch Alkohol wird es in Coffein und Salpetersäure zerlegt Wird es bei 100° C getrocknet, so hinterbleibt reines Coffein Das Salz enthält rund 70,5 Proc wasserfreies Coffein

† **Coffeinum sulfuricum** *Coffeinsulfat*. Schwefelsäures Coffein. $C_8H_{10}N_4O_2 \cdot H_2SO_4$. Mol. Gew. = 292

Zur Darstellung löst man Coffein in etwa der zehnfachen Menge heissem Alkohol, welcher mit 2 Th. cone Schwefelsäure versetzt ist, und überlässt alsdann die Lösung an einem kalten Orte der Krystallisation Nach längerem Stehen scheidet sich das Sulfat in Form kleiner, zu Rosetten vereinigter Nadeln ab Diese werden durch Wasser und durch Alkohol in Coffein und in Schwefelsäure zerlegt, lassen sich aber aus schwefelsäurehaltigem Alkohol unverändert umkrystallisiren Das Salz enthält rund 66,4 Proc wasserfreies Coffein

II Coffein-Doppelsalze Das Coffein charakterisirt sich durch eine grosse Auflöslichkeit in gewissen Salzlösungen Man nimmt an, dass es mit diesen Salzen sog Doppel-

salze eingeht. Diese Doppelsalze des Coffeins lassen sich namentlich zur subkutanen Anwendung des Coffeins benutzen. Werden dieselben in Lösung verordnet, so wurde es natürlich zulässig sein, sie *ex tempore* durch Auflösen der einzelnen Bestandtheile darzustellen.

† **Coffeino-Natrium benzoicum** (Germ. Helv.) **Coffein-Natriumbenzoat**. 50 Th. Coffein und 59 Th. Natriumbenzoat werden in 200 Th. Wasser gelöst. Die Lösung ist zu einem trocknen Pulver einzudampfen und auszutrocknen. — Farbloses, amorphes, bitter und aromatisch schmeckendes Pulver, löslich in gleichen Theilen Wasser oder in 80 Th. Weingeist. In der wässrigen Lösung (1 = 20) wird durch Salzsäure eine krystallinische Ausscheidung von Benzoesäure hervorgerufen, mit Ferrichlorid entsteht hellbrauner Niederschlag von Ferribenzoat. Durch Chloroform wird dem Präparate alles Coffein entzogen.

Bestimmung des Coffeingehaltes. A) Wird 1 g des Präparates in 20 cem Wasser gelöst, mit 2 cem Natronlauge alkalisch gemacht und die Mischung zweimal mit je 15 g Chloroform je 5 Minuten lang ausgeschüttelt, so soll die abgetrennte Chloroformlösung beim Verdunsten 0,43—0,46 g bei 100°C getrocknetes, wasserfreies Coffein hinterlassen (Helv.) B) Werden 0,5 g Coffein-Natriumbenzoat wiederholt mit je 5 cem Chloroform ausgekocht, so soll das abfiltrirte Chloroform nach dem Verdunsten mindestens 0,22 g trockenes Coffein hinterlassen (Germ.)

Vorsicht aufzubewahren. Höchstgaben *pro dosi* 1,0, *pro die* 3,0 g (Germ. Helv.)

Anwendung. Der wirksame Bestandtheil des Coffein-Natriumbenzoates ist das Coffein, das Natriumbenzoat ist nur das die Auflösung vermittelnde Medium und kommt therapeutisch wenig in Betracht. Man giebt das Präparat daher in jenen Fällen, in denen man früher Coffein verordnete, also bei Neuralgien, Migräne, bei Herzkrankheiten im Stadium der gestörten Compensation als Ersatzmittel der Digitalis. Hier wirkt es auch diuretisch. Man verordnet es innerlich in Form von Pulvern, Mixturen, aber wegen der leichten Löslichkeit des Präparates auch zu subkutanen Injektionen.

† **Coffeino-Natrium salicylicum** (Ergänzb. Helv.) **Coffein-Natriumsalicylat**. 50 Th. Coffein und 55 Th. Natriumsalicylat werden in 200 Th. Wasser gelöst und zu einem trocknen Pulver eingedampft (Helv.) Weisses, geruchloses, amorphes, zugleich bitterlich und süsslich schmeckendes Pulver, in 1 Th. Wasser und in 16 Th. Weingeist löslich. Die wässrige Lösung (1 = 20) giebt auf Zusatz von Salzsäure eine Ausscheidung von krystallisirter Salicylsäure. Sie wird noch in starker Verdünnung durch Ferrichlorid rothviolett gefärbt.

Bestimmung des Coffeingehaltes. A) Ergänzb. Werden 0,5 g des Präparates mit einigen Tropfen Natriumcarbonatlösung befeuchtet, wieder eingetrocknet und dann dreimal mit je 5 cem Chloroform unter Erwärmen ausgezogen, so soll die abgetrennte Chloroformlösung nach Verdunsten des Chloroforms mindestens 0,2 g wasserfreies Coffein hinterlassen. B) Helv. In gleicher Weise wie *Coffeino-Natrium benzoicum* geprüft, soll das Präparat 43—46 Proc. wasserfreies Coffein ergeben.

Höchstgaben *pro dosi* 1,0, *pro die* 3,0 (Ergänzb. Helv.)

† **Coffeino-Natrium cinnamylicum**. **Coffein-Natriumcinnamat**. 50 Th. Coffein und 50 Th. Natriumcinnamat werden in 200 Th. Wasser gelöst und zum trocknen Pulver eingedampft. Weisses, amorphes Pulver, in 2 Th. Wasser oder in 80 Th. Alkohol löslich. Es ergebe in der unter *Coffeino-Natrium benzoicum* angegebenen Weise geprüft 40—45 Proc. wasserfreies Coffein.

† **Coffeino-Natrium citricum**. **Coffein-Natriumcitrat**. 50 Th. Coffein und 50 Th. Natriumcitrat werden in 200 Th. Wasser gelöst und zum trocknen Pulver eingedampft. Es ergebe in der unter *Coffeino-Natrium benzoicum* angegebenen Weise geprüft, 40—45 Proc. wasserfreies Coffein.

† **Coffeino-Ammonium citricum**. **Coffein-Ammoniumcitrat**. 50 Th. Coffein und 50 Th. Ammoniumcitrat werden in 200 Th. Wasser gelöst und zum trocknen Pulver

eingedampft. — Es ergebe, in der unter *Coffeino-Natrium benzoicum* angegebenen Weise geprüft, 40—45 Proc wasserfreies Coffein

† **Coffeino-Kalium bromatum.** Coffein-Kaliumbromid 50 Th Coffein und 50 Th Kaliumbromid werden in 200 Th. Wasser gelöst und zum trocknen Pulver eingedampft — Es ergebe, in der unter *Coffeino-Natrium benzoicum* angegebenen Weise geprüft, 40—45 Proc wasserfreies Coffein

† **Coffeino-Natrium iodatum** Jodocoffein. Coffein-Natriumjodid 7,1 Th Coffein und 2,9 Th. Natriumjodid werden in 20 Th Wasser gelöst und zum trocknen Pulver eingedampft Soll in der unter *Coffeino-Natrium benzoicum* angegebenen Weise geprüft, 60—65 Proc wasserfreies Coffein ergeben

III † **Coffeinum phenylicum** Coffein-Phenol Coffeo-Phenol $C_6H_5N_4O$, $C_6H_5O + H_2O$. Mol. Gew. = 306.

Wird erhalten durch Auflösen von 22,6 Th. Coffein in 10 Th geschmolzenem Phenol Weisse oder schwach röthliche, in Wasser leicht lösliche, nicht ätzende, krystallinische Masse Wird zu subkutanen Injektionen angewendet und vereinigt in sich die Wirkung der Karbolsäure und des Coffeins

IV. † **Coffeinum resorcinicum** Coffein-Resorcin. Coffeo-Resorcin $C_6H_5N_4O$, $C_6H_5O_2 + H_2O$ Mol. Gew. = 322.

Wird erhalten durch Auflösen von 19,8 Th Coffein in 10 Th. geschmolzenem Resorcin Weisse oder röthliche krystallinische Masse, in Wasser leicht löslich, Anwendung wie Coffeinum phenylicum

V. † **Coffeinum tryjodatum** Coffeintrijodid. Jodwasserstoffsäures Dijodocoffein $C_6H_5N_4O_2$, J_2 , $HJ + 1\frac{1}{2}H_2O$. Mol. Gew. = 603.

Diese richtiger als „Jodwasserstoffsäures Dijodocoffein“ zu bezeichnende Verbindung entsteht, wenn man eine mit verdünntem Alkohol bereitete Coffeinalösung, mit Jodwasserstoffsäure versetzt, dem Sonnenlichte aussetzt Es scheiden sich alsdann metallglänzende, dunkelgrüne Prismen aus Die Verbindung hat die Zusammensetzung $C_6H_5N_4O_2J_2$, $HJ + 1\frac{1}{2}H_2O$ In Alkohol ist sie leicht löslich, beim Schütteln mit Wasser geht Jod in Lösung

Bei Einführung des Coffeintrijodids in den Magen wird Jod abgespalten und dieses leicht resorbiert, ohne die Depressionerscheinungen zu verursachen, wie sie z B die Alkalijode darbieten GRANVILLE empfiehlt daher das Coffeintrijodid als Jodpräparat

Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren Man halte keine allzu grossen Vorräthe

VI † **Natrium coffeino-sulfuricum** Coffeinsulfosaures Natrium Symphorol-Na. Symphorol. $C_6H_5N_4O$, SO_3Na Mol. Gew. = 298

Zur Darstellung werden 100 Th. Chlorocoffein $C_6H_5ONClN_4O_2$ (oder eine entsprechende Menge Bromocoffein) mit 75 Th wasserfreiem Natriumsulfid (Na_2SO_3) und 1000 Th. Wasser 8 Stunden im Autoklaven auf 150° C erhitzt. Beim Erkalten scheidet sich das coffeinsulfosaure Natrium fast vollständig aus

Weisses, krystallinisches Pulver, mit etwa 20 Th kaltem Wasser eine stark bitter schmeckende Lösung gebend. Durch Erhitzen der wässrigen Lösung mit Mineralsäuren, z B Salzsäure, wird die Sulfosaure in Coffein und Schwefelsäure gespalten

Symphorol-L ist das Lithiumsalz, Symphorol Sr (G) ist das Strontiumsalz der Coffeinsulfosaure

Zur therapeutischen Verwendung gelangt meist das Natriumsalz und zwar als sicher wirkendes Diureticum bei den verschiedenen Formen der Wassersucht, auch bei Fettsucht und Fettherz in Tagesgaben bis zu 4—5 g Das Lithiumsalz soll wegen der harnsaure lösenden Wirkung der Lithiumsalze bei Gicht und Harngries verwendet werden, das Strontiumsalz bei verschiedenen Nieren Erkrankungen Durch die Einführung der Sulfogruppe soll die Giftwirkung des Coffeins gemildert werden

II.		
Rp. Coffeini		4,0
Natrii salicylid		5,0
Aquae sterilisatæ q. s. a. (6,0) ad 10,0 ccm.		
1 ccm = 0,4 g Coffeini.		

Beide Lösungen sind sterilisirt abzugeben. Zu diesem Zwecke brüht man zwischen Deckelstopfen und Glas einen Faden, erhitzt $\frac{1}{4}$ Stunde

in siedendem Wasser, zieht den Faden heraus und lässt erkalten.

Tinctura Coffeini composita.

Rp. 1. Foliorum Theae Peco 10,0	
2. Spiritus diluti	100,0
3. Coffeini	1,0

Man macerirt 1 mit 2 zehn Tage und kist in der Kolatur 3 auf.

Cola.

Gattung der Sterculiaceae—Sterculieae.

Cola acuminata R. Br. (syn. *Sterculia acuminata* Beauv.). Heimisch in den Küstenländern Westafrikas von Sierra Leone bis zum Kongo und Guinea (10° nördl. Br. bis 5° südl. Br.), etwa 600 Meilen weit ins Innere gehend. Durch die Kultur verbreitet in Afrika, Asien (Java, Ceylon, Seychellen etc.), Amerika (Westindien, besonders Jamaika und Südamerika) und aus denselben häufig verwildert (Afrika, Westindien und Südamerika).

Beschreibung. Bäume von mittlerer Grösse, vom Habitus einer Rosskastanie. Blätter wechselständig, einfach bis dreilappig, lanzettlich oder oval, in eine Spitze ausgezogen, bis 20 cm lang und 10 cm. breit. Blattstiel halb so lang. Die Blätter in der Jugend sternhaarig. Blüten in rispigen Trugdolden. Blüte mit gelbem, 5—6 zähligen, verwachsen-blättrigen Perigon, entweder diklin oder polygam. Die männlichen Blüten mit 20 zweifächrigen Staubblättern, die auf kurzen Filamenten in 2 Reihen einer becherförmigen Säule angeheftet sind, die einen Rest des Gynäceums trägt. Die weibliche Blüte mit 5 zähligen, apocarpen, oberständigen Fruchtknoten, die einzelnen Carpelle eine zurückgebogene Narbe tragend. In jedem Fach eine doppelte Reihe von Ovis. Am Grunde des Fruchtknotens sterile Staubblätter. Die Frucht besteht aus bis 5, meist aber weniger, kurzgestielten, horizontal abstehenden, wenig-samigen Balgkapseln, die bis 13 cm lang werden, bis 7 cm breit und bis 5 cm dick sind. Sie enthalten 2—6 Samen einreihig an der Bauchnaht. Das Pericarp ist dunkelbraun, stark runzelig, lederig oder holzig. Die Samen sind bis 4 cm lang, 3 cm breit und ebenso dick, durchschnittlich 20 g schwer. Die Gestalt ist etwa ei-kegelförmig, aber durch gegenseitigen Druck in der Frucht ziemlich unregelmässig, mindestens etwas abgeplattet. Westindische Samen sollen grösser sein, als afrikanische. Die Samenschale ist pergamentartig, rothbraun. Sie umschliesst den Embryo mit normal 2, ausnahmsweise auch bis 5, dicken Keimblättern, kleiner Plumula und Radicula (Samen mit 2 Keimblättern heissen Gonja, mit 4 Keimblättern Fatak). (Fig. 216.) Der Embryo ist im frischen Zustand weiss oder rosenroth, getrocknet rothbraun. Es sollen rothe und weisse Samen in derselben Frucht vorkommen.

Verwendung finden die Samen: Semen Cola (Ergänzb.). Nuces Colae. Nuces Colae siccatae. — Kolanüsse. Kolasamen. Guru- oder Gurranüsse. Bissynüsse. Kokkoruku. — Noix de Kola (Gall. Suppl.). Noix de Gourou ou de Sudan. Semen de Kola. — Cola-nuts. Cola-seed. Die Droge besteht gewöhnlich nur aus dem Embryo ohne Samenschale oder nur aus den getrennten Keimblättern.

Sie sind trocken 2,5—4 cm lang, bis 3 cm breit, bis 8 g schwer, unregelmässig verbogen und abgeflacht, an der Trennungslinie der Keimblätter etwas wulstig aufgetrieben

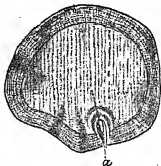


Fig. 216. Kolanuss, aufgespalten.
a Radicula.

Das Gewebe besteht aus den etwas radial gestreckten Zellen der Epidermis und einem Parenchym mit spärlichen kleinen Interzellularräumen, dessen an die Epidermis grenzende Lagen meist zusammengefallen sind. Die Zellwände sind dünn, angeblich zuweilen getüpfelt. Einzelne Zellen enthalten einen unregelmässigen Klumpen von brauner

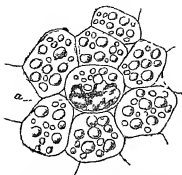


Fig. 217 Querschnitt durch das Gewebe der Kolyedonen. a Sekretzelle mit braunem Klumpen

Farbe und ausserdem wie die übrigen Zellen des Parenchyms Stärke (Fig. 217). Der braune Stoff kommt spärlicher wie in den genannten Zellen auch sonst häufig im Parenchym vor.

Die Stärkekörnchen sind rundlich, eiförmig, bohnenförmig etc., 3–80 μ gross, meist mit Spalt und zuweilen mit deutlicher Schichtung (Fig. 218).

Ferner fallen im Gewebe dünne Gefässbündel auf, die, ziemlich weit entwickelt, ein von Markstrahlen durchzogenes Xylem erkennen lassen.

Für die Erkennung der Kolanus in Pulvermischungen verwertbar sind nur die Stärkekörnchen.

Bestandtheile Fett 0,585 Proc., Proteinstoffe 6,761 Proc., Theobromin 0,023 Proc., Coffein 2,348 Proc., Zucker 2,875 Proc., Stärke 88,754 Proc., Gummi 3,04 Proc., Cellulose 29,881 Proc., Gerbstoff 1,618 Proc., Asche 8,895 Proc., Wasser 11,909 Proc. — Der wichtigste Bestandtheil der Kolanus ist das Coffein. Nach KRENN sollte dasselbe nicht im Samen präexistieren, sondern derselbe sollte frisch ein Glukosid Kolanin enthalten, das durch ein im Samen enthaltenes Ferment (Kolazym), durch heisses Wasser, Säuren oder das Ferment des Speichels, ja schon durch das Trocknen des Samens in Coffein, Glukose und Kolaroth $C_{14}H_{18}(OH)_2$ wenigstens theilweise zerfällt. Darauf sollte es zurückzuführen sein, dass der anfangs bittere Geschmack beim Kauen, der dem Glukosid zukomme, in einen süssigen, von der freierwerden Glukose herrührend, übergehe.



Fig. 218 Stärke der Kolanus

Die Existenz dieses Glukosids ist mehrfach angezweifelt worden. Nach einer Ansicht soll das Kolanin ein Gemenge der als Spaltprodukte desselben angegebenen Körper sein, andere Forscher erhielten als Kolanin geringe Mengen eines

harzartigen Körpers. Neuerdings nimmt man an, dass das Coffein theils frei, theils an den Gerbstoff (Kolatanin) gebunden im Samen vorhanden sei, und die Glukose soll durch Zersetzung des glukosidischen Gerbstoffes entstehen. Jedenfalls steht fest, dass ein Theil des Alkaloids sich nicht im freien Zustande befindet. Endlich hat man behauptet, dass Bakterien, die sich in den, um sie frisch zu erhalten, wiederholt angefeuchteten Samen vorfinden, die Veranlassung zur Bildung des als Kolanin bezeichneten Körpers geben.

Der Gehalt der Samen an Coffein und Theobromin ist ein recht wechselnder. Der Gesamtgehalt in Procenten wird von P. JEAN folgendermassen angegeben.

Kolanusse aus Japan	1,635	Trockne Nüsse vom Niger B	0,902
" vom Kongo	1,485	Trockne Nüsse von Sierra Leone A.	2,278
" " " A.	1,170	" " " " " B	2,410
" " " B	1,482	Nüsse von der Elfenbeinküste	1,864
FrischeNüsse(57,35% H_2O)	0,624	Havarirte Nüsse	2,170
Trockne Nüsse vom Sudan	1,380	Verschimmelte Nüsse	1,210
" " vom Niger A	1,280	" "	2,029

Es wird vorgeschlagen, Nüsse mit einem Minimalgehalt von 1,7 Proc zu verlangen, jedenfalls sind solche, die weniger wie 1 Proc enthalten, zurückzuweisen.

Ausser dem Coffein und Theobromin ist auch das Kolaroth an der Wirkung wesentlich theilhaftig

Werthbestimmung der Kolanuss Dieselbe hat den Gehalt an Coffein und Theobromin zu ermitteln und zwar sowohl die Menge dieser Stoffe im freien wie im gebundenen Zustande, da die letzteren von besonderer Wichtigkeit sind.

Man verfährt nach **DIERSEN** folgendermassen

a) **Bestimmung des Gesamttalkaloïds** 10 g der feingeraspelten Droge werden mit etwas Wasser befeuchtet, mit 10 g ungeloschem, gekornten Kalk gemischt und im Soxhlet mit Chloroform $\frac{3}{4}$ Stunden extrahirt. Dann spült man mit Chloroform nach und bringt die Lösung annähernd zur Trockne. Den Rückstand nimmt man unter sehr gelindem Erwärmen mit 20 cem N Salzsäure auf und filtrirt unter sorgfältigem Nachwaschen des Filters und des Schälchens, in dem man die Lösung vorgenommen hat, in einen Scheidetrichter von 100 cem Inhalt. Der Inhalt desselben wird mit Ammoniak stark alkalisch gemacht, eine Viertelstunde unter öfterem Umschütteln stehen gelassen und dann dreimal mit je 20 cem Chloroform ausgeschüttelt. Die Chloroformlösung wird verdunstet und bis zum konstanten Gewicht getrocknet. Der Rückstand > 10 = Procentgehalt der Nusse

b) **Bestimmung des Gehaltes an freiem Alkaloid** 10 g der feingeraspelten Droge mischt man ohne Befeuchtung mit 10 g grobem Sand und extrahirt im Soxhlet 2 Stunden mit Chloroform. Die Lösung wird verdunstet und der Rückstand bis zum konstanten Gewicht getrocknet. Das ist freies Coffein und Fett. Der Rückstand wird mit heissem Wasser ausgekocht, filtrirt und das Filter sorgfältig ausgewaschen. Die wässrige Lösung wird verdampft, das Roh Alkaloid zur Reinigung mit 20 cem N Salzsäure aufgenommen, filtrirt, mit Ammoniak alkalisch gemacht und wie bei a weiter verfahren. Der Rückstand > 10 ist der Gehalt an freiem Alkaloid. Durch Subtraktion erhält man dann den Gehalt an gebundenem Alkaloid

c) Einfacher und weniger umständlich ist folgende Methode zur Bestimmung des Gesamttalkaloïds nach **SEDLER**, die allerdings ein etwas weniger reines Coffein liefert, aber für die meisten Fälle völlig ausreicht. 10 g Pulver der Droge werden mit 120 g Chloroform und 10 g Ammoniakflüssigkeit im Scheidetrichter während einer Stunde wiederholt kräftig geschüttelt und dann zum Absetzen bei Seite gestellt. Nach einigen Stunden (nach völligem Absetzen) wird die Chloroformlösung in ein tarirtes Kölbchen abgegossen, event indem man sie dabei filtrirt, gewogen und abdestillirt. Der trockne Rückstand wird wieder mit einigen Tropfen Chloroform gelöst, 20 g Wasser zugegeben und auf dem Wasserbade, ohne zu schütteln, das Chloroform weggekocht. Dann wird heiss filtrirt, das Filtrat eingedampft und getrocknet, gewogen und unter Berücksichtigung der oben gewonnenen Menge Chloroformlösung berechnet

Werthbestimmung der Kola-Präparate (Fluidextrakte, Tinkturen etc.)

1) Nach **DIERSEN** zur Bestimmung des Gesamttalkaloïds 20 g des Präparates (z B Fluidextraktes) dampft man zur Sirupkonsistenz ein, jedenfalls bis aller Alkohol entfernt ist und verreibt den Rückstand mit 10 g oder soviel ungeloschem Kalk, dass eine krümelige Masse entsteht, die man in der Patrone im Soxhlet mit Chloroform extrahirt. Man verfährt dann weiter wie oben sub a. Zur Bestimmung des freien Alkaloides dampft man 20 g ebenso ein, verreibt mit Sand, extrahirt ebenfalls im Soxhlet mit Chloroform und verfährt weiter wie oben sub b

2) Nach **SEDLER**. Das betr Präparat wird, wie soeben gesagt, eingedampft, mit ammoniakalischem Chloroform, das man durch Einleiten von Ammoniak in Chloroform erhält, ausgeschüttelt und nach c weiter verfahren (§ 8 806)

Falsche Kolanüsse Es sind im Laufe der Zeit eine ganze Reihe von Samen und Früchten absichtlich oder unabsichtlich an Stelle der Kola in den Handel gekommen. Wir geben nur wenige Bemerkungen über sie, da sie sämmtlich der echten Droge so unähnlich sind, dass eine Verwechslung bei aufmerksamer Betrachtung ausgeschlossen erscheint, sie enthalten sämmtlich kein Coffein

1) Samen der *Garcinia kola* Heckel, Familie der Guttiferae, Bitter-Kola, männliche Kola, in Sierra Leone, mit dieser vielleicht identisch *Garcinia floribunda* Martens in Lagos, Bitter-Kola

2) Samen der *Hexitiera litoralis* Dryander, Familie der Sterculiaceae, Spiegelbaum, Lookingglass-tree Von der Sambesumundung durch Hinterindien bis nach Australien

3) Samen der *Pentadesma butyracea* Sabine, Familie der Guttiferae, Butterbaum, Tallow tree, Kanya, in Westafrika (Sierra Leone)

4) Samen von *Lucuma mammosa* Juss., Familie der Sapotaceae. Heimisch in Westindien, durch die Kultur verbreitet

5) Samen von *Napoleona imperialis* P. Beauv., Familie der Lecythidaceae Heimisch in Benin

6) Samen von *Dimorphandra Mora*, Familie der Leguminosae. Heimisch in Guyana und Trinidad Die Samen kamen 1896 nach Europa.

7) Früchte der *Coula edulis* Baill., Familie der Olacaceae Heimisch in Westafrika, die Ähnlichkeit des Namens erklärt die Verwechslung

An Stelle der echten Samen gelangen ihnen beigemengt zuweilen die anderer Arten nach Europa *Cola Ballayi* Cornu (Cola v. Gabon) mit 1 Proc. Coffein, *C. digitata* Masters, Ombéné Nipolo, *C. gabonensis* Masters, Orindé, *C. sphaerosperma* Heckel

Anwendung. In Afrika finden die Kolanüsse ausserordentlich ausgedehnte Verwendung als anregendes Genussmittel bei den Eingeborenen Man legt dort den grössten Werth darauf, sie frisch (nicht trocken) zu verwenden, und behandelt sie zu diesem Zweck mit grosser Sorgfalt, indem man sie hin und wieder anfeuchtet. In einigen Gegenden scheint es gebräuchlich zu sein, sie vor dem Genuss ankümmen zu lassen Vielleicht ist in den frischen Nüssen die grösste Menge oder sogar die Gesamtmenge des Coffeins und Theobromins im gebundenen Zustande vorhanden, und es wird gerade auf diese Form das grösste Gewicht gelegt Nach vielen vergeblichen Versuchen gelingt es jetzt auch, die Kolanüsse frisch nach Europa zu bringen und so zu verarbeiten Der grösste Theil gelangt aber getrocknet zu uns Hier und da pflegt man sie auch vor der Verwendung oder Verarbeitung zu rösten, da sie hierdurch einen ansprechenden, an Kaffee erinnernden Geschmack bekommen Indessen ist hiermit ein Verlust an Coffein und Theobromin verbunden und ausserdem wird ein grösserer Theil beider Alkaloide aus der Verbindung durch das Rösten in Freiheit gesetzt, als es beim einfachen Trocknen geschieht So erhielt Dierreich

	Getrocknete Nüsse	Dieselben geröstet.
Gesamt-Rohcoffein	1,932 Proc.	1,675 Proc.
Gesamt-Reincoffein	1,732	1,362
Freies Coffein	1,110 "	0,952 "
Gebundenes Coffein	0,622 "	0,410 "

Die getrockneten Nüsse enthalten rund 64 Proc. freies und 36 Proc. gebundenes, die gerösteten Nüsse aber 70 Proc. freies und nur 30 Proc. gebundenes Coffein Es scheint danach, wenn es sich um eine möglichste Ausnutzung des Coffeins handelt, dass man dann gut thut, auf den angenehmeren Geschmack durch das Rösten zu verzichten — Man versucht, auch bei uns die Kolanüsse als Genussmittel an Stelle von Kaffee und Thee einzuführen, anscheinend bisher mit geringem Erfolge Ausserdem verwendet man sie medicinisch bei Migräne, Neuralgien, gegen Erbrechen, Seekrankheit, Diarrhöen, ferner als stimulierendes Mittel und als Herztonicum meist in Form ihrer Präparate

Ferner hat man mit günstigem Erfolg Futtermittelversuche damit bei Pferden gemacht, indem man ihnen unter Entziehung eines Theiles des gewöhnlichen Futters täglich 40 Kolanüsse verfütterte. Die Pferde blieben in normalem Gesundheitszustande und hatten am Ende des Versuches an Gewicht zugenommen.

Aufbewahrung. Die trocknen Kolanüsse werden an einem trocknen Orte in Holz- oder Blechgefässen aufbewahrt Aus den zerkleinerten und dann bei höchstens

80° C getrockneten Samen bereitet man ein grobes und ein mittelfeines Pulver für Auszüge und ein sehr feines Pulver für Pillen und Pastillen. Letzteres führen die Drogisten auch in entöltem Zustande.

Semen Colae recens Frische Kolanüsse. Um des Anfangs April nach Europa gelangenden Samen möglichst lange frisch zu erhalten, legt man sie entweder in Blechgefäße zwischen feuchte Sägespähne (SCHLOTTERBACK) oder in Torfmoß (BARNÉAU), oder auch nach Art eingemachter Früchte in Zuckersaft, dem etwas Citronensäure zugesetzt ist. Um die frischen Nüsse zu Pulver zu verarbeiten, schneidet man sie zuvor in dünne Scheiben und trocknet diese 24 Stunden bei höchstens 80° C. Das daraus gewonnene Pulver ist alkaloidreicher, als das aus der trocknen Handelsware bereite, und eignet sich deshalb besonders zur Darstellung der verschiedenen Kolapräparate. Solch ein aus frischen Samen besonders sorgfältig bereitetes Pulver ist die Neo-Kola von CHRISTY & Co in London — Frische Kolanusscheiben werden als wichtiges Genussmittel zum Kauen empfohlen.

Die Hamburg-Altonaer Nahrungsmittel Gesellschaft (BESTHORN & GERTZEN) bringt frische und trockene Kolanüsse, sowie die verschiedenen Zubereitungen daraus, in den Handel.

Semen Colae tostum Geröstete Kolanüsse werden aus der trocknen Handelsware in der nämlichen Weise gewonnen, wie die gerösteten Kaffeebohnen. Man bringt die mit einem Tuch abgeriebenen Samen in eine eiserne Trommel, erhitzt sie über freiem Feuer bis weisse Dämpfe auftreten und beschleunigt das Erkalten durch Schwengen in einem Drahtsieb. Die Ausbeute beträgt 70 bis 75 Proc. Aufbewahrung in Blechgefäßen.

Verarbeitung. Am rationellsten wird es sein, frische Kolanüsse so zu verarbeiten, dass die Coffeinverbindung nicht getrennt wird. Das beabsichtigt besonders die Methode von BARNÉAU mit Natriumphosphat, Glycerin und Alkohol (vergl. Extractum Colae), ferner die Vorschläge von DIETZSCH für die Extraktion Alkohol von verschiedener Stärke, aber keine Alkalien zu verwenden. Die letzten Methoden gestatten allerdings, alles Coffein und Theobromin zu extrahieren, aber nur im freien, nach den jetzt geltenden Anschauungen also weniger wirksamen Zustande. Von anderer Seite wird noch empfohlen, zur Extraktion Alkohol mit 1 Proc. Essigsäure zu verwenden.

Extractum Colae Kolaextrakt. *Extrait alcoolique de noix de kola* (Gall. Suppl.) 1000 g mittelfein gepulverte Kolanüsse erschöpft man im Perkolator mit 6000 g Alkohol (60proc), destilliert den letzteren ab und dampft zu einem weichen Extrakt ein — Dies lässt 1 Th Kolanusspulver je 2 Tage mit 3 Th Weingeist und 1 1/2 Th Wasser, dann mit 2 Th Weingeist und 1 Th Wasser ausziehen und die Auszüge zur Trockne eindampfen. Ausbeute 8—8,5 Proc.

Extractum Colae fluidum. Kola-Fluidextrakt. *Ergänz.* Wie Extractum Coffeae fluidum (S 906) zu bereiten — BARNÉAU 1 Kilo Kolanusspulver, aus frischen, zerriebenen und bei 80° C getrockneten Nüssen, wird mit einer Lösung von 25 g Natriumphosphat in 150 g Glycerin und 200 g verdünntem Weingeist (60proc) eine Nacht stehen gelassen, dann im Perkolator mit 10 Kilo verdünntem Weingeist erschöpft, und 1 a. 1 Kilo Extrakt hergestellt. Klar, dunkelrothbraun. Spec. Gew. = 1,0102.

Eignet sich besonders zur schnellen Bereitung von Kola Wein, Kolaalkohol u. dergl. Man wendet es zu 2—4 g mehrmals täglich gegen Migräne und chronische Diarrhoe an.

Extractum Colae solidum. Von 1000 g des vorigen destilliert man den Weingeist ab, fügt 700 g Milchzucker hinzu und bereitet, wie bei Extractum Uvae Ursi solidum (S 363) angegeben, 1000 g Trockenextrakt, welches also der gleichen Gewichtsmenge Kolanuss entspricht. Auch kann man, um eine genauere Dosierung zu ermöglichen, zuvor den Gehalt des Fluidextraktes an Coffein bestimmen und hiernach den Milchzuckerzusatz so bemessen, dass das fertige Extrakt 1 Proc. Gesamtalkaloide enthält.

Tinctura Colae Kola tinctura. *Teinture de noix de kola* (Gall. Suppl.) Aus 100 Th grob gepulverten Kolanüssen und 500 Th Weingeist (60proc) durch zehntägige Maceration zu bereiten — DIETZSCH Kolanusspulver 100 Th, verdünnter Weingeist 1000 Th.

Vinum Colae (Ergänz.) *Vinum de Cola acuminata.* Kola Wein. *Vin de noix de kola* (Gall. Suppl.) — *Ergänz.* Kolanusspulver 5 Th, Süßwein 95 Th — Gall Kolanusspulver 6 Th, Wein von Grenache 100 Th. — *Ex tempore* Kolafluidextrakt 5,0, Süßwein 95,0.

Butyrum Colae BARNÉAU

Kola-Butter

Rp. Extracti Colae sicc.	50,0
Vitella ovorum duorum	
Lactis vaccini condens. steril.	400
M. f. emulsio. Wird wie Butter auf Zwieback gestrichen. Leicht verdauliches Nahrungs- und Anregungsmittel.	

Elizir Colae (DIETZSCH).

Rp. Vanillin	1,0
Tinctura Colae	500,0
Sirupi simplicis	499,0

Essentia Colae.**Kolaessenz.**

Rp	1	Semin Colae gross in pulv	75,0
	2	Confectoris Aurantior	50,0
	3	Fructus Vanillae	2,0
	4	Cort. Cinnamom. syl.	10,0
	5	Vini Portensis	400,0
	6	Spiritus	500,0
	7	Sacchari albi	250,0
	8	Aquae	400,0

Man zieht 1—4 mit 5 und 6 aus, und mischt das Filtrat mit der heissen Lösung von 7 in 8

Essentia Colae saccharata.**Kola-Likör (Diet.)**

Rp	1	Seminis Colae test. pulv	250,0
	2	Coccobellae pulv. sub.	2,0
	3	Azuc	100,0
	4	Spiritus (90 %)	3500,0
	5	Sacchari albi	5000,0—4000,0
	6	Aquae	3500,0
	7	Tincturae Vanillae	5,0
	8	Ol. Amygdalar. aetherol. git. III	

1—4 acht Tage digerieren, das Filtrat mit der heissen Lösung von 5 in 6 mischen, zuletzt 7—8 hinzufügen

Extractum Colae cum Malto**Kola-Malsextrakt BERNEGAU**

Rp	1	Extracti Colae solidi	10,0
	2	Aquae destillatae ferr.	10,0
	3	Extracti Malti	50,0

Man löst 1 in 2, mischt mit 3 und dampft auf 100,0 ein.

Morsuli Colae.**Kola-Morsellen.**

Rp	Extracti Colae solidi	50,0
	Sacchari albi	500,0
	Aquae Rosae	150,0
	Specier. pro morsulis	100,0

f. l. a. morsuli (vgl. S. 284)

Pastilli Colae (Diet.)**Trochisci Colae. Kola-Pastillen.**

Rp	Semin Colae tost. pulv	
	Sacchari albi pulv	500,0
	Mucilagin. Tragacanthae q. a.	

Man formt 1000 Pastillen.

Pilulae Colae**Kola-Pillen.**

Rp	Semin Colae pulverati	15,0
	Radice Liquiritiae	
	Succ. Liquiritiae	50,0
	Mucilagin. Gummi arabic. q. a.	

Man formt 100 Pillen.

Vitellum Colae BERNEGAU**Kola-Eigelb-Emulsion.**

Rp	Extracti Colae solidi	50,0
	Vitella ovorum durum	
	Glyceus	10,0
	Spiritus a. Vini	50,0

M. f. emulsio Anrungs- und Stärkungsmittel

Saccharum Colae**Granulae Colae Kolasucker**

Rp	1	Seminis Colae pulverati	1000,0
	2	Spiritus (60 %)	q. s.
	3	Spiritus (70 %)	q. s.
	4	Sacchari granulati	1000,0

Man erschöpft 1 mit 2 im Perkolator, verdampft zur Trockne, löst den Rückstand in 3, trübt mit der Lösung 4 und trocknet bei gelinder Wärme zuletzt unter stetigem Umrühren auf dem Wasserbade. Den geklärten Zucker erhält man durch vorsichtiges Zerkleinern unter öfterem Abbleiben — Sieb II Germ — in gleichmässigen Stückchen, indem man die feineren Theile mittelst Sieb III trennt. 1 Th. Kolasucker entspricht 1 Th. Kolasamen.

Sirupus Colae**Kolasirup**

Rp	Tincturae Colae	10,0
	Sirupi simplici	90,0
	Tincturae Vanillae git. X	

Gegen Schlaflosigkeit theelöffelweise

Tabletulae Colae BERNEGAU**Kolatabletten**

Rp	Extracti Colae solidi	50,0
	Sacchari Vanillini	85,0
	Pulveris Chocolateae	15,0
	Amyli pulverati	q. s.

Man mischt sorgfältig und presst 100 Tabletten.

Tabletulae Colae citratae**Kolacitronensäuretabletten.**

Rp	Extracti Colae solidi	50,0
	Sacchari Vanillini	45,0
	Acidi citrici	5,0
	Ol. Citri	git. V
	Amyli pulverati	q. s.

Man presst 100 Tabletten. Oder man stösst mit Tragantklein zur Masse und sticht 100 Pastillen aus.

Tabletulae Colae menthae**Kolapfefferminstabletten.**

Rp	Extracti Colae solidi	50,0
	Sacchari albi pulv.	48,0
	Ol. Menthae pipentae	1,0
	Amyli pulverati	q. s.

Man presst 100 Tabletten. Für Touristen, Radfahrer.

Tabletulae Colae cum Peptino**Kolapeptintabletten**

Rp	Peptini	10,0
	Acidi hydrochlorici (25%)	2,0
	Sacchari Lactis pulv.	35,0
	Extracti Colae solidi	50,0
	Amyli	q. s.

Man mischt sorgfältig und presst 100 Tabletten, die in Glasgefässen abgegeben werden. Bei Verdauungsstörungen.

Dr. BERGMANN'S Kauppräparate. a) Hals-Kaupastillen, gegen Rachenkatarrh etc., enthalten ausser den Bestandtheilen der Kolanuss 0,002 Thymol, je 0,02 Natr. benzoat und Borax, 0,015 Saccharin

b) Magen-Kautabletten. Enthalten Kolanuss, phosphorsaure Ammoniakmagnesia, gebrannte Magnesia und aromatische Zusätze

Kola-Kaffee der Dresdener Kaffeesurrogat-Fabrik ist ein wohlchmeckender Kaffeesersatz mit Kola und enthält in 100 Th. 3,26 Fett, 11,38 Proteinstoffe, 66,21 Kohlehydrate, 6,4 Wasser, 4,0 Mineralstoffe, 8,75 Cellulose, 0,82 Coffein (SCHWABLINGER)

Kolanin KNEBEL. Vom Apotheker KREWEL & Co in Köln wird als „Kolanin Dr KNEBEL“ ein dickes und ein trockenes Extrakt in den Handel gebracht, welches den wirksamen Bestandteil in möglichst unveränderter Form enthalten sollen, für das letztere, als Rohkolanin bezeichnet, wird ein Gehalt von 80–90 Proc Renkolanin angegeben 1 Th desselben entspricht 14 Th der frischen Droge

Tinctura Kolanini

Rp Kolanin Knebel (Extr spiss) 10,0
Spiritus dilut (68%) 490,0
D 8 Mehrmals täglich einen Theelöffel voll in
Zuckerwasser zu nehmen.

Elixir Kolanini

Rp Tinctur Kolanini 500,0
Tinctur Chinse comp
Tinctur Aurant. cort. $\text{R} \frac{1}{2}$ 2,0
Tinctur Vanillae 1,0
Sacchar albi 125,0
Aqua dest 800,0
D 8 Mehrmals täglich einen halben Esslöffel
voll zu nehmen

Vinum Kolanini

Rp Kolanin Knebel (Extr spiss) 5,0
Vini Malacensis 990,0
Tinctur aromatic 2,0
Tinctur Zingiberis 1,0
Tinctur Cinnamon 1,0
D 8 Mehrmals täglich einen Esslöffel voll zu
nehmen

Pilulae Kolanini KNEBEL.

Rp Kolanin Knebel (Extr spiss) 10,0
Pulv Cacao deolest
Sacch lactis $\text{R} \frac{1}{2}$ q s
M f pilul Nr 100 consp cort. cinnam
D 8 Mehrmals täglich 2 Pillen zu nehmen.

Pastilli Kolanini KNEBEL (0,2)

Rp Kolanin Knebel (extr siccum) 10,0
Cort Cinnamon pulv sublt.
Rhis Zingiberis $\text{R} \frac{1}{2}$ 2,5
Cacao deolest pulv
Sacchar alb pulv $\text{R} \frac{1}{2}$ 17,5
M f pastill Nr 50
Mehrmals täglich eine Pastille zu nehmen.

Tabulettae Kolanini peptonatae

Rp Kolanin Knebel (Extr siccum)
Pepton e carne sicc. (Krewel) $\text{R} \frac{1}{2}$ 20,0
Pulv aromatic 5,0
Cacao deolest pulv
Sacchar alb pulv $\text{R} \frac{1}{2}$ 27,5
M f tabulettae Nr 100
D 8 Mehrmals täglich eine Tablette (in Milch
oder Wein) zu nehmen.

Colchicinum.

Die Darstellung des Colchicins gründet sich auf die Fähigkeit des Chloroforms, wässrigen Colchicin-Lösungen das Alkaloid zu entziehen, ferner auf die Beobachtung, dass die gefärbte wässrige Lösung der rohen Base an Chloroform, welches in ungenügender Menge zugesetzt wird, wesentlich nur die färbenden Verunreinigungen abgibt, und 8) auf die Eigenschaft des Colchicins, mit dem Chloroform eine krystallisierende Verbindung einzugehen, welche durch Umkrystallisiren gereinigt und durch siedendes Wasser wieder in ihre Bestandtheile zerlegt werden kann

†† Colchicinum (Ergänz.) Colchicin. Colchicine (franz) Colchicina (engl)
 $\text{C}_{22}\text{H}_{25}\text{NO}_6$, Mol. Gew. = 399.

Darstellung Unserkleinerter Colchicum-Samen wird mit heissem 90 procentigem Weingeist bis zur Erschöpfung extrahirt. Von den verunreinigten alkoholischen Auszügen wird der Alkohol abdestillirt. Dem hinterbleibenden Rückstand ruht man mit hinreichenden Mengen Wasser an und filtrirt die Flüssigkeit zur Abscheidung von Fett, Wachs und Harz durch mit Wasser gesasste Filter. Das Filtrat wird gründlich mit Chloroform ausgeschüttelt. Von den Chloroform Auszügen wird das Chloroform im Wasserbade abdestillirt und der hinterbleibende nicht flüchtige Rückstand wiederum in Wasser gelöst, diese Lösung filtrirt und nochmals gründlich mit Chloroform ausgeschüttelt. Aus dieser Lösung kann das Colchicin bez das Colchicin-Chloroform nun auf zwei Wegen isolirt werden

A Destillirt man das Chloroform aus dem Wasserbade ab, so scheiden sich aus dem hinterbleibenden sirupösen Rückstände nach einigen Tagen schöne Rosetten und kugelförmige Aggregate nadeelförmiger Krystalle ab, welche aus Colchicin-Chloroform bestehen B Der beim Abdestilliren des Chloroforms hinterbleibende sirupöse Rückstand wird noch warm mit kleinen Mengen absoluten Alkohols so lange versetzt, als sich die hierdurch ausgeschiedenen wässrigen Massen noch lösen. Kühlt man alsdann die Lösung längere Zeit unter 0° ab, so scheidet sich das Chloroform-Colchicin in Krystallen ab

Das auf die eine oder die andere Weise gewonnene Chloroform-Colchicin wird durch Abpressen zwischen Filtrirpapier von der Mutterlauge befreit, alsdann in einem schrag-

gestellten Kolben mit Wasser übergossen und so lange mit Wasserdampf destillirt, bis kein Chloroform mehr übergeht. Die im Kolben hinterbleibende wässrige Lösung des Colchicins wird im Vakuum auf flachen Schalen eingedampft und schliesslich über Aetzkalk im Vakuum getrocknet oder auf Glasplatten gestrichen und in Lamellenform gebracht [Zeissel].

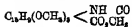
Eigenschaften. Das ursprünglich farnsartige Colchicin kommt in den Handel als gelbe Blättchen oder als ein weiss gelbes amorphes Pulver, welches sich am Lichte dunkler färbt, bei etwa 145° C schmilzt und sich leicht in Wasser, Weingeist und Chloroform, nur wenig in Aether, fast gar nicht in Petroläther löst. — Die wässrige Lösung des Colchicins ist blassgelb gefärbt, die Färbung wird auf Zusatz von Mineralsäuren intensiver. Die wässrige Lösung des Colchicins besitzt anhaltend bitteren Geschmack, sie ist gegen Lackmus neutral und reagirt gegen Rosoläure schwach alkalisch. Ferrichlorid verändert die kalte wässrige Lösung nicht, beim Erwärmen tritt jedoch eine braunrothe Färbung auf, welche bald in Schwarzbraun übergeht. In kaltem Wasser löst sich das Colchicin in jedem Verhältnisse, weniger leicht ist es in heissem Wasser löslich. Die Lösungen des Colchicins lenken die Ebene des polarisirten Lichtes nach links ab (1°).

Das Colchicin ist eine Base, aber seine Salze sind nur wenig beständig, indessen giebt es ein gut charakterisirtes Gold Doppelsalz.

Durch starkverdünnte Mineralsäuren wird das Colchicin in der Kälte langsam, rascher beim Erwärmen gespalten unter Aufnahme von Wasser in Colchicin und Methylalkohol



Die nämliche Spaltung erfolgt, wenn das Colchicin mit stark verdünnten Aetzkalken erwärmt wird (konce Aetzkalken verharzen es). — Da sich in dem Colchicin haben vier Methylgruppen nachweisen lassen, so lässt sich die nähere Zusammensetzung desselben durch die bestehende Formel ausdrücken



Identitäts-Reaktionen. 1) In conc. Schwefelsäure löst sich Colchicin mit citronengelber Farbe. Bringt man in diese Lösung eine kleine Menge Salpetersäure von 1,4 spec. Gew., so entsteht prachtvolle grünblaue Färbung, welche durch Himmelsblau in Roth und Gelb übergeht. Ueberrättigt man diese gelbliche Lösung mit Kali- oder Natronlauge, so färbt sie sich roth. 2) In Salpetersäure von 1,4 spec. Gew. löst es sich mit schmutzigg violetter Farbe, die in Grünlich, schliesslich Gelb übergeht. Kalihydrat führt die gelbe Lösung in Roth über. 3) Conc. Schwefelsäure, der eine geringe Menge Salpetersäure zugesetzt ist, löst Colchicin mit gelbgrüner Farbe, die allmählich durch Grün, Blaugrün, Blau, Violett und Weinroth in Gelb übergeht. 4) Essenchloridlösung verändert die kalte wässrige Lösung nicht, beim Erwärmen aber tritt eine braunrothe Färbung auf, welche bald in Schwarzbraun übergeht.

Prüfung. 1) Colchicin schmilzt nach dem Trocknen über Calciumchlorid bei 145° C und hinterlässt beim Verbrennen keinen feuerbeständigen Rückstand. 2) Wird 0,1 g Colchicin mit 0,8 g chlorfreiem Calciumcarbonat (s. S. 551) gemischt und nach Zusatz von etwas Wasser eingetrocknet und gegläht, so darf die mit Salpetersäure bewirkte Lösung des Rückstandes, nachdem sie mit Wasser bis auf 10 ccm verdünnt und filtrirt worden ist, durch Silbernitrat nicht verändert werden. Eine Trübung wird durch Silberchlorid bedingt, und dessen Bildung ist voraussichtlich darauf zurückzuführen, dass das Präparat noch Colchicin-Chloroform enthält.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig und vor Licht geschützt, da es, wie bereits bemerkt wurde, unter dem Einflusse des Lichtes dunklere Färbung annimmt.

Anwendung. Colchicin ist ein heftiges Gift. Schon kleine Dosen erzeugen oft Uebelkeit, Erbrechen, Durchfall, grössere Gaben erzeugen heftige Gastroenteritis (Magen-Darmkatarrh) mit heftigen Durchfällen und vollkommener Anästhesie. Die Wirkung tritt bisweilen erst nach mehreren Stunden ein. Der Tod erfolgt durch Lahmung der Athmung. — Man hat das Colchicin an Stelle der Colchicum-Präparate bei Gicht und Rheuma-

tismus empfohlen, ohne dass es sich jedoch besonders eingebürgert hat. Man giebt es in Dosen von 0,0005–0,001–0,002 g zwei- bis dreimal täglich in Pillen oder Lösung. Subkutane Injektionen sind wegen des heftigen örtlichen Reizes nicht zu empfehlen.

Höchste Gaben *pro dosi* 0,005, *pro die* 0,015 g (Erganzb.)

†† **Colchicinum salicylicum**, Colchicinsalicylat, salicylsaures Colchicin.
 $C_{22}H_{25}NO_6$, $C_7H_5O_2$. Mol Gew = 537

Wird dargestellt durch Anfeuchten einer Mischung von 1 Th Colchicin mit 0,35 Th. Salicylsäure und Eindampfen zum trocknen Pulver. Gelbes, amorphes Pulver, in Wasser, Alkohol und Aether löslich. Man giebt es wie Colchicin in Gaben von 0,00075 g täglich vier- bis fünfmal in Form von Oblatenpulvern bei Rheumatismus, Gicht.

Colchisal, wird eine in Gelatinekapseln zu verabreichende Lösung von 0,00025 g Colchicin in 0,2 g Salicylsauremethylester genannt. Die vorstehenden Mengen beziehen sich auf den Inhalt einer Kapsel. Bei Gicht, Rheumatismus 3–4 Kapseln täglich.

Liquor de Laville. Ueber die Zusammensetzung dieses Geheimmittels existirt eine ganze Literatur. Nach einer 1893 vom Königl. Sachsischen Landes Medicinal-Kollegium veranlassten Analyse wurden folgende Daten gefunden. Spec Gew = 0,9955 bei 15° C. In 100 g sind enthalten: Weingeist 10,88 g, Extrakt 3,94 g, darunter Colchicin 0,081 g, Chinin 0,085 g, freie Säure als Weinsäure berechnet 0,76 g, ferner Mineralbestandtheile 0,53 g, Wasser 84,65 g.

Ferner giebt das Korrespondenzblatt der ärztlichen Kreis- und Bezirks-Vereine in Sachsen 1893, 103 als gebräuchliche Nachahmung des Likörs folgende Vorschrift an: Chinini sulfurici 0,1 g, Extracti Colocynthis 0,05 g, Vin seminis Colichici 8,0, Tincturae Veratri viridis 12,0 g, Spiritus diluti 12,0 g, Vin Portensis q s ad 100,0 g. Achtstündlich einen Theelöffel, bis reichlicher Stuhlgang erfolgt.

Liquor antidouleur du Dr LAVILLE. Rhizomatus Rhei concisi, Rhizomatus Zingiberis concisi aa 150,0 Fructus Cardamomi contusi, Resinae Guajaci, Seminis Colichici contusi aa 75,0, Spiritus diluti 8000, fiat Tinctura (Ramscher).

Colchicum.

Gattung der Liliaceae — Melanthioideae — Colchiceae.

I. Colchicum auctumnale L. Herbstzeitlose. Wiesensafran. Herbstlilie.
Nackte Jungfer. — Colchique. — **Meadow Saffron.** Wild Saffron.

Heimisch in Mittel, West- und Südeuropa, sowie in Alger auf Wiesen. Verwendung finden

1) der Knollen † **Bulbus Colchici**. Colchici Cormus (Brit.) Colchici Radix (U-St.) **Tuber Colchici**. — Colchicumzwiebel. Zeitlosenwurzel. Wilde Safranwurzel. — **Bulbe de Colchique** (Gall.) — Colchicum Corm. Colchicum Root.

Beschreibung. Der Knollen ist im Umriss dick-eiförmig, bis 5 cm lang, bis 4 cm breit, bis 4 cm dick, auf der einen Seite gewölbt, auf der anderen flach und, wenn im Herbst gesammelt, mit einer nicht ganz herabreichenden Längsrinne versehen, im Frühjahr gesammelt, frisch ohne Rinne, die erst beim Trocknen etwas hervortritt und am Grunde derselben mit einem Knospelchen. Im Handel findet man meist die Herbstknollen, die im Spätsommer während der Blüthe, oder kurz bevor diese aufbricht, gesammelt werden. Als ganz besonders wirksam gilt diese und die im Frühjahr vor Entwicklung der Frucht gesammelte.

Der Querschnitt lässt gegen das Centrum dunkle Punkte erkennen, kollaterale Gefäßbündel. Sonst besteht das Gewebe aus dünnwandigem stärkerem Parenchym. Die Stärkekörnchen sind meist zusammengesetzt mit strahligem centralen Spalt. Frisch riecht der Knollen unangenehm, widerlich-scharf, nach dem Trocknen verschwindet der Geruch. Geschmack süsslich, bitterlich, scharf kratzend. Der Sitz des Alkaloids ist die äussere Epidermis der Zwiebelschuppe, des Knollen und das Phloëm der Gefäßbündel.

Bestandtheile. Colchicin 0,066–0,085 Proc, Stärke 80 Proc, ferner Zucker, Harz, Fett etc.

Als *Verwechslungen* werden die Zwiebeln von Tulpen genannt

Einsammlung. Aufbewahrung. Man sammelt die Knollen im August, befreit sie von der aussere, braunen Haut, von Wurzelresten und älteren Knollen und verwendet sie entweder sofort zur Darstellung der verschiedenen Zubereitungen (Gall), oder man schneidet sie der Quere nach in Scheiben, trocknet diese bei höchstens 65° C (Brit) und bewahrt sie vorsichtig und vor Licht geschützt in dicht verschlossenen Gefäßen auf 3 Th frische Knollen geben 1 Th trockne

Anwendung. Ausserst selten in Pulverform zu 0,1–0,3 g (Brit), häufiger in Form der verschiedenen Auszüge in den gleichen Fällen wie die Samen (vergl 3)

† **Acetum Colchici cum bulbis recentibus** Acetolé de colchique Vinaigre de colchique (Gall) Aus 200 Th frischen, zerschnittenen Colchicumknollen, 20 Th konc Essigsäure und 980 Th Weinessig (7–8 proc) durch achtstägige Maceration zu bereiten

† **Alcoolatura bulbi Colchici** Alcoolature de bulbe de colchique (Gall) Aus gleichen Theilen frischer, während der Blüthe gesammelter Colchicumknollen und Alkohol (90proc) durch zehntägiges Ausziehen zu bereiten

† **Extractum Colchici** Extract of Colchicum (Brit) Frische, geschälte Colchicumknollen quetscht man, presst aus, lässt den Saft absetzen, giesst klar ab, erhitzt bis zum Sieden, seigt durch und dampft bei höchstens 71° C zum weichen Extrakt ein

Dosis 0,015–0,06 g

† **Extractum Colchici radialis** Extract of Colchicum Root (U-St) 1000 g gepulverter Colchicumknollen (No 60) befeuchtet man mit 500 ccm einer Mischung aus 350 ccm Essigsäure (36proc) und 1500 ccm Wasser, erschöpft im Perkolator mit dem Rest des Lösungsmittels, zuletzt mit Wasser und dampft bei höchstens 80° C zur Fällkonsistenz ein

† **Extractum Colchici radialis fluidum** Fluid Extract of Colchicum Root (U-St) Aus 1000 g gepulverter Colchicumknollen (No 60) und einer Mischung aus 600 ccm Weingeist (91proc) und 300 ccm Wasser im Verdrängungswege Man befeuchtet mit 350 ccm, sammelt zuerst 850 ccm und stellt 1 a 1000 ccm Extrakt her

† **Oxymel Colchici bulbi** Mellite de Vinaigre de colchique 10 Th Acetum Colchici bulbi und 20 Th gereinigter Honig werden auf 20 Th eingedampft

† **Tinctura Colchici bulbi** Aus 1 Th feingeschrittenem Colchicumknollen und 5 Th verdünntem Weingeist

† **Vinum Colchici radialis** Colchicum Wine (Brit) Wine of Colchicum Root (U-St) Vinum de Colchico Vin ou Oenolé de bulbe de colchique (Gall) Brit Aus 200 g Colchicumknollen (No 20) und 1000 ccm Sherry durch Maceration U-St Aus 400 g gepulverten Colchicumknollen (No 80) und einer Mischung aus 150 ccm Weingeist (91proc) und 850 ccm Weisswein im Verdrängungswege Man befeuchtet mit 100 ccm und sammelt, zuletzt unter Nachgiessen von 9 a Weisswein, 1000 ccm Flüssigkeit — Gall Aus 100 g frischen, zerschnittenen Colchicumknollen und 1000 g Roussillonwein (Grenache) durch zehntägiges Ausziehen zu bereiten

2) Die Blüten † **Flores Colchici** Zeitlosenblumen Fleurs de colchique (Gall)

Beschreibung Die Blüten erscheinen im Spätsommer und Herbst (ausnahmsweise auch im Frühling), meist nur zu 1–3 an der Pflanze Das Perigon ist trichterförmig, mit langer, enger, zum grössten Theil im Boden steckender Röhre, mit 6 theiligem Saum aus fast gleichgrossen, eiförmig lanzettlichen, zusammenneigenden Abschnitten Stabblätter 6 (die 3 inneren oft kürzer), dem Schlunde des Perigons eingefügt, mit schaukeln den Beuteln Fruchtknoten 3fächerig, mit 3 laagen, aus der Röhre herausragenden Narben

Bestandtheile. Colchicum 0,01–0,08 Proc

† **Alcoolatura florum Colchici** Alcoolature de fleur de colchique (Gall) Aus frischen Zeitlosenblumen wie Alcoolatura bulbi Colchici

† **Saccharolatum Colchici** Saccharure de colchique 10 Th. frischer Saft der Colchicumblüthen werden mit je 25 Th Rohrzucker und Milchzucker gemischt und zur Trockne gebracht

8) Die Samen † **Semen Colchici** (Austr Brit Germ Helv U-St) — Zeitlosensamen. — **Semence de colchique** (Gall) — **Colchicum Seeds**.

Beschreibung. Die im Frühjahr erscheinende Kapsel ist oblong oder kuglig, aufgeblasen, in der oberen Hälfte scheidewandspaltig aufspringend, mit zahlreichen Samen Diese sind rundlich oder wenig eiförmig, durch gegenseitigen Druck in der Frucht oft etwas kantig, mit einer Caruncula versehen, die am frischen Samen weiss, fleischig und

ziemlich gross ist, beim Trocknen zu einem Spitzchen zusammenschrumpft. Aussen dunkelbraun, fein grubig punktiert, wenig runzelig, von ausgeschwitztem Zucker meist etwas klebrig — Im Querschnitt zeigt der Same innerhalb der braunen Samenschale das weissliche Endosperm mit dem kleinen Embryo. In der Samenschale ist eine der tiefer gelegenen Zellschichten Träger des Alkaloids, vielleicht findet sich dasselbe in geringen Mengen auch im Endosperm und Embryo. Die Zellen des Endosperms haben verdickte, grob getupfelte Wände, sie enthalten Aleuron und fettes Oel. Sie sind geruchlos, schmecken aber sehr bitter und kratzend.

Bestandtheile Colchicin 0,2–0,4 Proc., fettes Oel 6–8 Proc., Eiweisssubstanzen 7–20 Proc.

Einsammlung. Aufbewahrung. Man sammelt im Juni und Juli die völlig reifen Samen, trocknet sie an einem schattigen Orte bei gelinder Wärme und bewahrt sie in gelben Glasern oder Blechgefassen vorsichtig — nach Austr. nicht über ein Jahr — auf.

Pulverung Schwierig im Mörser zu zerstoßen, man zerkleinert sie am besten zunächst auf einer Pulversmühle, kleine Mengen auf der in jeder Apotheke vorrathigen Mutterkornmühle, und verwandelt sie dann durch Stossen in die vorgeschriebene Pulverform.

Anwendung. Da die Samen an wirksamen Bestandtheilen reicher sind als die Blüthen und Knollen, so werden fast nur noch die aus ersteren hergestellten Präparate gebraucht. Man wendet sie besonders bei Gicht und Rheumatismus an, auch bei Tripper und Leukorrhoe. Höchste Einzelgabe 0,2 g. Höchste Tagesgabe 1,0 g. (Helv.)

† **Acetum Colchici** (Ergänzb.) Zeitlosenessig. Aus 10 Th. gequetschten Zeitlosensamen, 10 Th. Weingeist (87 proc.) und 90 Th. Essig (6 proc.) durch schütteres Ausziehen zu bereiten.

† **Extractum Colchici Seminum** Extr. de semine Colchici. Extrait de colchique (sémence) (Ergänzb.) 2 Th. grob gepulverte Zeitlosensamen werden 6 Tage mit 15 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.), dann 8 Tage mit einem Gemisch aus je 5 Th. Weingeist und Wasser ausgezogen, die Pressflüssigkeiten zu einem dicken Extrakt eingedampft. In Wasser trübe kochend. Ausbeute 13–20 Proc. Dosis max. 0,1, pro die 0,2 (n. Lowen). — Gall. Wie Extr. de radice Belladonnae Gall. (S. 469) zu bereiten.

† **Extractum Colchici (seminis) fluidum** Zeitlosen-Fluidextrakt — Extrait fluide de colchique. — Fluid Extract of Colchicum Seeds. Helv. 100 Th. Zeitlosensamen (V) werden im Verdrängungswege mit einer Mischung aus gleichen Theilen Wasser und Weingeist (94 proc.) erschöpft.¹⁾ Man fängt zuerst 90 Th. auf, dampft die übrigen Auszüge zu einem dünnen Extrakt ein, löst in 40 Th. Wasser, filtrirt, verdunstet auf 10 Th., sodass 1 a. im ganzen 100 Th. Fluidextrakt gewonnen werden. Grösste Einzelgabe 0,05 g., grösste Tagesgabe 0,1 g. U-St. Aus 1000 g. gepulverten Zeitlosensamen (No. 80) und einer Mischung von 600 com Weingeist (91 proc.) und 800 com Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 800 com, sammelt zuerst 850 com und stellt 1 a. 1000 com Fluidextrakt her. Es sind 6–7000 g. Lösungsmittel erforderlich.

† **Extractum Colchici acidum** 100 Th. grob gepulverte Zeitlosensamen digerirt man mit einer Mischung von 100 Th. Weingeist, 100 Th. Wasser und 30 Th. verdünnter Essigsäure (von 30 Proc.), zieht dann mit destillirtem Wasser aus und dampft die Auszüge im Porcellanfass (I) zu einem dicken Extrakt ein.

† **Tinctura Colchici** (Germ. Helv. Gall.) Tinctura Colchici seminis (Austr. Brit. U-St.) Zeitlosentinktur. Zeitlosensamentinktur — Teinture ou Alcoolé de colchique (sémence). — Tincture of Colchicum Seeds. Germ. Wie Tinctura Aconiti (Germ. S. 155). — Helv. Wie Tinctura Capsici (Helv. S. 608). — Austr. Wie Tinctura Aconiti (Austr. S. 155). — Brit. Aus 200 g. gepulverten Colchicumsamen (No. 80) und q. s. Weingeist (45 proc.) bereitet man im Verdrängungswege 1000 com Tinktur — U-St. Aus 150 g. gepulverten Colchicumsamen und einer Mischung von 600 com Weingeist (91 proc.) und 400 com Wasser 1000 com Tinktur ebenso. — Gall. Wie Tinctura Cocae (Gall. S. 869).

¹⁾ Es sei an dieser Stelle darauf hingewiesen, dass es ein Irrthum ist, beim Verdrängungsverfahren aus der Farbe der abtropfenden Flüssigkeit beurtheilen zu wollen, ob eine Droge erschöpft ist oder nicht. Denn einmal kann das Perkolat nahezu farblos abfliessen, und doch noch reich an wirksamen Bestandtheilen sein, ein ander Mal trotz deutlicher Färbung nichts von jenen enthalten. Man prüft daher durch den Geschmack oder den Geruch, bei alkaloidreichen Drogen aber mit MAYER's Reagens, Tanninlösung oder einem der sonstigen, allgemeinen Alkaloid-Reagentien (S. 205–210).

Grösste Einzelgabe Austr 1,5 Brit. 0,3—0,9 Germ 2,0 Helv 1,0
 Grösste Tagesgabe. " 5,0 " " " 5,0 " 8,0
Vinum Colchici (Germ Helv) **Vinum Colchici seminis** (Austr U-St) Zeit-
 losenwein. Zeitlosensamenwein. — Vin ou Oenolé de colchique (semence)
 (Gall) — Wine of Colchicum Seed Germ. Aus 1 Th grob gepulverten Zeitlosen-
 samen und 10 Th Xereswein durch achtstägiges Ausziehen — Helv 1 Th Zeitlosen-
 Fluidextrakt, 9 Th Marsalawein — Austr Aus 5 Th zerstoßenen Zeitlosensamen und
 50 Th Malagawein durch sechstägiges Digeriren (Hungar hat das Verhältniss 1 5) —
 U-St 150 g gepulverte Colchicumssamen (No 30) macerirt man 7 Tage mit 900 com
 einer Mischung von 150 com Weingeist (91proc) und 850 com Weisswein, filtrirt und
 wäscht den Filterinhalt mit dem Rest der Mischung, dann mit q s Weisswein, bis das
 Filtrat 1000 com beträgt — Gall Wie Vinum Cocae (Gall S 870)

Höchstgaben wie bei Tinctura Colchici Tinctura und Vinum Colchicum werden zur
 Vermeidung der drastischen Wirkung häufig mit Opiumtinktur zusammen verordnet

Emema antarthriticum FONTAINE
 Rp Tinctura Colchici 5,0
 Aque destillatæ 150,0
Guttæ antarthriticas GIORDANO
 Rp Vini Colchici (seminis) 12,0
 Tincturae Opli simplicis 2,0
 Dreimal täglich 20 Tropfen. Bei Gicht und Rheuma.
Guttæ antirheumaticæ BLASTUS
 Rp Tincturae Colchici seminis
 Tincturae Guajaci ss 10,0
 Dreimal täglich 20—30 Tropfen. Bei chronischem
 Rheumatismus
Guttæ colchicæ guajacinae
 Rp Tinctura Colchici seminis
 Tinctura ligni Guajaci ss 10,0
 Dreistündlich 10 Tropfen, steigend.

Mel Colchici DIETZSCH
Mellitum Colchici bulbi. Zeitlosenhonig
 Rp 1 Bulbi Colchici gross pulv 10,0
 2 Aque destillatæ 60,0
 3 Spiritus (90%) 25,0
 4 Mellis depurati 100,0
 Man macerirt 1 mit 3 24 Stunden, presst, kocht
 auf, setzt 3 hinzu, filtrirt nach 24 Stunden, fügt
 4 hinzu, und dampft auf 100,0 ein.

Mixtura antarthritica SCUDAMORE.
 Rp Magnesii carbonici 7,5
 Aque Menthae pipertiae 100,0
 Aceti Colchici 20,0
 Sirupi Aurantii corticis 20,0
 Dreistündlich einen Esslöffel Gichtmittel

Mixtura diuretica SONNERHEIM
 Rp Kali carbonici 2,5
 Aceti Colchici semin. 80,0
 Spiritus Juniperi 80,0
 Spiritus Aetheris nitrosi 4,0
 Aque destillatæ 150,0
 Alle 2—3 Stunden einen Esslöffel.

Mixtura pectoralis antarthritica.
WEATHERHEAD
 Rp Decocti Althaeae radic. (s 10,0) 250,0
 Vini Colchici seminis
 Vini Ipecacuanhae ss 5,0
 1—2stündlich 1 Esslöffel Hustenmittel für Gicht-
 kranke

Oxymel Colchici Ph Germ. I.
 Zeitlosen-Sauerhonig
 Rp Aceti Colchici 50,0
 Mellis depurati 100 0
 mischt man und dampft im Wasserbade ein auf 100,0

ALBERT'S Remedy, ein Gichtmittel, besteht aus Colchicumtinktur und Opiumtinktur,
 wozu 9,8 Proc. Jodkalkum gelöst und (AUFBEWAHRT)

Athlophorus, ein amerikanisches Mittel gegen Rheumatismus etc, ent-
 hält Colchicumextrakt, Morphem, Guajakharz, Meerzwiebelasf, Kalisalz, Weingeist

Filulae antarthriticae BROCQUEREL.
 Rp Seminis Colchici pulv 1,0
 Extracti Digitalis 0,3
 Chinini sulfurici 2,0
 M f. pilulae 20 1—3 Füllen 3—4mal täglich.

Filulae antarthriticae MAYET
 Rp Chinini sulfurici 2,5
 Acidi tartarici 1,0
 Extracti Colchici 1,5
 Foliorum Digitalis 0,1
 Glycerini gtt. X
 Radicis Gentianae q s
 F pilulae 50 Morgens und Abends 1 Pile.

Filulae antarthriticae albae WOLFF
 Rp Extracti Colchici acidi
 Aloës ss 2,0
 F pilulae 30 Consperge Magnesia usta

Filulae antiephalalgicae DESGOUT
 Rp Extracti Colchici 2,0 (II)
 Chinini sulfurici 2,0
 Foliorum Digitalis 1,0
 F pilul 40 Abends 1 Pile

Sirpus antirheumaticus RECORD
 Rp Tincturae Colchici
 Kali jodati ss 5,0
 Sirupi Aurantii corticis 250,0
 Smal täglich 1 Esslöffel.

Sirpus Colchici
 Rp Tincturae Colchici seminis 15,0
 Sirupi Sacchari 80 0
 Einen bis zwei Theelöffel 3—4mal täglich

Vinum antirheumaticum DELICOUR.
 Rp Tincturae Colchici 25,0
 Tincturae Aconiti 10,0
 Tincturae Digitalis 5,0
 Vini albi 250,0
 Morgens und Abends ¼ bis 1 Esslöffel

Vinum Colchici WILLIAMS
 Rp 1. Vini Colchici seminis 25,0
 2 Spiritus q s
 Man dampft 1 auf 17,0 ein und fügt 2 q s zu
 20,0 hinzu. Smal täglich 10—20 Tropfen.

Vinum Colchici opiatum EISENMANN
 Rp Vini Colchici semin. 18,0
 Tincturae Opli crocatae 2,0
 3—4stündlich 20—30—40 Tropfen. Bei Asthma,
 Reizhusten, Rheumatismus

Gichtelixir, HERLIKOFEN's, Colchicumtinktur, Verdünnter Weingeist ää
Gichtmittel, BERNOLD's, Antarthritio-Specifico, ist ein weiniger Auszug aus
 Zeitlosenknollen und Klettschrosen

Gichtmittel, WART's, Medicinal-Water WART's, ein weingeistiger Auszug aus
 frischen Colchicumknollen

Gichtpillen von LATIGUS bestehen aus Colchicumsamen, Zucker und Gummi
 (24 Stück = 8 Mk). Ersatz dafür nach BOUCHARDET Pillen aus 2 Th Extract Colocyn-
 thidis comp, 2 Th Extract Colchici und 1 Th Extract Opi

Gichttropfen HUSSON's, Eau médicinale d'HOUSSEON, ist Zeitlosenwein

Gicht- und Rheumatismustropfen von Dr HOFFMANN Zeitlosenwein 45,0, ver-
 dünnter Weingeist 15,0

Liquor Colchici comp von Dr MYLIUS in Leipzig ist eine weinige Flüssigkeit
 mit einem Gehalt von 0,089 Proc Colchicin und 0,082 Proc Chinakalkaloiden

Poudre de Pistois, gegen Gicht. 365 Pulver zu 2—8 g, welche aus 2 Th Bulb
 Colchici, 5 Th Herb Betonicae und je 1 Th Rad Bryoniae, Rad Gentianae, Flor Chamomillae
 bestehen

WILSON's Essence gegen Gicht und Rheuma ist mit 2 Th. Weingeist verdünnter
 Zeitlosenwein

II Colchicum luteum Baker, C speciosum Stev, C variegatum L

Aus Vorderasien und Indien Die Knollen werden besonders in Indien ähnlich ver-
 wendet wie C autumnale Sie führen meist den Namen Swinjan oder Shamballit.

Collodium.

I. Collodium (Aust Brit Germ Helv U-St.) **Collodium** (Gall) **Collod.** — Die
 Darstellung des Collodiums verfällt in die Darstellung der Schiessbaumwolle und in die
 Auflösung derselben in einer Mischung von Alkohol und Aether Die einzige Schwierigkeit
 bei der Bereitung des Collodiums besteht hiernach in der Herstellung einer nitrirten
 Baumwolle (Schiessbaumwolle), welche in Alkohol-Aether löslich ist

Darstellung. Um eine in Aether-Alkohol lösliche Schiessbaumwolle zu erzeugen,
 muss man zunächst feststellen, ob die Säuren, welche man verwenden will, die im Nach-
 stehenden vorgeschriebenen Konzentrationen haben Ferner darf die Nitrirung der Baum-
 wolle nicht bei erhöhter Temperatur erfolgen Endlich muss die Zeit abgepasst werden,
 wenn die Nitrirung der Baumwolle bis zu dem Punkte vorgeschritten ist, dass die geblu-
 dete Schiessbaumwolle in Alkohol-Aether löslich ist, was man durch Versuche feststellt
 Ueberlässt man die Baumwolle über diesen Zeitpunkt hinaus der Einwirkung des
 Sauregemisches, so wird infolge höherer Nitrirung das ursprünglich in Alkohol-Aether
 lösliche Produkt wieder darin unlöslich Unter Berücksichtigung dieser Punkte verfährt
 man zweckmässig wie folgt Man thut gut, das im Folgenden beschriebene Ein-
 tragen der Baumwolle in das Nitrirgemisch Abends zu besorgen Das speci-
 fische Gewicht der rohen Schwefelsäure, welche verwendet wird, darf nicht unter 1,838 sein,
 die rohe Salpetersäure darf nicht unter 1,38 schwer sein Benutzt man leichtere Säuren,
 so kann es vorkommen, dass die ganze Baumwolle in Lösung geht

In einen Topf aus Steingut wägt man 400 Th rohe Salpetersäure ein und giesst zu
 denselben in dünnem (!) Strahle unter Umrühren 1000 Th konc rohe Schwefelsäure, welche
 man vorher in einem anderen Gefässe abgewogen hatte

Wenn sich die Mischung der Säuren bis auf 20—15° C abgekühlt hat, so wird in
 dieselbe entfettete Baumwolle (Watte) allmählich eingetragen Es empfiehlt sich, die Watte
 zunächst lose aufzuzupfen (!), in das Gemisch hineinzubringen, und wenn sie sich
 mit der Saure vollgesogen hat, mit Hilfe eines Stabes oder Spatels oder Pistills aus Glas
 oder Porcellan etwas einzudrücken, sonst hat die vorgeschriebene Menge Baumwolle keinen
 Platz in der Säuremischung Ein starkes gläsernes Gefäss (z. B. ein Zuckerhafen) ist
 geeigneter zur Durchtränkung, weil sich dieselbe in einem solchen besser beobachten

lasst. Weisse oder opake Stellen sind nicht oder nur mangelhaft mit der Säuremischung durchtrankt

Wenn alle Baumwolle in das Sauregemisch eingetragen ist, so bedeckt man das Gefäss mit einem Deckel und stellt es an einen kühlen und schattigen Ort bei Seite. Nach Verlauf von etwa 10 Stunden prüft man, wie weit die Nitrirung vorgeschritten ist. Hatte man also die Baumwolle Abends in die Säuremischung eingetragen, so nimmt man diese Prüfung sofort am anderen Morgen als erste Arbeit vor. Man entnimmt zu diesem Zwecke mittels zweier Glasstäbe eine Probe der mit Säure getränkten Baumwolle, trägt sie sofort in eine grössere Menge Wasser von 1—2 Liter ein, bewegt sie darin, ergreift sie darauf mit den Fingern und wäscht sie nun unter wiederholtem Wechseln des Wassers solange aus, bis das abgepresste Wasser nicht mehr sauer reagirt, wenn man etwas Lackmustinktur zufügt. Man presst alsdann die Probe mit den Fingern aus, zerzupft sie fein, breitet sie auf Filtrirpapier aus und trocknet sie an einem lauwarmen Orte aus. Sobald sie trocken geworden ist, wägt man sie und stellt fest, ob sie sich in 25 Th der unten angegebenen Alkohol-Aethermischung klar auflöst. Diese Prüfung wiederholt man, wenn nöthig, von Stunde zu Stunde. Sobald man festgestellt hat, dass die Nitrirung auf den gewünschten Punkt gelangt ist, sobald also die getrocknete Probe in 25 Th Alkohol-Aethermischung klar oder doch fast klar löslich ist, so schreitet man zur Verarbeitung des ganzen Gemisches.

Man hebt die Wattemasse, welche einen starren Kuchen bildet, mit zwei Stäben aus Glas oder Porcellan heraus und bringt sie portionenweise sofort in ein möglichst viel kaltes Wasser enthaltendes Gefäss aus Steingut oder Holz. Man rührt um, griesst das Wasser ab und lässt frisches Wasser dazu treten, rührt um und griesst wiederum ab etc. Nachdem man dies zwei- bis dreimal gethan hat, zerzupft man die Kollodiumwolle mit den Händen, und wäscht sie mit gewöhnlichem Wasser bis zum vollständigen Verschwinden der sauren Reaktion des abfließenden Wassers, schliesslich mit destillirtem Wasser aus.

Man presst die Kollodiumwolle stark mit den Händen, zerzupft sie, breitet sie in einem Siebboden auf einer Lage Fiesspapier aus und lässt sie an einem lauwarmen Orte trocknen werden. Obgleich die Kollodiumwolle erst bei weit über 100° C verpufft, so ist es dennoch rathlich, eine weit unter dieser Temperatur liegende Trockenwärme einwirken zu lassen. Man trocknet zweckmässig bei 25—30° C, am besten in der Sonne.

Das Auswaschen der Kollodiumwolle erfordert einige Aufmerksamkeit, und diese ist besonders auf etwaige härtere Knoten in der Masse der Kollodiumwolle zu richten. Ein nicht genügend ausgewaschenes Produkt wird beim Trocknen stellenweise gelb. Auch giebt nur eine total salz- und säurefreie Kollodiumwolle ein klares Kollodium.

2 Th. der ausgewaschenen und trockenen Kollodiumwolle giebt man in eine Flasche, welche 70—80 Th. Wasser fassen kann, durchfeuchtet sie mit 6 Th. Weingeist und griesst dann 42 Th. Aether hinzu. Die Mischung wird unter gelegentlichem Umschütteln solange zur Seite gestellt, bis die Kollodiumwolle sich fast vollständig gelöst hat. Die Lösung bildet dann eine etwas trübe, sirupdicke Flüssigkeit, in welcher meist noch einige ungelöste Baumwollfasern umherschweben. Man lässt nun das Kollodium bis zur vollständigen Klärung ruhig stehen und griesst es alsdann von dem vorhandenen Bodensatz vorsichtig ab.

Um die Klärung des Kollodiums zu beschleunigen, soll man nach KRANZFELD das frisch bereitete Kollodium mit gewaschenem und geglähtem Quarzsand schütteln. Letzterer reiss die trübenden Antheile mechanisch mit sich nieder, sodass die Klärung binnen wenigen Tagen beendet ist.

Sehr günstige Resultate erhält man auch, wenn man die gewaschene und abgepresste Kollodiumwolle zunächst mit Weingeist entwässert, wiederum abpresst und ohne zu trocknen in Aetherweingeist löst. Da dieses Verfahren eine Trockenbestimmung der Kollodiumwolle voraussetzt, so ist es mehr für den Grossbetrieb zu empfehlen. Löst man

feuchte (wasserhaltige) Kollodiumwolle in Aetherweingeist, so erhält man zwar ein sehr dickes, schleimiges Kollodium, aber dasselbe giebt ein trübes Häutchen

Die von den einzelnen Pharmakopen zur Bereitung des Kollodiums gegebenen Vorschriften weichen etwas ab

	Austr.	Brit.	Gall.	Germ.	Helv.	U-St.
Kollodiumwolle	—	100 g	50 g	40 g	40 g	50 g
Spiritus	—	120 ccm	20,0 g	12,0 g	12,0 g	25 ccm
Aether	—	360 ccm	75,0 g	84,0 g	81,0 g	75,0 ccm

Chemie. Durch Einwirkung von konc Salpetersäure (in Gemischen von Salpetersäure und Schwefelsäure spielt die letztere lediglich die Rolle eines wasserentziehenden Mittels) auf Cellulose entstehen mehrere Produkte von verschiedener Zusammensetzung und abweichenden Eigenschaften, welche man sich gewohnt hat, als Nitro-Cellulosen zu bezeichnen. Diese Benennung ist thatsächlich irrig, die entstehenden Produkte sind nach ihren Reaktionen nicht Nitro Cellulosen, sondern Salpetersäureäther der Cellulose.

Je nach der Stärke der angewendeten Salpetersäure, der Temperatur, bei welcher die Einwirkung stattfindet, und der Dauer der Einwirkung entstehen verschiedene Cellulosenitratre, welche sich u a durch ihre Löslichkeit bez Nichtlöslichkeit in Alkohol-Aether unterscheiden — Die in Alkohol-Aether lösliche Kollodiumwolle besteht vorzugsweise aus Cellulosedinitrat $C_6H_7O_4(NO_2)_2$.

Eigenschaften. Das Kollodium bildet eine neutrale, sirupdicke, fast klare oder schwach opalisierende, farblose oder kaum bläugliche Flüssigkeit, die an freiem Feuer sich leicht entzündet, an der Luft unter Zurücklassung eines Häutchens schnell verdunstet und auf die trockene Haut gestrichen einen fest haftenden, trocknen, harten, firmen- oder glasartigen Ueberzug hinterlässt, der die betreffende Hautstelle jedoch etwas zusammenzieht. Der Verdunstungsrickstand des Kollodiums ist neutral und brennt, wenn er entzündet wird, langsam ab, ohne — wie die Kollodiumwolle — zu explodieren. Dieses Verhalten beruht auf der kompakten Beschaffenheit des Verdunstungsrickstandes.

In Wasser und Alkohol ist der Verdunstungsrickstand des Kollodiums unlöslich, dagegen quillt er in Aether langsam auf.

Aufbewahrung. Kollodium wird in mit guten Korken verstopften Glasflaschen an einem kühlen Orte, also im Keller aufbewahrt. Da das Kollodium reichliche Mengen Aether enthält, so werde es bezüglich der Feuergefahr genau wie dieser behandelt.

Prüfung. Die Güte des Kollodiums ergibt sich aus seiner Farblosigkeit, Klarheit und dem indifferenten Verhalten gegen blaues Lackmuspapier. Auf die trockne Haut gestrichen, muss es nach dem Abtrocknen einen glänzenden festen Ueberzug hinterlassen. Das auf einer trockenen Glasplatte erzeugte Kollodiumhäutchen muss glänzend, und darf nicht trübe sein, andernfalls enthält das Kollodium Wasser und eignet sich nicht zum Gebrauche für Photographen.

Anwendung. Das Kollodium wird mittels eines Pinsels auf die Haut aufgetragen. Es wird gebraucht zur Schliessung von Wunden, zum Bedecken wunder Hautstellen, leichter Brandwunden, gichtiger und hamorrhoidaler Anschwellungen, erysipelatöser Entzündungen, Frostbeulen. Um die Ueberzüge elastischer zu machen, setzt man dem Kollodium etwa $\frac{1}{2}$ Proc Ricinusöl zu, oder man löst $\frac{1}{4}$ Proc Paraffin (durch Schütteln) darin auf. Vergl. *Collodium elasticum*. Die Kollodiumwolle dient, als lockeres Bauschen in Filtrirtrichter eingeschoben, zum Koliren oder Filtriren salpetersaurer ätzender Salzlösungen, z B des Wismutnitrates u. a.

Collodium duplex. Das in den Preishsten der Drogsten als „Collodium duplex“ aufgeführte Präparat ist nichts anderes als eine brauchbare Sorte Kollodium. Man lasse sich durch diese Bezeichnung nicht etwa verleiten, dasselbe nochmals zu verdünnen.

II Collodium elasticum (Austr. Germ. Helv.) Collodium flexile (Brit. U-St.) Collodion élastique (Gall.) Collodium tenax.

Das Kollodium, die einfache Auflösung der Kollodiumwolle in Aetherweingeist, hat die Eigenthümlichkeit, beim Eintrocknen sich zusammenzuziehen. Infolgedessen übt es

auf die damit bestrichene Hautfläche eine zusammenziehende Wirkung aus und verursacht eine Spannung der Haut. Eine weitere Folge dieser Kontraktion ist, dass die Kollodiumhaut nach kurzer Zeit Risse bekommt.

Diese zusammenziehende Kraft des Kollodiums ist in manchen Fällen, wie beim Schliessen kleiner Wunden, bei Frostbeulen, Erysipelas, Orchitis, Karbunkeln, dem Arzte allerdings erwünscht, in anderen Fällen aber, in welchen es nur darauf ankommt, die Hautfläche mit einer schützenden Decke zu versehen, z. B. bei Verbrennungen, Hautentzündungen, flechtenartigen Anschlägen etc. durchaus nicht nützlich. Für solche Fälle dient das elastische Kollodium.

Die Vorschriften der einzelnen Pharmakopöen für dieses Präparat weichen unter einander etwas ab:

	Austr	Brit	Gall	Germ	Helv	U-St
Collodii	49,0 g	48 com	45,0 g	47,0 g	49,0	46,0
Olei Ricini	1,0 "	1,0 g	3,0 "	0,5 "	1,0	1,5
Terebinthinae	—	—	—	2,5 "	—	—
Balsami canadensis	—	2,0 "	—	—	—	2,5

Unter „Kollodium“ ist natürlich stets das Präparat der betreffenden Pharmakopöe zu verstehen, davon abgesehen ist den Vorschriften kaum etwas hinzuzufügen.

III Kolloxylinum Kolloxylin. Fulmicoton (Gall) Pyroxylin (Brit U-St) Kollodiumwolle. Schiessbaumwolle. Soluble Gun Cotton.

Man pflegt die in Alkohol-Aether lösliche nitrierte Baumwolle als „Kolloxylin“ zu bezeichnen, zum Unterschiede von der in Aether nicht löslichen, welche meist als „Pyroxylin“ bezeichnet wird. Indessen ist man in diesen Bezeichnungen wenig konsequent, versteht z. B. als Schiessbaumwolle oder als Pyroxylin sowohl das lösliche als das unlösliche Präparat, während man als Kolloxylin allerdings stets nur die lösliche nitrierte Baumwolle bezeichnet.

Die Darstellung erfolgt in der Weise, wie sie unter „Kollodium“ angegeben ist. Nur wird natürlich die gewaschene Kollodiumwolle eben nur getrocknet und nicht in Alkohol-Aether gelöst.

Sie stellt meist schwach gelbliche, wie gewaschene und wieder getrocknete Watte aussehende Massen dar, welche angefeuchtet blaues Lackmuspapier nicht röthen. In kleineren Mengen und im trockenen Zustande entzündet, brennt die Kollodiumwolle mit grosser Schnelligkeit ab, ohne einen sichtbaren Rückstand zu hinterlassen. Gelangen grössere Mengen zur Entzündung, so können Explosionen von grosser Gewalt erfolgen. Besonders heftig sind die Explosionen, wenn Kollodiumwolle in komprimirtem Zustande zur Entzündung gelangt. Kollodiumwolle muss sich in 20 Th. einer Mischung von 1 Th. Alkohol und 3 Th. Aether fast klar auflösen.

Im Sinne des deutschen Gesetzes über den Verkehr mit Sprengstoffen vom 9. Juni 1884 gehört Kollodiumwolle zu denjenigen Sprengstoffen, welche nicht vorzugsweise als Schiessmittel gebraucht werden.

Kollodiumwolle in Mengen von mehr als 200 g. werde wie ein Sprengmittel aufbewahrt. Davon abgesehen werde sie in trockenen Glasern und im lockeren Zustande aufbewahrt. Wird Kollodiumwolle feucht in Gefässe gebracht, so schimmelt sie sehr leicht. Beim Verpacken von Kollodiumwolle vermeide man, namentlich bei warmer Temperatur, ein heftiges Zusammenpressen oder Stossen derselben.

IV Pyroxylin. Schiessbaumwolle. Man erhält dieses Präparat, indem man in eine 10–15° C. zeigende Mischung aus 4 Th. konc. Schwefelsäure (spec. Gew. = 1,84) und 1 Th. Salpetersäure (spec. Gew. = 1,5) soviel entfettete Baumwolle einträgt, als sich bequem in der Säure unterbringen lässt, und zwar so, dass die Säure noch über der Baumwolle ist. Man lässt 24 Stunden lang einwirken und wäscht und trocknet das Produkt, wie unter Kolloxylin angegeben wurde, aus.

Das Pyroxylin ist von etwa den nämlichen Eigenschaften wie das Kolloxylin, aber es ist in Wasser, Alkohol und Aether unlöslich. Mit Aceton übergossen quillt es auf, von

viel Aceton wird es schliesslich gelöst → Es entzündet sich nicht bloss durch direkte Flammen, sondern auch schon durch Druck und Schlag Seine Explosionsenergie ist erheblich heftiger als die des Kolloxyhins Es gehört gleichfalls zu den Sprengstoffen im Sinne des Gesetzes vom 9 Juni 1884 (s oben)

Seiner chemischen Zusammensetzung nach besteht das Pyroxylin im wesentlichen aus Trinitro-Cellulose $C_6H_7O_2(NO_2)_3$ Verwendung findet das Pyroxylin ziemlich ausschliesslich als Sprengmaterial, z B zum Laden von Torpedos und Seeminen, ferner zur Herstellung des „rauchlosen Pulvers“

Nitrierte Baumwollen Kollidtücher werden in chemischen Fabriken zum Kollieren von Flüssigkeiten benutzt, welche Schwefelsäure, Salzsäure oder Salpetersäure enthalten

Kollodium ad clavos pedum
Hühnersaugen-Kollodium (Hamb Vorschr)
Rp 1 Extracti Cannabis Indicae 1,0
2 Acidi salicylici 10,0
3 Terebinthinae 5,0
4 Collodii 80,0
5 Acidi aceticum glaciale 2,0
Man vertheilt 1—3 in 4 und fügt 5 hinzu.

Kollodium ad verrucas
Warzen Kollodium (Hamb Vorschr).
Rp Acidi salicylici
Acidi lactici aa 1,0
Collodii 8,0

Kollodium lacte salicylatum
Milchsäure-Kollodium (Münch. Vorschr)
Rp Acidi salicylici
Acidi lactici aa 3,0
Collodii elastici 14,0

Kollodium lentescens.

Rp Collodii 100,0
Glycerini 1,5

Kollodium plumbeum VON ARNIM.

Rp Liquoris Plumbi subacetici 1,0
Collodii 25,0

Kollodium stypticum

Rp Acidi tannici 60
Collodii elastici 50,0

Diese Vorschrift ist zu benutzen wenn Kollodium stypticum durch Receipt verordnet ist.

Kollodium tannatum

Tannin-Kollodium (Münch Vorschr).
Rp Acidi tannici 5,0
Spiritus (90 Vol. Proc) 15,0
Collodii 80,0

Aceton-Kollodium. Ist eine Auflösung von 4—5 Th Kollodiumwolle in 94—95 Th Aceton

Alkolen, Ersatz für Kollodium, ist angeblich eine alkoholische Auflösung von Mono- und Dinitro Cellulose d 1 Kollodiumwolle

Campbold von MARINDALE, Ersatz für Kollodium, ist eine Auflösung von 1 Th Kolloxylin, 20 Th Kampher und 20 Th absolutem Alkohol

Celloidin der chemischen Fabrik auf Aktien vorm E SCHERRER ist ein sehr concentrirtes Kollodium, welches erhalten wird durch Abdestilliren des Aethers vom Kollodium Die hinterbleibende Masse wird in Tafelform gebracht — Dieses Celloidin ist ein sehr bequemes Material zur Selbstbereitung des Kollodiums Es löst sich leicht in Alkoholäther auf, ist nicht explosiv, sondern brennt entzündet mit langsamer, ruhiger Flamme ab Es enthält 20 Proc trockene Kollodiumwolle

Celluloid Ein zu vielen Zwecken, ursprünglich als Ersatz des Elfenbeins benutzt, es Material Es wird dargestellt, indem man Nitrocellulose mit Kampher mischt und die Mischung durch Walzen in der Wärme homogen macht Das deutsche Celluloid besteht aus 66,6 Th Nitrocellulose und 33,4 Th Kampher Es ist ursprünglich gelblich weiss, kann aber durch geeignete Farbstoffe leicht und schön gefärbt werden Es ist unlöslich in Wasser, Alkohol, Aether, in Aceton quillt es zunächst auf, schliesslich geht es in Lösung

Celluloid-Kitte 1) Um Celluloid-Gegenstände zu kitten, soll man die Bruchflächen mit Essenz bestreichen, nach einiger Zeit zusammenfügen und nach dem Zusammenbinden trocknen lassen 2) Man bestreicht die Bruchflächen mit Chlorhydrin (s Glycerin) und verfährt wie unter No 1 angegeben 3) Man bereitet einen Kitt aus 2 Th Schellack, 3 Th. Kampferspiritus und 4 Th absolutem Alkohol

Celluloid-Lack Man löst 1 Th trockene Kollodiumwolle in 3 Th. Aether und 4 Th Spiritus (95 Proc) und fügt 0,25 Th Kampher hinzu. Ist an Stelle des Zapon Lacks zu gebrauchen

Collosin, Collasin, amerikanische Specialität, ist im wesentlichen eine Auflösung von Kollodiumwolle und Kampher in Aceton (vergl Filmogen) Als Hautfirmas benutzt

Filmogen. Ist eine Auflösung von Kollodiumwolle in Aceton, also etwa Aceton Kollodium

Hornisirtes Pulver ist Schiessbaumwolle, welche durch Tränken mit Essigsäther oder Nitrobenzol in eine harte Masse übergeführt ist, welche dann in Körnerform gebracht wird

Hyaloderma, Ersatz für Kollodium, ist entweder mit Camphor oder Collatin identisch.

Krystallin, elastisches, ist eine Auflösung von 4 Th. Kollodiumwolle in 16 Th. Methylalkohol und 30 Th. Amylacetat. Farblose, dicke Flüssigkeit, welche äusserlich wie das Kollodium angewendet wird.

Pegamoid ist ein durch Zusatz eines Einweichungsmittels (Ricinusöl) teigartig gewordenen Celluloid, welches auf Papier oder Gewebe aufgestrichen wird. Pegamoidpapier, d. h. beiderseitig mit Pegamoid bestrichenen Papier, hat hellen Klang und ähnelt thierischem Pergament. Es lässt sich mit Tinte beschreiben und bedrucken. Verwendung für Tapeten und Plakate. Mit Pegamoid bestrichenen Baumwollgewebe giebt nach lederartiger Pressung „Kunstleder“.

Phenolcelluloid ist eine Lösung von Kampher und Kollodiumwolle in Karbolsäure.

Photoxylin. Man versteht hierunter zwei verschiedene Substanzen. A. Eine mit besonderer Sorgfalt bereitete und deshalb in Alkohol-Aether leicht und klar lösliche Kollodiumwolle, welche auch MANN'sche Kollodiumwolle genannt wird. Zur Bereitung dieser Kollodiumwolle trägt man in ein auf 33° C. gehaltenes Gemisch von 42 Th. Salpetersäure von 1,424 und 54 Th. konc. Schwefelsäure 8 Th. gekrühtes Kaliumnitrat und alsdann sogleich 4 Th. trockne reine Holzwole ein. Nach 12stündiger Einwirkung wird die nitrierte Holzwole wie unter Kollodium angegeben weiter verarbeitet. B. Eine Auflösung von 5 Th. dieser Kollodiumwolle in 95 Th. einer Mischung aus gleichen Theilen Alkohol und Aether. Zum Einbetten mikroskopischer Präparate.

Seide, künstliche, von CHANDONNET. Dickflüssiges Kollodium wird durch kapillare Oeffnung in Wasser gepresst und der so entstandene Faden aus Nitrocellulose zunächst in Wasser gewaschen, dann mit reducirenden Bädern, schliesslich mit Ammoniumphosphat behandelt. Sie ist von der echten Seide dadurch zu unterscheiden, dass sie durch Erhitzen mit Natronlauge Salpetersäure abspaltet.

Tonit, Potentit, Liverpool Cotton Powder besteht aus Schiessbaumwolle und Baryumnitrat zu gleichen Theilen.

Zaponlack, Brassolin, Nigrolin. Sind Auflösungen von Celluloid in einem Gemisch von Aceton und Amylacetat.

Colocynthis.

Citrullus Colocynthis (L.) Schrader, Familie der Cucurbitaceae — Cucurbitaceae — Cucurbitinae. Gegenwärtig in Afrika, im Mittelmeergebiet, in Ostindien und Ceylon verbreitet, aber wohl vielfach aus Kulturen verwildert. Verwendung findet die Frucht:

† **Fructus Colocynthis** (Austr. Germ.). **Colocynthis** (Helv. U-St.). **Baccae s. Poma Colocynthis**. **Colocynthis**. — Koloquinthen. Bitteräpfel. Bittergurken. Fargirgurken. Fargirparadiesäpfel. Appelquint (volkstüm.). — Colocynthis (Gall.). — Colocynth.

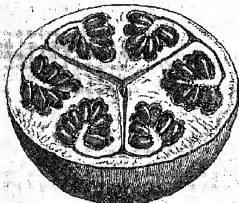


Fig. 219. (Nach HAYLEW.)
Colocynthis im Querschnitt.

Beschreibung. Die beerenartigen Früchte sind mit einer gelben oder grünlichgelben, glatten, feinpunktirten, spröden, lederartigen Haut versehen. Sie sind kuglig und erreichen 5–10 cm Durchmesser. Auf dem Querschnitt fallen drei breite Spalten auf, die die Frucht entsprechend zerlegen. Von dem Schnittpunkt der Spalten gehen zwischen

denselben breite Gewebebalken zur Peripherie. Die die Spalten begleitenden schmälere Gewebepartien biegen an der Peripherie um und tragen die Samen (Fig. 219). Die Grenze der Carpell verläuft nicht in den Spalten sondern in den breiteren Balken. — Die Frucht erscheint demnach nicht sechsfächrig. Das weiche, schwammige Gewebe der Frucht be-

steht aus getüpfeltem, dünnwandigen Parenchym mit spärlichem, braunen Inhalt, durchzogen von Gefäßbündeln. Die Samen sind *spitz-eiförmig*, etwas flach gedrückt, gelbgrau oder hellbraun, am spitzen Ende jederseits mit zwei zarten, feinen Ritzen. Die Früchte sind geruchlos, von intensiv bitterem Geschmack.

Sie kommen fast ausschließlich ohne das gelbe, lederige Epicarp in den Handel und bilden dann weisse oder weissliche, sehr leichte Kugeln.

Bestandtheile. Der wirksame Bestandtheil ist ein Bitterstoff Colocynthin $C_{26}H_{44}O_{13}$, der, zu etwa 0,6 Proc in der Frucht enthalten, ein gelbes, in Alkohol und Wasser lösliches Pulver darstellt. Er soll in langgestreckten Zellen, die Milchsaftschläuchen ähnlich sind, enthalten sein. — Daneben wird ein zweiter Körper Colocynthidin aufgeführt.

Sie enthalten ferner Cellulose 13,5 Proc., Gummi 9,36 Proc., amyloide Substanz 2,07 Proc., Eiweissstoffe 14,31 Proc., Asche 9,76 Proc. Aether-Chloroformextrakt 3,21 Proc., Alkoholisches Extrakt 16,61 Proc., wässriges Extrakt 31,07 Proc. — Die Samen enthalten fettes Oel 16 Proc., Eiweissstoffe 6 Proc.

Verwechslungen und Verfälschungen. Als solche werden hauptsächlich die Früchte anderer Cucurbitaceen beobachtet, so die von *Cucumis trigonus* Roxb. und *Cucumis Hardwickii* Royle, *Luffa purgans* Mart., *L. drastica* Mart. („Hill colocynth“), endlich die von *Balanites aegyptiaca* Delile (Zygophyllaceae). Ausserdem sind mehrfach andere Früchte vorgekommen, deren sichere Bestimmung noch aussteht. Alle sind bei aufmerksamer Betrachtung leicht von der echten Droge zu unterscheiden.

Anwendung. Die Koloquinten dienen als starkes Drasticum, 0,05—0,1—0,3 g einige Male täglich in Pulver, Pillen und Abkochung. Dosen von 1,0 g können schon gefährlich wirken. Die Verwendung des Colocynthins (0,005—0,01 g) bietet keine Vortheile.

Im Haushalte als Mittel zur Vertreibung von Wanzen und anderem Ungeziefer, man verwendet eine Koloquintenabkochung, die der Tünche zugesetzt wird, womit man die Wände bestreicht.

Aufbewahrung. Die Früchte werden unzerkleinert in Holz- oder Blechgefässen an einem trocknen Orte vorsichtig aufbewahrt. Zur Darstellung von Präparaten lässt Germ. die Früchte mit den Samen verwenden, Austr. Helv. Bnt. U-St. Gall. schreiben dagegen vor, die Samen zu beseitigen und lediglich das schwammige Fruchtfleisch, die Colocynthidis Pulpa, Colocynth Pulp (Brit.) zu benutzen.

Pulverung. Aus den bei 40—50° C getrockneten Früchten bereitet man ein grobes Pulver für Auszüge und ein feines zur Receptur. Auch hier ist zu beachten, dass das Pulvis Colocynthidis der Germ. aus den Früchten mit den Samen dargestellt wird und deshalb von erheblich schwächerer Wirkung ist, als das nur aus dem Fruchtfleische bereite der Austr. Brit. Gall. Helv. U-St. (vergl. die Höchstgaben). Es ist daher beim Einkauf des fertigen Pulvers stets anzugeben, ob Pulvis Colocynthidis P. G. III oder Pulv. Colocynth. sine semine gemeint ist. Die ganzen Koloquinten geben beim Pulvern 93—94 Proc. Ausbeute, die Entfernung der Samen bedingt aber schon allein einen Gewichtsverlust von 60—75 Proc. Auf diese Unterschiede ist bei Anfertigung ausländischer, ärztlicher Verordnungen mit Pulvis Colocynthidis Rücksicht zu nehmen.

Höchste Einzelgabe Germ. 0,5 g, Austr. 0,3 g, Helv. 0,25 g

„ Tagesgabe „ 1,5 g, „ 1,0 g, „ 1,0 g

Koloquinten und deren Zubereitungen dürfen zu Heilzwecken nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden. Als Ungeziefermittel verabfolgt man sie mit der nöthigen Vorsicht und entsprechender Belehrung, ein Giftschein ist in Deutschland nicht erforderlich.

† *Fructus Colocynthidis praeparati* (Ergänzb.) *Colocynthis praeparata*. Trochisci Alhambal. Gepulverte Koloquinten 5 Th von den Samen befreite, fein zerschnittene Koloquinten stösst man mit 1 Th fein gepulvertem arabischem Gummi

und q a. Wasser zum Teig an, trocknet und verwandelt in ein feines Pulver Vorsichtig und trocken aufzubewahren Dosis maxima 0,5, pro die 1,0

† **Extractum Colocythis** (Austr Germ Helv U-St Gall.) Germ 2 Th zerschnittene Koloquinten mit den Samen zieht man mit 15 Th verdünntem Weingeist (60 proc) 6 Tage, dann mit 5 Th verdünntem Weingeist und 5 Th Wasser 3 Tage aus und verdampft zur Trockne Ausbeute 10—20 Proc — Helv 1 Th Koloquinte (II) wird mit 10 Th verdünntem Weingeist (62 proc) 48 Stunden, dann mit einer Mischung von je 8 Th Wasser und Weingeist (94 proc) 24 Stunden digeriert, die Pressflüssigkeiten zur Trockne eingedampft — Austr Aus grob gepulverten Koloquinten ohne Samen wie Extr Aconiti radialis Austr (S 155), aber zur Trockne einzudampfen Ausbeute bis zu 40 Proc — U-St 1000 g grob gepulverte Koloquinten ohne Samen maceriert man 4 Tage mit 3500 cem verdünntem Weingeist (41 proc), presst ab und zieht im Perkolator mit q s verdünntem Weingeist aus, um 5000 cem Gesamtfüssigkeit zu erhalten, die nach Abziehen des Alkohols¹⁾ zur Trockne eingedampft wird — Gall 1000 g Koloquinten werden 10 Tage mit 6000 g, dann 3 Tage mit 2000 g Weingeist (60 proc) ausgezogen, die Pressflüssigkeit nach Abdestilliren des Weingeistes¹⁾ zu einem weichen Extrakt eingedampft. Ausbeute aus entsamten Früchten 25—32 Proc, aus nicht entsamten 9—13 Proc (Das Extrakt der Hunge besteht zur Hälfte aus Dextrin) Höchste Einzelgabe 0,05 g, höchste Tagesgabe 0,2 g

Vorsuchung und trocken aufzubewahren

† **Tinctura Colocythis**. Koloquintentinktur Germ Aus 1 Th grob geschnittenen Koloquinten mit den Samen und 10 Th Weingeist (87 proc) — Helv Aus mittelfein geschnittenen Koloquinten ohne die Samen und 94 proc Weingeist ebenso Vorsichtig aufzubewahren Höchste Einzelgabe 1,0 g, höchste Tagesgabe 5,0 g

Aqua contra climas.

Wasserswasser

I.

Rp Fructus Colocythis
Summitat. Sabinæ
Fructus Capsici
Alöls EE 1,0
Aque communis 400—50,0

¼ Stunde kochen, dann abpressen

II

Rp Fructus Colocythis
Fructus Capsici
Alöls
Herbæ Absinthii
Seminis Strychni rasp EE 100,0
Aque communis 3000,0

Fiat decoctum Wird der zum Anstreichen der Wände bestimmten Tünche zugesetzt

Cataplasma purgativum.

Rp Aloë pulveratæ
Extracti Colocythis
Extracta Hellebori viridis
Mellis depurati EE 5,0
Spiritus diluti q s

Dünn gestrichen auf den Unterleib zu legen.

Emplastrum vermifugum

Wurmpflaster.

Rp Extracti Colocythis 10,0
Aloë pulveratæ 20,0
Olei Absinthii
Olei Sabinæ EE 2,0
Alcohol. absoluti 20,0
Cera Resinæ Pinl 150,0

Wird, dünn auf Leinwand gestrichen, auf den Unterleib gelegt.

† Extractum Colocythis compositum.

Compound Extract of Colocythis

I Ergänzb

Rp Extracti Colocythis 5,0
Aloë pulveratæ 10,0
Resinæ Scammoniae 5,0
Extracti Rhei 5,0

Mischen, mit Weingeist befeuchtet durcharbeiten und trocknen.

II. Helvet.

Rp Fructus Cardamomi (V) 5,0
Extracti Colocythis 10,0
Saponis medicati 15,0
Resinæ Scammoniae 20,0
Extracti Aloë 50,0

Bereitung wie bei I

III Brit.

Rp 1 Fructus Colocyth. sine semine 150,0
2 Spiritus (60%) 4000 cem
3 Extracti Aloë Barbados 300,0
4 Resinæ Scammoniae 100,0
5 Saponis animalis ras 100,0
6 Semina Cardamomi pulv 25,0

Man maceriert 1 mit 2 vier Tage, presst, verdampft den Alkohol, fügt 3, 4, 5 und gegen Ende des Eindampfens zu einem festen Extrakt 6 hinzu

IV U-States

Rp 1 Aloë purificatæ 500,0
2 Extracti Colocythis 180,0
3 Fructus Cardamomi pulv 80,0
4 Resinæ Scammoniae 140,0
5 Saponis pulverati 140,0
6 Spiritus (51%) 100 cem

1 wird im Wasserbade geschmolzen, 2, 4, 5, 6 zugefügt, bei höchstens 180°C bis zur Gleichmässigkeit erhitzt, 3 zugegeben und zur Trockne gebracht

Vorsichtig aufzubewahren!

Dosis maxima (Ergänzb) 0,2, pro die 0,4
Helv 0,25 „ 1,0
Brit 0,1 bis 0,5

Guttae purgativæ Herm.

Rp Tinctura Colocythis 5,0
Tinctura Asae foetidae 5,0

Morgens und Abends 14—20 Tropfen bei chronischer Verstopfung

Ministram Colocythis Herm

Rp Tinctura Colocythis 20,0
Olei Ricini 40,0

Theelöffelweis zur Einreibung des Unterleibes (den Stuhlgang zu fördern)

¹⁾ Im Kleinbetrieb ist das Abziehen des Weingeistes nicht anzurathen, da sich die Destillirgeräthe nur schwierig (am besten mit Soda-Lauge) reinigen lassen

- Oleum Colocynthis compositum**
 Habakuköl
 Rp Extracti Colocynthis pulv 2,0
 Extracti Aloë pulv 10,0
 Olei Absinthii aetheral
 Olei Tanaetii
 Olei Ruteae 33 2,0
 Olei Terebinthinae
 Petrolei rectificat 33 10,0
 Olei Absinthii Infusl 100,0
 Einige Stunden digeriren, erkaltet filtriren. Zur
 Linderung des Unterleibs bei Wurmliden. Zur
 (Vollsmittel)
- Pilulae catharticae compositae (U-St.)**
 Compound Cathartic Pills
 Rp Extracti Colocynthis compositi 80,0
 Hydrargyri chlorati mitis 60,0
 Extracti Jalapae 80,0
 Gutti 15,0
 Aquae q s
 Man macht 1000 Pillen
- Pilulae catharticae vegetabiles (U-St.)**
 Rp Extracti Colocynthis comp 60,0
 Extracti Hyoscyami 50,0
 Extracti Jalapae 30,0
 Extracti Lepidodrae 15,0
 Resinae Podophylli 15,0
 Olei Menthae piperitae 8 ccm
 Aquae q s
 Man macht 1000 Pillen
- Pilulae cephalicae**
 Rp Colocynthis praeparatae
 Gutti
 Resinae Scammoniae
 Tuberis Jalapae
 Saponis jalapini 33 1,5
 Aqua q s
 Zu 100 Pillen. Morgens und Abends eine Pille.
- Pilulae oholagogae Corlard**
 Rp Extracti Colocynthis comp 2,6
 Radixi Ipecacuanhae 0,06
 Saponis medicati 0,6
 Extracti Hyoscyami 1,5
 Zu 20 Pillen. Abends 1-2 Stück.
- Pilula Colocynthis composita (Brit.)**
 Compound Pill of Colocynth
 Rp Colocynthis pulv (pulpa) 20,0
 Aloë Barbados 40,0
 Resinae Scammoniae 40,0
 Kali sulfurat 5,0
 Olei Caryophyllorum 5 ccm
 Aquae destillatae q s
 Man stößt zur Masse. Dosis 0,25-0,5
- Pilula Colocynthis et Hyoscyami (Brit.)**
 Pill of Colocynth and Hyoscyamina
 Rp Pilulae Colocynthis compositae (Brit.) 50,0
 Extracti Hyoscyami 25,0
 Man stößt zur Masse. Dosis 0,25-0,5
- Pilulae cum Colocynthis compositae (Gall)**
 Pilules de colocynth et des composées Pilules
 catholiques, de Radix, panchymagones,
 cochées mineures.
 Rp Aloë pulverisat 0,5
 Colocynthis pulv (sine sem) 0,5
 Resinae Scammoniae 0,5
 Olei Caryophyllorum 0,01
 Mellis q s
 Zu zehn Pillen.
- BARCLAY'S und HARVEY'S Antibilious Pills** enthalten als Grundlage Koloquinten-
 Extrakt
- Digestivpillen, GRODDEK'S**, enthalten in 900 Pillen 52,5 Aloë, 52,5 trockenes
 Ferrosulfat, 5,2 Koloquintenextrakt, 3,1 Strychnosextrakt. Schwarzglänzende Pillen
- Suppositoria Colocynthis**
 Rp Colocynthis pulverisat 1,0
 Saponis oleacei 15,0
 Zu 5 Suppositorien
- Tinctura Colocynthis composita**
 Tinctura Colocynthis anisata DAHLBERG
 Rp Tincturae Colocynthis 20,0
 Olei Anisi stellati gtt. II
 15-20 Tropfen zweimal täglich
- Tinctura Colocynthis seminum RADEMACHER.**
 Rp Seminum Colocynthis contus 100,0
 Spiritus diluti 480,0
 Die Samen sind mit Wasser abzuwaschen, hierauf
 zu trocknen und zu stoßen. Durch 14tägige
 Digestion bereitet man 440,0 Tinktur
- Tinctura contra aphides.**
Blattläusen-Tinktur
 Rp Acid salicylici 2,0
 Saponis viridis 5,0
 Tincturae Colocynthis 10,0
 Tincturae Quassiae 83,0
- Tinctura contra cimices**
Wanzen-Tinktur (Vom)
 Rp Extracti Colocynthis fluidi 100,0
 Extracti Nicotianae fluidi 100,0
 Naphthalini 200,0
 Spiritus denaturati 580,0
 Olei Melissae 5,0
- Unguentum purgativum CHRETIEN**
 Rp Colocynthis pulverisat 1,0
 Adipis suli 2,0
- Unguentum contra vermes**
Unguentum Arthanitis Wurmsalbe
 Rp Extracti Colocynthis 5,0
 Aloë pulverisat 10,0
 Felis Tauri inspissat 15,0
 Spiritus 10,0
 mischt man bei gelinder Wärme und fügt hinzu
 Cerae flavae 100
 Adipis suli 50,0
 Sebi taurini 25,0
 Olei Petros 15,0
 Olei Absinthii 5,0
 die gleichfalls unter Erwärmen gemischt werden.
- Vinum antarthriticum**
 Gichtwein (Bull. de Ph)
 Rp Extracti Colocynthis 1,0
 Chinini sulfurat 1,5
 Spiritus 10,0
 Vini Malcoensis 87,5
- Vet. Bol purgatif ou aloétique (Gall)**
 Pour les chevaux Abführpille
 Rp Fructus Colocynthis pulv 2,0
 Aloë pulverisat 25,0
 Saponis viridis q s
 Zu einer Pille.
- Vet Pilulae purgatives pour les chiens (Gall)**
 Hundepillen.
 Rp Fructus Colocynthis pulv 1,5
 Aloë pulverisat 10,0
 Saponis medicati q s
 Zu zehn Pillen. Dosis 1-4 Stück

FOTHERGILL'S Pills, gegen Hautkrankheiten, sind Pillen aus Koloquintenextrakt und Antimonoxyd

Laxativum vegetabile saccharo obductum von BURROUGHS, WELLCOME & Co sind überzuckerte Tabletten, deren jede 0,065 zusammengesetztes Koloquintenextrakt, 0,082 Jalapenextrakt, 0,016 Podophyllin, 0,032 Leptandrin, je 0,016 Bilsenkraut- und Löwenzahnextrakt, nebst etwas Minzeröl enthält

Pilules purgatives de CHASSAIGNE BRAUSÉJOUR bestehen aus Kalomel, Koloquintenextrakt und Seife

Colombo.

Jatrorrhiza palmata (Lam) Miers [syn *Cocculus palmatus* D C Chasmanthera palmata H Bn ¹⁾] Familie der Menispermaceae—Tinosporeae Heimisch in Mozambique und Obo, kultivirt auf Madagaskar, den Mascarenen und Ceylon Dieser windende Stranch trägt an dem unteren, etwas verdickten Ende seines Stammes Wurzeln, die in ihrem oberen Theil auf eine Länge von etwa 80 cm anschwellen Diese angeschwollenen Theile der Wurzel liefern die Droge **Radix Colombo**²⁾ (Gall Germ) s Columbae (Austr Brit) s Calumbae (Helv) Calumba (U-St) Radix Cocculi palmati. Colombo- oder Calumbawurzel. Ruhrwurzel. Calumbo. — Racine de colombo — Calumba Root

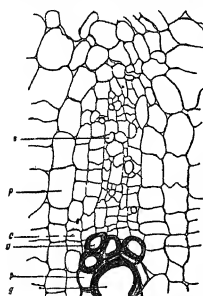


Fig. 290 (Nach ARTHUR MEYER.)
Querschnitt durch Radix Colombo s Gefäße.
s Cambium. p Parenchym (Markstrahl) s Siebröhre

Beschreibung. Die angeschwollenen Theile der Wurzel werden in Querscheiben zerschnitten und getrocknet Sie sind rundlich-elliptisch oder etwas nierenförmig, selten kreisrund, sie erreichen 8 cm Durchmesser und 2 cm Dicke (selten kommen Längsviertel der Wurzel in den Handel) Sie sind aussen grob längs runzelig, braun, auf der Fläche schmutzig-gelb, infolge Austrocknens eingesunken und lassen die grobfaserigen Gefäßbündel hervortreten Auf einem geglätteten Querschnitt erkennt man die $\frac{1}{8}$ — $\frac{1}{4}$ des Durchmessers betragende Rinde, durch die dunkelgefärbte Cambiumschicht vom Holz getrennt Unmittelbar am Cambium ist der Bau der Rinde und des Holzes strahlig In der Rinde finden sich einzelne Steinzellen mit knorrenförmigen Krystallen von oxalsaurem Kalk Im Parenchym deutlich geschichtete Stärkekörnchen mit excentrischem Kern, sie werden bis 90 μ gross Holz und Rinde sind sehr reich an Parenchym, im ersteren kleine Gefäßgruppen, in letzteren solche von Siebröhren mit Cambiform (Fig 290)

Geschmack stark und anhaltend bitter

Bestandtheile. Der Geschmack wird bedingt durch 1) Columbini $C_{21}H_{34}O_8$, einen krystallinischen, in Wasser schwer löslichen Bitterstoff, in der Rinde zu 0,98 Proc, im Holz zu 1,88 Proc 2) Berberin $C_{20}H_{21}NO_4 + 4H_2O$, in gelben Nadeln krystallisirendes Alkaloid, in der Rinde zu 2,95 Proc, im Holz zu 1,45 Proc. enthalten. 3) Colombo-säure $C_{11}H_{11}O_6$, in Wasser unlöslich. Sie ist das Anhydrid des Columbins, das Berberin ist in der Droge an sie gebunden Ferner enthält die Droge einen fluorescirenden Körper Asche bis 8 Proc, Extraktgehalt (Alkohol und Wasser 55) 16,5 Proc

¹⁾ Dieser von der Gall. aufgenommene Name fehlt im Index Kewensis

²⁾ Der Name leitet sich ab von der Negerbezeichnung „Calumb“ für die Droge, er hat mit der Stadt „Colombo“ auf Ceylon nichts zu thun

Verwechslungen und Verfälschungen. Die sogen. amerikanische Colombowurzel von *Fraseria carolinensis* Walt (*Sweetia carolinensis* (Walt) Baill (*Gentianaceae*)). Die Wurzel enthält keine Stärke, aber dafür Gerbstoff, der der *Calumba* fehlt. — *Columboholz* von *Coccoloba fenestrata* Colebrooke ist am charakteristischen Menispermaceenbau zu erkennen. — *Radix Bryoniae* weiss oder hellbraun (vergl. *Bryonia*).

Anwendung. Als schleimig-bitteres Mittel, die Verdauung anregend, auch in grossen Dosen ohne Nachtheil. Bei Dyspepsie mit Diarrhoe, chronischen Durchfällen der Phthisiker, *Cholera infantum* etc. Dosis 0,5–2,0 mehrmals täglich im Dekokt oder als Tinktur. Kindern 0,5–5,0 100,0 als Dekokt.

Extractum Colombo (Ergänzb. Gall.) s. *Calumbae* (Anstr.) **Colomboextract** Ergänzb. 2 Th. mittelfein zerschchnittene Colombowurzel zieht man 3 Tage mit einer Mischung aus 4 Th. Weingeist und 6 Th. Wasser, dann 24 Stunden mit einer solchen aus 2 Th. Weingeist und 3 Th. Wasser aus, die Presssäugkeiten dampft man zur Trockne ein. — Anstr. Aus gepulverter Colombowurzel wie Extr. *Aconiti radialis* Anstr. (S. 155). **Diokes Extract** — Gall. Wie Extract *Colocynthis* Gall. (S. 954). **Weiches Extract** — Ausbeute 9–10 Proc. Wird zu 0,5–1,0 mehrmals täglich in Pillen oder in Aqua Menthae angewendet.

Extractum Calumbae fluidum (U-St.) Aus 1000 g gepulverter Colombowurzel (No. 20) und einer Mischung von 750 ccm Weingeist (91 proc.) und 250 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 300 ccm, sammelt zuerst 700 ccm Perkolat und stellt 1 a 1000 ccm Flindextrakt her. Es sind etwa 3500 g Lösungsmittel erforderlich.

Tinctura Colombo s. *Calumbae* **Colombotinktur** **Tincture ou Alcoolé de Colombo** Ergänzb. Aus 1 Th. grob gepulverter Colombowurzel und 5 Th. verdünntem Weingeist — Helv. Aus Colombowurzel wie Tinctura *Calami* Helv. (S. 537). — Brit. Aus 100 gepulverter Colombowurzel (No. 20) und 1000 ccm Weingeist (80 proc.) durch Maceration — U-St. Aus 100 g gepulverter Colombowurzel (No. 20) und einer Mischung von 600 ccm Weingeist (91 proc.) und 400 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 100 ccm und sammelt 1000 ccm Tinktur. — Gall. Wie Tinctura *Coca* Gall. (S. 869) zu bereiten. — Klare, gelbbraune Tinktur, die sich mit 10 Th. Chlorwasser roth färbt.

Vinum Colombo. **Vinum de Chasmanthera palmata** (Gall.) **Vin ou Osnolé de Colombo** Aus 30 Th. grob gepulverter Colombowurzel und 1000 Th. Rousillonwein (Grenache) durch reihetägige Maceration zu bereiten. — **Ex tempore** 5,0 Colomboextract verreibt man mit 50,0 g Zucker und löst in 950,0 spanischem Wein.

Extractum Colombo solidum (Dick)
Rp 1. Radix Colombo concis 1000,0
2. Aquae destillatae 6000,0
3. Aquae destillatae ebull 4000,0
4. Sacchari albi pulv 400,0
5. Sacchari Lactis pulv 400,0

Man zieht 1 mit 3 24 Stunden, dann mit 5 aus, presst nach 1 Stunde, löst 4 und 5, lässt absetzen, dampft zum dicken Extrakt ein, bringt bei 30°C zur Trockne und fügt hinzu Sacchar Lactis q. s. zu 1000,0.

Infusum Calumbae (Brit.)

Infusion of Calumba.

Rp Radix Colombo concis 50,0
Aquae destillatae frigidae 1000,0

Nach halbstündigem Stehen durchsieben.

Liquor Calumbae concentratus (Brit.)

Concentrated Solution of Calumba.

Rp 1. Radix Colombo pulv No. 5 500 g
2. Spiritus (90%) 225 ccm
3. Aquae destillatae 1000 ccm

Man macerirt 1 zweimal 24 Stunden mit je 500 ccm Wasser, erhitzt die Auszüge 5 Min. auf 82,2°C, fügt nach dem Erkalten 2 hinzu, filtrirt und bringt mit Wasser auf 1000 ccm.

Mixtura amara.

Drogue amère des Indes.

Rp Extracti Colombo
Tincturae amarae

Tincturae aromatica 24 10,0

Aquae Cinnamomi spirituos

Aquae Cinnamomi simpl 24 50,0

Essigförmige, bei Durchfall und Magenleiden.

Mixtura antidiarrhoea Waser

Rp Extracti Colombo 5,0

Elaeosacchari Foeniculi 20,0

Mucilaginis Salep 125,0

1–2 stündlich einen Kinderlöffel (bei Durchfall der

Kinder)

Mixtura Colombo

(Münch. Nosokom.-Vorschrift)

Rp Decocti Colombo (s. 10,0) 120,0

Sirupi simplicis 20,0

Pilulae stomachicae Moscoviticae

Russische Magenpillen.

Rp Extracti Colombo

Extracti Gentianae

Extracti Quassiae

Fellie Tauri inspissati 24 5,0

Pulveris aromatici 10,0

Zu 200 Pillen. Vor jeder Mahlzeit 2–3 Stück

Vinum Colombo compositum

Rp Extracti Colombo 5,0

Extracti Gentianae 2,5

Sacchari albi 100,0

Vini albi 850,0

Acidi hydrochlorici (25 proc.) 5,0

Tinct. Chinae comp 40,0

Bei Magenverstimmung, Leibes Schmerzen, Durchfall

Nerve Restorer von KLINE besteht aus 7,0 Bromammonium, 7,0 Bromkalium, 4,0 Kalumbikarbonat, 18,0 Colombotinktur, 180,0 Wasser

Vin de Colombo composé BOUGHARDAT ist dem Vinum Colombo comp ähnlich zusammengesetzt

Colophonium.

Colophonium (Anstr Germ Helv) Resina (Brit. U-St) Pix graeca. Resina Colophonum. Resina Pini fusca — Kolophonium Geigenharz Colophon. Fiedel pech. Spiegelharz Kalfonig — Colophons. Arcanson (Gall) — Resin. Colophony.

Beschreibung. Colophonium ist der durch Erhitzen von Terpenthin (besonders von *Pinus silvestris* L. und *Pinus australis* Michx) erhaltene Harzrückstand, durch das Erhitzen werden Wasser und ätherisches Oel entfernt. Man erhält den Rückstand solange im Schmelzen, bis er völlig klar geworden ist. Das Kolophonium bildet dann gelbe bis schwarz braune, durchscheinende Stücke, die spröde, glasglänzend und von muschligem Bruch sind. Bei 80° C beginnt es zu erweichen, bei 90—100° C (manche Sorten erst bei 120—180° C) schmilzt es, bei 150° C beginnt es sich zu zersetzen. Es ist unlöslich in Wasser, von 90 proc Alkohol verlangt es bei 20° C 8 Th., bei 60° C einen Theil zur Lösung, leicht löslich in absolutem Alkohol, Chloroform, Essigsäure, Aether, Benzol, theilweise auch löslich in Petroläther, Benzin, Schwefelkohlenstoff. Die Lösung in absolutem Alkohol reagirt neutral, die in wasserhaltigem sauer (vergl. unten).

Bestandtheile. Das Kolophonium besteht der Hauptsache nach aus dem Anhydrid der Abietinsäure $C_{19}H_{31}O_2$, das beim Lösen in wasserhaltigem Alkohol in das Hydrat übergeht. In amernkanischem Kolophonium kommt auch d-Pimarsäure $C_{20}H_{32}O_2$ vor.

Bei der trockenen Destillation des Kolophoniums gehen zuerst flüchtige Antheile (Harzessenz, Harzessig, Harzspiritus) weg, die zur Fabrikation von Schmiermitteln dienen und in denen Abietinsäure, m Methylisopropylbenzol, Kohlenwasserstoff $C_{11}H_{16}$, Isobuttersäure, Capronsäure und Methylpropyllessigsäure enthalten sind, in den höher (über 860° C) siedenden Antheilen (Harzöl) finden sich Terpene, Phenole und Säuren, sie fluoresciren.

Konstanten, von Colophonium citrinum Spec. Gew 1,071—1,0797, Säurezahl 168,0—175,4. Von Colophonium rubrum Spec. Gew 1,074—1,083, Säurezahl 168,0—188,4. Die Esterzahl wird angegeben auf 7—12, die Jodzahl auf 146,6—180,0.

Prüfung. Für die Werthbestimmung ist das spec. Gew. und die Säurezahl am wichtigsten. Das spec. Gew. bestimmt man, indem man sich eine Anzahl Kochsalzlösungen vom spec. Gew. 1,07—1,085 bei 15° C herstellt und feststellt, in welcher hineingeworfene Kolophoniumstückchen in der Schwebe bleiben. Man hat darauf zu achten, dass die Stückchen keine Luft einschliessen.

Die Säurezahl bestimmt man nach DIETZSCH, indem man 1 g Kolophonium mit 25 cem $\frac{1}{4}$ N alkoholischer Kalilauge übergiesst, verschlossen stehen lässt, bis alles gelöst ist und dann mit $\frac{1}{2}$ N-Schwefelsäure titirt. Die Menge der durch das Kolophonium gebundenen cem Kalilauge mit 28 multipliziert, giebt die Säurezahl. — Wasserzusatz ist zu vermeiden.

Verwendung. Für pharmaceutische Zwecke sind nur die hellfarbigen Sorten, das Colophonium album und citrinum des Handels, geeignet und finden hier zu vielen Salben und Pflastern, gepulvert in der Therapie, mit Weingeist befeuchtet zu Wergverbänden, als blutstillendes Mittel bei Blutegelbissen und innerlichen Blutungen Anwendung. In der Technik dient es zur Bereitung von Lacken, Firnissen, wasserdichten Kitten, beim Löthen und beim Verzinnen kupferner Geräthe als Reduktionsmittel, wozu natürlich auch die dunkleren Handelssorten genügen. Es haftet ungern an glatten Gegenständen, und hierauf beruht seine Verwendung als Geigenharz, zum Bestreichen von

Treibriemen u dgl wo man eine starke Reibung erzielen will. Das Pulver, in die Flamme geblasen, verbrennt blitzartig und wird deshalb als „Blitzpulver“ für Buhaenzwecke benutzt.

Die Pulverung darf wegen der leichten Entzündlichkeit des verstaubenden Kolophoniums nie in einem Raume vorgenommen werden, in welchem offene Flammen brennen, das fertige Pulver bewahrt man in gut verschlossenen, nicht zu grossen Blechgefässen auf, da Selbstentzündung vorkommen kann.

Ceratum Resinae (U-St) Resine Cerate Basiloon Ointment 350 Th Kolophonum, 150 Th gelbes Wachs, 500 Th Schweinefett (In der kalten Jahreszeit 120 Wachs, 530 Fett)

Emplastrum Resinae (Brit U-St) Resin Plaster Adhesive Plaster Brit 100 Th Kolophonum, 800 Th Bleipflaster, 50 Th harte Seife, einzeln geschmolzen, dann gemischt — U-St 140 Th. Kolophonum, 800 Th. Bleipflaster, 60 Th gelbes Wachs

Unguentum Resinae (Brit) Resin Ointment Je 200 Th Kolophonum, gelbes Wachs und Olivenöl, 150 Th Schweinefett schmilzt man und rührt kalt

Adhäsionsschmiere für Treibriemen 1) 100 Talg, 300 Fischthran, 150 Kolophonum 2) 100 Schlammkreide mit q s Leinöl verrieben, mischt man mit 600 geschmolzenem Kolophonum

Antikesselsteinkuchen Colophonum (40 Proc), Stearin (10 Proc), Holzasche und Sagemehl schmilzt man und formt kleine Kuchen, die in den Dampfkessel geworfen werden

Bettwachs. Gelbes Wachs, Japanwachs 55 1750,0, Hammeltalg 1125,0, Kolophonum 10,25 kg, Terpentin 2000,0, Kurkumapulver 360,0 In kegelförmige Stangen auszurollen

Bierfassglasur, Verpichungslack 1 kg Kolophonum, 250 g Schellack, 100 g Lärchenterpentin, 50 g gelbes Wachs schmilzt man zusammen und löst unter Erwärmen in 4 l absolutem Alkohol. Man bestreicht die Fasser damit und den Fugen zweimal und übergiesst sie dann mit einer weingeistigen Schellacklösung

Bruchpflaster Tyrpant (VOMACKA) 50 Th Kolophonum, 15 Th Hammeltalg, 20 Th Wachs, 15 Th Terpentin, 5 Th Drachenblut, 10 Th Blutsteinpulver

Einschlusskitt für mikroskopische Präparate. 70 Th Kolophonum, 25 Th Wachs, 5 Th Terpentin schmilzt man. Der Kitt wird mittels eines erhitzten Stabes aufgetragen und nach dem Erhitzen mit weingeistiger Schellacklösung überzogen, falls Oelimmersion zur Anwendung kommt.

Flaschenkapsel-Lack, durchsichtiger (Bueh). 250 Th Kolophonum, 800 Th Aether, 450 Kolloidum, man filtrirt und färbt mit einer beliebigen Anilinfarbe

Fliegenleim. 1) 150 Th Kolophonum, 50 Th Leinöl, 18 Th Honig 2) 60 Kolophonum, 88 Leinöl, 2 gelbes Wachs

Fliegenpapier, klebendes Die zweckmässigste Form dafür ist die eines aus festem Papier gefertigten Kegels mit Bodenteller aus Pappe (um das Herabtropfen des Leumes zu verhindern), den man mit einem guten Fliegenleim bestreicht. Vorschriften zu letzterem nach der Drog-Zeitg

Kolophonum	600	500	650	800	500
Leinöl	350	300	—	—	—
Ricinöl	—	—	350	800	340
Honig	100	200	—	100	—
Glycerin	—	—	—	—	180

Von Kolophonum eignen sich nur die dunkelbraunen Sorten hierzu

Geleichenharz (n Diet.) 10 Th Dammarharz erhitzt man vornehmlich, bis es nicht mehr schäumt, setzt 90 Th weisses Kolophonum zu, schmilzt, erhitzt noch $\frac{1}{2}$ Stunde im Dampfbade unter Umrühren und giesst in Tafeln aus

Kitt zum Ausfüllen von Holzfugen (Bueh) Man schmilzt gleiche Theile Wachs und Kolophonum und mischt soviel Raspelspähe des betreffenden Holzes zu, als die Masse aufnimmt. Man streicht noch warm in die Fugen

Kitt zum Befestigen von Messerheften. 60 Th Kolophonum, 25 Th Eisenfeile, 15 Th Schwefel. Die Messertheile müssen heiss mit dem geschmolzenen Kitt in Berührung kommen

Löthfett (Diet.) 45,0 Kolophonum, 45,0 Rindetalg, 10,0 Salznakpulver

Perrückenwachs Kolophonum 565, Terpentin, Weisses Wachs je 170, Talg 85, Elemi 17, Perubalsam 5, Stärkemehl 58

Raupenleim. 100 Kolophonum, 20 Fichtenharz, 14 Terpentin, 8 Theer, 50 Schwanenfett, 24 Rabol, 20 Talg — Auch gewöhnliche Wagenschmiere thut gute Dienste

Wasserlicht erhält man Leder, Treibriemen u dergl durch Bestreichen mit einer Mischung von 8 Kolophonum, 2 Benzin, 2 Terpentinöl, 1 Firnis

Witterung zum Fangen schädlicher Schmetterlinge. 980,0 Fliegenium (s oben), 50 Honig, 20 Aepfeläther, 0,5 Cumarin Auf Holzstöcke gestrichen im Freien aufstellen (Diet)

Emplastrum Pleis rubrum (Diet)
Emplastrum exyrosaceum venale.

Rp	Colophoni	540,0
	Cerae flavae	540,0
	Ammoniac pulv	90,0
	Gibba pulv	90,0
	Ligni santalin pulv	12,0
	Spiritus (90%)	60,0

	Pulvis haemostaticus	
	Blutstillendes Pulver	
Rp	Colophoni pulv	46,0
	Calocha pulv	10,0
	Gummi arabici pulv	10,0

	Pulvis haemostaticus martialis.	
Rp	Carbonis Ligni pulv	3,5
	Gummi arabici pulv	3,5
	Ferri oxydat liqsd	0,0
	Colophoni pulv	10,0

Pulvis haemostaticus Stiebold.

Rp	Colophoni pulv	
	Gummi arabici pulv	22 99,0
	Alumina vtri plv	10,0

Spiracrum adhaesivum

Sauctae Annae

Rp	Colophoni	100,0
	Terebinthinae	10,0
	Olei Lauri expressi	10,0
	Bleim	23,0

Man schmilzt und streicht auf Baumwollentoff

Still resinol USNA.

Harzstifte

Rp	Colophoni	90,0
	Cerae flavae	10,0

Man schmilzt und giesst in Stangenformen. Zur Entfernung von Haaren bei Berflechte und dergl. Die Stängelchen werden bis zum Schmelzen (61—62° C) erhitzt und auf der zu enthaarenden Stelle erkaltet gelassen.

Varnix Colophoni

Kolophonlack Holzlack Sarglack.

Rp	Colophoni american	400,0
	Spiritus denaturat	600,0
	Olei Terebinthinae	100,0

Desinfektions- und Desodorisationsmittel zum Konservieren von Nutzholz, von KIRKELL & ZINGLER in London. Eine Lösung von Kolophonum und Kampher in Terpentinöl wird, mit Harzöl gemischt, 24 Stunden bei 60° C einem Luftstrom ausgesetzt, dann durch Zusatz von Kalk oder Sägemehl erhärtet. (HANN & HOLPERT)

Haarkräuselnde Essenz von MORAS. Kolophonum 0,6, Weingeist 50,0, Parfüm q s

Härtemasse A., von KARL KUPFER, zum Stahlhärten, besteht aus 40 Kolophonum, 50 Fischthran, 10 Fichtenharz. Dazu gehört ein Härtewasser B — eine Lösung von Salpeter und Salmak —, ein Härtepulver C aus Natriumsalpetern, Salmak, gelb Bindlaugensalz und Kalceumpulver, und ein Härtewasser D = B in stärkerer Lösung.

Hellpflaster, LOREAIN's, ist dem Ceratum Resinae Pm ähnlich zusammengesetzt. **Isolir-Masse** für elektrische Leitungen. Eine solche bestand aus 40 Kolophonum, 10 Talg, 60 dickem Mineralöfett (B FISCHER).

Paraplaste nennt man auf Baumwollgewebe gestrichene Pflaster aus Kolophonum, Dammarharz, Kautschuk und Wollfett (RINDEL).

Pailothrum, ein Ethasierungsmittel, enthält etwa 8 Kolophonum, 40 Elem, 10 Benzöl, 10 gelbes Wachs, 30 Bleipflaster.

Retinol, Orndel. Durch trockene Destillation des Kolophonums gewonnenes Öl, das nach mit Alkohol und fetten Ölen mischt und als Lösungsmittel für Kampher, Phenol, Phosphor, Salol u s w. Verwendung findet. (THOMS)

Stahlverbesserungsmittel von AD SCHAEFER ist eine Mischung von Kolophonum, Holzkohle, Leinöl und Glycerin.

Wassentinktur von SOLZG 25 Kolophonum, 75 Weingeist.

Condurango.

Cortex Condurango (Austr. Germ. Helv) — Condurangorinde. — *Écorce de Condurango*. — Condurango Bark ist die Rinde des zu den Asclepiadaceae — Cynanchoidae — Gonolobae gehörigen *Gonolobus Condurango* Triana, einer wenig bekannten, in Ecuador heimischen Liane mit grossen, herzförmigen Blättern.

Beschreibung. Die Rinde bildet bis 15 cm lange, rinnen- oder röhrenförmige Stücke, die bis 7 mm dick sind. Sie sind oft etwas verbogen. Ausser mit dünnem, grau braunem Kork, wo derselbe abgesprungen ist, kommt eine hellere, graugelbe Farbe zum Vorschein. Oft zeigt auch die Aussenseite weissliche Flecken. Die Innenseite ist schmutzgelbgrün, kugelschleimig. Bricht man eine Rinde durch, so ragen aus der ebenen Fläche in der äusseren Hälfte vereinzelt Fasern hervor. — Auf dem Querschnitt erkennt man mit

der Lupe im äusseren Viertel kleine dunkle Punkte in meist einfacher Reihe, die erwähnten Fasern, ferner in der Mitte eine Zone dunkelgelber Punkte, die innere Hälfte ist fein gestreift. Das Mikroskop zeigt Folgendes: Der Kork besteht aus etwa 15 Lagen zarter Korkzellen, darunter bei dünneren Rinden ein Collenchym mit Einzelkrystallen und Zwillingskrystallen von Kalkoxalat, in der Mittelrinde die erwähnten Bündel stark verdickter, primärer Bastfasern. Weiter nach innen erkennt man die gelben Punkte als Gruppen stark verdickter, poröser Steinzellen, die auch in den Bast vordringen (Fig. 221). Im Bast schmale Baststrahlen und ein- bis zweireihige Markstrahlen. Im Parenchym. Milchsafschläuche und Drüsen von Kalkoxalat. Auf Längsschnitten sind die Siebröhren sehr deutlich zu sehen. Geschmack schwach bitter und wenig aromatisch, Geruch an Pfeffer erinnernd.

Bestandtheile. 2 Glukoside, die der Rinde mit 95 proc. Alkohol entzogen werden können: α -Condurangin $C_{30}H_{42}O_8$. Schmelzpunkt 60 bis $61^{\circ}C$, unlöslich in Wasser und Ligroin, löslich in Benzol, wird mit Färdn's Reagens grün. β -Condurangin $C_{18}H_{26}O_4$. Schmelzpunkt $184^{\circ}C$, löslich in Wasser, reagirt nicht mit Färdn's Reagens. Ferner ein wenig bekannter Körper Conduransterin $C_{10}H_{16}O_4$. Aschengehalt: 12 Proc., in der Asche etwas Mangan.

Sorten: 1) Die officinelle Rinde ist Condurango von Ecuador.

2) C. von Neu-Granada soll von *Macrosclepis Trianae* Decaisne (*Asclepiadaceae*) stammen.

3) C. von Huancabamba oder C. blanco von *Marsdenia Condurango* Reichenbach (*Asclepiadaceae*) bildet behaarte Stengel von der Dicke eines Taubenfederkieses.

4) C. von Guayaquil von unbekannter Abstammung bildet holzige Zweige, deren Rinde der officinellen ähnlich gebaut ist.

5) C. von Mexiko in mehreren Sorten, eine stammt von einer *Aristolochia*, eine andere bildet dünne, gespaltene Stengel, die durch Raphidenzellen in der Rinde charakterisirt sind.

6) Als C. kommen auch die Blätter und Stengel der Komposite *Micania Guaco* Humb. vor (vergl. Guaco).

Die dritte Sorte führt den Namen Mataperro, den man auch der echten Droge beilegt.

Wirkung. Die Rinde wurde ursprünglich (1870—1871) als Specificum gegen Magenkrebs empfohlen, ist hiergegen, wie man jetzt annimmt, wirkungslos, vermag aber bei Magenleiden manche Symptome zu mildern und besonders Appetit und Verdauung günstig zu beeinflussen.

Anwendung. Die Rinde wird nur in Form flüssiger Zubereitungen angewendet; man hält sie deshalb als staubfreie Species oder in kleine Würfel geschnitten für Abkochungen und als grobes Pulver zur Extraktbereitung vorrätig. Condurangodekotte dürfen, da das Condurangin sich in heissem Wasser ausschleidet, nur nach völligem Erkalten (!) abgepresst oder durchgeseiht werden.

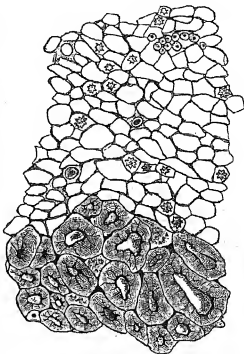


Fig. 221. Querschnitt durch die Mittelrinde von Cortex Condurango.

Nach CONRADY wird die Rinde am vollständigsten erschöpft, wenn man sie frisch gemahlen mit Wasser von 50°C perkolirt, ein derartiger Auszug 10 g 150 g ist in kürzerer Zeit herzustellen als eine Abkochung.

Extractum Condurango (Ergänzb.) 1 Th grob gepulverte Condurangorinde wird 6, dann nochmals 3 Tage mit einer Mischung von je 4 Th Weingeist und 2 Th Wasser ausgezogen, die Pressflüssigkeit zur Trockne eingedampft. Ausbeute 10—12 Proc.

Extractum Condurango fluidum (Germ.) Condurango-Fluidextrakt 100 Th mittelfein gepulverte Condurangorinde werden mit q s einer Mischung (I) aus 10 Th Weingeist (87 proc.), 4 Th Wasser, 1 Th Glycerin befeuchtet, bis die Droge nichts mehr aufnimmt, nach 2—3 Stunden in einem Perkolator mit einer Mischung (II) aus 1 Th Weingeist und 3 Th Wasser übergossen, 48 Stunden bei Seite gestellt und mit Mischung II erschöpft. Man sammelt zuerst 85 Th Perkolat, dampft den zweiten Auszug zum dünnen Extrakt ein und fügt demselben soviel Lösung II zu, dass man insgesamt 100 Th Fluid extrakt erhält. Man braucht etwa 400 Th Lösungsmittel. Trockensubstanz des Extractes 13—20 Proc.

Helv schreibt für Mischung I 10 Th Glycerin, 12 Th Weingeist, 26 Th Wasser vor, lässt 80 Th Perkolat auffangen, die übrigen Auszüge auf 20 Th eindampfen und mischen — sonst wie Germ. Trockenrückstand wenigstens 16 Proc.

Tinctura Condurango (Ergänzb.) 1 Th fein zerschnittene Condurangorinde, 5 Th verdünnter Weingeist (60 proc.) — Ex tempore 20 Th Condurango Fluid-Extrakt, 80 Th verdünnter Weingeist.

Vinum Condurango Condurangowein Vin de Condurango Germ. Aus 1 Th fein zerschnittener Condurangorinde und 10 Th Xereswein durch achtstündiges Ausziehen — Helv 1 Th Condurango Fluidextrakt, 9 Th Marsala-Wein — Wenn möglich, lässt man Condurangowein vor dem Filtriren einige Wochen absetzen. Eine schnelle Klärung erzielt man durch Schütteln mit Milch (3 g auf 1 l) und 24stündiges Absetzenlassen. (Auch hier ist, wie bei Vinum Opunae, S. 735, ein Zusatz von Gelatine zu empfehlen.)

Decoctum Condurango.

Form mag Berolin.

Rp	Decocti Cort. Condurango	15,0:180,0
	Acidi hydrochlorici (25 proc.)	0,5
	Sirupi simplicis	12,5

Dreimal täglich 1 Esslöffel

Elisir Condurango

Rp	1 Extract Condurango fluidi	100,0
	3 Vini Malacensis	50,0

1 im Wasserbade auf 50,0 eindampfen, mit 2 mischen, nach dem Absetzen filtriren

Elisir Condurango peptonatum

Rp	Elisir Condurango	100,0
	Peptoni sicc.	2,0

Mixtura Condurango.

Münch. Nosokom.-Vorsch.

Rp	Corticis Condurango min. conc.	10,0
	Aquae destillatae	260,0

Man macerirt 12 Stunden, dampft auf 150,0 ein, seigt nach völligem Erkalten durch. Adde

	Colaturae	150,0
	Sirupi Aurantii Corticis	20,0

Vinum Condurango aromaticum

Aromatischer Condurangowein.

Rp	1 Corticis Condurango min. conc.	100,0
	3 Vini rubri	1000,0
	3 Tincturae Condurango	90,0
	4 Glycerinali	10,0
	5 Tincturae vulnerariae Ph. Gall.	100,0

Dem aus 1 und 2 durch Maceration bereiteten Wein fügt man 3—5 hinzu und filtrirt nach dem Absetzen.

Vinum Condurango ferratum

Condurango-Eisenwein (BRADL).

Rp	Ferri citrid ammoniaci	1,0
	Vini Condurango	29,0

Vinum Condurango venale

Condurangowein für den Handverkauf nach PROSKAUER.

Rp	Corticis Condurango conc.	75,0
	Corticis Aurantii expul. conc.	
	Corticis Cinnamomi	2,5
	Radix Gentianae conc.	1,5
	Acidi hydrochlorici (25 proc.)	1,5
	Vini Xerensis	750,0
Man macerirt 8 Tage, presst und fügt hinzu	Sirupi simplicis	60,0

Conium.

I. †† **Conium** (Ergänzb.) Cicutine (Gall) Confin. Cicutin. Rechts-Confin. Rechts- α -Propylpiperidin. Conine. Conéin. $C_8H_{17}N$ Mol. Gew. = 127.

Das Conin ist zwar in allen Theilen des Schierlings, *Conium maculatum* L., vorzugsweise aber in den Früchten enthalten, welche gewöhnlich im unreifen Zustande zur Verarbeitung gelangen.

Darstellung. A. 100 Th gereutschte, unreife Coniumfrüchte werden zunächst mit Wasser zum Quellen gebracht, alsdann mit einer Lösung von 4 Th Natriumkarbonat

in einer hinreichenden Menge Wasser durchfeuchtet und aus einer Destillirblase durch Einleiten von gespanntem Wasserdampf solange destillirt, bis das ablaufende Destillat nicht mehr alkalisch reagirt. Das mit den Wasserdämpfen übergehende rohe Conin scheidet sich zum Theil ölförmig ab, zum Theil bleibt es in dem überdestillirten Wasser gelöst. — Die erhaltenen Destillate werden mit Salzsäure versetzt und zur dünnen Sirupkonsistenz abgedampft. Die erkaltete Lauge wird mit 2 Volumtheilen starken Alkohols (von 96 Vol Proc) geschüttelt und vom ausgeschiedenen Ammoniumchlorid abfiltrirt. Von der Lösung des Coninchlorhydrates wird der Alkohol im Wasserbade abdestillirt, eine berechnete Menge Natronlauge zugesetzt und das Conin durch Aether ausgeschüttelt. Die ätherische Lösung des rohen Conins scheidet beim starken Abkühlen oft kollige Nadeln von Conhydrin aus.

Das nach dem Abdestilliren des Aethers im Wasserbade hinterbleibende Conin wird mit trockenem Kaliumkarbonat entwässert und im Wasserstoffstrome destillirt. Es destilliren etwa 10 Proc von 110–168°C, etwa 60 Proc von 168–169°C, und etwa 20 Proc von 169–180°C. Die mittlere, bei 168–169°C siedende Fraktion ist reines Conin.

B. Man zieht die gemahlenen Früchte im Vakuum Extraktionsapparat mit essigsaurem Wasser aus und verdampft die Auszüge im Vakuum zur Sirupkonsistenz. Der erhaltene Sirup wird mit Magnesiumoxyd übersättigt und mit Aether ausgeschüttelt. Alsdann verfährt man weiter wie unter A angegeben. Dieses Verfahren soll ein reineres Conin liefern.

Eigenschaften. Farblose oder nur schwach gelblich gefärbte, ölige Flüssigkeit von eigenthümlichem, widerlichem Geruche (im verdünnten Zustande mausehernartig riechend), im Wasserstoffstrome bei 167°C (Ergänzt in gewöhnlicher Atmosphäre bei 165 bis 170°C) siedend. Das spec Gewicht ist bei 15°C = 0,850 (Ergänzt = 0,850–0,860). Conin erstarrt bei niedriger Temperatur zu Krystallen, welche bei –2,5°C wieder schmelzen. Es verdichtet sich schon bei gewöhnlicher Temperatur nicht unerheblich, aus der Luft nimmt es, namentlich unter dem gleichzeitigen Einflusse des Lichtes, Sauerstoff auf, wobei es unter Entbindung kleiner Mengen Ammoniak und unter Braunfärbung dickflüssig wird und verharzt. Das aus den Früchten abgeschiedene natürliche Conin lenkt die Ebene des polarisirten Lichtes nach rechts ab (α_D = 18,3°). Es löst sich in etwa 100 Th kaltem Wasser, weniger in heissem Wasser, so dass die bei gewöhnlicher Temperatur gesättigte wässrige Lösung beim Erwärmen sich trübt. In jedem Verhältnisse wird es gelöst von Weingeist, Aether, Aceton, fetten und ätherischen Oelen, weniger leicht von Chloroform und von Schwefelkohlenstoff. Wasserfreies Conin reagirt gegen Lackmus nicht alkalisch, wohl aber ist dies der Fall, wenn das Conin Wasser aufgenommen hat oder in Wasser oder in Alkohol gelöst ist. Das Conin ist im Stande, etwa 25 Proc Wasser aufzunehmen, welches es beim Erwärmen, also z. B. beim Destilliren wieder vollkommen abgibt.

Reaktionen. Das Conin gehört zu den Alkaloiden, welche arm an charakteristischen Reaktionen sind. Für seine Erkennung sind die nachfolgenden Erscheinungen von Wichtigkeit.

1) In konz. Schwefelsäure löst es sich in der Kälte ohne Färbung auf. Chlorwasserstoffgas (1) färbt das Conin zunächst purpurroth, dann tief indigoblau. Beim Verdunsten mit konz. Salzsäure hinterbleibt ein krystallinischer, meist bläulich gefärbter Rückstand von Coninchlorhydrat (während Nikotin einen färbungsartigen Rückstand giebt. — 2) Die Lösung 1:100 wird weder durch Platinchlorid noch durch Goldchlorid gefällt, weil die entsprechenden Doppelsalze des Conins in Wasser leicht löslich sind. — 3) Dagegen werden Niederschläge erhalten in der durch Schwefelsäure schwach angesäuerten Lösung mit Kaliumwismutjodid (1:4000), Kalium-Mercurjodid (1:800), Phosphomolybdänsäure (1:1000), Gerbsäure (1:100), Jodkalium (1:8000). Die Zahlen geben die Konzentration an, in welcher die Niederschläge durch die auftretende Trübung noch erkennbar sind.

Das Conin ist seiner chemischen Zusammensetzung nach

$$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{NH}$$
 Rechts-α-Propyl-Piperidin. Die Konstitution ist durch die von A. LADENBURG ausgeführte Synthese bewiesen worden. S. w. unten. Das Conin des Handels enthält bisweilen einige Conifin.

Procente Methyl-Conium, was indessen seine therapeutische Verwendbarkeit nicht beeinträchtigt

Prüfung. 1) In Wasser, welches mit genügenden Mengen Salzsäure angesäuert ist, löse sich das Conium leicht und vollständig auf. Ungelöst bleiben würden nicht basische Beimengungen, z. B. Kohlenwasserstoffe, sowie harzige Zersetzungsprodukte. — 2) Beim Erwärmen trübe sich das Conium nicht, anderenfalls enthält es Wasser, s. oben. — 3) Bei Luftzutritt erhitzt, verbrenne es, ohne einen Rückstand zu hinterlassen. — 4) Wird die Lösung des Coniums in absolutem Alkohol (1=10) mit einer Lösung von Oxalsäure in Weingeist neutralisirt, so trete keine krystallinische Abscheidung (von Ammoniumoxalat) auf.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig und vor Licht geschützt, in kleinen Gefässen.

Anwendung. Conium gehört zu den stärksten Giften. Unverdünn auf Schleimhäute gebracht, wirkt es hier ätzend, auf der Haut erzeugt es Unempfindlichkeit infolge Lahmung der sensiblen Nervenendigungen. Bei innerem Gebrauche lähmt es zunächst die Endigung der motorischen Nerven, später die Nerven-Centren. — Man giebt es Aeusserlich in Salben und Linimenten (0,05—0,1 10,0 Adeptes) als lokales, schmerzstillendes Mittel bei Neuralgien, schmerzhaften Tumoren, innerlich bei Cardialgie (Magenkrampf), Magenkrebs, Neuralgien, Keuchhusten, doch wird hier meist das bromwasserstoffsäure Salz angewendet. Subkutan 0,0005—0,001 g (!) pro dosi.

Höchstgaben pro dos 0,002, pro die 0,005 g (Ergänzb.) Bei Vergiftung durch Conium sind Brechmittel, Coffein und künstliche Athmung anzuwenden.

Mixture Coniini KKK.		Oleum antiblepharospasticum MATHSEN.	
℞ Coniini	gtt. I	℞ Coniini	0,067 (gtt. II)
Natrii carbonis	5,0	Olei Amygdalarum dulcium	8,0
Aquae Menthae piperitae	200,0	Mehrere Male täglich in die Augenhöhlen einzuspielen (bei Augenlidkrampf der Kinder)	
Dreistündlich einen Esslöffel (bei Magenkrebs)			

Unguentum Coniini MURAWJEW

℞. Coniini	0,2
Olei Coccae	50,0

M. f. unguentum

Zum Einreiben (bei chronischen Hautleiden)

Synthetisches Conium. Das Conium ist von LADENBURG durch Reduktion von α -Allyl-Pyridin in alkoholischer Lösung mittels metallischen Natriums dargestellt worden. Die so erhaltene Base gleicht in allen ihren Eigenschaften dem natürlichen Conium, indessen war sie optisch inaktiv. Es ist alsdann LADENBURG gelungen, dieses inaktive Conium durch Ueberführen in das weinsäure Salz in ein rechts und linksdrehendes Conium zu spalten, von denen das rechtsdrehende sich als völlig identisch erwies mit dem natürlich vorkommenden Conium. Das synthetische, inaktive Conium ist demnach eine Verbindung gleicher Moleküle *r*- und *l*-Conium.

II. †† Conium hydrobromicum (Ergänzb.) Bromhydrate de Clcutine (Gall) Coniumhydrobromid. Bromwasserstoffsäures Conium $C_8H_{17}N.HBr$. Mol. Gew. = 208.

Darstellung. Man löst 10 Th. möglichst farbloses, wenn nöthig im Wasserstoffstrome frisch destillirtes Conium in 100 Th. absolutem Aether auf und leitet in die mit Eis abgekühlte Lösung einen Strom wasserfreien Bromwasserstoff. Da das bromwasserstoffsäure Salz des Coniums in Aether unlöslich ist, so scheidet es sich in dem Maasse, als es entsteht, aus der ätherischen Lösung als krystallinisches Pulver ab. Wenn durch Bromwasserstoff eine neue Fällung nicht mehr entsteht, so unterbricht man die Einleitung, sammelt das Salz auf einem Filter, wäscht es mit absolutem Aether nach, lässt diesen an einem warmen Orte verdunsten und krystallisirt das Salz durch freiwillige Verdunstung der kaltesättigten filtrirten wässrigen Lösung an einem warmen Orte um.

Eigenschaften. Farblos, durchscheinende, glänzende, rhombische Krystalle oder ein weisses, krystallinisches Pulver, welches sich in Wasser und in Weingeist zu farblosen, neutralen Flüssigkeiten löst. Schmelzp. 211° C.

In der wässrigen Lösung des Salzes (1=10) ruft Silbernitrat einen gelblich-weißen, Jod-Jodkaliumlösung einen rothbraunen, Gerbsäure einen gelblich-weißen Niederschlag

hervor Natronlauge bewirkt die Abscheidung öliger Tropfen von Conium — Es verbrenne, bei Luftzutritt erhitzt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen

Aufbewahrung, Anwendung Sehr vorsichtig, vor Licht geschützt aufzubewahren Die Anwendung unter den namlichen Indikationen wie die des Coniins Höchstgaben *pro dosi* 0,005 g, *pro die* 0,015 g [Das Ergänzb giebt die zehnfache Menge dieser Dosen als Höchstgaben an, doch dürfte dies auf Schreib- oder Druckfehlern beruhen]

Rp Conium hydrochloric. 0,008 g
Sirupi Sacchari 1000
Gegen Keuchhusten Dreimal täglich 1 Theelöffel
Ein Theelöffel voll ist = 0,001 Conium

Rp Conium hydrobromic. 0,1
Aque d. stillat. 500
Zur subkutanen Injection. 1 ccm ist = 0,0012 g
Conium

III †† Conium hydrochloricum Conium muriaticum Coninchlorhydrat Chlorwasserstoffsäures Conium. Salzsäures Conium. $C_8H_{17}N$ HCl. Mol. Gew. = 163,5

Wird in gleicher Weise durch Sättigen einer atherischen Coniumlösung mit trockenem Chlorwasserstoffgas dargestellt wie das Coniumbromhydrat, siehe dieses Oder man neutralisirt Conium genau mit wässriger Salzsäure und lässt diese Lösung im Vakuum verdunsten bez. krystallisiren.

Farblose Krystalle, in Wasser und Alkohol leicht löslich Schmelzp 220° C

Conium.

Gattung der Umbelliferae—Aploudeae—Smyrniace.

Conium maculatum L. Gefleckter Schierling. Blutschierling. Mäuseschierling. Teufelspeterling Tollkraut Ziegenwille. — Ciguë. — Hemlock Hemisch in Europa und Asien, eingebürgert im nordöstl. Amerika, Californien, Chile Besonders an Wegen und auf Schutt Die ganze Pflanze ist kahl Blüthenstand eine doppelt zusammengesetzte Doldie, Hülle meist 5 blättrig, Hüllchen 3—4 blättrig, beide zurückgeschlagen Stengel bis 2 m hoch, ästig, unten schwach, oben stärker gerillt, bläulich bereift, am Grunde oft (nicht immer) roth gefleckt.

Verwendung finden

L. † Herba Conii (Austr Germ). Conii Folia (Brit)
Herba Conii maculati Herba Cicutae. — Schierling (Germ)
Schierlingkraut. Fleckschierlingskraut. Giftpetersilie
Tollkörbelkraut — Feuille de ciguë officinale. Feuille de grande ciguë (Gall) — Conium Leaves. Hemlock Leaves.

Beschreibung. Die unteren Blätter von breit-eiförmigem Umriss werden über 20 cm lang Sie sind an einem hohlen Stiel von gleicher Länge befestigt, der am Grunde eine häutige Scheide trägt Sie sind oberseits matt dunkelgrün, unterseits schwach glänzend blaugrün, dreifach gefiedert, jeder Zipfel geht in ein feines farbloses Spitzchen aus. Die Abschnitte erster Ordnung sind 4—8paarig gefiedert, gestielt, die Abschnitte zweiter Ordnung sind 5paarig gefiedert, die dritter Ordnung, wenig regelmässig, aus 4 oder 5 Paaren gebildet.

Die Zipfel letzter Ordnung sind von einem Mittelnerv durchzogen, von dem zarte Nerven 2 oder 3 Ordnung abgehen und kräftig ausgebildete Seitennerven bilden Das Gewebe der Blätter besteht aus den beiden Epidermen mit der Cuticula, von denen die der Unterseite schwach gestreift ist. In den Zellen der Epidermen häufig Sphaerokristalle. Unter der Oberseite eine Reihe von Palissaden Spaltöffnungen auf beiden Seiten, doch auf der Oberseite nur am Rande (Fig 222), welcher auf der Unterseite keine Spaltöffnungen

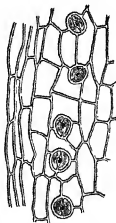


Fig 222
Epidermis vom Rande des
Oberrandes des Blattes

trägt (Fig 223) — Geschmack widerlich salzig und bitterlich Geruch besonders beim Zerkleiben mit Kalkwasser unangenehm nach Manse-Urin

Bestandtheile. Der wichtigste Bestandtheil ist das Alkaloid Conium $C_8H_{19}N$ Der Gehalt daran ist auch bei der blühenden Pflanze anscheinend sehr schwankend 0,08—0,18 Proc

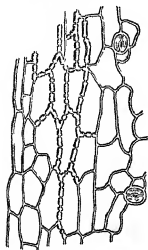


Fig 223
Epidermis vom Rande der Unterseite des Blattes

Der Sitz des Alkaloids ist hauptsächlich in den Epidermen Ferner das weniger giftige Conhydrin $C_8H_{17}NO$ Pseudoconhydrin $C_8H_{17}NO$ Methylconium $C_8H_{16}(CH_3)N$ — Der Wassergehalt der frischen Droge beträgt etwa 80 Proc, der der trocknen 7—12 Proc Der Aschengehalt 12 bis 18 Proc, die Asche enthält 30 Proc Kaliumkarbonat. — Die Droge liefert 30 Proc Extrakt

Nachweis. Für die Droge sind im Gegensatz zu anderen, ähnlichen Umbelliferen charakteristisch 1) Die Kahlheit der ganzen Pflanze 2) Der bläuliche Reif, besonders an den Stengeltheilen 3) Die stumpfgrüne Oberseite der Blätter 4) Die Stachelspitzen der Blätter 5) Hülle und Hüllchen am Blütenstand 6) Das Verhalten der Spaltöffnungen (Fig 222 223) 7) Geruch

Als Verwechslungen resp. Verfälschungen kommen vor Chaerophyllum bulbosum L, Chaerophyllum temulum L, Chaerophyllum hirsutum L, Anthriscus silvestris Hoffmann, Anthriscus vulgaris Persoon, Aethusa Cynapium L, Cicuta virosa L

Einsammlung Aufbewahrung. Im Juni und Juli sammelt man das ganze, blühende Kraut, entfernt dickere Stengel und Äste und verwendet es entweder sofort zur Extraktbereitung, oder man trocknet bei gelinder Wärme (nicht über $25^{\circ}C$), zuletzt über Aetzkalk und bewahrt in Blech- oder Glasgefäßen an einem trocknen Orte vorsichtig, vor Licht geschützt und nicht über 1 Jahr (Anstr.) auf. Bei längerer Aufbewahrung soll der Coningehalt schwinden $5\frac{1}{2}$ —6 Th frisches Kraut geben 1 Th trockenes Brit lässt nur das frische, bei Beginn der Fruchtbildung gesammeltes Kraut verwenden.

Anwendung Innerlich selten bei Asthma, Keuchhusten, Neuralgien in Pulver oder Pillen zu 0,05—0,3 Aeusserlich als schmerzstillendes Mittel in Aufgüssen und Abkochungen zu Injektionen, Gurgelwässern, Klystieren — Grösste Einzelgabe Anstr 0,3, Germ 0,5 Grösste Tagesgabe Austr 2,0, Germ 2,0 In der Thierheilkunde giebt man Pferden 30—80 g, Schafen bis 45 g, Hunden 1—4 g

Schierlingkraut und seine Zubereitungen sind dem freien Verkehr entzogen Zum innerlichen Gebrauch dürfen sie nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden



Fig 224. Querschnitt durch Fructus Conii.

II † Fructus Conii (Helv) Conii Fructus (Brit). Conium (U-St) Semen Cicutae — Schierlingfrucht. Schierlingsamen. — Frucht de ciguë officinale ou de grande ciguë. — Hemlock. Conium Fruit.

Beschreibung. Die Frucht ist ungefähr 3. mm lang, von der Seite zusammengedrückt, von den beiden Griffeln gekrönt. Jedes Theilfrüchtchen hat 5 starke Längsrippen, die gekerbt sind. (in der getrockneten Frucht können die Kerbungen sehr undeutlich sein) In der Fruchtschale fehlen die grossen, für die Umbelliferen sonst charakteristischen schizogenen Sekretbehälter. Eine aus im Querschnitt fast quadratischen Zellen bestehende, auffallende Schicht, ferner die sich nach innen daran anschliessenden Zelllagen, sowie das Parenchym ausserhalb der Gefässbündel in den Rippen enthält Conin Das

Endosperm ist im Querschnitt tief eingebuchtet, daher rundlich herzförmig, es enthält fettes Öl und Aleuron. Die Aleuronkörner führen Drüsen, seltener Einzelkristalle C be rechnet), mit dem Reifen nimmt der Alkaloidgehalt ab, für reife Früchte werden angegeben 1,32 und 1,44 Proc. Conium (ebenfalls als salzsaures C berechnet). Ausser den übrigen beim Kraut genannten Alkaloiden enthalten die Früchte noch ein 4 Alkaloid Pseudoconhydrin C_8H_7NO — Frisch enthalten die Früchte 68 Proc Wasser.

Bestandtheile. Die unreifen Früchte enthalten von allen Theilen der Pflanze am meisten Alkaloid, nämlich in der trocknen Droge bis 3,36 Proc Conium (als salzsaures C be rechnet), mit dem Reifen nimmt der Alkaloidgehalt ab, für reife Früchte werden angegeben 1,32 und 1,44 Proc. Conium (ebenfalls als salzsaures C berechnet). Ausser den übrigen beim Kraut genannten Alkaloiden enthalten die Früchte noch ein 4 Alkaloid Pseudoconhydrin C_8H_7NO — Frisch enthalten die Früchte 68 Proc Wasser.

Einsammlung. Man sammelt die ausgewachsenen, aber noch unreifen Früchte, trocknet sie bei gelinder Wärme, zuletzt über Aetzkalk, und bewahrt sie vorsichtig nicht über ein Jahr auf.

Anwendung wie bei Herba Conii. Höchstgaben pro dosi 0,2 g, pro die 1,0 g (Helv).

† *Alcoolatura Conii*, *Alcoolatura de feuille de ciguë* (Gall.) Aus frischen Schierlingblättern wie *Alcoolatura de belladone* (S 470).

† *Conserva Conii*. Schierlingkonserve 100 Th frische Schierlingblätter stößt man mit 50 Th Glycerin zu einem zarten Brei, treibt durch ein Sieb und mischt mit 360 Th Zuckerpulver.

Emplastrum Conii. *Empl. Cicutae*. *Empl. cum Conio maculato*. Schierlingplaster. *Emplâtre de ciguë*. Ergänzb 4 Th gelbes Wachs, 1 Th Terpentin, 1 Th Olivenöl schmilzt man und fügt 2 Th fein gepulvertes Schierlingkraut hinzu — Helv. Mit Schierling-Fluiddextrakt wie *Empl. Belladonnae* Helv (S 471). — Austr 125 Th Schweinefett, 250 Th gelbes Wachs, 25 Th venet. Terpentin schmilzt man und vermischt mit 100 Th gepulvertem Schierlingkraut — Gall 940 Th Galipot, 440 Th weisses Pech, 640 Th gelbes Wachs, 180 Th Schierlingöl, 2000 Th frische, gequetschte Schierlingblätter erhitzt man, bis alle Feuchtigkeit verdampft ist, bringt heiss unter die Presse, schmilzt wieder, reinigt die Masse durch Absetzenlassen und verarbeitet sie mit 500 Th Ammoniakgummi.

† *Extractum Conii*. Schierlingextrakt. Ergänzb 20 Th frisches, blühendes Schierlingkraut werden mit 1 Th Wasser zerstoßen, ausgepresst, dasselbe mit 8 Th Wasser wiederholt. Die Pressflüssigkeiten erwärmt man auf 80° C, seigt durch, dampft auf 2 Th em, mischt mit 2 Th Weingeist, seigt nach 24 Stunden durch. Den Rückstand behandelt man unter Erwärmen in geschlossenem Gefässe mit 1 Th verdünntem Weingeist, giest klar ab, mischt und filtrirt die Aussüge und dampft zum dicken Extrakt ein. Ausbeute 3,5–4 Proc. Vorsichtig aufzubewahren.

Helv. *Extractum Conii duplex s. siocum* ¹⁾ Trockenes Schierlingextrakt. *Extrait de ciguë sec* 200 Th Schierlingfrucht (IV) werden mit einer Mischung von 20 Th verdünnter Salzsäure, 20 Th Wasser, 40 Th Weingeist (94proc) befeuchtet, im Perkolator mit q s eines Gemisches aus Weingeist und Wasser ää erschöpft. Man fangt zuerst 180 Th auf, bereitet 1 a. 200 Th Fluiddextrakt und aus diesem mit q s Reispulver 100 Th trockenes Extrakt.

Austr. *Extractum Conii herbae*. Schierlingkraut-Extrakt. Aus gepulvertem Schierlingkraut wie *Extr. Aconiti radicos* Austr (S 155). Ausbeute etwa 20 Proc.

U-St. *Extract of Conium*. Aus 1000 g gepulverten Schierlingfrüchten (No 40) und einer Mischung von 20 ccm Essigsäure (36proc) und 980 ccm verdünntem Weingeist (41proc) im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 300 ccm, sammelt, unter Nachfüllen von verdünntem Weingeist, zuerst 900 ccm Perkolat, dann noch etwa 2100 ccm ²⁾, verdampft letztere bei höchstens 50° C auf 100 ccm, hierauf das Ganze zur Pillenkonsistenz.

Gall 1 *Extractum Conii maculati*. *Extrait de ciguë avec le suc*. Aus frischem, blühendem Schierlingkraut durch Pressen, Erhitzen, Durchsiehen und Eindampfen des nochmals geklärten Saftes zu einem weichen Extrakt — 2 *Extractum de semine*.

¹⁾ Zur Vermeidung von verhängnissvollen Irrthümern sei darauf aufmerksam gemacht, dass man im Geltungsbereich der Ph. Germ. und Austr. unter trockenen, narkotischen Extrakten Präparate versteht, die von denen der Ph. Helv. durchaus verschieden sind. *Extractum Conii siocum* ist in Deutschland und Oesterreich die Bezeichnung für ein mit Stäbholzpulver bezw. mit Milchsücker eingetrocknetes Extrakt, von welchem 2 Th 1 Th *Extractum Conii* entsprechen. Die Standgefässe tragen daher die Aufschrift „*sumatur duplum*“. Die Höchstgabe für dieses *Extractum Conii siocum* wäre 0,4 pro dosi, 1,2 pro die.

²⁾ Vergl. Fussnote S 925 und „Reaktionen“ S 943.

Conii Extract de ciguë (Semence) wird wie Extr de radice Belladonnae Gall (S 469) bereitet

† **Extractum Conii fluidum** Schierling-Fluidextrakt **Extrait fluide de ciguë** Fluid Extract of Conium Helv 100 Th Schierlingfrucht (IV) werden mit einer Mischung von 10 Th verdünnter Salzsäure, 10 Th Glycerin, 20 Th Weingeist befeuchtet, im Verdrängungswege mit q s Wasser und Weingeist ää erschöpft. Man fängt zuerst 90 Th auf, die übrigen Auszüge dampft man zum dünnen Extrakt ein, löst in 40 Th Wasser, filtriert, verdunstet auf 10 Th, so dass man 1 a 100 Th Fluidextrakt erhält — U-St Aus 1000 g Schierlingfrucht (No 40) und einer Mischung von 20 cem Essigsäure (86proc) und 980 cem verdünntem Weingeist (41proc) im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 900 cem und erschöpft durch Nachgüssen von verdünntem Weingeist. Die ersten 900 cem stellt man bei Seite und bereitet 1 a 1000 cem Fluidextrakt — Klar, hellbraun, gerbt mit NaHO erwärmt Comingeruch, 12 Tr in 10 cem Wasser werden durch 1 cem Mayer'scher Lösung sofort bis zur Undurchsichtigkeit getrübt. Vorsichtig aufzubewahren.

	Höchste Einzelgabe	Höchste Tagesgabe
Extractum Conii	Austr Ergb 0,2	0,6
Extractum Conii duplex ¹⁾	Helv 0,05	0,25
Extractum Conii fluidum	Helv 0,1	0,5

Ausserlich zu Augenwässern (2—4 Proc), Augensalben (10—20 Proc), Verbandssalben

† **Pulpa e folio Conii maculati.** Pulpe de ciguë (Gall) Frische Schierlingblätter sticht man im steinernen Mörser und treibt durch ein Haarsieb

† **Succus Conii** Juice of Conium (Brit.) wird wie Succus Belladonnae Brit (S 470) dargestellt Gabe 3,5—7,0 cem

† **Tinctura Conii.** Schierlingtinktur **Teinture ou Alcoolé de ciguë** Tincture of Conium Brit Aus 200 g frisch gepulverter Schierlingfrucht (No 40) und Weingeist (70proc) bereitet man im Verdrängungswege 1000 cem Tinktur Einzelgabe 1,75—8,5 cem — Gall Aus 100 g grob gepulverten Schierlingblättern und 500 g Weingeist (80proc) durch 10tägige Maceration — **DISTICHON** Aus 100 Th frischem, zerquetschtem Schierlingkraut und 120 Th Weingeist (90proc) durch Maceration Ex tempore 2,0 Schierlingextrakt, 98,0 verd Weingeist Aufbewahrung vorsichtig und vor Licht geschützt Gabe 10—20—30 Tropfen

† **Tinctura Conii aetherea** Teinture éthérée ou Éthérolé de ciguë (Gall) Wie Tinct Belladonnae aetherea Gall (S 472) zu bereiten

Unguentum Conii. Schierlingsalbe **Pommade de ciguë** Conium Ointment Ergänzb 1 Th Schierlingextrakt, 9 Th Wachs albe Zur Abgabe frisch zu bereiten — Helv 2 Th Schierling-Fluidextrakt, 8 Th benzinirtes Schweinfett — Brit 88 cem Succus Conii Brit dampft man bei höchstens 60° C auf 11 cem ein und vermischt mit 88 g Wollfett — **DISTICHON** 10 Th Schierlingextrakt, in 5 Th Glycerin gelöst, vermischt man mit 85 Th Wachs albe

Cataplasma Conii	
Rp Herbae Conii	25,0
Piscientiae Lini seminis	75,0
Emplastrum Conii ammeniacatum	
Empl. Oleatae cum Ammoniac	
Rp 1 Ammoniaci via hum. dep	20,0
2 Aceti Scillae	20,0
3 Spiritus	20,0
4 Emplastri Conii	75,0
Man erhitzt 1—3 im Wasserbade bis zum Gewicht von 25,0 und mischt dann mit 4 Trocken aufzubewahren.	
Emplastrum cum extracto Conii maculati.	
Emplâtre d'extract de ciguë (Gall.)	
Rp Extracti de semine Conii	90,0
Elemi depurati	10,0
Emplastri Lithargyri comp (Gall.)	20,0

Emplastrum de tribus (Busow)	
Formul Regionontan.	
Rp Emplastri Conii	
Emplastri Hydrargyri	
Emplastri adhaesivi	82.
Emplastrum de Vigo sine Mercurio.	
Rp Emplastri Conii	90,0
Empl. Lithargyri comp	65,0
Cerae flavae	5,0
Radicle Hellebori vin. pulv.	

Olibani pulv	
Myrrhas "	
Sandaracae	45 2,25
Camphorae	0,5
Styracis liquidi	1,0
† Extractum Conii solidum	
Schierling Dauerextrakt (Dist)	
Wie Extr Uvae Ursi solidum (S 385) zu bereiten.	
Glyceritum Conii	
Glyceritum cum extracto Conii Glyceré d'extract de ciguë (Gall.)	
Rp Extracti Conii	10,0
Glyceridi Amyli	90,0
Injectio vaginalis WALDENBURG	
Rp Infusi Herbae Conii	10 360,0
Tincturae Opil simplicis	5,0
Bei schmerzhaften Uterualleiden.	

Lanollimentum Conii	
Schierling-Lanollinsalbe (Dist)	
Wie Lancliment Belladonnae (S 471)	
Liniamentum Conii GUILLERMOND	
Balsamum Conii, Baume éleuté, Baume de Conicône GUILLERMOND	
Rp Tincturae Conii aether	10,0
Adipis suilli	20,0
Man erhitzt, bis der Aether verdunstet ist. Bei Kryptogeschwülsten	

¹⁾ Siehe Note 1 auf voriger Seite

Liquor Conii ad injectiones GUILLERMOND
Liqueur d'injection de Coniine GUILLERMOND

Rp Tincturae Conii fructus 100,0
Aque Calcariae 900,0

Mixtura antileptica QUARIN

Rp Extracti Conii 1,0
Extracti Taraxaci 20,0
Liquoris Kali acetici 45,0
Aque Foeniculi 200,0
Sirupi Senae cum Manna 50,0

Vernal täglich 2 Esslöffel

Oleum Conii maculati (Gall).

Hulle de ciguë.

Wie Oleum Belladonnae (S 472) zu bereiten.

Pilulae cicutas mitiores GUILLERMOND

Pilulae Conii I Pilulae cicutas I de GUILLERMOND

Rp Fructus Conii recent pulv 2,0
Gummi arabici 3,0
Sacchari 3,0

Man formt 200 Pillen und überzieht dieselben mit Zucker Täglich 2 Stück steigend bis 20 Stück.

Pilulae cicutas fortiores GUILLERMOND

Pilulae Conii II Pilulae cicutas II de GUILLERMOND

Rp Fructus Conii recent pulv 5,0
Gummi arabici 3,0
Sacchari 3,0

Man formt 100 Pillen und überzieht mit Zucker

Pilulae Conii compositae

Rp Extracti Conii 2,5
Radice Ipocastanbae 0,5
Radice Liquiritiae 1,0
Radice Althaeae q s

Man formt 50 Pillen.

Pilulae Conii V ELPEAU

Rp Fructus Conii 2,0

Extracti Lactucae (Thridace) 5,0

Succi Liquiritiae q s

Man formt 50 Pillen Bol Krebsleiden täglich 2, steigend bis 8 Pillen

Sapo Conii BÉRAL.

Rp Extracti Conii 5,0

Saponis oleacei pulv 10,0.

Auf Leder oder Leinwand zu streichen.

Sirupus Conii

Rp Extracti Conii 0,2

Sirupi simplicis 100,0

Sirupus Conii fructus

Sirup de Coniine GUILLERMOND

Rp Tincturae Conii fructus 10,0

Sirupi simplicis 290,0

Species septemfolia Clinifol

Rp Herbae Conii 2,0

Herbae Hyoscyami 2,0

Piscinae Lini seminis 100,0

Zum Umschlag

Tinctura Conii acida

Rp Herbae Conii man conc 100,0

Spiritus diluti 1000,0

Acidi sulfurici diluti 5,0

Tinctura Conii aetherea

Ether cicutae GÉRARD

Rp 1 Fructus Conii pulv 100,0

2 Kali hydrat 4,0

3 Spiritus 25,0

4 Aethers q s

Man befeuchtet 1. mit der Lösung von 2 in 3, läßt den Weingeist verdunsten und sammelt durch Ausweichen mit 4 im Verdünnungswege = 100,0

Unguentum resolvers LANGLEBERT

Rp Kali jodati 1,0

Extracti Conii 5,0

Adipis suill 20,0

Conserva.

Conserva. Konserve ist eine heute ziemlich in Vergessenheit gerathene Arzneiform von der Konsistenz eines derben Breies oder einer Latwerge, in welcher Zucker das Vehikel ist. Man nahm als Arzneistoff hierzu gewöhnlich frisches saftiges Vegetabil, verwandelte dieses in einen zarten Brei und mischte es mit soviel Zuckerpulver, dass ein derber Brei entstand. Man glaubte, dass eine solche Zubereitung sich lange Zeit, mindestens ein Jahr, konserviren lasse. Dass dies in sehr vielen Fällen nicht der Fall war, beobachtete man bald, und man liess diese Arzneiform fallen. Seitdem man im Besitz des Glycerins ist, lassen sich in der That jahrelang haltbare Konserven darstellen. Eine allgemeine Formel ist 100 Th des frischen Vegetabils durch Zerstossen mit einem hölzernen Pistill im steinernen Möser in einen zarten Brei zu verwandeln, diesen mit 50 Th. reinem Glycerin zu mischen, durch ein Sieb zu schlagen und dann mit 360 Th. gepulvertem ausgetrocknetem Zucker in die derbe Breiform überzuführen. Wäre die Masse zu weich, so genügt dann ein Zusatz von 1—5 Th Traganth zur Erlangung der gewünschten Konsistenz. Die Konserve betrage 500 Theile.

Man bewahrt die Konserven in geschlossenen Porcellanbüchsen.

Conservatio.

Unter „Konserven“ im engeren Sinne versteht man Nahrungsmittel, welche durch eine besondere Zubereitung in einen solchen Zustand versetzt worden sind, dass sie sich für eine längere Zeit aufbewahren lassen, ohne in Verderben überzugehen — Unter „Konservierungsmitteln“ im engeren Sinne versteht man demnach die Hilfsmittel, welche dazu dienen, Nahrungsmittel in einen für längere Aufbewahrung geeigneten Zustand zu versetzen. Unter Konservierungsmitteln im weiteren Sinne versteht man allerdings diejenigen Hilfsmittel, welche dazu dienen, auch andere Objekte aus dem Pflanzen- und Thierreich (nicht bloß Nahrungsmittel) aufbewahrungsfähig zu machen, z. B. Pflanzen und Thiere zu Lehrzwecken, menschliche Leichname u. s. w.

In den Nahrungsmitteln sind insbesondere drei Nahrungselemente vorhanden: Eiweiss und die ihm nahestehenden Substanzen, Kohlehydrate und Fette. Diese Nahrungselemente können unter günstigen Bedingungen verschiedenen Umwandlungen unterliegen.

Die Eiweissstoffe gerathen ziemlich rasch in Faulniss. Es ist festgestellt, dass die Faulniss der Eiweissstoffe bedingt wird durch die Lebensthätigkeit von Mikroorganismen (Fäulnisbakterien). Fäulniss kann verhindert oder aufgehoben oder zum Stillstand gebracht werden, wenn man den Zutritt der Mikroorganismen verhindert, oder vorhandene Fäulnisserreger tödtet oder in einen Ruhezustand versetzt, in welchem ihr Stoffwechsel = 0 ist. Begünstigt wird die Thätigkeit der Fäulnisserreger durch eine geeignete Temperatur und durch einen gewissen Wassergehalt der faulnisfähigen Substanz. Zu niedrige und zu hohe Temperatur beeinflussen die Thätigkeit der Fäulnisserreger in einem für diese ungünstigen Sinne. Ebenso wird Faulniss verhindert, wenn die faulnisfähige Substanz nicht so viel Wasser enthält, dass die Fäulnisserreger ihren Wasserbedarf leicht decken können.

Die Kohlehydrate unterliegen, insoweit sie gährungsfähige Zuckerarten oder solche Zuckerarten, welche leicht in gährungsfähige übergehen können, darstellen, ausserordentlich leicht der Gährung, indem die überall weit verbreiteten Keime von Gährungsorganismen (Hefe, Milchsäurebakterien etc.) in deren Lösungen hineingerathen und in ihnen den Gährung genannten Vorgang hervorrufen. Da auch die Gährung ein durch Mikroorganismen hervorgerufener Process ist, so kann ihm durch die nämlichen Mittel wie der Fäulniss begegnet werden, nämlich durch Abhaltung und Abtödtung der Gährungserreger, oder indem man diese in einen Ruhezustand versetzt. Auch wird der Gährungsvorgang verhindert durch zu hohe oder zu niedrige Temperatur, endlich dadurch, dass die zu vergärende Substanz nicht hinreichend wasserhaltig ist.

Die Fette unterliegen weder der Fäulniss noch der Gährung, dagegen werden sie ranzig, d. h. sie nehmen einen eigenthümlichen unangenehmen Geruch und Geschmack an. Nachweislich ist der Vorgang des Ranzigwerdens verknüpft mit dem Auftreten von freien Fettsäuren, in manchen Fällen auch mit der Bildung von Estern. Indessen völlig aufgeklärt ist der Vorgang des Ranzigwerdens zur Zeit noch nicht. Man weiss noch nicht mit voller Bestimmtheit, ob Licht oder Luft, oder Bakterienthätigkeit, und zwar jeder dieser Faktoren für sich allein oder ob vielleicht alle diese Faktoren zusammen eine Rolle beim Ranzigwerden der Fette spielen. Die praktischen Erfahrungen haben indessen ergeben, dass das Ranzigwerden der Fette begünstigt wird: 1) Durch einen Feuchtigkeitsgehalt. 2) Durch eine gewisse mittlere Temperatur. 3) Durch Zutritt von Luft. 4) Durch Zutritt von Licht. Und mancherlei Beobachtungen weisen darauf hin, dass unter Umständen doch auch Mikroorganismen thätig sind, wie denn überhaupt unter dem Ranzigwerden heute noch verschiedene Vorgänge zusammengefasst werden, welche verschiedene Ursachen und nur das gemeinsam haben mögen, dass die Fette in ihrem Verlaufe unangenehme Eigenschaften annehmen.

Nach dem Vorausgeschickten werden sich die verschiedenen Konservungsverfahren in ihrem inneren Mechanismus leicht verstehen lassen.

1 Erhöhung der Temperatur. Genügend hohe Temperaturen tödten jedes Lebewesen, also auch die Mikroorganismen. Da aber nicht alle Nahrungsmittel der erforderlichen Temperatur von 100–110° C unterworfen werden können, ohne ihren Geschmack zu ändern, so ist für jedes Nahrungsmittel das für es zweckmässigste Verfahren auszuwählen.

Das Pasteurisiren Wird besonders zur Konservirung von Milch, Bier und Wein angewendet. Es besteht darin, dass man diese Flüssigkeiten in geschlossenen Gefässen 15 bis 30 Minuten auf 60–70° C erhitzt und dann rasch abkühlt. Hierdurch werden die Hefen und sehr viele Bakterien abgetödtet. Nicht getödtet werden dagegen die Dauerformen (Sporen) der Bakterien. Das Pasteurisiren hat sich bei Wein und Bier bewährt, eine absolute Sicherheit gegen die Infektion durch Milch bietet es dagegen nicht.

Appert's Verfahren Schon seit 1804 angewendet. Die nahezu fertig gekochten Nahrungsmittel werden in Blechdosen gefüllt und diese bis auf eine kleine Oeffnung zugelöthet. Die Oeffnung wird nun mit dem betreffenden Saft gefüllt, zugelöthet, und nun werden die Büchsen etwa 1 Stunde in Wasser oder Salzlösungen, von denen sie ganz bedeckt sein müssen, erhitzt. Besonders angewendet zur Konservirung von Fleischspeisen (Corned Beef, Zunge), aber auch von eingedickter Milch, Gemüsen und Früchten.

Sterilisation Hierunter ist im Grunde genommen das APPERT'sche Verfahren zu verstehen, meist wird aber als Wärmequelle „strömender Wasserdampf“ angewendet. Durch genügend lange Sterilisation im strömenden Wasserdampf werden alle Mikroorganismen getödtet, dagegen können die Dauerformen (Sporen) entwicklungsfähig bleiben.

Diskontinuirliche Sterilisation Diese wird namentlich für Flüssigkeiten angewendet, bei welchen die längere Einwirkung strömenden Wasserdampfes nicht möglich ist. Sie besteht darin, dass an mehreren aufeinander folgenden Tagen die betreffende Flüssigkeit auf 70–80° C erhitzt wird. Bei dieser Temperatur gehen wohl die Mikroorganismen zu Grunde, nicht aber deren Dauerformen (Sporen), die zu vegetativen Zellen ausgekommen. Sporen werden durch die nächste Sterilisation getödtet. Wird dieses Verfahren genügend lange fortgesetzt, so wird schliesslich völlige Keimfreiheit erzielt. Dieses Verfahren dient nur selten zur Konservirung von Nahrungsmitteln, dagegen ist es für wissenschaftlich-bakteriologische Zwecke im Gebrauch.

Hierzu würde auch zu rechnen sein das Konserviren der Oelsardinen durch Einlegen in heisses Oel und das Konserviren von gebratenem Geflügel (Wild) durch Einlegen in heisses Fett.

2 Entziehung von Wasser Befreit man eine faulnisfähige Substanz von ihrem Wassergehalt ganz oder doch bis zu einem gewissen Grade, so kann sie der Fäulnis lange widerstehen. Hierauf beruht die Herstellung und die Verwendung des Fleischpulvers, des trockenen Erwesens und Peptons, des Leimes, Getrocknete Gemüse, gekracknetes Obst geräthen, wenn die Trocknung hinreichend ist, weder in Fäulnis noch in Gährung. Auch das Trocknen der Arzneikräuter ist als Konservirungs-Methode aufzufassen. Es ist nicht immer notwendig, den zu konservirenden Substanzen alles Wasser zu entziehen, es genügt, das Wasser soweit zu entfernen, dass die betreffende Substanz aufhört ein geeigneter Nährboden für die Fäulnis- und Gährungserreger zu sein. Aus diesem Grunde ist z. B. kondensirte Milch mit und ohne Zuckerzusatz haltbar, wenn sie bis zu einer gewissen Konstanz eingedickt ist. — Aus dem gleichen Grunde bleiben genügend konzentrierte Sirupe von Gährung verschont, während dünne Sirupe ziemlich leicht in Gährung gerathen. — Häufig genügt schon eine nur oberflächliche Austrocknung wasserreicher Substanzen, um sie für längere Zeit zu konserviren, hierher gehört z. B. die oberflächliche Austrocknung des Fleisches und der Wurst durch Rauchern, obgleich diese ausserdem auch noch unter No 5 fallen. Bisweilen geht dem Trocknungsprozess auch noch eine Behandlung mit Salz voraus. Stockfisch ist z. B. getrockneter Kabliau (*Gadus Morhua*). Wird der Kabliau zunächst gesalzen und alsdann erst getrocknet, so heisst das Produkt „Labberdan“.

Die Konservirung durch Austrocknung ist um so erfolgreicher, je rascher das Austrocknen vor sich geht. Deshalb werden grössere Objekte, z. B. Fleisch, in kleinere Stücke geschnitten und dann ausgetrocknet. Auf Entziehung von Wasser ist ebenfalls zurückzuführen die Konservirung durch Zusatz grosser Mengen Kochsalz oder Zucker, ferner das Einlegen in Alkohol und Glycerin. Diese Stoffe nehmen das Wasser der Gewebe auf und erzeugen damit Lösungen, aus welchen die Mikroorganismen Wasser nicht aufnehmen können. Vielmehr entziehen diese Stoffe den Mikroorganismen das Wasser und machen damit ihre Entwicklung unmöglich.

3 Abschluss der Luft Da die meisten hier in Frage kommenden Mikroorganismen Sauerstoff für ihre Lebensfähigkeit bedürfen, so kann in vielen Fällen Konservirung auch durch Abschluss der Luft erreicht werden. Man konservirt z. B. Fleisch und ähnliche Substanzen durch Einlegen in Fett, durch Ueberziehen mit Harz, Paraffin. Man legt Sardinen in Oel ein. Eier werden in Kalkwasser eingelegt, damit der ausfallende kohlen-saure Kalk die Poren der Eierschale verstopft und den Zutritt von Luft verhindert. — Ein solcher Ueberzug bietet natürlich, solange er völlig intakt ist, auch einen Schutz gegen

das Eindringen von Mikroorganismen. Der karte Reif auf unseren Obstfrüchten (Kirschen, Pflaumen) besteht aus einer zarten Wachsschicht, deren Aufgabe es ist, das Eindringen von Mikroorganismen zu verhindern.

Man hat auch versucht, Konservierung dadurch zu ermöglichen, dass man die Objekte in eine Gassart brachte, welche das Wachstum der Mikroorganismen verhindert. Versuche liegen vor über die Anwendung der Kohlensäure, doch sind dieselben in die Praxis noch nicht übertragen worden.

4 Niedrige Temperatur. Die Entwicklung der Mikroorganismen ist an ein gewisses Temperatur-Optimum gebunden, welches für die verschiedenen Individuen verschieden ist. Bringt man die zu konservierenden Substanzen in Temperaturen, welche erheblich (!) unter diesem Optimum liegen, so können Fäulnis und Gährung lange Zeit hinausgeschoben werden.

Fäulnis und Gährung werden unterdrückt oder doch verzögert. Hierauf beruht die Benutzung der Keller und der Eiskeller bez. Eisschränke. Indessen ist zu beachten, dass einerseits durch niedrige Temperatur (Kälte) die Mikroorganismen zwar in ihrer Entwicklung gehemmt, aber nicht getötet werden, und dass Kälte insbesondere gegenüber den Dauerformen (Sporen) ziemlich ohne Einfluss ist. Andererseits vertragen zahlreiche Nahrungsmittel eine intensive Kälte nicht. So ist es z. B. für die Kartoffeln bekannt, dass sie durch das Einfrieren einen süßen Geschmack annehmen, weil die Stärkekörner zerplatzen und theilweise in Zucker übergeführt werden. Fleisch im gefrorenen Zustande ist zwar vor Fäulnis geschützt, aber es fault — einmal aufgethaut — um so rascher. Auch übt in vielen Fällen intensive Kälte einen schädigenden Einfluss auf die betreffenden Nahrungsmittel aus. Zum Zwecke der Konservierung wendet man daher nur mässige Kälte an. Die Temperatur unserer Keller beträgt etwa $8-10^{\circ}\text{C}$ und erweist sich als hinreichend, um unsere Nahrungsmittel eine gewisse, kurze Zeit zu konserviren. Für Fleisch hat sich eine Temperatur von etwa $+2^{\circ}\text{C}$ (in den Kältehäusern der Schlachthöfe) als zweckmässig erwiesen. Ähnliche Temperaturen werden eingehalten in den Eiswaagen der Eisenbahnen und in den Eisschiffen.

5 Chemikalien. Eine Anzahl von Chemikalien ist im Stande, Mikroorganismen zu tödten oder doch in ihrer Entwicklung zu hemmen. Zum Theil sind diese Chemikalien Gifte, d. h. sie üben eine bedrohliche oder doch gesundheitsschädliche Wirkung auch auf den menschlichen Organismus aus. Solche Chemikalien, wie z. B. Quecksilberchlorid, sind natürlich für die Konservierung von Nahrungsmitteln ausgeschlossen. Einige Chemikalien sind nun im Stande, Mikroorganismen abzutödten oder in ihrer Entwicklung zu hemmen in Mengen, welche auf den menschlichen Organismus noch nicht in wahrnehmbarer Weise schädigend einwirken. Solche Chemikalien werden als „Konservierungsmittel“ *κατασφύζοντα* bezeichnet. Zu diesen gehören:

Kochsalz. Dasselbe wird in grossen Mengen zum Konserviren von Fleisch und Fleischwaren (Pökeln), auch zum Konserviren von Pflanzentheilen benutzt. In hinreichender Menge angewendet verhindert es die Fäulnis, während es andere bakterielle Prozesse nicht stört. Die Bereitung der Salzgurken und des Sauerkrautes z. B. beruht darauf, dass durch genügenden Zusatz von Kochsalz wohl die Fäulniserreger getödtet werden, während die Thätigkeit der Erreger der Milchsäuregährung wohl verzögert aber nicht ganz unterdrückt wird. — Der Zusatz von Salpeter beim Pökeln des Fleisches hat nur den Zweck, den Fleischfarbstoff aufzuhellen, also dem Fleische eine schöne rothe Farbe zu geben, für die Konservierung ist dieser Zusatz weniger von Belang.

Fluorwasserstoff und Fluoride. Die Fluorwasserstoffsäure bez. das Fluornatrium wird in der Gährungstechnik angewendet, um falsche Gährungen zu verhindern, also z. B. um den Eintritt von Fäulnis und Milchsäuregährung bei der alkoholischen Gährung zu vermeiden.

Holzessig wird wegen seines Gehaltes an Phenolen namentlich zum Konserviren des Fleisches (Schnellräucherung) benutzt. Bei der Holzräucherung spielen die auftretenden Phenole gleichfalls die Rolle des Konservierungsmittels.

Essig. Etwa 5 Proc. Essigsäuregehalt ist im Stande, sowohl Fäulnis wie Gährung eine gewisse Zeit zurückzuhalten, namentlich wenn der Essig vor dem Gebrauche durch Aufkochen sterilisirt worden ist.

Neuerdings werden besonders angewendet: Borsäure, Borax, Formaldehyd, um die Fäulnis zu verhindern, also namentlich für Fleisch und Fleischpräparate, ferner Benzoesäure, Salicylsäure zur Verhinderung von Gährung: — Die schweflige Säure ist im Stande, Gährungserreger zu tödten, ausserdem, hat sie die Eigenschaft, den Fleischfarbstoff aufzuhellen und für einige Zeit zu konserviren.

Die zuletzt angeführten Chemikalien sind in den letzten Jahren zu einer grossen Anzahl von Konservierungsmitteln verwendet worden, von welchen in Nachstehendem die wichtigeren aufgeführt werden sollen.

Amerikanische Schinken-Präservir. Haupt-Depot: F. NIETSCHE, Berlin, Friedrichstrasse 245. Saure Flüssigkeit vom Geruch des Theerwassers und von gelblicher Farbe. Spec

Gew bei 16° C = 1,049 In 1 Liter = 70,0 g Kali-Alaun und 21,4 g Kaliumnitrat (POLENSKE)

Antisepticum von L. H. ROSE, Hamburg-Uhlenhorst Ist fein gepulverte Borsäure (POLENSKE)

Australian Salt von ORTSMANN Inhaber GLASER & EHRICH, Berlin 5,5 Proc Natriumchlorid, 54,0 Proc Borax mit 40,8 Proc Krystallwasser Das Salz war 1890 mit $\frac{1}{2}$ Proc eines fädigen, dickflüssigen Kohlenwasserstoffs durchtränkt, der sich durch Petroleumäther leicht entfernen liess (POLENSKE)

Berlinlt, concentrirtes, von DELVENDAH & KUNTZEL, Berlin Stark alkalisches Pulver aus 7,46 Proc Natriumchlorid, 9,8 Proc Borsäure (BO_2H_3), 45,75 Proc Borax mit 86,8 Proc Krystallwasser (POLENSKE)

Berlinlt, Pokel, von DELVENDAH & KUNTZEL, Berlin Feuchte Salzmasse von saurer Reaktion, aus 45,92 Proc Natriumchlorid, 82,2 Proc Kaliumnitrat, 19,16 Proc Borsäure, 2,28 Proc Wasser (POLENSKE)

Best Australian — New Zealand — Meat Preserve von L. ZIFFER, Berlin 38,12 Proc Natriumchlorid, 48,62 Proc Natriumsulfat, 16,0 Proc Natriumbisulfat, 1,7 Proc Kalk, Magnesia, Feuchtigkeit (POLENSKE)

Carnat von L. ZIFFER, Berlin 18,9 Proc Natriumsulfat, 30,88 Proc Natriumsulfat, 40,12 Proc Natriumchlorid, 1,6 Proc Natriumkarbonat, 5,1 Proc Rohrzucker, 0,7 Proc Calciumkarbonat + Magnesiumkarbonat, 2,00 Proc Feuchtigkeit (POLENSKE)

Carolin-Pulver von H. BEHRD & Co, Berlin 24,55 Proc schweflige Säure, 18,87 Proc Schwefelsäure, 88,88 Proc Natriumoxyd, 19,6 Proc Borsäure (POLENSKE)

China Erhaltungspulver Minerva, Fabrik für Erhaltungspräparate von LOUIS SCHULZ, Berlin 25,0 Proc Natriumchlorid, 17,7 Proc Borsäure, 88,84 Proc Natriumsulfat (Na_2SO_4), 9,2 Proc Natriumsulfat, 9,4 Proc Wasser

Dreifaches Konservsalz der Hagener Konservsalz-Fabrik Feuchtes, alkalisches Salzmengemisch aus 0,8 Proc Natriumchlorid, 55,5 Proc Borsäure, 29,0 Proc Borax mit 14,70 Proc Krystallwasser (POLENSKE)

Dreifaches Konservsalz von THEODOR HEYDRICH & Co, Wittenberg 55,5 Proc Borsäureanhydrid mit 44,1 Proc Krystallwasser (POLENSKE)

Dreifaches Konservierungssalz von KARL STERN, Wien 80,0 Proc Boraxpulver, 17,0 Proc Borsäure, 3 Proc Kochsalz (POLENSKE)

Einfaches Konservsalz der Hagener Konservsalz-Fabrik. Feuchtes, alkalisch reagirendes Salzmengemisch aus 21,95 Proc Borax mit 18,30 Proc Krystallwasser, 88,1 Proc Kaliumnitrat, 82,04 Proc Natriumchlorid (POLENSKE)

Einfaches Konservsalz von THEODOR HEYDRICH & Co, Wittenberg 15,5 Proc Kaliumnitrat, 78,4 Proc Natriumchlorid, 9,45 Proc Borsäure, 1,28 Proc Wasser (POLENSKE)

Erhaltungspulver von L. ZIFFER, Berlin 23,8 Proc Natriumchlorid, 70,1 Proc Borsäure, 1,84 Proc Feuchtigkeit (POLENSKE)

FREEZE-EM., amerikanisches Konservierungsmittel für Fleisch und Fleischwasser. Ist wasserfreies Natriumsulfat mit einem Gehalt von 15,6 Proc Natriumsulfat Das Pulver ist schwach rosa gefärbt (mit Tropaeolin 00) (POLENSKE)

Geruchlose Meat-Preserve-Flüssigkeit von E. DRESSEL, Berlin Spec Gewicht = 1,228 bei 15° C 1 Liter = 22,0 g Natriumchlorid, 0,15 Vanillin, 73,5 Natriumsulfat, 171,0 Natriumsulfat, 34,5 schweflige Säure, 3,0 Ferrichlorid (Die Salze wasserfrei) (POLENSKE)

Konservsalz von M. BROCKMANN, Leipzig Entritzsch 34,32 Proc Natriumchlorid, 14,04 Proc Kaliumnitrat, 15,00 Proc Kaliumsulfat, 24,86 Proc krystall. Borax, 12,0 Proc Borsäure (POLENSKE)

Konservierungsflüssigkeit für Wurstgut Schwach opalsirende, geruchlose, sauer reagirende Flüssigkeit Spec Gew = 1,0605 bei 20° C In 1 Liter = 33,4 g Kaliumnitrat, 27,5 g Borsäure (BO_2H_3), 50,0 g Glycerin (POLENSKE)

Konservierungs-Pokelsalz von E. DRESSEL, Berlin. 80,0 Natriumchlorid, 8,0 Boraxpulver, 12,0 Kaliumnitrat (POLENSKE)

Konservierungssalz von Dr. G. LANGREIN & Co, Leipzig-Sellerhausen. 80,0 krystall. Natriumsulfat und 20,0 kryst. Natriumsulfat (POLENSKE)

Lakolin von E. DRESSEL, Berlin Klare, gelbe, sauer reagirende Flüssigkeit Spec Gew = 1,244 bei 15° C 1 Liter = 6,8 g Kaliumsulfat, 17,8 Natriumsulfat, 212,0 Natriumbisulfat, 96,0 Natriumsulfat (alle Salze wasserfrei), 25,0 Glycerin, 6,0 Borsäure, 8,6 Ferrichlorid. (POLENSKE)

Magdeburger Konservsalz von Dr. G. MORRIS, Magdeburg 0,46 Proc Calciumoxyd, 20,42 Proc Natriumchlorid, 83,45 Proc Borsäureanhydrid, 15,0 Proc Borax mit 30 Proc Krystallwasser (POLENSKE)

Mayol Budapester Konservierungsmittel für Fleisch Ist ein Gemisch von Methyl- und Aethylalkohol mit Borsäure, Glycerin und Ammoniumfluorid (THAN)

Meat-Preserve-Krystall von E. DRESEL, Berlin. Besteht aus 90 Proc. krystall. Natriumsulfat $\text{Na}_2\text{SO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ und 10 Proc. Natriumsulfat (Ursprünglich wohl reines Natriumsulfat B F) (POLENSKE).

Meat-Preserve-Pulver von E. DRESEL, Berlin. Ist stark zersetztes Natriumbisulfat. Monopol von L. ZIFFER, Berlin. 43,32 Kalkniträt, 15,0 Kalkumkarbonat, 17,25 Kalkumchlorid, 1,2 Natriumchlorid, 20,0 Rohrzucker, 3,00 Feuchtigkeit (POLENSKE).

Neuestes Fleischpräservé-Pulver von H. SCHRAMM & Co., Berlin. Besteht aus 43,0 Natriumsulfat und 57,0 Natriumbisulfat (POLENSKE).

ONRTMANN's Real Australian Meat-Preserve Flüssigkeit, in 1 Liter = 11,1 g Calciumoxyd und 61,76 g schweflige Säure enthaltend (Spec. Gew. = 1,0467 bei 19° C).

OPFERMANN's Erhaltungspulver zu Konservierungszwecken besteht vorwiegend aus Borsäure.

Phlodaritt. Neuestes Fleischpräservé-Pulver der Magdeburger Konservessalzfabrik von ADOLPH DUBROCK. Besteht aus 75 Proc. Natriumsulfat und 25 Proc. Natriumbisulfat (POLENSKE).

Präservesalz zum Bestreuen der amerikanischen Schinken. Ist gepulverter Borax (POLENSKE).

Präservierungssalz von Gebr. GAUSE. Feuchtes, sauer reagirendes Salzgemenge aus 29,7 Proc. Borsäure (BO_3H_3), 37,8 Proc. Kalkniträt, 26,7 Proc. Natriumchlorid, 5,5 Proc. Wasser (POLENSKE).

Präservierungssalz von R. LIESENTHAL in Köln, „röthend“. Feuchte, sauer reagirende Salzmasse aus 28,34 Proc. Borsäure (BO_3H_3), 9,58 Proc. Natriumchlorid, 57,35 Proc. Kalkniträt, 4,5 Proc. Wasser (POLENSKE).

Präservierungssalz von R. LIESENTHAL in Köln, „nicht röthend“. Geruchloses, alkalisch reagirendes Salzgemenge aus 48,4 Proc. Borax mit 89,0 Proc. Krystallwasser, 3,44 Proc. Natriumchlorid, 9,1 Proc. Natriumbikarbonat (POLENSKE).

Preservaline, Schutz gegen Springmaden, von L. ZIFFER, Berlin. Flüssigkeit, spec. Gew. = 1,275 bei 15° C. 1 Liter = 306,7 g Natriumchlorid, 185,0 Natriumsulfat und -bisulfat, 14,2 Natriumsulfat. Spur Eisenchlorid, Spur Benzoesäure (POLENSKE).

Probat von A. ADAMOWYK, Berlin. 47,5 Natriumsulfat, 10,9 Natriumsulfat (beide wasserfrei), 35,5 Natriumchlorid, 4,5 Rohrzucker, 0,25 Eisenoxyd + Kalk, 1,0 Feuchtigkeit (POLENSKE).

The Real American Meat-Preserve. Farblose, stark nach schwefliger Säure riechende Flüssigkeit. Spec. Gew. = 1,0842 bei 20° C. In 1 Liter = 26,42 g Calciumoxyd, 89,80 g schweflige Säure (SO_2), 1,8 g Eisenoxyd + Thonerde, 1,3 g Kieselsäure + Alkalien (POLENSKE).

The Real Australian Meat-Preserve. Farblose, stark nach schwefliger Säure riechende Flüssigkeit. Spec. Gew. = 1,058 bei 20° C. In 1 Liter = 11,08 g Calciumoxyd, 46,88 g schweflige Säure (SO_2), 0,89 g Eisenoxyd + Thonerde, 0,52 Kieselsäure + Alkalien (POLENSKE).

Real Australian Meat-Preserve von FRANZ HELLWIG, Berlin. Saure, nach schwefliger Säure riechende Flüssigkeit. Spec. Gew. = 1,0344 bei 19° C. In 1 Liter = 9,5 g Calciumoxyd und 89,0 g schweflige Säure (SO_2).

Real Australian Meat-Preserve von DELZENHAHL & KUNTZEL, Berlin. Flüssigkeit, Spec. Gew. = 1,0799 bei 19° C. In 1 Liter = 20,7 g Calciumoxyd und 100,0 g schweflige Säure (SO_2).

Dr. C. RÜGER's Barmelit von A. WASMUTH & Co., Barmen. 49,95 Proc. Natriumchlorid, 27,00 Borsäureanhydrid mit 22,5 Proc. Krystallwasser (POLENSKE) vergl. hierzu S. 501.

Stabil (verbessertes Monopol) von A. ADAMOWYK, Berlin. 79,6 Kalkniträt, 10,1 Natriumchlorid, 9,0 Rohrzucker, 0,5 Feuchtigkeit (POLENSKE).

STARKE's Konservator für frisches Fleisch jeder Art. 42,1 Natriumchlorid, 32,3 Borax, kryst., 4,0 Rohrzucker, 0,6 Salicylsäure, 6,0 schweflige Säure, 7,9 Schwefelsäure, 6,4 Natriumoxyd (Die letzten drei Säuren sind also als Natriumsalze zugegen.) (POLENSKE).

STARKE's Sanität zur Pökellung. 61,0 kryst. Borsäure, 7,5 Natriumsulcyat, 14,5 Kalkniträt, 7,1 Natriumchlorid, 4,9 Rohrzucker, 6,0 Feuchtigkeit. (POLENSKE).

STARKE's Wurstsalz von M. STARKE, Charlottenburg. 60,2 Proc. Borsäure, 7,6 Proc. Natriumsulcyat, 12,8 Proc. Kalkniträt, 7,7 Proc. Natriumchlorid, 6,8 Proc. Rohrzucker, 5,0 Proc. Feuchtigkeit. (POLENSKE).

Sozolith Koncentrirtes Präservesalz von Fr. M. SCHULZ, Berlin. Stark nach schwefliger Säure riechende Salzmasse. 87,27 Proc. Natriumsulfat (Na_2SO_4), 21,0 Proc. Natriumoxyd, 89,68 Proc. schweflige Säure (SO_2), 2,05 Proc. Wasser (POLENSKE).

Stuftgarter Konservierungsflüssigkeit für Fleisch. I. Sauer reagirende, stark nach schwefliger Säure riechende Flüssigkeit. Spec. Gew. = 1,075 bei 18° C. In 1 Liter = 0,108 g arsenige Säure (As_2O_3), 5,5 g Natriumchlorid, 41,94 g Calciumphosphat ($\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$).

0,44 g Eisenoxyd + Thonerde, 37,44 g schweflige Säure (SO_2), 6,05 g freie Phosphorsäure (H_3PO_4) (POLENSKE 1889) II Seit dem Jahre 1890 ist diese Flüssigkeit frei von Arsen Sie enthält im Liter rund 36,5 g Calcumbisulfit (B. FISCHER).

WICKENHEIMER'S Flüssigkeit zur Konservierung von Nahrungsmitteln Sauer reagierende, dickliche Flüssigkeit, spec. Gew. = 1,0995 bei 20°C In 1 Liter = 12,3 g Borsäure, 18,25 g Natriumchlorid, 22,8 g Salicylsäure, 7,2 g Natriumoxyd (Na_2O) an Salicylsäure gebunden, 250,0 g Glycerin, Aqua q s ad 1 Liter (POLENSKE)

Zandibai-Karbon, amerikanisches Konservierungsmittel für Fleisch und Fleischwaren Ist eine Mischung von 75 Proc Natriumchlorid u. 25 Proc Bismarckbraun

Zur Konservierung pflanzlicher und thierischer Objekte für wissenschaftliche Zwecke wird ausser Spiritus zur Zeit namentlich eine 4 proc Formaldehydlösung verwendet

Formaldehydlösung, 4 procentige Ist in Braunschweig zur Konservierung von Gehirn und Rückenmark amthet vorgeschrieben

Injektionsflüssigkeit zum Einbalsamiren der Leichen von Dr. LEUFEN Rp Acidi arseniosi 20,0, Hydrargyri bichlorati 30,0, Aquae carbolicae (5 Proc) 8250,0 Spiritus 200,0 Kann mit etwas Fuchsin tingirt werden Für einen Erwachsenen bedarf man 5—6 Liter — Auf den Boden des Sarges bringt man in etwa 10 cm hoher Schicht eine Mischung aus 100,0 g Schwefelblumen, 50,0 g Borsäure, 20,0 g Myrrhe nebst einer entsprechenden Menge Kräuterpulver (Eucalyptus, Salbei, Kamille) Mit dieser Mischung werden auch die Körperhöhlen ausgefüllt

Konservierungsflüssigkeit für naturhistorische und anatomische Objekte von GAWALOWSKI 0,5 g Quecksilberchlorid, 0,01 g Thymol, 100,0 g Glycerin Oder 0,01 Thymol, 100,0 Petroleum

MÜLLER'SCHE Lösung Zur Konservierung von Gehirn und Rückenmark in Braunschweig vorgeschrieben 2,5 Kalumdiichromat, 1,0 Natriumsulfat krystall, 100,0 Wasser

Poudre pour la conservation des cadavres (Gall) Pulvis ad condienda cadavera Rp Acidi carbolici crystalli, Spiritus 90 Proc, Olei Thymi aa 200,0 g Mit dieser Lösung wird eine Mischung aus 2 kg grob gepulvertem krystall. Zinkvitriol und 10 kg Sägespänen befeuchtet

Consolida.

Radix Consolidae. Radix Consolidae majoris. Radix Symphyti. — Schwarz-wurzel. Beinwurz. Beinwellwurzel. Wellwurzel. — Racine de (grande) consoude (Gall) Comfrey root ist die Wurzel des Symphytum officinale L., Familie der Boraginaceae — Boraginaceae — Anchuseae, heimisch im gemäßigten Europa bis zum westlichen Sibirien

Beschreibung. Die Wurzel ist mehrköpfig, bis 2,5 cm dick, frisch fleischig, getrocknet hart, längsrinzelig, aussen schwarz, und zeigt im ebenen Bruch innerhalb der breiten Rinde einen weissen, strahligen Holzkörper Die Zellen des Parenchyms enthalten reichlich Schleim, der im Zellinhalt entsteht. In der Droge findet sich ausser der Wurzel auch das Rhizom, das im Centrum Mark führt, welches häufig geschwunden ist. Die äussere Bedeckung der Wurzel ist kein Kork, sondern dunkel gefärbtes Gewebe der primären Rinde

Bestandtheile. Schleim, Gerbstoff, angeblich Asparagin

Einsammlung. Die Wurzel wird im Herbst gesammelt, der Länge nach gespalten und scharf getrocknet. 7 Th. frische Wurzel geben 2 Th. trockene

Anwendung. Einstmals gegen alle möglichen Krankheiten gebraucht, ist die Schwarzwurzel heute nur noch ein Hausmittel, das bei Leiden der Athmungsorgane als Aufguss, oder gepulvert mit Honig zur Latwerge gemacht, genommen wird

Hier und da werden auch die Blätter gegen Katarrh angewendet und die Blüten zum Färben — Ähnlich verwendet man *Symphytum tuberosum* L.

Conserva Consolidae

Rp Radicis Consolidae pulv	20,0
Glycerini	10,0
Sacchari pulv	70,0
Aquae ferriidae	q s.

Pilulae Consolidae (Gall)

Tisane de consoude grande

Rp Radicis Consolidae conc	20,0
Aquae destillatae ebull	1000,0
Nach 2 Stunden seigt man durch.	

Sirupus de radice Consolidae (Gall)

Sirap de consoude

Rp 1 Radicis Consolidae concis 50,0
2 Aque distillatae 300,0
3 Sirupi Sacchari 1500,0

Man macerirt 1 mit 2 zwölf Stunden, seigt ohne zu drücken ab und kocht mit 3 bis zum spec.
Gew 1 ss

Species adstringentes Astruc

Rp Radicis Consolidae
Rhizomatis Tormentalinae
Rhizomatis Bistortiae aa.

L'ÉPITAC's Mittel für Brustkranke Eine mit geschnittener Schwarzwurzel bereitete gallertartige Latwerge
Huftenmittel von MAYEN in Friedeberg ist ein Trank aus Schwarzwurzel, Malz und Meerretug

Convallaria

Gattung der Liliaceae — Asparagoidae — Convallarieae — Convallariinae

Einzige Art *Convallaria majalis* L., heimisch in Europa, in Sibirien und Japan, in Nordamerika in den Alleghanies Verwendung finden

1) Die Blüthen *Flores Convallariae* (Ergänzb) *Flores Lilliorum convallium*. *Flores sternaltorii* — Maiblumen Maillienblumen. Niesblumen Marien-glöckchen. — *Fleur de muguet* (Gall.)

Beschreibung Der Blütenstand ist eine einseitigwendige Traube, mit 5—11 nickenden Blüthen in der Achsel kleiner Deckblättchen Perigon weiss, glockig, mit 6 dreieckigen, etwas nach auswärts gebogenen Zipfeln Antheren 6, in das Perigon eingeschlossen nahe der Basis desselben Griffel dreikantig, kurz und dick.

Einsammlung Man sammelt die Blüthen im Mai, trennt sie vom Schaft, trocknet und bewahrt sie, in ein mittelfeines Pulver verwandelt, in gelben Stöpselgläsern auf. 7—8 Th frische geben 1 Th trockene

Anwendung Früher als Bestandtheil von Niespulvern, ferner im Aufguss 10 200 (mit Gummischleim, um Diarrhoe zu vermeiden)

2) Das Kraut *Herba Convallariae* (Ergänzb Helv) Maiblumenkraut Maiblume. — *Muguet* (plante entiere) (Gall)

Man sammelt die ganze, blühende Pflanze ohne den Wurzelstock und verwendet sie entweder frisch zur Bereitung der Tinktur, oder man behandelt sie wie die Blüthen.

3) Das Rhizom *Rhizoma Convallariae* *Convallaria* (U St)

Man sammelt das Rhizom mit den Wurzeln, reinigt und trocknet es

Bestandtheile 2 Glukoside Convallamarin (zu 0,2 Proc) und Convallarin (vergl. unten), ferner ein Alkaloid Majalin, ausserdem ätherisches Oel

Anwendung. Die Pflanze ist ein seit alter Zeit bekanntes Herzmittel, war aber völlig in Vergessenheit gerathen und ist neuerdings erst wieder in Aufnahme gekommen (Vergl. unten die Glukoside)

† *Extractum Convallariae majalis* (aquaesum) Gall 1 *Extrait de muguet* (aqueux) 300 g frisch gesammelte und getrocknete Maiblumen mit den Stengeln, 100 g getrocknete Maiblumenblätter, 100 g getrocknetes Maiblumenrhizom werden geschnitten, mit 3000 g kochendem, destillirtem Wasser übergossen, nach 12 Stunden ausgepresst und nochmals ebenso behandelt Die Auszüge dampft man zum weichen Extrakt ein, löst in kaltem Wasser, filtrirt und dampft zu einem festen Extrakt ein 2 *Extrait de muguet* (avec le suc) 8000 g frische Maiblumen mit den Stengeln, 1000 g frische Maiblumenblätter, 1000 g frische Maiblumenrhizome stöset man im Steinmörser, presst aus, erhitzt den Saft, seigt durch und dampft zum weichen Extrakt ein, dieses löst man in destillirtem Wasser, filtrirt und dampft zu einem festen Extrakt ein

Extractum Convallariae von Skz wird ebenfalls aus der ganzen Pflanze bereitet

† *Extractum Convallariae fluidum* (Helv U-St) Maiblumen-Fluidextrakt. — *Extrait fluide de muguet* — *Fluid Extract of Convallaria* Helv 100 Th Maiblumen (V) werden mit einer Mischung von 10 Th Glycerin, 15 Th Wasser, 25 Th Weingeist befeuchtet und im Verdrängungswege mit q s Weingeist und Wasser aa erschöpft Man fängt die ersten 80 Th Perkolat für sich auf, dampft die übrigen zum dünnen Extrakt ein, löst in 40 Th. Wasser, filtrirt, dampft auf 20 Th ein, so dass man 1 s 100 Th Fluid-

extrakt erhält Vorsichtig aufzubewahren Grösste Einzelgabe 0,1 g, grösste Tagesgabe 0,2 g Muss wenigstens 25 Proc Trockenrückstand geben — U-St Aus 1000 g Maiblumenrhizom (No 60) und verdünntem Weingeist (41 proc) im Verdrängungswege Man befeuchtet mit 400 ccm, sammelt zuerst 800 ccm Perkolat und stellt l a 1000 ccm Fluid extrakt her

Tinctura Convallariae. Maiblumentinktur (Ergänzb) wird aus gleichen Theilen frischem, zerquetschtem Maiblumenkraut und Weingeist (87 proc) durch Stägige Maceration herstellt Vor Licht geschützt aufzubewahren

Pulvis erithinus HUPELAND	
HUPELAND'S Niesepulver	
Rp	Florum Convallariae
	Florum Lavandulae
	Herbae Majoranae ss 20,0
	Saponis medicati ss 12,5
	Sacchari albi ss 12,5
	Olei Bergamottae
	Olei Caryophyllor ss gtt XXV

Pulvis sternutatorius viridis	
Grüner Schneeberger Schnupftabak.	
Poudre de Saint Ange	
Rp	Florum Convallariae
	Herbae Majoranae ss 30,0
	Rhizomatis Iridis Florent. 10,0
	Rhizomatis Veratri 1,5
	Olii Bergamottae gtt. X.

In kleinen länglichen Holzschachteln abzugeben.

† **Convallamarin** $C_{26}H_{40}O_{12}$ Weisses, krystalinisches, bitterlich süss schmeckendes Pulver In Alkohol und Wasser leicht löslich, in Aether fast unlöslich Vorher befeuchtet, wird es mit Schwefelsäure violett Liefert mit verdünnten Säuren Glukose und Convallamarin

Anwendung bei Herzschwäche und Kompensationsstörungen subcutan (Dosis 0,005—0,01 g) Innerlich 0,05 pro dosi und pro die bis 0,5

† **Convallarin** $C_{26}H_{40}O_{11}$ Farblose Krystalle, in Alkohol leicht löslich, in Aether unlöslich, in Wasser kaum löslich Schwefelsäure löst es mit brauner Farbe Liefert mit verdünnten Säuren beim Kochen Zucker und Convallaretin

Anwendung wie beim vorigen, wirkt aber abführend, ist der den kratzenden Geschmack der Droge bedingende Bestandtheil Einzeldosis 0,05—0,1 g Tagesdosis bis 0,25 g

Copal.

Gummi vel Resina Copal. Succinum indicum. Kopal. Kopalgummi Kopalharz

Mit dem Namen Kopal bezeichnet man eine Anzahl Harze, die sich durch ihre Härte und den relativ hohen Schmelzpunkt auszeichnen Daneben findet sich für sie (besonders im englischen Handel) der Name Anime, welchen man anderwärts gegenwärtig mehr für weichere, aromatisch riechende, vielleicht von Burseraceen stammende Harze benützt Der Name Anime gehört schon dem Alterthum an, der Name Kopal wurde erst aus Amerika bekannt und dann allmählich auf in der alten Welt vorkommende, früher als Anime bezeichnete oder diesen ähnliche Harze übertragen

Die Kopale sind amorph, ihre Härte schwankt zwischen der des Kalkspathes und des Gipses, ihr Schmelzpunkt zwischen 180 und 370°C, ihr spec Gew von 1,068 bis 1,121 Die Abstammung ist bei manchen unsicher oder gar nicht bekannt, was seinen Grund theils darin hat, dass wir ja über die Abstammung solcher fremden Drogen ohne Struktur wenig erfahren, andrerseits darin, dass manche Kopale als halb fossil zu betrachten sind, sie werden in Flussbetten, wo sie zusammengeschwemmt sind, aus der Erde gegraben oder in Gegenden auf oder in der Erde gefunden, wo die Bäume, von denen sie stammen, sicher verschwunden sind

Man theilt sie ein nach der Heimath

I. Afrikanische Kopale

a. Ostafrikanische.

1) Der Sansibar-Kopal, Bombay- oder Salem-Kopal, die geschätzteste Sorte Als Stammpflanze gut *Trachylobium verrucosum* (Gaertn) Oliv (Caesalpinaceae — Amherstiae). Man gräbt ihn in Ostafrika zwischen dem 5° und 15° südl Breite aus der Erde und bringt ihn direkt nach Europa oder erst nach Indien, woher er dann zuweilen den Namen indischer oder Bombay-Kopal führt Er bildet platten oder tropfenartige

Stücke von schwachgelber Farbe, warziger Oberfläche, glasglänzendem und muschligem Bruch, die bis 20 cm gross sind. Er ist geschmacklos und ohne Aroma. Hat die Härte des Steinsalzes. Frisch aus der Erde gegraben, zeigt er eine Verwitterungskruste, die durch Abkochen und Waschen mit Lauge entfernt wird. Im ungelupften Zustand ist er bei 300°C noch nicht geschmolzen, feingepulvert beginnt er bei 140°C zu schmelzen. Er ist schwer aber vollständig löslich in 96 proc Alkohol, ebenso in Phenol, unvollständig in Aceton, Benzol, Essig, Chloroform, Petroläther, Toluol, Schwefelkohlenstoff, Aether, Amylalkohol, Terpentinalkohol hat nur Spuren auf.

Bestandtheile 80 Proc Trachylolsäure $C_{31}H_{53}O_2(OH)(COOH)_2$, 4 Proc Isotrachylolsäure, 6 Proc Resene, Bitterstoff, atherisches Oel, 0,12 Proc Asche.

2) Chakazzi-Kopal, gleichfalls von Sansibar in den Handel kommend und vielleicht von derselben Pflanze stammend, wird ebenfalls aus der Erde gegraben, mit schwächerer Verwitterungskruste wie 1.

3) Baum-Kopal, ebenfalls von Sansibar, recentes Harz des *Trachylobium verrucosum*.

4) Madagascar-Kopal, wenig bekannt, soll mit 1 identisch sein.

5) Mosambique-Kopal, flache Stücke, bis 5 cm gross, meist weissgelb, häufig etwas rötlich, oft von Gasblasen und fremden Körpern durchsetzt, Bruch flachmuschlig. Spec Gew 1,069. Als muthmassliche Stammpflanze wird auch *Trachylobium verrucosum* angegeben.

Es scheint danach, als ob alle diese Kopale von derselben Pflanze abstammen und sich nur im Alter unterscheiden.

6) Inhambane-Kopal, angeblich von *Copaiba conjugata* (?) und *Copaiba Morone* Kirk, halb fossil.

b Westafrikanische

Sammtlich, mit Ausnahme der Kiesel-Kopale von Sierra-Leone, weicher als die ostafrikanischen.

1) Kiesel-Kopal von Sierra Leone. Glas-Kopal. Kommt in abgerollten Stücken von 2—8 cm Durchmesser vor, die selten mit einer papierdünnen Kruste bedeckt sind. Farblos bis gelblich, durchsichtig bis durchscheinend, geruch- und geschmacklos. Spec Gew 1,09. Steht im Werth dem Sansibar Kopal nahe.

2) Junger Kopal von Sierra-Leone, soll von lebenden Stämmen der *Guibourtia copalifera* Benn gesammelt werden. Besteht aus kugel- oder tropfenförmigen Stücken von 1—3 cm Durchmesser. Spec Gew 1,6. Trübe und gelblich. Wenig werthvoll, soll nur im englischen Handel vorkommen.

3) Kopal von Gabon. Runde, oft abgeplattete Stücke von 1—8 cm Durchmesser. Oberfläche zuweilen mit einer sehr dünnen, kroidigen Kruste, die von Sprunglinien durchsetzt ist. Weissgelb bis blutroth, meist trübe. Spec Gew 1,073. Haftet wie 2 beim Kauen schwach an den Zähnen.

4) Kopal von Loango. Kommt in Bruchstücken vor, die darauf schliessen lassen, dass die ursprünglichen Stücke, mehrere Decimeter gross sind. Weiss bis roth, Stücke von letzterer Farbe härter. Spec. Gew 1,064.

5) Kopal von Angola. Häufig auch in Bruchstücken bis 2 kg schwere Klumpen, mit weisslicher bis braunlicher oder rother Kruste, und mit Warzchen, die aber viel grösser als die der Sansibar-Copale sind. Von der Kruste befreit, ist er gelblich, braunlich, rötlich. Spec Gew 1,062—1,081.

6) Kopal von Benguala, mit sehr dünner Haut, farblos bis hellgelb, von muschligem Bruch.

Die folgenden Sorten der westafrikanischen Kopale gehören zu den weichen, wenig werthvollen.

7) Kopal von Acera, der Sorte 6 ähnlich, oft milchig trübe, dem Copaivabalsam ähnlich riechend.

8) Kopal von Benin, der Sorte 5 ähnlich, kuglig, birnförmig, flach, bedeckt mit einer dunkelbraunen, dünnen Rinde, trübe, braunroth, blasig.

9) Kugel-Kopal, auch westindischer Kopal. Durchsichtige, fast farblose, meist kugelförmige Stücke, oft im Innern noch weich, oder in der Wärme zusammenfließend, oft mit rothen Stücken untermengt.

II. Amerikanische Kopale.

Sämmtlich recent, man sammelt sie von den Stämmen und Wurzeln der Stammpflanzen, als welche *Hymenaea Gourbaril* L., *Hymenaea stilbocarpa* Hayne, *Trachylobium Martianum* Hayne, *Cynometra* genannt werden. Das Harz der erstgenannten Art besteht aus knollenförmigen, bis 10 cm grossen Stücken, mit einer weissen kreidigen Kruste bedeckt, aussen unregelmässig, hückerig, gelb bis dunkelgrün. Bruch fettglänzend. Spec. Gew. 1,082. Haftet beim Kauen an den Zähnen.

Von zwei neuerdings (1893) vorkommenden Sorten war A. farblos bis gelb. Spec. Gew. 1,068, beginnt bei 55°C. zu schmelzen, ist bei 90°C. geschmolzen. Lässt sich im Autoclaven mit Kalilauge völlig verseifen. B. ist weissgelb bis bernsteingelb. Spec. Gew. 1,07, beginnt bei 55°C. zu schmelzen, ist bei 95°C. geschmolzen. Lässt sich ebenfalls verseifen.

III. Kopal von Nenseeland und Neucaledonien, der Kauric-Kopal, das Harz der *Agathis australis* Salisb. (*Dammara australis* Lamb.) (Coniferae — Pinales — Abietineae — Araucariaceae), heimisch in Australien und Neuseeland. Man sammelt das im Boden der Wälder angesammelte Harz, das Stücke bis zu 50 kg bildet. Mit dünner, grauer Rinde, im Innern oft trübe, farblos, grau und hellbraun, Bruch muschelartig und fettglänzend, von balsamischem Geruch und aromatischem Geschmack. Klebt beim Kauen an den Zähnen. Spec. Gew. 1,109—1,115. Leicht schmelzbar, in absolutem Weingeist völlig löslich.

Bestandtheile. Dammarsäure $C_{20}H_{30}O_6$, und ein Harz (Dammaran), $C_{40}H_{60}O_8$.

IV. Manila-Kopal (Pinoy resin) von *Vateria indica* L. (Myrtocarpaceae), wird durch Einschnitte in die Rinde gewonnen. Bildet trübe Massen, die bis 1,5 cm messen. Spec. Gew. 1,121. Bruch splitterig, Bruchfläche glänzend. Geruch schwach balsamisch, Geschmack etwas bitter. Das Pulver haftet beim Kauen an den Zähnen. In zwei Sorten vorkommend: a) der harte, dem vorigen ähnlich, aber dunkler und etwas härter, b) der weichere, gelblich, zwischen den Fingern leicht zu zerreiben.

Anwendung. Man verwendet den Kopal in der Technik zur Herstellung von Lacken und Firnissen und bevorzugt dabei die harten Sorten (Sansibar-Copal), die ein nachheriges Abschleifen und Polieren der lackirten Flächen gestatten. Ebenfalls die harten Sorten werden auch wie Bernstein zu Drechslerarbeiten benutzt.

Copal coctum. Gekochter Kopal. Dient zur Bereitung von Lacken und Firnissen. Entweder erhitzt man Kopal auf 380°C., bis er $\frac{1}{2}$ — $\frac{1}{4}$ an seinem Gewicht verloren hat, oder man verfährt folgendermassen: Grob gepulverten Kopal setzt man einige Wochen hindurch der Einwirkung warmer Luft aus, schmilzt ihn alsdann in einem kupfernen, mit Siebboden (s) versehenen Trichter (a) (Fig. 225), indem man denselben mit glühenden Kohlen umgibt, lässt das geschmolzene Harz in einen untergestellten Mörser abfließen (c) und pulvert es nach dem Erkalten. Nach längerer Aufbewahrung ist dieser Kopal in Terpentinöl, Weingeist, Aether leicht löslich; im anderen Falle muss das Verfahren wie-

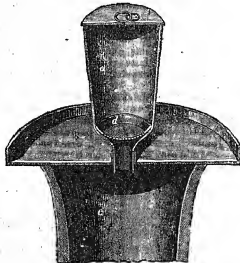


Fig. 225.

Vorrichtung zur Bereitung von Kopallack im Längsschnitt.

derholt werden Auch kann man den schmelzenden Kopal unmittelbar in ein Gefäss mit heissem Leinölfirnis fliessen lassen, verdünnt man alsdann mit der nötigen Menge Terpentinöl, so erhält man den

Vernix Copal, Kopalfirnis, Kopallack, Brauner Kopallack 1) 100 Th gekochten Kopal schmilzt man mit 20 Th Coparabalsam oder 20 Th venetianischem Terpentuin und löst in etwa 150 Th Terpentinöl 2) 100 Th gepulverter, gekochter Kopal werden mit 10 Th venetianischem Terpentuin geschmolzen, mit 10 Th sehr heissem Leinölfirnis gemischt, vom Feuer entfernt und mit etwa 150 Th heissem Terpentinöl versetzt — Mit $\frac{1}{10}$ — $\frac{1}{2}$ Leinölfirnis vermischt zum Lachiren von Weissblech

Weisser oder farbloser Kopallack 1) Westindischen Kopal, der als Pulver Jahr und Tag gelegen hat, schmilzt man in einem Kolben im Sandbade, um etwaige Feuchtigkeit zu entfernen, mischt $\frac{1}{2}$ — $\frac{1}{4}$ über 110° C erhitzten Coparabalsam, dann nach und nach etwa $1\frac{1}{2}$ Raumtheil heisses Terpentinöl zu 2) 1 Th Kopal lässt man wenigstens 6 Wochen gepulvert an einem trockenen Orte ausgebreitet liegen, mischt mit 1 Th grobem Glaspulver, erhitzt im Sandbad mit 6 Th Terpentinöl bis zum Sieden und setzt 1 Th heissen Leinölfirnis hinzu Der Lack ist gelblich und klar und eignet sich besonders zur Oelmalerei 3) Nach DUFFREN („Wagenlack“) 400,0 Maniakopal schmilzt man, giesst in flache Schalen, pulvert, löst in 400,0 Terpentinöl und fugt 800,0 Leinölfirnis zu

Aetherischer Kopallack. 25 Th Kampher löst man in 300 Th wasserfreiem Aether, fugt 100 Th gepulverten, gekochten Kopal, oder Kopal, der gepulvert Jahr und Tag gelegen hat, nach einigen Tagen 100 Th wasserfreien Weingeist und 10 Th Terpentinöl hinzu und kocht durch Absetzenlassen

Elastischer Kopallack. 8 Th Kopal kocht man 2—3 Stunden mit $1\frac{1}{2}$ Th Leinölfirnis und fugt dann 9 Th Terpentinöl hinzu

Weingeistiger Kopallack 1) 100 Th gepulverter, gekochter Kopal, 50 Th Sandarak, 25 Th Mastix, 100 Th grobes Glaspulver werden gemischt und nach Zusatz von 20 Th venetianischem Terpentuin mit 100 Th Aetion und 100 Th wasserfreiem Weingeist digerirt Mit letzterem wird später nach Bedarf verdünnt 2) 180 Th gepulverter, gekochter Kopal, 25 Th Kampher, 800 Th wasserfreier Weingeist, man digerirt, bis Lösung erfolgt ist

Kopallack für Buchbinder (Buchh) 375,0 Mania Kopal, 90,0 wasserfreier Weingeist, 90,0 Lavendelöl, 450,0 Terpentinöl

Kopallack, goldfarbig 1) Für physikalische Geiathe (Buchh) 250 g Lavendelöl erwärmt man im Sandbade in einem Glaskolben, trägt nach und nach 125 g gepulverten, hellen, afrikanischen Kopal ein, fugt nach erfolgter Lösung 750 g Terpentinöl zu und filtrirt nach dem Erkalten

Goldlack, Goldfirnis 100,0 gepulverter Brasil-Kopal, 25,0 Kampher, 0,5 Amblin gelb, 1,75 Corallin, 15,0 Terpentinöl, 300,0 Aether lässt man 14 Tage stehen, fugt 100,0 wasserfreien Weingeist hinzu und lässt klar absetzen

Kopallack für Photographen 20 g Maniakopal löst man im Wasserbade in 70 g Epichlorhydrin, fugt 100 g absoluten Alkohol hinzu und filtrirt Man kann den Lack warm oder kalt, rein oder verdünnt (1 Epichlorhydrin + 5 Alkohol) anwenden Er trocknet schnell, ist glänzend und widerstandsfähig

Kitt für Glas auf Glas oder Metall Feines Mastixpulver wird mit Kopallack zur honigartigen Masse gemischt Für weisse Gegenstände setzt man noch Zinkoxyd zu

Kitt für Bernsteinachsen Man benutzt hierzu eine ätherische, sirupdicke Lösung des Brasil Kopals

Fussboden-Lack. (Buchh) 170,0 Mania Kopal, 160,0 Terpentinöl, 170,0 Weingeist Zahnkitt, zum Ausfüllen hohler Zähne 20 Kopal löst man in 15 Weingeist und fugt Asbestpulver q s zur bildsamen Masse hinzu

Adhaesol, ein antiseptischer Firnis, ist ein Gemisch aus 350 Kopal, 30 Benzol, 80 Tolu balsam, 20 Thymianöl, 3 α Naphiol, 1000 Aether (THOMS)

Ambroin, ein Stoff zur Herstellung von Entwickelungsgefässen, Akkumulatorgefässen u dergl., besteht aus Kopal und Faserstoffen (REIBEL)

Coriandrum.

Gattung der Umbelliferae — Apioideae — Coriandreae

Coriandrum sativum L., heimisch im mediterran orientalischen Gebiet, durch die Kultur weit verbreitet und die Früchte in derselben nach Form und Grösse stark variirend Verwendung findet die Frucht

Fructus Coriandri (Anstr. Ergänzb. Brit.). **Coriandrum** (U-St.). **Semen Coriandri**. — Koriander. Koriandersamen. Schwinkelkörner.¹⁾ Stinkdillsamen. — **Fruit ou Semence de Coriandre** (Gall.). — Coriander. Coriander Fruit. Coriander Seed.

Beschreibung. Die Frucht ist knlgig (oder zuweilen elliptisch), 5—7 mm im Durchmesser, von den Griffelresten gekrönt, gelbbraun gefärbt; die beiden Theilfrüchtchen fast immer zusammenhängend, da die holzige Mesocarpsschicht beider Theilfrüchtchen an den Rändern verwachsen ist. Die Hauptrippen treten wenig hervor, sie sind geschlingelt, zwischen ihnen die fadenförmigen Nebenrippen. Auf der Fugenseite jeder Theilfrucht zwei Oelstriemen. Das Mesocarp besteht aus unregelmässig gelagerten, fast völlig verdickten, gestreckten, verholzten Zellen; sie sind für die Erkennung der Droge im Pulver besonders charakteristisch. Das Endosperm ist konkav. (Fig. 226.)

Bestandtheile. Aethorisches Oel (0,15 Proc. ostindischer K., 0,4—0,6 Proc. französ., holländ. und italienischer K.; 0,8—1,0 Proc. thüring., milchrischer und russischer K.). Das Oel ist farblos oder schwach gelblich, spec. Gew. 0,870—0,885. Drehung (100 mm-Bohr) + 8 bis + 13°. Es ist löslich in 8 Th. 70 proc. Alkohols bei 20° C. Es enthält einen Alkohol Coriandrol $C_{15}H_{18}O$, der die rechtsdrehende Modifikation des Linalools ist, ferner d-Pinen. Ferner enthalten die Früchte 13 Proc. fettes Oel. Aschengehalt 6,8 Proc., davon 1,05 Proc. in Salzsäure unlöslich.

Aufbewahrung. In Blechbüchsen, das Pulver in gelben Stöpselgläsern. 100 Th. Koriander geben 90—92 Th. Pulver.

Anwendung. Als magenstärkendes und blähungtreibendes Mittel, häufiger als gewürziger Zusatz zu Abführmitteln, als Küchen- und Biergewürz; mit Zucker überzogen als *Confectio Coriandri* im Gebrauch. — Die Rückstände von der Oeldestillation dienen als beliebtes Viehfutter, sie enthalten 11—17 Proc. Protein und bis 20 Proc. Fett.

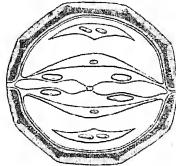


Fig. 226. Querschnitt durch die Frucht von *Coriandrum sativum* L. 7 mal verg.

Aqua Coriandri.

Bp. Olei Coriandri gtt. III
Aqua destillata tepidae 100,0.

Curry-Powder.

Bp. Fructus Coriandri 20,0
Fructus Cardamomi 4,0
Rhizomatis Curcumae 30,0
Rhizomatis Zingiberis 8,0
Fructus Capsici 3,0
Fructus Ononisi 7,5
Seminis Foenugraeci 11,5
Corticis Cinnamomi 15,0
Fructus Pimentae 2,0
Fructus Piperis nigri 1,0
Fructus Piperis longi 1,0
Caryophyllorum 1,0
Macidis 1,0

Pulvis digestivus FULLER.

Bp. Fructus Coriandri 15,0
Fructus Anisi 5,5
Fructus Foeniculi 5,0
Seminis Myristicae 2,0
Corticis Cinnamomi
Caryophyllorum 1,25
Piperis longi 6,0
Sacchari albi 30,0

Divide in part. aeq. XX.

Nach der Mahlzeit $\frac{1}{4}$ bis 1 Pulver.

Species pro pulpa Prunorum.

Pflaumenusgewürz (DISTERICH).

Bp. Fructus Cardamomi 10,0
Rhizomatis Zingiberis 10,0
Corticis Cinnamomi 20,0
Caryophyllorum 20,0
Fructus Coriandri 40,0

werden als grobe Pulver gemischt.

Spiritus Coriandri.

Bp. Olei Coriandri gtt. XV
Spiritus diluti 100,0.

Alpestre, zur Selbstbereitung von Chartreuse, ist ein Gemisch von 8—9,0 Koriander, 1,0 Angelikafrüchten und Spuren von Zimmt, Wermuth und Pfefferminze für gelben, von 6,0 Koriander und 6,0 einer Mischung von Angelikafrüchten, Ysop, Wermuth, Pfefferminze und Zimmt für grünen Chartreuse.

¹⁾ Unter diesem Namen gehen auch die Kubeben, vergl. S. 972, Note 1.

Kasekräuter, ostfriesische Je 185,0 Korander und Mutterkummel, je 315,0 Anis und Kummel, 5,0 Safran, 95,0 Nelken
 Lebensthee von Kwier in Berlin, enthält Korander, Anis, Fenchel, Stiefmütterchen kraut, Hollanderblättern, Sonnenblätter und Weinstein
 Theobrominat, zur Geschmackverbesserung von Kakao, ist eine 15proc Lösung von Koranderöl in Weingeist

Oleum Coriandri (Brit U St) Koranderöl **Essence de Coriandre** Oil of Coriander

Geuinnung. Bei der Destillation der vorher zerkleinerten Corianderfruchte erhält man 0,5 Proc atherisches Oel

Eigenschaften Dünflüssiges, hellgelbes Oel von eigenthümlichem, gewürzhaftem Coriandergeruch und mildem Geschmack Spec Gew 0,870—0,885 (Brit U St) Drehungswinkel im 100 mm Rohr +8 bis +13° Das Oel lost sich klar in 3 Theilen Spiritus dilutus

Bestandtheile Corianderöl besteht neben geringen Mengen (5 Proc) Pinen, $C_{10}H_{16}$, in der Hauptsache aus Linalool, $C_{10}H_{18}O$, und zwar aus der in ätherischen Oelen seltenen, rechtsdrehenden Modifikation dieses Alkohols Der den specifischen Korander geruch hervorbringende Bestandtheil, von dem nur Spuren in dem Oele zugegen sein können, ist noch unbekannt

Prüfung Koranderöl ist rein, wenn es den unter „Eigenschaften“ angegebenen Anforderungen an specifisches Gewicht, Drehungsvermögen und Löslichkeit entspricht

Coronilla.

Gattung der Papilionaceae — Hedysareae — Coronillinae

Verwendung finden

I **Coronilla varia L.** Heimisch in Mittel- und in Südeuropa bis nach Vorder
 asien Man benutzte die blühenden Stengel
 † **Summitates Coronillae** Kronwicke — Schafwinse als Diureticum Gegen-
 wärtig kommen noch in Gebrauch
 † **Extractum Coronillae variae aquosum** Wird wie Extractum Centaurii aquo-
 sum (S 684) bereitet
 † **Tinctura Coronillae variae** Aus 1 Th grob gepulverter Kronwicke und 5 Th
 verdünntem Weingeist (80proc) durch 10 tägige Maceration zu bereiten Tagesgabe 2—4
 —10 g (POULET)

Rp Extract Coronillae var aq 5,0 Herbae Coronillae var pulv q s	Rp Tinctura Coronillae var 10,0 Syrupi Coffeae 30
M 1. pilul No 50 4mal täglich 1 Pille Bei krank- hafter Herztätigkeit.	2—6mal täglich 15 Tropfen in Zuckerwasser Tages- gabe 2—4—10 g

II **Coronilla Emerus L.** Heimisch vom südl Skandinavien durch Westeuropa
 bis ins Mittelmeergebiet, zuweilen als Zierstrauch kultivirt Liefert in den Blättern, die
 einst als Purgans benutzten Folia Coluteae scorpioidis, die auch als Surrogat der Folia
 Sennae vorkommen. Die Blätter sind unpaarig gefiedert, die Blättchen verkehrt-eiförmig,
 ganzrandig, an der Spitze stumpf oder ausgenadelt, auf der Rückseite angedrückt behaart

III. **Coronilla scorpioides Koch** Heimisch vom Mittelmeergebiet bis nach
 Persien, mit dreizähligen Blättern. Die Samen gelangen unter die Gerste, von da in das
 Bier, das davon einen sehr bitteren Geschmack annimmt

† **Coronillinum**, Coronillin ($C_8H_{12}O_6$)x. Von mehreren Arten, namentlich **Coronilla**
varia L., **C. scorpioides Koch**, **C. juncea L.**, **C. montana Scop**, **C. pentaphylla Desf**,
 nicht aber **C. Emerus L.**, ist seit längerer Zeit bekannt, dass die Samen giftig wirken
 Sie enthalten ein Glukosid Coronillin, das der Träger der Wirksamkeit ist. Es ist ein
 gelbes, lockeres Pulver, leicht löslich in Wasser, Alkohol, Aceton und Amylalkohol, wenig
 in Chloroform und Aether Es spaltet sich $2(C_8H_{12}O_6) + 8H_2O = C_8H_{11}O_7 + C_8H_{13}O_6$

Mit Salpetersäure und einer Spur Kupferchlorid giebt es eine kirschrothe bis rothbraune Färbung

Es ist ein ausgesprochenes Herzmittel, verstärkt den Pulsschlag, bewirkt Zunahme der Diurese, Abnahme der Oedeme und Dyspnoe — Einzeldosis 0,1 g, grösste Tagesdosis 0,6 g. Einzelgaben von 0,3 g erzeugen schon Kriebeln in den Extremitäten

Rp	Coronitum	2,0	Pp	Coronitum	3,5
	Tincturae Coronill. var	20,0		Fructus Aithnae	0,2
	Glycerini	5,0		Mucilag. Cydoniae q. s.	
	Sirupi Coffeae	6,0	M pulvis XXV	Conspice pulvere Fosse	6 mal
3—6 mal täglich 10 Tropfen.			täglich 1 Fülle		

Coto

† Cortex Coto (Erganzb) Cortex Cotonis Cotorinde Kotorinde Léorce de Coto.

Seit 1874 bekannte Rinde von einem in Bolivia heimischen Baum aus der Familie der Lauraceen, der wahrscheinlich zur Gattung *Cryptocarya* oder einer nahe verwandten Gattung gehört

Beschreibung Die Rinde bildet flache Stücke, die bis 10 cm breit, bis 7 mm dick sind, von mattbrauner Farbe. Der Kork ist meist entfernt, die etwa vorhandenen geringen Reste sind von weisslicher Farbe. Die ebenfalls braune Innenseite ist grob gestreift. Der Bruch ist kurz und derb splittig. Der Querschnitt ist braun und lässt in grossen Mengen hellere Punkte erkennen, die mit der Lupe fein radialgestreift erscheinen. Geruch schwach aromatisch, Geschmack gewürzhaft-scharf.

Der Kork ist aus dünnwandigen Zellen und solchen, deren Innenwand und Seitenwände verdickt sind, geschichtet. Im darauf folgenden Parenchym Steinzellen, die oft ebenfalls vorzugsweise an der Innenwand und den Seitenwänden verdickt sind. Weiter nach innen ein fast geschlossener Ring aus Steinzellen, die isodiametrisch oder tangential gestreckt sind. Im Bast ansehnliche Gruppen sehr stark verdickter, deutlich geschichteter Zellen. Die einzelnen Zellen sind faserartig, etwas knorrig, bis 1100 μ lang und bis 150 μ breit. Der zwischen diesen Gruppen gelegene Weichbast ist durch Gruppen zusammengefallener Siebrohren deutlich geschichtet. Die Markstrahlen sind 2—3 Zellreihen breit, zwischen den Steinzellgruppen sklerosirt. In den nicht verdickten Zellen der Markstrahlen und dem Parenchym feine nadelförmige Oxalatkrystallehen. Ueberall im Parenchym reichlich Oelzellen.

Bestandtheile. Zu etwa 1,5 Proc Cotoin $C_{14}H_{18}O_4$ (vergl unten), Dicotoin $C_{12}H_{20}O_6$, Phenyleumalin $C_{11}H_{16}O_2$, atherisches Oel, Gerbstoff.

Anwendung Als Mittel gegen Diarrhoe (0,5 g 3—4 mal täglich). Die Rinde ruft leicht Reizungen der Magenschleimhaut hervor und infolgedessen Uebelkeit, Aufstossen und Erbrechen. Man zieht daher die Verwendung des Cotoins vor.

† Cortex Paracoto, Paracotorinde. Sehr bald nach dem Bekanntwerden der Cotorinde (1876) erschien eine zweite Cotorinde im Handel, ebenfalls aus Bolivia, die makroskopisch und mikroskopisch von der ersten nicht zu unterscheiden ist.

Bestandtheile Paracotoin $C_{12}H_{16}O_4$ (vergl unten), Leucotin $C_7H_{12}O_6$, Oxyleucotin, Hydrocotoin $C_{12}H_{14}O_4$, Protocotoin $C_{16}H_{14}O_4$, Methyl-Hydrocotoin $C_{16}H_{18}O_4$, Methyl-Protocotoin $C_{17}H_{16}O_6$, Piperonylsäure $C_8H_6O_4$, Gerbstoff, ätherisches Oel. Letzteres ist farblos, von angenehmem Geruch, spec Gew 0,9275. Dichtung — 2,12°, es enthält Cadinen $C_{15}H_{24}$, und Methyl Eugenol, vielleicht noch ein Hydrat des Cadinens $C_{15}H_{26}O$ und Kohlenwasserstoffe $C_{11}H_{18}$ und $C_{13}H_{18}$.

Anwendung Wie bei der vorigen.

Falsche Cotorinden In neuester Zeit sind zwei solcher vorgekommen.

1) Eine Rinde, die makroskopisch den echten Rinden gleicht, mikroskopisch sich von ihnen dadurch unterscheidet, dass sie ausser den grossen Fasergruppen im Bast noch Stab-

zellen enthält, und dass die Zellen des sklerotischen Ringes radial gestreckt sind Sie riecht und schmeckt zimmtartig und enthält zu 0,145 Proc ein Alkaloid, das mit Schwefelsäure und Eisenchlorid schmutzig grün, dann am Rande roth, endlich schmutzig violett wird Sie enthält ferner zu 1,2 Proc ätherisches Oel vom spec Gewicht 1,108 und Drehung $-2^{\circ}40'$ Die Rinde stimmt mit der seit langem bekannten Rinde von *Cypocarya pretiosa* Mart (*Mespidodaphne pretiosa* Nees) überein

2) Eine Rinde, die in dicken rothbraunen Stücken vorkommt Sie ist ausgezeichnet durch sehr grosse, knorrige, einzeln stehende faserförmige Zellen im Bast Dieselbe Rinde ist zuweilen als Gerbrinde (*Curtidor*) nach Europa gekommen Sie enthält 21 Proc Gerbstoff Vielleicht stammt sie von einer *Sapotaceae*.

Aufbewahrung. In dicht verschlossenen Gefässen vorsichtig und vor Licht geschützt Die Pulverung ist mit den nothigen Vorsichtsmassregeln auszuführen, da der Staub der Rinde die Schleimhäute der Luftwege angreift

† *Extractum Coto fluidum* Wird aus mittelfein gepulverter Cotorinde wie *Extract Cocae* fluid (S 869) bereitet *Anhidriarchoicum* Gabe 5–10 Tropfen mehrmals täglich
† *Tinctura Coto* *Cototinctur* Ergänzb 1 Th grob gepulverte Cotorinde, 5 Th verdünnter Weingeist — *Distension* 20 Th Cotofluidextrakt, 80 Th verdünnter Weingeist Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren Gabe 2stündlich 10 Tropfen
Nation Form Grob gepulverte Cotorinde 125,0, Alkohol von 94 Vol Proc q s zu 1 Liter Tinktur

† *Cotoinum*. *Cotoin* CH_3O $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})$, CO C_6H_5 (Ergänzb)

Darstellung Bohnte Cotoin wird mit Aether extrahirt, der Aether abdestillirt und der Rückstand mit *Lagroun* vermischt Man giesst vom ausgefällten Harze ab und lässt die Lösung an der Luft verdunsten Das so erhaltene Cotoin krystallisirt man aus Wasser um

Eigenschaften Aus Wasser in blassgelben, gekrümmten Prismen, aus Alkohol und Chloroform in Tafeln krystallisirend Schmelzpunkt $130-131^{\circ}\text{C}$ Optisch inaktiv Wenig löslich in kaltem Wasser, leicht in Alkohol, Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, Benzol, Aceton, unlöslich in *Lagroun* Reducirt in der Kälte Silberlösung, in der Wärme *Fehling'sche* Lösung — In Essessig gelöst, dann mit concentrirter Salpetersäure versetzt, giebt Cotoin eine blutrothe Färbung und der Staub erregt Niesen und Hustenreiz

Anwendung Gegen *Diarrhoe* 0,005–0,01–0,05 g ein- bis dreimal täglich — Grösste Einzelgabe 0,3, grösste Tagesgabe 1,0 Man verwendet an seiner Stelle meist das folgende

† *Paracotoinum*. *Paracotoin*. CH_3O C_6H_4 $\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CO}$ C_6H_5 (Ergänzb)

Darstellung *Paracotoirinde* wird mit Aether ausgezogen und der Aether verdunstet Die auskrystallisirte Masse wird abgepresst und in heissem Alkohol gelöst, beim Erkalten krystallisirt zuerst *Paracotoin* aus

Eigenschaften Blassgelbe, glänzende Blättchen Schmelzpunkt 155°C Etwas löslich in kochendem Wasser, leicht löslich in Aether, Chloroform, Aceton und kochendem Alkohol, schwer in Benzol und Essigsäure *Paracotoin* in Essessig gelöst, wird durch concentrirte Salpetersäure anfangs gelb, dann grün (Die Reaction kommt eigentlich dem *Oxyleucotoin* zu, mit dem das käufliche *Paracotoin* immer verunreinigt ist)

Anwendung Bei *Darmkatarrh*, sowie bei *Diarrhoe* zu 0,1–0,5 g bis dreimal taghoh

Mixtura Coto

Rp *Tinctura Coto*
Tinctura Cardamomi ss 25
Sirupl Sacchari 10,0
Aqua destillata 180,0
Mucilaginls Gummi arab 15,0

Bei Durchfall mehrmals täglich esslöffelweise.

Mixtura Cotoini

Rp *Cotoin* 0,05–0,08
Spiritus dilu 10,0
Aq destillat 120,0
Sirupl Sacchari 80,0

stündlich bis zweistündlich 1 Esslöffel voll.

Corylus.

Gattung der *Betulaceae*.

Liefert von mehreren Arten essbare Früchte, die auch hier und da medicinisch verwendet werden, so *Corylus Avellana* L., die Haselnuss, in Europa, *C. tubulosa* Willd., die Lamberts-nuss, in Südosteuropa, *C. Columna* L., die Baumhasel, Dicknuss, türkische Nuss, im Orient und Himalaya, *C. rostrata* Ait in Nordamerika Verwendung findet das Oel der Früchte der erstgenannten Art *Hulle du noisetier* (Gall)

Bestandtheile der Früchte von *Corylus Avellana* nach KOENIG: Wasser 7,11 Proc., Stickstoffsubstanz 17,41 Proc., fettes Oel 62,60 Proc., Stickstofffreie Extraktstoffe 7,22 Proc., Holzfaser 3,17 Proc., Asche 2,49 Proc. Das Oel hat das specifische Gewicht 0,917, es erstarrt bei -20°C . Jodzahl 88. Die Haare der Cupula der *C. rostrata* sollen gegen Eingeweidewürmer angewendet werden.

Crocus.

Gattung der Iridaceae — Crocoideae.

Crocus sativus L. var. α -auctumnalis. Im wilden Zustande nicht bekannt.

Crocus sativus ist heimisch wahrscheinlich in Kleinasien und Griechenland, aber mit der die Droge liefernden Pflanze, die steril ist, nicht identisch. Verwendung finden die Narben der Blüthe: Crocus (Aust. Brit. Germ. Helv. U-St.). *Crocus orientalis*. *Stigmata Croci*. — Safran. Gewürzsafran. Safran (Gall.). — Saffron.

Beschreibung. Der Blütenstiel ist bis 2 cm, das Perigon 10—15 cm lang, blaviolett mit dunkleren Streifen, am Schlunde bärtig, die Abschnitte oblong, stumpf. Die 3 Antheren etwa halb so lang als der Saum des Perigons. Der Griffel etwas länger als die Röhre des Perigons, die 3—3,5 cm langen Narben zwischen den Zipfeln des Perigons herabgebogen. Sie sind am unteren Ende heller gefärbt, dünn, nach oben dunkelroth, keilförmig verbreitert, aufgeschlitzt. Am oberen Rande kleingelappt, papillös, häutig, biegsam, zähe (Fig. 227). In der Droge sind die Narben durch das Trocknen zusammengefallen und durcheinander gewirrt, nach Aufweichen in Wasser, ev. unter Zusatz von $\frac{1}{4}$ Ammoniak tritt die Form deutlich hervor. — Der Geruch ist stark gewürzhaft, fast narkotisch, der Geschmack bitterlich gewürzhaft, etwas scharf.

Auf dem Querschnitt zeigt der Safran einen sehr einfachen Bau. Die Zellen der Epidermis sind an einer Stelle papillös vorgewölbt und von der Cuticula bedeckt, welche sich in Wasser leicht abläßt, da die darunter liegende Membran verschleimt ist. Zwischen den Epidermen dünnwandiges Parenchym und zarte Gefäßbündel mit Spiralgefäßen. In den Epidermen und im Parenchym gelbe Chromatophoren und gelb gefärbter Zellsaft (Polychroit). Bei der Untersuchung des Safrans stösst man häufig auf die runden, dickwandigen Pollenkörner.

Fig. 227. (Nach PLANCHON.)
Narben von *Crocus sativus*.



Fig. 228. (Nach PLANCHON.)
Narben von *Crocus verna*.

Bestandtheile nach KOENIG:

	Wasser	Stickstoffhaltige Substanz	Flüchtiges Oel	Fett	Zucker	Stickstofffreie Extraktstoffe	Holzfaas	Asche	in der Trockensubstanz		
									Stickstoffhaltige Substanz	Flüchtiges Oel	Fett
	Procent										
Spanischer . .	15,90	12,57	0,75	3,75	11,99	42,31	4,63	4,05	14,95	0,89	4,46
Gatinais . . .	14,45	13,58	0,91	8,08	12,51	41,89	4,38	4,25	15,37	1,06	9,34

Ueber den Aschengehalt gehen die Angaben der Literatur weit auseinander, er wird in anscheinend unverdächtigem Safran bis zu 10 Proc angegeben. HILGEN führt als höchsten zulässigen Aschengehalt 8 Proc an, wovon 0,5 Proc in Salzsäure unlöslich sind. Die Asche enthält Aluminium.

Die Pharmacopöen normiren den zulässigen Aschen- und Wassergehalt folgender massen

		Germ	Helv	Austr	Brit	U-St
Asche	Proc	7,5	7,5	8	7	7,5
Wasser	Proc	14,0	14,0		12,5	14,0

Der wichtigste Bestandtheil ist der ginkosidische Farbstoff Polychroit oder Crocin $C_{44}H_{56}O_{26}$, der Crocetin $C_{22}H_{40}O_9$ und Dextrose liefert. Das Polychroit ist löslich in Wasser und verdünntem Weingeist, wenig löslich in starkem Weingeist und Aether. Salzsäure löst es mit gelber Farbe, Schwefelsäure mit blauer Farbe. Ausser im Safran findet es sich in den chinesischen Gelbschoten von *Gardenia spec.*, in der *Fabiana imbricata* und in der *Tritonia aurea* (vergl unten). Nach neuesten Untersuchungen von HILGEN und SCHÜTZER ist der Farbstoff identisch mit Carotin. Bei der Destillation des Safrans mit Schwefelsäure und ätherisches Oel in Menge abgespalten.

Ferner enthält der Safran das in farblosen, prismatischen Krystallen krystallisierende Picrocrocin oder Safranbitter $C_{25}H_{36}O_{17}$.

Sorten. Es sind gegenwärtig im Handel nur zwei von Bedeutung.

1) Französischer oder Gatinais-Safran, hauptsächlich kultivirt im Arrondissement Pithiviers-en-Gâtinais, nördlich von Orleans. Man unterscheidet 2 Sorten Safran d'Orange, durch künstliche Wärme getrocknet, von besonders lebhafter Farbe, und Safran comtat, an der Sonne getrocknet, weniger geschätzt. Der französische Safran ist der beste.

2) Spanischer Safran in der Provinz Murcia bei Albacete, Andalusien bei Huelva, Valencia bei Alicante, ferner auf den Inseln Palma und Mallorca kultivirt. Der spanische Safran gilt als weit weniger gut, wie der französische, er ist sehr häufig verfälscht, kommt aber, wenn in Frankreich wenig producirt wird, als französischer oft genug zu uns. Da das Einsammeln und Trocknen sehr mühsam ist, so geht die Kultur im allgemeinen zurück, in manchen Ländern, wie Oesterreich und der Schweiz, die früher erhebliche Mengen producirt, ist sie so gut wie verschwunden.

Prüfung. Dieselbe erstreckt sich zunächst auf die Feststellung, dass wirklich Safran vorliegt (vergl oben), ferner auf die Bestimmung des Asche- und Wassergehaltes und auf die Fähigkeit, grosse Mengen Wasser gelb zu färben. Germ schreibt vor, dass 1 Th 100 000 Th Wasser gelb färben sollen, ebenso Helv und U-St. Austri 1:80 000. CASPAR und LORETT empfehlen neuerdings 0,3 g Crocus mit 300,0 g Wasser mehrere Stunden zu maceriren. Von dieser Lösung soll $\frac{1}{10}$ ccm (= 0,0001 g Crocus) genügen, 100 ccm Wasser deutlich zu färben, also 1 1000 000. Die Bestimmung des Asche- und Wassergehaltes ist wichtig, da viele der im Folgenden aufgeführten Verfälschungen gerade diese sehr bedeutend erhöhen.

Bei der Untersuchung des Pulvers ist der mikrochemische Nachweis des Polychroits von grosser Wichtigkeit: man breitet eine kleine Menge des zu untersuchenden Pulvers sorgfältig auf dem Objektträger aus, so dass die einzelnen Partikelchen möglichst sich nicht berühren, und lässt dann, während man bei schwacher (30 \times) Vergrösserung beobachtet, aus einer Pipette einige Tropfen concentrirter Schwefelsäure zufließen. Alle Partikelchen, die aus Safran bestehen, werden vorübergehend schön blau und violett, während die Verfälschungen gelb, roth, braun, schwarz etc werden. Hat man auf diese Weise festgestellt, ob überhaupt eine Verfälschung mit einem fremden Pflanzentheile vorliegt, so ist es Sache der weiteren, oft ziemlich schwierigen, mikroskopischen Untersuchung, deren Natur zu ermitteln. Zum Zweck dieser Untersuchung kann man das Pulver in Chloralhydratlösung (3 Chloral 2 Wasser) auflösen.

Vergl ferner Vinassa, Arch d Ph 1892, S 353 und Tschirch-Oesterle Anatomischer Atlas, S 93

Verfälschungen Der Safran ist ausserordentlich häufigen Verfälschungen ausgesetzt, die im Folgenden aufgeführten sind etwa innerhalb der letzten 15 Jahre vorgekommen

A Ohne Zusatz oder Substitution fremder Substanzen

1) Der Safran ist mit solchem gemengt, dem der Farbstoff ganz oder theilweise entzogen ist Solcher Safran ist hell, spröde, mit geringer oder ohne Farbekraft (vergl oben) Oft ist solcher Safran mit „Rouge soluble“ (Sulfonatrumocellin) aufgefaßt Er färbt dann Wasser löhlich oder orange

B Verfälschung mit Theilen der Safranpflanze

2) mit den hellgefärbten Griffeln, die unter dem Namen „Feminelle“ einen Handelsartikel bilden Da beim Herauszipfen der Narben aus der Blüthe häufig der Griffel ganz oder theilweise daran haften bleibt, so lassen Germ, Helv, Austr, Brit d. d. d. in geringer Menge zu Die zur Herstellung ganz reinen Safrans ausgelesenen Griffel werden aber oft in grösserem Umfange beigemengt

3) Das in Streifen geschnittene, gerollte und gefärbte Perigon sowie die Staubblätter erkennt man beim Aufweichen, die letzteren an den zahlreichen Pollenkörnern, die ersten haben Spaltöffnungen

C Verfälschung mit Beschwerungsmitteln, um das Gewicht zu vermehren

4) Der Safran wird längere Zeit in einem feuchten Kellor aufbewahrt, um Wasser anzuziehen

5) Der Safran wird mit Zuckersirup, Honig, Glycerin oder fetten Oelen beschwert (giebt, auf Papier gedrückt, Flecken)

6) Ausserdem setzt man ihm weitere Beschwerungsmittel zu Baryumsulfat, Calciumcarbonat, Gips, Stärkemehl, solche Beschwerungsmittel sind bis zu 60 Proc beobachtet worden Sie sind als kräftiger Ueberzug der Narben meist schon bei schwacher Vergrösserung zu erkennen Beim Behandeln mit Wasser liefern solche Beschwerungsmittel ein Sediment im Wasser, das dann weiter mikroskopisch (Stücke) oder chemisch untersucht wird Ueber mineralische Beschwerungsmittel giebt ferner die Aschenbestimmung Aufschluss Die Verfälschung mit Baryumsulfat wird auch so ausgeführt, dass man den Safran mit einem löslichen Baryumsalz und dann darauf folgend mit einem Sulfat behandelt

D Verfälschung mit Theilen fremder Pflanzen

7) Mit den Blüthen von *Carthamus tinctorius* L (vergl S 859)

8) Mit den Blüthen von *Calendula officinalis* L (vergl S 577) Für den Nachweis dieser beiden Kompositenblüthen im Pulver ist besonders auf die Pollenkörner zu achten, die stachelig oder warzig sind

9) Mit den Narben anderer Krokusarten Diese sind meist kürzer und ohne Färbefähigkeit Diejenigen von *Crocus vernus* (Fig 228) sind vorn breiter und tiefer gekrümmt, die von *Crocus speciosus* sind gabelspaltig getheilt

10) Zerschnittene Blüthen von *Papaver Rhoeas* L, *Punica Granatum* L, Staubfäden einer Nelke, Blüthen von *Arnica montana* L, *Scolymus hispanicus* L

11) Zerschnittene und gefärbte Zwiebelschalen

12) Pulver von *Capsicumfruchten* (bis zu 70 Proc im Pulver beobachtet)

13) Zerschnittene und gefärbte, grasartige Pflanzen (*Carex capillaris*?)

14) Mit einem Eosin Azofarbstoff gefärbte Kemptpflanzen einer Leguminose (*Vicia*?)

15) Würzelchen von *Allium Porrum*

16) Gepulvertes Sandelholz (an den Bruchstücken grosser Gefässe leicht zu erkennen)

17) Kurkuma Der ätherische Auszug hinterlässt beim Verdunsten einen gelben Fleck, der mit Borax und Salzsäure braun wird

E Verfälschung mit thierischen Stoffen

18) Als solche sind Fasern gepökelten und getrockneten Fleisches beobachtet

F Verfälschung mit Kunstprodukten

19) Gelatinefäden, mit einem rothen Farbstoff getränkt

G Verfälschung mit organischen Farbstoffen

20) Dimtrokresol-Kalium oder -Ammonium (Safransurrogat, chemischer Safran), Mariusgelb und Tropaeolin (Safran Alger), Fuchsin

21) Als Safransurrogat kommt auch vor ein Gemenge von 4 Th Weizenmehl, 2 Th Safran, 2 Th Kurkuma, 1 Th Sandelholz und etwas Gewürz

Einkauf Pulverung. Den Anforderungen der Arzneibücher entspricht nur die als *Crocus electus* bezeichnete, durch künstliche Wärme getrocknete Sorte Das Pulvern

des Safrans geht leicht von statten, wenn man ihn einige Stunden über Aetzkalk, oder bei einer Wärme von höchstens 25° C (Gall) nachtrocknet, er giebt hierbei etwa 10 Proc Feuchtigkeit ab. Safranpulver sollte, da der hohe Preis desselben zu Verfälschungen Anlass giebt, nur aus ganz zuverlässiger Quelle käuflich bezogen werden.

Aufbewahrung. Safran und Safranpulver bewahrt man in gut verschlossenen, gelben Hafenglasern an einem kühlen Orte auf.

Anwendung. Innerlich giebt man ihn als Pulver zu 0,1—0,3 — 1,0 g, als Tinktur zu 15—60 Tropfen, als Sirup theelöffelweise bei Keuchhusten und Krämpfen. — Im Hans halt vielfach zum Färben von Speisen, zarten Geweben („Gardinen creme“), seltener als Gewürz. Er gilt als Stomachicum, Anthystericum und Emmenagogum. Da Safran innerlich in Gaben von 5—15 g Abortus bewirken soll, so giebt man ihn in solchen Mengen mit der nothigen Vorsicht ab.

Extractum Croci (Gall) ist wie **Extract Colocynthis** Gall (S 934) zu bereiten. Ausbeute etwa 50 Proc.

Sirupus Croci. Sir de Croco. Safransirup. Sirop de Safran. Ergänzb. 2 Th Safran zieht man 2 Tage mit 45 Th Weisswein aus und bereitet aus 40 Th Filtrat und 60 Th Zucker 100 Th Sirup. — Gall 25 Th Safran macerirt man 24 Stunden mit 440 Th Roussillonwein (Grenache), sammelt 440 Th Filtrat und löst darin 560 Th Zucker. — Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Tinctura Croci. Safran tinctur. Teinture de Safran. Tincture of Saffron. Ergänzb. Helv 1 Th Safran, 10 Th verdünnter Weingeist. — Brit 50 g Safran, 1000 ccm Weingeist (80 Vol-Proc). — U-St 100 g Safran, verdünnter Weingeist (41 Proc) q s, durch Verdrängung sammelt man 1000 ccm. — Gall 1 Th Safran, 10 Th Weingeist (80 proc). — Vor Licht geschützt aufzubewahren. 5 Tropfen (nach Helv $\frac{1}{10}$ Tropfen) färben 1 Liter Wasser noch deutlich gelb.

Aqua Vitae aerea
Elixir de quinquina et de safran
Liquor doré.

Rp Tincturae Cinnae
Tincturae Croci
Tincturae Cinnamonomi
Tincturae Aurantii cort. 33 100,0
Spiritus (90 proc)
Vinum Hispanici 33 2000,0
Aqua Aurantii flor 33 200,0
Aqua Rosae 33 200,0
Sirupus Sacchari 2000,0

Cataplasma antophthalmicum FRACCK.

Rp Croci pulverati 0,7
Vitellum ovi unius
Missa panis albae recent 85,0
Aeusserlich, bei Augenentzündung.

Electuarium Croci compositum.
Electuaire de safran composé (Gall).
Confection d'Hyacinthe.

Rp 1 Croci pulverati 10,0
2 Mellis albi 240,0
3 Sirupi Tuleae hortensis¹⁾ 480,0
4 Myrrhae subit pulver 10,0
5 Ligni Santali citrini pulver 10,0
6 Ligni Santali rubri pulver 10,0
7 Herbae Dictamnii cretici pulver 18,0
8 Cinnamonomi Ceylanici pulver 80,0
9 Lapidum Cancrerorum pulver 60,0
10 Terrae aligatae pulver 80,0

Man stellt 1 mit der erwärmten Mischung von 2 und 3 während 12 Stunden bei Seite und mischt dann 4—10 hinzu.

Elixirium Gari.
Elixir de Garus (Gall).

Rp 1 Spiritus Gari (S 285) 1000,0
2 Fructus Vanillae 1,0
3 Croci 0,5
4 Herbae Adiantum pedati 20,0

5 Aque destillate ebullientes 500,0
6 Aque Aurantii florum 200,0
7 Sacchari albi 1000,0

1, 2, 3 zwei Tage maceriren, Aufguss von 4 mit 5 zur Lösung von 7 in 6 zufügen, das Ganze mischen und filtriren.

Ex tempore
Rp Spiritus Gari 45,0
Sirupus Aurantii flor 50,0
Tincturae Croci 2,5
Tincturae Vanillae gtt V

Emplastrum oxycroceum.
Safranpflaster Oxycroceumpflaster.
Harziges Safranpflaster.
Ergänzungsbuch.

Rp 1 Cerae flavae 6,0
2 Colophoni 6,0
3 Resinae Pinii 6,0
4 Ammoniaci 2,0
5 Galbani 2,0
6 Terebinthinae 2,0
7 Masticeae pulv subit 2,0
8 Myrrhae pulv subit 2,0
9 Olibani pulv subit 2,0
10 Croci pulv subit 1,0
1—3 im Dampfbade schmelzen, ebenso 4—6, beide mischen, und 7—10 hinzusetzen.

Helvetica.
Rp 1 Cerae flavae 35,0
2 Colophoni 25,0
3 Elemi 10,0
4 Galbani (V) 5,0
5 Ammoniaci (V) 5,0
6 Myrrhae (V) 5,0
7 Terebinthinae 12,0
8 Croci (VI) 1,0
9 Extracti Katanblae 2,0

1—3 im Dampfbade schmelzen, Lösung von 4—6 in 7, zuletzt 8—9 mit Spir dilut angerührt zufügen.

¹⁾ Sirup d'oeillet, aus den Blüthen von Dianthus Caryophyllus wie Sirup Rhoeodas zu bereiten (vergl Dianthus).

Austriaca			Pillulae Croci composita GALLIA.		
Rp	Cerae flavae	50,0	Rp	Croc	4,0
	Colophoni	100,0		Asae foetidae	4,0
	Ammoniac	via humid		Extracti Opil	0,4
	Galbani / depurati	25,0		Extracti Valerianae	2,0
	Crebenthinae lincense	20,0	Man formt 50 Pillen	3—4mal täglich	2 Stück
	Oilanti subit pulver		bei Menstrualbeschwerden		
	Mastiche „	EA 30,0		Pisana de croco sativo	
	Croci „	15,0		Tisane de safran (Gall)	
			Rp	Croc	0,2
				Aquae destillatae ebull	100,0
Bereitung wie bei vorigem			Nach ½ Stunde seigt man durch		

Käsefarbe. Zur Erzielung einer beständigen Gelbfärbung eignet sich besonders höchst fein gepulverter Safran

Kindertinktur, schmerzstillende, von PASQUALE CATHEBINUS, enthält die Bestandtheile aus Jalape, Safian, Muskatnuss, Zimmt, Pfefferminze, Kummel

KREITS' alibewährtes Lebensextrakt ist eine mit Safianauszug versetzte Rhabarbertinktur

Sirop de dentition de Delabarre, zum Erleichtern des Zahnens, besteht aus 7,5 Safrantinktur, 1,0 Brechwurzelinktur und je 50,0 Süßholz- und Rhabarbersirup

Zahnsirup von MARKS ist mit Safian versetzter Zuckersirup

Croton.

Gattung der Euphorbiaceae — Platylobeae — Crotonoideae.

I Croton Eluteria, vergl S 669

II Croton Tiglium L., heimisch im tropischen Asien und vielfach kultivirt Verwendung finden die Samen

† Semen Crotonis Samen s Grana Tigli s Moluccana Krotensamen Krotenkorner Granatill. Purginkorner. — Graine de Tilly Graine des Moluques (Gall)

Beschreibung. Sie sind etwa eiförmig, 10—12 mm lang, 4—8 mm breit, auf dem Rücken mit stumpfem Längskiel, auf der Bauchseite mit deutlich sichtbarer Raphe, an dem einen Ende mit kleiner Caruncula Die Farbe ist meist schmutzig graubraun mit dunkleren Flecken. Die dünne Samenschale umschließt ein fleischiges Endosperm und den Embryo mit blattartigen Cotyledonen In beiden neben fettem Oel und Plasma Aleuronkörner, die ein Krystallloid und Globoid enthalten Geschmack anfangs milde und ölig, bald kratzend und anhaltend brennend. Das Gewicht der Schalen macht etwa 80 Proc. der Samen aus

Bestandtheile 50—60 Proc fettes Oel Ol Crotonis, vergl unten Benzin lost aus den Samen 33,8 Proc., Schwefelkohlenstoff 33,7 Proc, Chloroform 23,0 Proc

Aufbewahrung und Anwendung Krotensamen werden vorsichtig aufbewahrt und im Handverkauf nicht abgegeben Nur selten dienen sie noch in der Tierheilkunde als Abführmittel, man giebt einem Pferde 4 bis höchstens 8 Samen (!) mit Kleie Bei Menschen können schon 4 Samen tödtlich wirken

Auch andere Theile der Pflanze das Holz (Lignum Pavaanae, Lignum moluccanum), die Wurzel und Blätter wirken purgirend

† Oleum Crotonis (Austr Brit Germ) Oleum Tigli (Helv U-St.) Huile de Croton Tiglium (Gall) Kroton Oel. Croton oil Granatillol

Das in den Krotensamen enthaltene Oel kann durch Pressung oder durch Extraktion der Samen mit Aether, Schwefelkohlenstoff und dergl gewonnen werden Ausserdem ist es nicht ganz gleichgültig, ob die enthulsten oder nicht enthulsten Samen zur Gewinnung benutzt werden Es schreiben vor Brit, Helv und U St Durch Pressung der Samen Austr und Germ Durch Pressung der enthulsten Samen Gall Durch Pressung der enthulsten Samen oder Extraktion derselben mittelst Aether

Darstellung 1) Man leest alte, dunkelbraun gewordene, verdorbene Samen aus pulvert die zurückbleibenden unverdorbenen, und presst aus ihnen das fette Oel in der

unter *Oleum Amygdalarum* (S 280) angegebenen Weise 2) Man sebt die sub 1) erhaltenen unverdorbenen Samen, pulvert die Samenkerne und presst aus ihnen das Oel 3) Man pulvert die geschalteten Samen und extrahirt sie im Soxhlet'schen Extraktionsapparat mit Aether Nach dem Verdampfen (oder Abdestilliren) des Aethers bleibt das Krotanol zurück

Das gewonnene Oel wird nach mehrtagigem Absetzen durch ein getrocknetes Filter an einem warmen Orte filtrirt Die Ausbeute beträgt bis zu 30 Proc vom Gewicht der Samenkerne

Vorsicht! Alle Rückstände (Samenschalen, Presskuchen und Filter) sind sofort durch Verbrennen zu vernichten Man hute sich auch vor den fächtigen Bestandtheilen der Krotonsamen und vermeide jede direkte Beührung mit der blossen Hand

Im Handel unterscheidet man Ostindisches und Englisches Krotanol Ersteres ist gelblich, letzteres braungelb, aber von starkerer Wirkung Wenn es möglich ist, so bereite man das Oel selbst, anderenfalls bemühe man sich, gute Handelsmarken zu erlangen Eine solche ist die in kleinen Flaschen vorkommende, mit der Signatur „*Croton Oil, sold by A. Short, Ratcliff, Highway, London*“

Eigenschaften Krotanol ist ein fettes, gelbbraunes, dickflüssiges Oel, welches zwischen den trocknenden und den nichttrocknenden Oelen, den ersteren aber näher steht Es besitzt einen schwachen, aber eigenthümlichen und unangenehmen Geruch, und rothet infolge seines Gehaltes an freien Säuren angefeuchtetes blaues Lackmuspapier Der Geschmack ist anfangs mild, hinterher sehr scharf und anhaltend kratzend und schmerzhaft brennend (Vorsicht!) In 90proc Weingeist ist es nur zum Theil löslich Der die Hauptmenge ausmachende, in 90proc Weingeist lösliche Antheil ist allein der Träger der drastischen Wirkung, der in 90proc Weingeist unlösliche Antheil ist unwirksam

In dem doppelten Volumen absoluten Weingeistes ist Krotanol häufig schon bei gewöhnlicher Temperatur, jedenfalls aber beim Erwärmen vollg löslich Das spec Gew ist bei 15°C nach Brit Germ U St = 0,940 bis 0,960, nach Anstr = 0,940 bis 0,950 also höher als dasjenige anderer fetter Oele, von denen sich in dieser Beziehung nur Ricinusöl und Leinöl dem Krotanol nähern Krotanol erstarrt bei etwa -16°C Jodzahl = 90 bis 100

Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist das Krotanol ein Gemenge der Glyceride der Stearinsäure, Palmitinsäure, Myristinsäure, Laurinsäure, Oenanthylsäure, Capronsäure, Valeriansäure, Buttersäure, Krotonolsäure (Krotoneleinsäure), Tiglinsäure Ausserdem enthält es wechselnde Mengen freie Säuren, unter ihnen (etwa 4 Proc) freie Krotonolsäure (Krotanol) nach Siegel $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_4$

Die Krotonolsäure oder das „Krotanol“, welchem bisher die blasenziehenden Eigenschaften des Krotanöls zugeschrieben wurden, ist nach DUNSTON und FIL BOOLE ein Gemisch von meist unwirksamen Fettsäuren mit einem Harz (Krotonharz)

Krotonharz $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_4$ fast unlöslich in Wasser und Benzol, leicht löslich in Alkohol, Aether und Chloroform Schmelzpunkt 90°C Es ist kein Glycerid, sondern voraussichtlich ein Laktone oder complicirtes Anhydrid

Prüfung. 1) Von Wichtigkeit ist die Feststellung des specifischen Gewichtes, weil das des Krotanöls höher ist als dasjenige aller anderen fetten Oele mit Ausnahme des Ricinusöls 2) Ferner ist wichtig die Löslichkeit in dem doppelten Volumen absolutem Weingeist, obgleich das Krotanol die Auflöslichkeit etwa beigemengter fiedler Oele, welche an sich in absolutem Weingeiste nicht in gleichem Maasse löslich sind, begünstigt und namentlich Ricinusöl ein gleiches Verhalten gegen absoluten Weingeist zeigt 3) Von Wichtigkeit ist endlich der Ausfall der Elaidinprobe, bei welcher reines Krotanol tagelang flüssig und hellfarbig bleibt, während ein mit nichttrocknenden Oelen versetztes Krotanol innerhalb eines Tages theilweise fest wird oder körnige Antheile abscheidet

2 Raumtheile Krotanol, nach Zusatz von 1 Raumtheile rauchender Salpetersäure und 1 Raumtheil Wasser kräftig geschüttelt, dürfen nach 1—2 Tagen weder ganz, noch theilweise erstarren

Aufbewahrung Weil das Krotonöl aus der Luft leicht Sauerstoff aufnimmt, wobei es sich verändert und verdickt, auch mehr freie Krotonolensäure abspaltet, so bewahre man es vorsichtig neben anderen starkwirkenden Substanzen in kleinen, möglichst ganz gefüllten und gut geschlossenen Gefäßen vor Tageslicht geschützt auf.

Anwendung. Auf die Haut gebracht, erzeugt Krotonöl Brennen, dann Rötung, schließlich einen pustulösen Ausschlag. Man benutzt es daher äußerlich zu abtötenden Einreibungen. Innerlich wirkt es in Gaben von $\frac{1}{4}$ bis 1 Tropfen drastisch abführend. Man gibt es daher als Laxans, wenn alle Mittel im Stiche lassen. Die Wirkung tritt ungemein schnell ein. Krotonöl darf nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden.

Höchstgaben *pro dosi* 0,05 g, *pro die* 0,1 g (Austr. Germ. Helv.)

Rp Oel Crotonis gtt I	Rp Oel Crotonis gtt II
Sacchari Lactis 3,0	Oel Ricini 60,0
Divide in part 8 2stündl 1 Pulv	2stündl 1 Esslöffel

Die Beseitigung von Muttermalen geschieht nach Dr. SIEGLER durch dreimalige Anwendung von Krotonöl nach Art des Lebensweckers (s. unter Euphorbium).

Bacilli Oel Crotonis Linoxiv
Krotonstifte Crayons à l'huile de
Croton

Rp Oel Crotonis
Cereae flavae 5,0
Oel Crotonis 10,0
Man formt Stifte von 8–9 mm Dicke

Charta epispastica
Papier épispastique (Dieterich)
a stärkeres

Rp Cereae flavae 50,0
Terebinthinae 20,0
Oel Crotonis 25,0

b schwächeres
Rp Cereae albcae 50,0
Terebinthinae 35,0
Oel Crotonis 15,0

Die geschmolzene und erkaltende Masse wird mit einem Fingel auf geleimtes, unselektiertes Schreibpapier gestrichen.

Clysmas antidiysentericum KONOPLEFF

Rp Oel Crotonis 0,05 (0,1–0,2)
Oel Olivarum 80,0
Gummi arabici 15,0
Aque destillatae 120,0
Extracti Hyoscyami 0,1 (0,2–0,3)

D 8 Zum Klystier

Colloidiam crotonatum
Krotonöl-Kolloidum
Rp Oel Crotonis 2,5
Colloidiu elasticu 7,5

Zur Peizung der Haut und Erzeugung von Pusteln.

Colloidiu Tiglli (Nat. form)
Rp Oel Crotonis 1,0
Colloidiu (U-S) 9,0

Klaeosaccharum Crotonis
Rp Elaeosacchari Cinnamomi 10,0
Oel Crotonis gtt II

Emulsiocello Tiglli jodata
New-Yorker Formel
Rp Oel Crotonis 1 vol
Aetheris 2
Tincturae Jodi comp 5

Emulsio antidiysenterica KONOPLEFF

Rp Oel Crotonis 0,1 (–0,15)
Oel Amygdalarum 20,0
Gummi arabici 10,0
Aque Menthae pipert 150,0
Aque Lauracerasi 5,0 (–10,0)
Sirup Amygdalarum 40,0

Stündl 1 Esslöffel, kindern 1 Theelöffel

Linalmentum contra calvitiem HOCHSIEGEL

Rp Oel Amygdalarum 15,0
Oel Crotonis 0,5

Linalmentum Crotonis
Linalment of Croton Oil (Brit)
Rp Oel Crotonis 20 cem
Oel Cajuputi 70 cem
Spiritus (90%) 70 cem

Linalmentum Tiglli (Nat. form)
Oel Crotonis 12 cem
Oel Cajuputi 44 cem
Rp Spiritus (84 Vol Proc) 44 cem

Linalmentum Tiglli compositum (Nat. form)

Rp Oel Terebinthinae
Oel Sassafras
Oel Crotonis 25 20 cem
Oel Olivarum 40 cem

Mixtura antispastica

REINHOLD et BARTHELEMY
Rp Oel Crotonis 0,1
Sacchari albi 10,0
Gummi arabici
Tincturae Cardamomi 2 0
Aque destillatae 60 0

Mehrmales täglich 1 Theelöffel, bei Gehirnhauteizung

Oleum Crotonis argillatum
Rp Oel Crotonis 1,0
Argillae purae 9,0

Dient an der pharm. Receptur zum gaben Abwägen kleiner Mengen Krotonöl. Nur kurze Zeit haltbar

Oleum Ricini artificiale
Ph paup

Rp Oel Crotonis gtt I
Oel Papaveris 80,0

Pilulae anthydropicae SCHLEIER

Rp Oel Crotonis
Bulbi Scillae pulv 50 0,25
Ammoniac 0,5
Rhizomata Zingiberis 1 0
Extracti Colocynthis comp 2,0
Zu 20 Pillula 3mal wöchentl 1–3 Pillula

Pilulae hydragogae SCHLESIER

Rp Oel Crotonis 0,1 (gtt III)
Extracti Colocynthis
Gutta 25 0 5
Radices Althaeae q s

Zu 8 Pillula Morgens 1 Pille

Sapo Crotonis
Aus Krotonöl wie Sapo medicatus zu bereiten.
Dosis 0,1—0,2

Tinctura Crotonis
Rp Seminis Crotonis pulv 10,0
Spiritus 100,0
Man digerirt einen Tag und filtrirt.

Yet Oleum acre GÉNEAU
Pp Oel Crotonis 4 0
Oel Cantharidum (Gall) 20 0
Oel Terbinthinac 20,0
Oel Rapae 60,0
Oel Alkannaes q s

Yet Pilla laxativa fortior
Rp Aloes pulvrat 20,0
Oel Crotonis gtt VIII
Saponis viridis 5,0
Zu einer Pille für Pferde Auf einmahl zu geben,
wenn Aloë allein nicht wirkt

Malcolzel des Pfarrers KNEIPP 1 Th Krotonöl, 6 Th Mandelöl

III *Croton Pavana* Hamilton, heimisch in Indien, hefeist Samen, die etwas kleiner und dunkler sind als die vorigen, aber noch heftiger wirken, ebenso werden die Samen von *Croton oblongifolius* Roxb (Kowli seeds) benutzt

IV *Croton lacciferus* L in Ostindien, Ceylon und Cochinchina liefert Schellack (vergl dort)

V *Croton salutaris* Casar, *Croton Paulinianus* Mull Arg, beide in Brasilien, *Croton Draco* Schlechtendal in Mexiko, *Croton hibiscifolius* Kth in Neu Granada und andere Arten liefern Drachenblut

VI *Croton phebalioides* R Br in Neu Südwaies, *Croton flavens* L in Westindien, liefern der Cascarella ähnliche Rinden Die jungen Triebe der letztgenannten Art var balsamiferus werden wie Insektenpulver benutzt, sollen aber wirkungslos sein

VII *Croton Malambo* Karst im nördlichen Sudamerika liefert die jetzt obsolete Malamborinde Eine damit identische oder ganz nahe verwandte Rinde ist als falsche Chinarinde vorgekommen

VIII *Croton corymbosus* Engelm in Texas Die blühenden Zweigspitzen werden als Thee benutzt.

Cubebae.

Cubebae (Germ) Fructus Cubebae (Anstr Brit Helv) Cubeba (U St) Baccae Cubebae Piper caudatum Kubeben Kubebenpfeffer Stielpfeffer Schwanzpfeffer Schwindelkorner ¹⁾ — Cubèbe Poivre à queue (Gall) — Cubebs. Die Früchte des *Piper Cubeba* L fil Familie der Piperaceae, heimisch auf Java, viel leicht auch auf Sumatra und Borneo, kultivirt auf den Antillen, in Malakka und vielleicht in Sierra-Leone

Beschreibung Man sammelt die Kubeben vor der Reife, sie sind dann kuglig, von etwa 5 mm Durchmesser, sehr wenig zugespitzt, am Grunde in einen bis 1 cm messenden Fortsatz ausgezogen, aussen durch das Trocknen runzelig, grau, graubraun oder schwärzlich Die Schale ist etwa 0,5 mm dick, sie umschliesst den nicht völlig entwickelten, geschrumpften, nur an der Basis angewachsenen Samen Ist der Same gut entwickelt, so erkennt man im Längsschnitt das mächtige Perisperm und im oberen Theil das kleine Endosperm mit dem wenig differenzirten Embryo (Fig 230)

Der Querschnitt durch die Fruchtschale lässt in den der Epidermis zunächst gelegenen Zelllagen zahlreiche Steinzellen erkennen, die eine zusammenhängende Schicht bilden. Im Parenchym sind zahlreiche Zellen zu etwas vergrösserten Oelzellen geworden, deren Inhalt infolge des Gehaltes an Cubebin mit concentrirter Schwefelsäure schon roth wird Die vorletzte Zellschicht der Fruchtschale ist ebenfalls in meist etwas radial ge-

¹⁾ Unter diesem Namen auch die *Fructus Coriandri*, die weissen Senfsamen und die giftigen Kokkelskörner

streckte, stark verdickte, groose Steinzellen umgewandelt (Fig. 229). Die dann folgende Samenschale besteht aus zwei stark zusammengefallenen Zellschichten. Im Perisperm ebenfalls reichlich Sekretzellen, deren Inhalt mit Schwefelsäure roth wird, im Parenchym Stärke in grossen, aus sehr zahlreichen Theilkörnchen zusammengesetzten Körnern. Geruch aromatisch, Geschmack scharf-aromatisch, bitterlich.

Bestandtheile. 10 bis 18 Proc. ätherisches Oel (vergl. unten), etwa 2,5 Proc. Cubebin $C_{10}H_{10}O_2$, feine weisse Nadeln, die bei $125^{\circ}C$. schmelzen, in kaltem Wasser fast unlöslich, in heissem wenig löslich, in 76 Th. absol. Alkohol löslich, in 28,6 Th. Aether löslich, ferner löslich in Essigsäure, Chloroform, flüchtigen und fetten Oelen. Wird mit konc. Schwefelsäure und Phosphorsäureanhydrid roth. Ferner etwa 1,7 Proc. Kubebensäure $C_{13}H_{14}O$, bildet eine amorphe, bei $56^{\circ}C$. schmelzende Masse, von schwach saurer Reaktion, unlöslich in Wasser, löslich in Weingeist, Aether, Chloroform, Ammoniak und Kalilauge. Wird ebenfalls mit konzentrierter Schwefelsäure roth. Asche 5,45—8,12 Proc., davon in Salzsäure unlöslich 0,09—0,39 Proc. Die Asche ist grünlich, sie enthält Mangan. Die Kubeben geben 20 Proc. Extrakt.

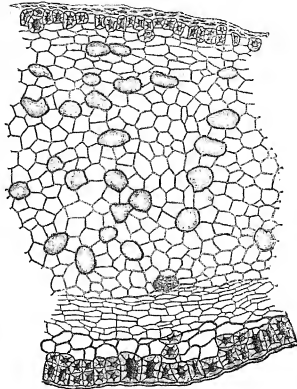


Fig. 228.
Querschnitt durch die Fruchtschale der Cubeba. 180 mal vergr.

Prüfung etc. Die den Kubeben reichlich beigemengten Bruchstücke der Fruchtspindel sind vor der Verwendung zu entfernen. — Da häufig Früchte von abweichender Beschaffenheit im Handel vorkommen, so sollen nur solche verwendet werden, die der obigen Beschreibung genau entsprechen und die mit konzentrierter Schwefelsäure schön roth werden, wobei aber darauf aufmerksam gemacht werden muss, dass auch Früchte von völlig normalem Bau vorkommen, die die Rothfärbung mit Schwefelsäure nicht geben. Man bezeichnet sie in Java als „Rinoe Katoentjar“, im Gegensatz zu den mit Schwefelsäure roth werdenden, die „Rinoe badak“ heissen. Man muss also auch bei völlig normal gebauten Früchten die Schwefelsäureprobe machen. Zu diesem Zweck zerreibt man einige Früchte im Mörtel und übergiesst mit konzentrierter Schwefelsäure. Ganz besonders ist diese Prüfung auch für das Pulver anzurathen. Gerade im letzteren Fall giebt natürlich die Reaktion nur darüber Aufschluss, dass das Pulver echte Kubeben enthält, nicht darüber, ob es mit andern Früchten vermischt ist. Wenn solche Vermengungen aus Piperaceenfrüchten bestehen, so dürften sie durch das Mikroskop kaum nachzuweisen sein, wenn es dagegen Früchte aus anderen



Fig. 230.
Cubeba im Längsschnitt.
15 mal vergr.

Familien sind, so ist der Nachweis durch in solchen vorkommende abweichende Zellformen ermöglicht. In Pulver aus echten Kubeben dürfen keine anderen verholzten Zellen vorkommen, als die Steinzellen der äusseren und inneren Steinzellenschicht, die Gefässe und denselben vorgelagerte spärliche Fasern.

Verfälschungen und Verwechslungen Die folgende Uebersicht giebt die echte Droge und die in den letzten Jahren unter den Kubeben oder an ihrer Stelle vorgekommenen fremden Früchte.

A Piperaceenfrüchte

I. Piperaceenfrüchte mit stielartigem Fortsatz

- A Äussere und innere Steinzellenschicht vorhanden, ausserdem zerstreute Sklerose im Parenchym des Pericarp
 - Piper ribesoides* WALLICH
- B Äussere und innere Steinzellenschicht vorhanden, weitere Sklerose fehlt
 - a Steinzellen der inneren Schicht radial gestreckt
 - Piper Cubeba* L. fil.
 - × Rinos Katoentjar, mit Schwefelsäure roth
 - × Rinos badak, mit Schwefelsäure nicht roth
 - b Steinzellen der inneren Schicht isodiametrisch
 - Piper crassipes* KORTHALS
 - c Steinzellen der inneren Schicht hufeisenförmig verdickt
 - Piper à court pédoncule*
- C Nur eine äussere Steinzellenschicht vorhanden
 - a Steinzellen nicht radial gestreckt Frucht mit Fortsatz bis 3 cm lang
 - Piper molissimum* BLUME (Keboc Kubeben, Karbauw Beben)
 - b Steinzellen radial gestreckt Früchte viel kleiner
 - Piper venosum* D. C. Mit Schwefelsäure roth
- D Im Pericarp überhaupt keine Steinzellen
 - a Afrikanische Arten
 - 1) Frucht 5–6 mm, Fortsatz ebenso lang
 - × Mit Schwefelsäure roth
 - Piper Clusia* D. C.
 - ×× Mit Schwefelsäure nicht roth
 - Piper guineense* SCHUM.
 - 2) Frucht bis 4 mm lang, Fortsatz bis 6 mm lang
 - Piper boi bonense* D. C. (Cubèbe du pays)
 - b Indische Arten Mit Schwefelsäure sammtlich nicht roth.
 - 1) Fortsatz viel kürzer als die Frucht
 - Piper caninum* BL. var.
 - 2) Fortsatz so lang wie die Frucht oder länger
 - × Stiel flach
 - o *Piper Louong* BLUME Sekretzellen mit Schwefelsäure blaugrün werdend
 - o Ceylon-Pfeffer Sekretzellen mit Schwefelsäure hochgelb
 - ×× Fortsatz nicht flach, höchstens runzelig
 - Piper caninum* BLUME, *Piper phyllostictum* D. C.

II. Piperaceenfrüchte ohne stielartigen Fortsatz.

- A Äussere und innere Steinzellenschicht vorhanden
 - 1) *Piper nigrum* L. Mit Schwefelsäure roth Zellen der äusseren Schicht radial gestreckt
 - 2) *Cubèbe de Java sawage* Zellen der äusseren Schicht nicht radial gestreckt
- B Nur eine äussere Steinzellenschicht vorhanden
 - Dangdang boeroeng*
- C Äussere und innere Steinzellenschicht fehlt
 - Kubeben von Bangil Mit Schwefelsäure zuerst roth, dann braun

Früchte aus anderen Familien.

- 1) *Xanthoxylum Budrunga* WALL. (Rutaceae) Falsche Kubeben von Madura Kuglige, zweiklappig aufspringende Frucht mit einem schwarzen Samen, der am langen Funiculus hängen bleibt

2) *Bridelia tomentosa* Blume (Euphorbiaceae) Frucht etwa 6 mm gross, von der Seite zusammengedrückt und eingeschnürt, zweifacherig, zweisamig

3) *Tetralthera citrata* Nees (Lauraceae) Kuglig, bis 6 mm gross, oben zugespitzt, dunkelbraun, einfachherig, einsamig, Embryo mit dicken Cotyledonen Im Pericarp Palissaden mit wellig gekrümmten Wänden

4) *Daphnidium Cubeba* Nees (Lauraceae) Wie vorige, aber Palissaden mit nicht gekrümmten Wänden, Krystalle enthaltend

5) *Pericampylus incanus* Miras (Menispermaceae) Scheibenförmig flach, am Rande wulstig aufgetrieben und gerippt

6) *Rhamnus spec* Frucht 3—4 facherig mit ebensoviel Steinkernen

7) *Xylopia frutescens* Gaertner (Anonaceae), in Brasilien und Guyana 1 facherig, mit 2 glänzend schwarzen oder braunen Samen mit weissem Arillus Endosperm ruminat

8) *Helicteres hirsuta* Bl. (Sterculiaceae) und *Gicusa tomentosa* (Tiliaceae) Beide nicht näher bekannt Vergl Genaeus Arch d Ph 1896 p 204, 1898 p 172

Aufbewahrung In Blech- oder Glasgefässen, das Pulver in dicht verschlossenen Hafengläsern an einem trockenen Orte und, wegen seiner Neigung zum Verharzen, in nicht zu grosser Menge

Pulverung Kubeben lassen sich ihre hohen Oel- und Harzgehaltes wegen schwer pulvern, da sie die Maschen der Siebe verstopfen Man trocknet sie entweder kürzere Zeit bei höchstens 25° C (Gall), und verwandelt sie in ein mittelfeines Pulver oder man lässt sie einige Wochen im Kalt-Trockenschrank (S 546) liegen und verlegt die Arbeit des Pulverns in die kalte Jahreszeit, in welchem Falle sie verhältnissmässig gut von statten geht Aus 100 Th. luftgetrockenen Kubeben erhält man etwa 94 Th mittelfeines Pulver

Anwendung Bei Gonorrhoe als Pulver zu 1,0 bis 10,0 steigend, 3mal täglich in Oblaten, Latwergen, Pillen, Bissen oder Tabletten, häufig zusammen mit Copaivabalsam Vom atherischen Oel befreit als Cubebae praeparatae s tostae Unzer kleinert bei Kopfschmerz (daher „Schwindelkörner“) In Deutschland sind Kubeben dem freien Verkehr entzogen

Extractum Cubebae r s Cubebae (Austr Gall Germ Helv) Extr Cubebae aethereum Oleoresina Cubebae (U-St) — Kubebenextrakt Extract (oleo-resineux) de cubèbe — Oleoresin of Cubeb Germ 2 Th Kubeben (Sieb IV) zucht man je 3 Tage mit 6, dann 4 Th einer Mischung aus Aether und Weingeist ää aus und dampft zum dünnen Extrakt ein — Helv U-St Kubeben (V) werden im Perkulator mit Aether erschöpft, die Auszüge, von denen man den Aether abdestillirt, zum dünnen Extrakt verdunstet — Austr Aus gepulverten Kubeben und einem Gemisch von Aether und Weingeist ää durch Verdrängung und Eindampfen wie voriges — Gall 1 Th Kubebenpulver wird im Verdrängungswege zuerst mit 2 Th Aether (Spec Gew 0,734), dann mit 2 Th Weingeist (95 proc) erschöpft, die Auszüge nach Abdestilliren des Lösungsmittels eingedampft und miteinander gemischt — Ausbeute 17—20 Proc Dunkelbraun, in Wasser unlöslich Vor der Abgabe umzuschütteln (Germ Helv Austr) oder (U-St) ohne Bodensatz zu verabfolgen Ist das Extrakt in wässrigen Mixturen verordnet, so muss es zuvor emulgirt werden, auf 1 Th Extrakt nimmt man 2 Th arabisches Gummi und 8 Th Wasser

Anwendung 0,5—2,0 mehrmals täglich in Latwergen, Pillen oder Gallertkapseln, in letzterer Form häufig mit Copivabalsam gemischt

Die Kubebenextrakte des Handels verdanken ihre bisweilen lebhaft grüne Farbe meistens einem geringen Kupfergehalte, man weist denselben nach dem Einäschern in bekannter Weise nach

Extractum Cubebae fluidum (U-St) Aus 1000 g Kubebenpulver (No 60) und Weingeist (91 proc) im Verdrängungswege zu bereiten Man befeuchtet mit 200 cem, fängt die ersten 900 cem besonders auf und stellt 1 a 1000 cem Fluidextrakt her

Extractum Cubebae spirituosum stellt man durch Ausziehen von 1 Th Kubebenpulver mit 6, dann nochmals mit 2 Th verdünntem Weingeist und Eindampfen zum weichen Extrakt dar Ausbeute 18—20 Proc Durch Eindampfen auf das Gewicht der verwendeten Kubeben erhält man das Extract Cubebaeum alcoholicum Fahe

Tinctura Cubebae, Brit U-St Aus 200 g Kubebenpulver (No 30) und q s Weingeist (90 proc) sammelt man im Verdrängungswege 1000 cem Tinktur — Gall 1 Th Kubebenpulver, 5 Th Weingeist (80 proc) 10 Tage maceriren

Boll antigonorrhoeal
 Rp 1 Balsam Copaivae
 2 Ceres flavae 3℥ 100
 8 Cubebaram pulv 60,0
 Bei gekochter Wärme rührt man und formt 100
 Boli

Injectio cubebinae WIEL
 Rp Infus Cubeburum (30,00) 600,0
 Extracti Belladonnae 0,5
 Gegen Leukorrhoe und Gonorrhoe

Pilulae cubebinae HAUSMANN
 Rp Extracti Cubeburum 40
 Gummi arabici 2,0
 Magnesi carbonatis 6,0
 Aquae destill q s

Man formt 100 Pillen 3mal täglich 10 Stück.

Pulveres cubebini LANGEBERT

Rp Cubeburum pulv 75,0
 Natrii bicarbonat 6,0

Divide in part 40

Pulvis Cubeburum compositus BRYAN

Rp Cubeburum pulv 20,0
 Radices Belladonnae
 Camphorae tinae 3℥ 1,0

Divide in part 10

Tabulettae Cubebae

Rp Cubeburum pulv 10,0
 Magnesia usina 1,0

Zu 10 Tabletten Mit Magnesia usta zu bestreuen

Trugemata cubebina

Trochisci cubebini Copahinae MITG
Drages de copahu et cubebine LABROUX

Rp Extracti Cubeburum
 Balsam Copaivae 3℥ 100,0
 Vitellus ovorum No 3
 Radix Liquiritiae pulv q s

Man formt längliche Pillen von 0,70 g, trocknet
 und überzieht mit Zucker

Trochisci Cubebae (U St)

Troches of Cubeb

Rp Oleoresinae Cubebae 4,0
 Olei Sassafras 1 scm
 Extracti Liquiritiae pulv 20,0
 Gummi arabici pulv 12,0
 Syrupi toluani q s

Man formt 100 Pastillen.

Reize für rohe Tabakblätter Je 60,0 Kubeben, Storax, Zimmt, Salpeter, 85,0 Kaskaville, 50,0 Honig, 125,0 Brauntwein, 5 l Rosenwasser Ausreichend für 40—50 kg Cubebae compositae Tabloids von BURROUGHS, WELLCOMBS & Co enthalten jede 0,016 Kubebenextrakt, 0,032 Chlorammonium, 0,016 Glycyrrhizin

Oleum Cubebae (Brit U-St) Kubebenöl Essance de Cubebe. Oil of Cubebs

Das aus den zerkleinerten Kubeben in einer Ausbeute von 10—18 Proc gewonnene ätherische Oel ist ein etwas dickflüssiges, farbloses oder hellgrünes bis blaugrünes Liquidum. Es besitzt den charakteristischen Geruch der Kubeben und einen warmen, kamphenartigen, zuletzt kratzenden Geschmack. Spec Gew 0,915—0,930 (Brit) (ca 0,920 U-St). Drehungswinkel im 100 mm-Rohr —25 bis —40°. Die Löslichkeit in 90 proc Alkohol ist verschieden, manche Oele lösen sich in gleichen Theilen, bei anderen sind 10 Theile dieses Lösungsmittels erforderlich. Deshalb ist die Anforderung der U St, nach der das Oel sich in gleichen Theilen lösen soll, als zu weitgehend zu bezeichnen.

Das Oel besteht fast nur aus Kohlenwasserstoffen. Es enthält wenig eines von 158—168° siedenden Terpens (Pinen oder Camphen?), ferner Dipenten, $C_{10}H_{16}$, Cadmen, $C_{14}H_{22}$, und ein zweites noch nicht näher untersuchtes Sesquiterpen. In alten Oelen ist Kubebenkampher, ein Sesquiterpenhydrat der Formel $C_{16}H_{26}O$, gefunden worden.

Cucumis.

Gattung der Cucurbitaceae — Cucurbitaceae — Cucumerinae.

I Cucumis sativus L. Gurke — Concombre. — Cucumber. Wahrscheinlich in Ostindien heimisch, seit alter Zeit durch die Kultur verbreitet.

Bestandtheile der Frucht nach KORNIG: Wasser 95,20 Proc, Stickstoffsubstanz 1,18 Proc, Fett 0,09 Proc, Zucker 0,96 Proc, sonstige stickstofffreie Bestandtheile 1,35 Proc, Holzfaser 0,78 Proc, Asche 0,44 Proc, Phosphorsäure 0,094 Proc, Schwefel, organisch gebunden 0,005 Proc.

Anwendung. Die Samen fanden und finden wohl noch Verwendung zu Emulsionen. Gail hat Frucht et semence de Concombre.

II Cucumis Melo L. Melone — Melon. — Mèlon. Ebenfalls wahrscheinlich in Ostindien heimisch und seit langer Zeit in Kultur.

Bestandtheile der Frucht, nach KÖRNIC: Wasser 90,38 Proc, Stickstoffsubstanz 1,00 Proc, Fett 0,32 Proc, Zucker 2,18 Proc, sonstige stickstofffreie Stoffe 4,40 Proc, Holzfaser 1,09 Proc, Asche 0,68 Proc, Phosphor-säure 0,113 Proc, Schwefel, organisch gebunden 0,009 Proc

Die **Wurzel** wirkt in Dosen von 25 g brechen-erregend, das wirksame Princip heisst Melonen-Emetin, es ist wenig bekannt

III Cucumis myriocarpus Naud, heimisch in Südafrika. Die Frucht wirkt purgirend und brechen-erregend, das wirksame Princip ist ein glykosidischer Bitterstoff, Myriocarpin

IV Cucumis utilisissimus Roxb, heimisch in Vorderindien, enthält im Pericarp ein eiweissloses Ferment, das in alkalischer Lösung am besten wirkt

V Cucumis Citrullus Ser, heimisch in Südafrika. Die Wurzel soll blasen-ziehend wirken

Gurken-Cold Cream (nach ASKINSON). 434,0 frischen Gurkensaft erwärmt man auf etwa 65° C, filtrirt und mischt zu einer Salbe aus je 28,0 Walrat und Wachs, 450,0 Mandelöl, 60,0 Gurkenessenz

Gurkenmilch		8 Suen Cucumaria recent	
Lait de concombre		9 Spiritus	
Rp	1 Ceraes		500,0
	2 Cerae albae		250,0
	3 Sponis medicati	Man schneidet 1—4 ruhr sorgfältig die durchge-	
	4 Oli Olivarum	sehte Emulsion aus 6—7 und zukt 5 g und	
	5 Glycerina	9 hinzu — Euen Cratz für diese Zubereitung	
	6 Amygdalar dulc	bildet eine parfümirte Mischung aus je 25,0	
	7 Aquae	Säurespiritus und Benzoeöl nkur, 60,0 Glycerin	
		und 80,0 Rosmarinöl nkur man je 20,0 Borax	
		und Natriumacetat gelöst hat	

Cucurbita.

Gattung der Cucurbitaceae — Cucurbitaeae — Cucurbitinae.

I Cucurbita Pepo L. Heimisch wahrscheinlich in Amerika, durch die Kultur weit verbreitet

Bestandtheile des Fruchtflisches nach KÖRNIC: Wasser 90,32 Proc, Stickstoffsubstanz 1,10 Proc, Fett 0,18 Proc, Zucker 1,34 Proc, sonstige stickstofffreie Stoffe 5,16 Proc, Holzfaser 1,22 Proc, Asche 0,78 Proc, Phosphorsäure 0,097 Proc, Schwefel, organisch gebunden 0,02 Proc. Im Fruchtflisch ist Carotin enthalten

Auswählche Verwendung finden die Samen, Samen Cucurbitae Samen Peponis. Pepo (U-St) — Kurbissamen Kurbiskerne oder -Körner. — Graine ou pepin de courge. Semence de Calabasse d'Europe, de Gourde ou Congourde (Gall) Pépin de citrouille — Pumpkin Seed (U-St) Gourd Seed

Beschreibung Die Samen sind platt, oval, gegen das eine (Funiculus) Ende deutlich ausgezogen, mit einem aufgetriebenen Rande versehen, bis 2 cm lang, 1 cm breit, 0,3 cm dick. Ohne Nährgewebe mit grossem Embryo mit platten Cotyledonen. Geschmack milde, ölig

Bestandtheile Aus den geschälten Samen gewinnt man durch Pressen 20 Proc fettes Oel, das zu den trocknenden Oelen gehört, aber frisch bereitet als Speisöl verwendet werden kann, durch Extraktion mit Aether gewinnt man noch 15 Proc Oel mehr

Es besteht aus Palmitin, Myristin und Olein. Ausserdem enthalten die Samen Leucin und Tyrosin. Asche 4,4 Proc

Anwendung Die Kurbiskerne gelten seit langer Zeit als Bandwurm-mittel und da keinerlei Bestandtheil, dem man eine anthelmintische Wirkung zuschreiben konnte, in denselben ermittelt ist, so nimmt man an, dass die unzweifelhafte Wirkung durch das Oel bedingt, eine mehr mechanische sei. Es sollen für einen Erwachsenen 100—200 entschälte Kerne nothig sein, 5—10 Stunden nach dem Einnehmen 1—2 Theelöffel Ricinusöl

Es scheint, als ob die Samen bald ihre Wirksamkeit einbüssen. Diejenigen von *Cucurbita maxima* Duch sollen dieselbe Wirksamkeit haben. Die nach dem Abpressen des Oeles bleibenden „Oelkuchen“ enthalten 55,80 Proc Rohprotein, 11,40 Proc Rohfett und 8,00 Proc stickstofffreie Extraktstoffe, man empfiehlt sie als „Kraftfutter“

Emulsio taenifuga Desvoss
 Rp Semin Cucurbit decortae 40,0
 Sacchari albi 30,0
 Extracti Foleis 5,0
 Aquae destillatae 150,0
 Man bereitet eine Emulsion die nicht durchgeseiht wird. Auf einmal innerhalb eines Tages zu nehmen, hinterher 2 Löffel Rumusöl

Emulsio taenifuga Desvoss
 Rp Semin Cucurbit decort 50,0
 Aquae destillatae 200,0
 Syrupi Aurantii cort. 50,0
 Bereitung, und Anwendung wie bei vorigem

Antitænia Bandwurmmittel der Pharmacia internationale Sane
 Vachieri ist eine Paste aus 50,0 Kurbissamen, 10,0 Zucker, 10,0 Glycerin und etwas Orangenblütenwasser

Bandwurmmittel nach Dupont 20,0—45,0 geschälte Kurbiskerne stösst man mit 25,0 Zucker zum Teig an und rührt 60,0 Milch darunter — Morgens nüchtern, nach zwei Stunden etwas Ricinusöl

II Cucurbita foetidissima H B K In Amerika Die sehr bitter schmeckende Wurzel enthält ein Alkaloid

Pasta Cucurbitae seminum
Conserva taenifuga Kurbiskernpaste
 Rp 1 Seminum Cucurbitae 40,0
 2 Sacchari 80,0
 3 Aquae Rosae 5,0

Die Kerne werden geschält und mit 2—3 gleich missig angefeuchtet. Morgens auf einm., 10 Minuten später 1 Esslöffel Ricinusöl. Bandwurm mittel

Cumarinum

Cumarinum Kumin Kumsäureanhydrid Tonkbohnenkampher Cumarylige Säure Ortho Oxyzimmtsäureanhydrid $C_9H_6O_2$ Mol Gew. = 146

Diese in zahlreichen duftenden Kräutern etc vorkommende Substanz ist in grosser Menge in den Tonkbohnen enthalten und wird entweder aus diesen gewonnen oder synthetisch dargestellt

Darstellung 1) Aus Tonkbohnen Man kocht zerkleinerte Tonkbohnen zwei bis dreimal hintereinander am Rückflusskühler längere Zeit mit 80 proc Alkohol aus. Die Auszüge werden vereint und filtrirt. Alsdann destillirt man von ihnen den Weingeist ab, vermischt den hinterbleibenden Rückstand mit dem 3—4 fachen Volumen heissen Wassers, erhitzt nochmals bis fast zum Sieden und filtrirt im Dampftrichter durch ein mit Wasser angefeuchtetes Filter, welches das ausgeschiedene Fett zurückhält. Beim Erkalten scheidet sich das Kumin in Krystallen aus. 2) Synthetisch erhält man das Kumin durch Erhitzen von Natrium-Salicylaldehyd mit Essigsäureanhydrid und 4 Th wasserfreiem Natriumacetat bis zum schwachen Sieden. Die nach dem Erkalten krystallinisch erstarrende Masse wird mit Wasser versetzt, worauf sich ein Oel ausscheidet, welches neben Kumin noch Acetyl-Orthocumarsäure enthält. Man destillirt das Oel, wobei sich die Acetyl-Orthocumarsäure in Kumin umwandelt, und krystallisirt dieses aus siedendem Wasser um oder reinigt es durch Destillation im Wasserdampfstrom.

Eigenschaften. Farblos glänzende Blättchen oder rhombische Säulen von angenehmem, eigenartigen Geruche und bitterem, gewürzhaft brennendem Geschmacke, schwer löslich in kaltem (1:400), leichter dagegen (1:50) in siedendem Wasser, sehr leicht löslich in Alkohol und in Aether, auch in flüchtigen und in fetten Ölen. Kumin schmilzt bei 87° C, sublimirt ziemlich leicht (schon in der Wärme des Wasserbades) und siedet unzersetzt bei 291° C. Von concentrirter Schwefelsäure wird es schon in der Kälte langsam und ohne Färbung aufgelöst, auch beim Erwärmen tritt kaum Färbung auf. Uebergiesst man es mit Natronlauge, so löst es sich in der Kälte nur sehr langsam auf, beim Erwärmen mit dieser schmilzt es zunächst und löst sich alsdann unter schwach grünlicher Far-



bung auf. Aus der Lösung wird durch Salzsäure das Kumarin wieder in farblosen Nadeln gefällt.

Prüfung. 1) Es sei farblos und schmelze bei 67°C . Die meisten Verunreinigungen beeinflussen den Schmelzpunkt, indem sie ihn herabdrücken oder erhöhen. Im Zweifelsfalle krystallisiert man eine kleine Menge um und sieht nun, ob der Schmelzpunkt sich geändert hat. 2) Es verbrenne, ohne einen Rückstand zu hinterlassen. 3) Man kocht 0,1 g mit 1 cem Salzsäure eine Minute lang, und fügt zur klaren Lösung 2 cem Karbolsäurelösung (1:20), sowie etwas filtrirte Chlorkalklösung. Es soll keine rothe Färbung auftreten. Eine solche würde durch Acetanilid verursacht werden und alsdann durch Uebersättigen mit Ammoniak in Indigoblau übergehen (Indophenol-Reaktion s. S. 4). Das Acetanilid ist das beliebteste Verfälschungsmittel für Kumarin und ähnliche Produkte. — Handelt es sich um eine Bestimmung etwa vorhandenen Acetanilids, so erfolgt diese am zweckmässigsten durch die Bestimmung des Stickstoffes nach KJELDHAL (s. Nitrogenium), vorausgesetzt, dass nicht noch andere stickstoffhaltige Substanzen zugegen sind.

Anwendung. Das Kumarin ist ein schwaches Desinficiens, wird aber ärztlich weder äusserlich noch innerlich angewendet. In Gaben von 2,0 g kann es Intoxikationen hervorrufen. Man benutzt es in der Parfümerie, zum Desodoriren von Jodoform und als Bestandtheil von Maibowlen-Essenzen an Stelle des Waldmeisters. Es besitzt etwa die 70fache parfümirende Kraft wie die Tonkobohnen.

Trennung des Kumarins von Vanillin. Liegen alkoholische Lösungen vor, so verdampft man aus 25—100 cem derselben unter Zufügung von etwas Wasser den Alkohol bei 80°C . Alsdann fügt man zu der erkalteten Flüssigkeit vorsichtig Bleinacetat, bis kein Niederschlag mehr entsteht, filtrirt ab und wäscht den Niederschlag aus. Das Filtrat wird mit Aether sorgfältig ausgeschüttelt, welcher sowohl das Kumarin als auch das Vanillin aufnimmt. Alsdann schüttelt man die ätherische Flüssigkeit mit verdünntem Ammoniak. Das Vanillin geht als Ammoniakverbindung in die wässrige Schicht, das Kumarin bleibt in der ätherischen Lösung. Nach Verdunstung des Aethers hinterbleibt das Kumarin und kann durch Behandeln mit Ligroin gereinigt werden. Die ammoniakalische wässrige Schicht wird mit verdünnter Schwefelsäure angesäuert und mit Aether sorgfältig ausgeschüttelt. Das nach dem Verdunsten des Aethers hinterbleibende Vanillin kann gleichfalls durch Ligroin gereinigt werden.

Eleosaccharum Cumarini.

Rp. Cumarini 1,6
Sacchari pulverati 999,0.

Auf 1 Flasche Moselwein setzt man für Waldmeisterbowlie = 2 g dieser Mischung zu (Dietrich).

Essentia Asperulae arvensis.

Maiweinessenz. Waldmeisteressenz.

Rp. Corticis Citri recentis 10,0
Corticis Ananidi dulcis recentis 10,0
Spiritus diluti 200,0
Cumarini 0,1

Auf 1 Flasche Moselwein = $\frac{1}{2}$ Theelöffel voll.

Cuminum.

Gattung der Umbelliferae — Apiodeae — Ammineae — Carinae.

Einige Art: *Cuminum Cyminum* L., heimisch im östlichen Mittelmeergebiet bis Turkestan und Aegypten, öfter der Früchte wegen in Südeuropa gebaut.

Verwendung findet die Frucht: *Fructus Cuminum* (Ergänz.). Samen *Cuminum* s. *Cuminum*. Samen *Carvi romani* s. *aegyptiaci*. — Mutterkümmel. Aegyptischer, römischer, welscher, langer Kümmel. Hafer-, Kreuz-, Kronkümmel. Pfefferkümmel. — *Fruit de cumin* (Gall.). — *Cumin Seed*.

Beschreibung. Die beiden Theilfrüchtchen hängen in der Droge meist noch zusammen. Die Frucht ist länglich, 5—6 mm lang, oben vom Kelchrest, dem Stempelholster und Griffel gekrönt. Farbe braun, mit heller gefärbten Rippen, und zwar in jedem Theilfrüchtchen 5 fadenförmige Haupt- und 4 breitere Nebenrippen. Die Rippen

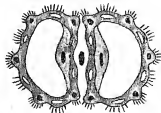


Fig. 231. Querschnitt durch *Fructus Cuminum*. 15 mal vergr.

(besonders die Nebenrippen) tragen reichlich Borsten. In jeder Nebenrippe ein und auf der Fugenfläche zwei Oelstreifen (Fig. 231). Die Fruchtschale löst sich leicht vom Samen. Die Borsten entstehen aus einer Anzahl emporgewachsener Epidermiszellen, sie sind oft verzweigt und erreichen 0,5 mm Länge. In der an der Fugenfläche befindlichen Parthie der Samen haut wandeln sich einige Zellen häufig zu porösen Steinzellen um. Geruch und Geschmack aromatisch, nicht sehr angenehm.

Bestandtheile 8 Proc. fettes Oel, 2,5–4,0 Proc. atherisches Oel. Letzteres ist anfangs farblos, später gelblich. Spec. Gew. 0,891–0,93. Drehung (100 mm Rohr) $+4^{\circ}$ bis $+8^{\circ}$. Es enthält Cuminaldehyd (Cuminol) $C_{10}H_{18}O$, Cymol $C_{10}H_{14}$ und ein Terpen $C_{10}H_{16}$.

Verunreinigungen Fructus Cuminii sind mit reichlichen Mengen Fructus Conii verunreinigt vorgekommen. Auch hier ist Conium begleitet von den Früchten der Setaria glauca Beauv. (vgl. S. 314).

Aufbewahrung und Pulverung wie bei Fructus Carvi (S. 660).

Anwendung Mittelkummel wirkt wie Kummel, doch kraftiger. Man verwendet ihn bei Verdauungsschwäche, Kolik und in der Thierheilkunde, in manchen Gegenden als Gewürz für Brot, Kuchen und Käse.

		Aqua Cuminii			
		Rp	Olei Cuminii	glt III	
		Aqua destillatae tepidae 100,0			
Emplastrum Cuminii					
Rp	Cerati Resinae Pini	60,0	Vel	Pulvis Seminum quatuor	
	Olei Myristicae			Viersamen-Pulver	
	Cerae flavae	ad 12,5		Rp	Fruct Anisi gr pulv
	Fructus Cuminii subit pulv	12,0			Fruct Carvi " "
	Olei Cuminii	3,0			Fruct Cuminii " "
R 1 = emplastrum		Bei Kolik auf die Magen-			
		gegend zu legen			

Mittel gegen Magenkrampf von Fr. DOERZ ist ein Aqua Cuminii concentrata.

Semen Cuminii nigri ist der Same der *Nigella sativa* L.

Oleum Cuminii Cuminol. Römisch Kummelöl. Essence de Cumin (Gall).

Oil of Cummin

Bei der Destillation der zerkleinerten Cuminfruchte erhält man 2,5–4 Proc. atherisches Oel. Es ist anfangs farblos, wird aber bald gelb und hat den unangenehmen, aber charakteristischen Geruch des Cumins und einen gewürzhaften etwas bitterlichen Geschmack. Spec. Gew. 0,890–0,930. Drehungswinkel (100 mm-Rohr) $+4^{\circ}$ bis $+8^{\circ}$. Es löst sich in 3–10 Th. 80 proc. Alkohols. Es besteht aus Cuminaldehyd, Cymol und einem noch nicht näher bestimmten Terpen. Der wichtigste Bestandtheil ist das Cuminaldehyd oder das Cuminol $C_{10}H_{18}O$, eine optisch inaktive Flüssigkeit vom spec. Gew. 0,972 bei $18^{\circ}C$ und dem Siedepunkt $232^{\circ}C$. Das Cymol, $C_{10}H_{14}$, ist identisch mit dem in anderen ätherischen Ölen gefundenen, oder dem aus Kampher darstellbaren Paracymol $C_8H_8[1]CH_3$, $[4]C_6H_5$. Cuminöl wird ähnlich wie Kümmelöl verwendet. Dosis 2–6 Tropfen in weingeistiger Lösung mehrmals täglich.

Cuprum.

Cuprum (Venus) Kupfer. **Culvre** (franz.) **Copper** (engl.) **Cu**. Atomgew. = 63. Metallisches Kupfer gebraucht der Pharmaceut zur Untersuchung fester Öle mittels der „Elaudinprobe“, zu diesem Zwecke wendet er entweder Drehscheibe oder Schnittzöl von dünnem Kupferblech an. Ferner Kupferblech in Streifen zur Prüfung saurer Flüssigkeiten auf das Vorhandensein von Arsen oder Quecksilber. Für diesen letzteren Zweck schafft man ein Stück dünnes Kupferblech (0,6 mm stark) vom Kupferschmied an und beizt dessen Oberfläche durch Behandeln mit warmer verdünnter Schwefelsäure blank.

I Cuprum pulveratum seu praecipitatum Praecipitantes Kupfer. Ist feinvertheiltes metallisches Kupfer, welches zur Bereitung von Kupferamalgam für Zahnärzte und Metallarbeiter, auch in der Homöopathie Verwendung findet.

Zur Darstellung lost man 100 Th. krystall. reines Kupfersulfat in 500 Th. Wasser, mischt die filtrirte Lösung mit 300 Th. reiner Salzsäure (von 25 Proc. HCl) und stellt in dieselbe Stäbe oder Streifen von Zink ein. Das als dunkler Schlamm abgeschiedene Kupfer wird gesammelt (auch vom Zink abgekratzt), mit salzsäurehaltigem Wasser digerirt, dann mit Wasser bis zur völligen Entfernung aller Säure gewaschen, schliesslich zwei bis dreimal mit Alkohol nachgewaschen und rasch getrocknet.

Ein braunliches, spec. schweres Pulver, welches beim Reiben im Porcellanmörser rothe dehnbare Metallfitter erkennen lässt, im übrigen alle Eigenschaften des metallischen Kupfers besitzt.

Eigenschaften. Das Kupfer ist das einzige Metall, welches hellrothe Farbe besitzt (Früher schrieb man auch dem metallischen Titan eine rothe Farbe zu, indessen haben sich die in den Hohofen häufig gefundenen kupferrothen Würfel, welche früher für reines metallisches Titan gehalten wurden, als Cyanstickstoff Titan Ti_2N_2C herausgestellt, das metallische Titan ist ein graues Pulver). Die dunkelrothe, stumpfe Farbe, welche nicht polirtes Kupfermetall an seiner Oberfläche gewöhnlich besitzt, rührt von Kupferoxydul her, welches an der Oberfläche des Kupfers meist vorhanden ist.

Das metallische Kupfer besitzt hellrothe Farbe, lebhaften Glanz und hohe Polirfähigkeit. Es ist hart, zähe und sehr dehnbar, lässt sich z. B. zu Blech walzen, zu Draht ziehen und in dünne Blättchen ausschneiden, welche grünlich-blaues Licht hindurchlassen. Der Bruch ist hackig, nach dem Schmieden sehnig. Wenn das Kupfer krystallisirt, z. B. nach dem Schmelzen oder bei der elektrolytischen Abscheidung (in Miedingen- oder Daniell-Elementen), so tritt es in Krystallen des regulären Systems auf. Das spec. Gewicht des gegossenen Kupfers ist etwa 8,83 (wird übrigens verschieden gefunden wegen der im Kupferguss stets vorhandenen Hohlräume), dasjenige des geschmiedeten Kupfers 8,94. Das Kupfer schmilzt schwerer als Silber und leichter als Gold. Der Schmelzpunkt wird verschieden angegeben (1200—1300°C, auch 1050°C), für reines Kupfer nimmt man meist 1050°C als Schmelzpunkt an. Im geschmolzenen Zustande ist es von grünlich-blauer Farbe und absorbiert verschiedene Gase, die es beim Erstarren unter Zischen (Spratzen) wieder abgibt. — Das reine Kupfer hat ein ausgezeichnetes Leistungsvermögen für Elektrizität. Setzt man das Leistungsvermögen des Silbers = 100, so ist dasjenige des Kupfers = 93. Indessen drücken schon sehr geringe Verunreinigungen mit anderen Metallen das elektrische Leistungsvermögen des Kupfers ganz erheblich herab. Durch eine Spur Arsen z. B. sinkt es auf 58, durch 0,5 Proc. Eisen auf 35, durch je 0,5 Proc. Blei und Antimon auf 6, u. s. w. Deshalb ist es von grosser Wichtigkeit, dass das für elektrische Leitungen benutzte Kupfer möglichst rein ist (s. w. unten).

An trockener Luft ist das Kupfer beständig, an feuchter Luft überzieht es sich oberflächlich mit einer Schicht von basischem Kupfercarbonat (Patina), welche fälschlich „Grünspan“ genannt wird. Beim schwachen Erhitzen an der Luft nimmt das Kupfer einen braunrothen Überzug von Kupferoxydul an, welcher bei Temperaturen von 160 bis 340°C eine Reihe schöner Anlauffarben durchläuft. Beim starken Glühen an der Luft wird das Kupfer zu schwarzem Kupferoxyd (Kupferhammeisenschlag, Kupferasche, Glühspan) oxydirt, welches abblättert. Da der Kupferoxydulüberzug der Luft und der Feuchtigkeit besser widersteht als das Metall selbst, so erzeugt man ihn künstlich (künstliche Patina) auf Gegenständen aus Kupfer. — Gegen Schwefelwasserstoff ist Kupfer sehr empfindlich, es überzieht sich unter seiner Einwirkung mit einer Schicht von dunklem Schwefelkupfer. Biswilen nimmt das Kupfer in einer Schwefelwasserstoff-Atmosphäre auch prachtvoll blaue Färbung an. Man schreibt diese der Bildung von KNAPP's blauem Schwefel zu, für welchen das Schwefelkupfer als Träger gilt.

In allen nicht oxydirenden Säuren (also ziemlich allen Säuren mit Ausnahme der Salpetersäure) ist das Kupfer in der Kälte und solange die Säuren frei von Luft

sind und keine Gelegenheit haben Sauerstoff oder Luft aufzunehmen, unlöslich Es ist also unlöslich in Salzsäure, verdünnter Schwefelsäure, Phosphorsäure, Essigsäure, Milchsaure, Weinsäure, Citronensäure, solange diese frei von Luft oder Sauerstoff sind. Enthalten diese Säuren aber Luft oder Sauerstoff (und das ist gewöhnlich der Fall, wenn sie nicht vorher ausgekocht waren) oder haben sie Gelegenheit, Luft oder Sauerstoff während ihrer Berührung mit Kupfer aufzunehmen, so wird das Kupfer von dem vorhandenen Sauerstoff oxydirt und das gebildete Kupferoxyd bildet mit der vorhandenen Säure das betreffende Salz — Es erklärt sich hieraus der Umstand, dass in blanken kupfernen Gefäßen Nahrungsmittel und saure Flüssigkeiten (Pflanzensäfte) wohl gelocht werden können, nicht aber darin erkalten dürfen. Bei der Operation des Kochens nämlich wird die Luft ausgetrieben, so dass die luftfreien Säuren nicht losend auf das Kupfer wirken können, während des Erhaltens dagegen wird wieder Luft aufgenommen und dann Kupfer von den Säuren gelöst.

Unter denselben Umständen werden auch viele Flüssigkeiten kupferhaltig, wenn sie Salze (z. B. Kochsalz) enthalten, die mit Kupferoxyd lösliche Verbindungen eingehen. Fette und Öle, in kupfernen Gefäßen aufbewahrt, werden gleichfalls kupferhaltig infolge der Einwirkung bez. Bildung von Fettsäuren. Auf dieses Verhalten hat man stets Rücksicht zu nehmen, wenn man kupferne Gefäße in Gebrauch zieht.

Sehr leicht dagegen wird das Kupfer unter Bildung von Stickstoffoxyd gelöst von Salpetersäure, und zwar schon in der Kälte, ferner von concentrirter Schwefelsäure in der Hitze, wobei Schwefeldioxyd entweicht. Auch Ammoniak wirkt bei Gegenwart von Sauerstoff lösend auf Kupfer ein. Aus seinen Lösungen wird das Kupfer durch Eisen, Zink, Blei, Zinn, Cadmium, Wismut, Nickel, Phosphor gefällt. Dagegen werden Silber und Quecksilber aus ihren Lösungen durch Kupfer abgeschieden.

Prüfung des metallischen Kupfers auf Arsen. 5–6 g des zu prüfenden Kupfers werden im möglichst zerkleinerten Zustande in einem Kolben, welches mit einem 60–80 cm langen absteigenden Rohre oder einer anderen Kühlvorrichtung versehen ist, mit einem Gemische aus der achtfachen Menge officineller Ferrichloridlösung und der vierfachen Menge officineller Salzsäure (25 Proc. HCl) der Destillation unterworfen und das Destillat in einem gut gekühlten Kolben aufgefangen. Die Destillation ist bis auf ein möglichst kleines Volumen des Rückstandes fortzusetzen, da das vorhandene Arsen hauptsächlich erst gegen das Ende derselben übergeht. — Durch die Einwirkung des Ferrichlors wird das Kupfer in Lösung übergeführt und das in demselben vorhandene Arsen als Arsentrichlorid verflüchtigt, welches alsdann im Destillate durch Schwefelwasserstoff nachgewiesen werden kann (E. SCHMIDT).

Chemie und Analyse. Man erkennt das metallische Kupfer leicht an seiner rothen Farbe. Auch in Legirungen mit anderen Metallen bietet der Nachweis des Kupfers keine Schwierigkeiten, da die bei Behandlung mit den üblichen Reagentien entstehenden Kupfersalze durch ihre blass oder grüne Färbung auffallen.

Das Kupfer bildet zwei Salzreihen, die vom Cuproxyd Cu_2O sich ableitenden Cuprosalze oder Kupferoxydsalze, und die vom Cuprixyd CuO derivirenden Cuprisalze.

Die Cuprosalze sind im allgemeinen die weniger wichtigen. Das Cuproxyd selbst ist roth gefärbt, das Cuprohydroxyd kanariengelb. Die Cuprosalze sind meist farblos, die neutralen Cuprosalze auch unlöslich. Die Cuprosalze haben die Neigung in Cuprisalze überzugehen.

Die Cuprisalze sind diejenigen, welche man als Kupfersalze schlechthin bezeichnet. Sie sind von erheblicher praktischer Bedeutung. Im wasserhaltigen Zustande sind sie blau oder grün gefärbt, im wasserfreien Zustande sind die Salze farbloser. Säuren gleichfalls farblos.

Für die analytische Erkennung des Kupfers kommen namentlich die Cuprisalze in Betracht, weil alle Verbindungen des Kupfers behufs der analytischen Erkennung doch in Cuprisalze übergeführt werden. Cuprisalzlösungen zeigen gegen Reagentien folgendes Verhalten.

1) Schwefelwasserstoff fällt aus sauren, neutralen oder alkalischen Lösungen braunschwarzes Cuprisulfid, CuS , mit einem Stich ins Grünliche oder Bläuliche. Dasselbe ist unlöslich in verdünnter Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure, dagegen wird es von Salpetersäure gelöst. Es ist ferner unlöslich in Kalil- oder Natronlauge, Kaliumsulfid, Natriumsulfid, dagegen werden kleine Mengen von Ammoniumsulfid flüchtig. In Kaliumcyanid-Lösung ist frisch gefälltes Cuprisulfid leicht zu einer farblosen Flüssigkeit löslich, aus welcher Schwefelwasserstoff kein Cuprisulfid mehr abscheidet. — 2) Kalil- oder Natronhydrat fällen einen hellblauen Niederschlag von Cuprihydroxyd $\text{Cu}(\text{OH})_2$, wird die Flüssigkeit gekocht, so geht das hellblaue Cuprihydroxyd unter Abspaltung von Wasser in schwarzes Cuproxid über. Die Fällung des Cuprihydroxyds durch Natrium- oder Kalilauge wird verhindert durch Ammoniumsalze, ferner durch die Anwesenheit genügender Mengen von Weinsäure, Citronensäure, Glycerin, Mannit und anderer organischer Verbindungen. Bei ihrer Anwesenheit geht das Cuprihydroxyd mit prachtvoll blauer Farbe in Lösung. — 3) Natriumkarbonat fällt basisches Cuprikarbonat $\text{CuCO}_3 + \text{Cu}(\text{OH})_2$, als grünlichblauen Niederschlag, der beim Kochen unter theilweisem Uebergang in Cuproxid braunschwarz wird. — 4) Ammoniak bewirkt, in kleinen Mengen zugesetzt, zunächst die Ausscheidung hellblauer basischer Salze, auf Zusatz von mehr Ammoniak entsteht lasurblaue Lösung. — 5) Kaliumferrocyanid erzeugt in nicht zu stark verdünnten Lösungen einen braunrothen Niederschlag von Cupriferrrocyanid FeCy_3Cu , in starker Verdünnung entsteht solche Färbung. Das Cupriferrrocyanid ist in verdünnten Säuren unlöslich, von Kalil- oder Natronlauge aber wird es zersetzt, von Ammoniakflüssigkeit gelöst. — 6) Rhodankalium fällt aus der nicht zu stark verdünnten Lösung schwarzes Cuprirhodand $\text{Cu}(\text{SCN})_2$, enthält die Lösung aber gleichzeitig schweflige Säure, so wird weisses Cuprirhodand Cu SCN gefällt. — 7) Metallisches Eisen (ein blanker eiserner Spatel) überzieht sich, mit einer konzentrierteren (und mit Salzsäure etwas angesäuerten) Lösung eines Cuprisalzes in Berührung gebracht, augenblicklich mit einer Schicht von metallischem Kupfer. Ist die Cuprisalzlösung stark verdünnt, so tritt der Uebergang langsam auf. — 8) Bringt man die saure Kupfersalzlösung auf Platinblech und legt in diese ein Körnchen metallisches Zink, so ein, dass dieses mit dem Platin in Berührung ist, so scheidet sich auf letzterem gleichfalls metallisches Kupfer aus. — 9) Wird ein Gemisch von Kupferverbindungen + Soda im Reduktionsfeuer des Löthrohrs auf Kohle geschmolzen, so enthält die Schmelze rothe Metallfärbung, welche duktil ist. — 10) Bringt man etwas metallisches Kupfer oder eine kupferhaltige Legirung oder ein Kupfersalz auf einem dünnen Platindrähte in die nicht leuchtende Flamme, so färbt sich dieselbe smaragdgrün. Zusatz von Salzsäure befördert das Auftreten dieser Erscheinung. — 11) Die Boraxperle oder Phosphorsalzperle wird durch Kupfer und seine Verbindungen in der Oxydationsflamme grün gefärbt, beim Erkalten geht diese Färbung in Blau über. — Setzt man die Perlen der Reduktionsflamme aus und glüht man sie unter Zusatz von etwas Zinn oder nach dem Betupfen mit Stannochlorid, so werden sie undurchsichtig braunroth, weil sich nunmehr Cuproxid (Kupferoxydul) abgeschieden hat.

Man bestimmt das Kupfer.

1) Als Kupferoxyd CuO . Man erhitzt die neutrale oder schwach saure, aber ziemlich stark verdünnte (!) Kupfersalzlösung in einer Schale aus Platin oder Porzellan bis zum beginnenden Sieden, fügt reine, etwas verdünnte Natronlauge hinzu, solange noch ein Niederschlag entsteht, erhält noch einige Minuten bei einer dem Sieden nahekommenen Temperatur, lässt kurze Zeit absetzen, filtrirt die Flüssigkeit ab, übermest den Niederschlag mit Wasser und erhitzt zum Kochen. Nachdem man dies zwei- bis dreimal gethan hat, bringt man den Gesamt-Niederschlag auf das Filter, wäscht ihn mit heissem Wasser völlig (!) aus, trocknet zunächst bei 100°C und glüht dann im Tiegel aus Platin oder Porzellan über einem einfachen Bunsenbrenner $\text{CuO} > 0,79747 = \text{Cu}$. — Das so erhaltene Kupferoxyd kann man zur Kontrolle durch Erhitzen im Wasserstoffstrom in metallisches Kupfer überführen. Die Methode ist genau, doch dürfen organische Substanzen, welche die Fällung von Kupfer durch ätzende Basen verhindern (s. oben), nicht zugegen sein.

2) Als Cuprosulfid Cu_2S . Man leitet in die Kupfersalzlösung, welche kleine Mengen freier Salzsäure oder Schwefelsäure aber keine Salpetersäure enthält, Schwefelwasserstoff bis zur völligen Sättigung ein. Damit man einen dichten Niederschlag erhält, ist es zweckmässig, die Flüssigkeit während des Einleitens von Schwefelwasserstoff zum Sieden zu erhitzen, doch darf alsdann freie Salpetersäure nicht zugegen sein. Man filtrirt darauf rasch durch ein Filter, bringt den Niederschlag auf das Filter, wäscht ihn auf diesem mit Schwefelwasserstoffwasser aus und trocknet thünlichst rasch (Es empfiehlt sich, den später zu benutzenden Rosch'schen Tiegel während des Trocknens unter den Trichter zu stellen). — Nach dem Trocknen trennt man den Niederschlag vom Filter, verbrennt dasselbe in einem Rosch'schen Tiegel vollständig (!), mischt zu der Filtersache nach dem Erkalten etwas reinen Schwefel, bringt ferner den Hauptniederschlag dazu, und glüht das erhaltene Gemisch von Schwefel und Cuprisulfid im Wasserstoffstrom (siehe

Hydrogenium) bei dunkler Rothglut bis zum konstanten Gewichte. Man erhält schliesslich Cuprosulfid Cu_2S . Die Berechnung ist die gleiche wie beim Cuproxyd $\text{Cu}_2\text{S} \times 0,79747 = \text{Cu}$.

3) Als Kupferrhodanur $\text{Cu}(\text{SCN})$. Man versetzt die von Salpetersäure oder freiem Chlor möglichst freie Lösung der Kupferverbindung, welche keine oder nur sehr wenig freie Säure enthalten soll, mit schwefliger Säure oder unterphosphoriger Säure in ausreichender Menge und fugt eine Lösung von Rhodanalkalium in möglichst geringem Ueberschuss hinzu. Das Kupfer schlägt sich unter diesen Umständen (s. sub 4) als weisses Cuprorhodand nieder. Man lässt es bei gewöhnlicher Temperatur absetzen, filtrirt, wäscht mit Wasser aus und trocknet den Niederschlag. Dann trennt man ihn vom Filter, verbrennt dieses im Rosse'schen Tiegel, bringt zur Filterasche das Cuprorhodand, sowie etwas gepulverten Schwefel, mischt und glüht im Wasserstoffstrome bis zum konstanten Gewicht. Man erhält auch in diesem Falle Cuprosulfid Cu_2S . Die Berechnung s. sub 2.

Doch kann man das Cuprorhodand auch auf gewogenem Filter sammeln und nach dem Trocknen bei 100°C wägen. In diesem Falle ist $\text{CuSCN} \times 0,52066 = \text{Cu}$.

4) Maassanalytisch. Nach VOLHARD. Man bringt die Kupferlösung, welche nicht zu viel freie Säure enthalten soll, in einen 250 ccm Kolben, erhitzt zum Sieden (!) und setzt so viel einer gesättigten Lösung von schwefliger Säure hinzu, dass die Flüssigkeit deutlich danach riecht. Man fugt nun unter Umschwenken einen Ueberschuss von $\frac{1}{10}$ Normal-Rhodanammiumlösung hinzu. Diese bewirkt beim Eintropfen in die Kupferlösung zuerst eine grüne Färbung, hervorgerufen durch Bildung von Cuprirhodand, welche beim Umschwenken unter Abscheidung von weissem Cuprorhodand verschwindet. Dieses Verhalten giebt ein Mittel, die vollständige Ueberführung des Kupfers in letztere Verbindung leicht zu erkennen. Man lässt von der Rhodanammiumlösung so viel zu fliessen, bis an der Einfüllstelle eine Farbenveränderung nicht mehr auftritt, fugt alsdann noch einige ccm $\frac{1}{10}$ Rhodanammiumlösung hinzu, lässt erkalten, füllt bis zur Marke auf und mischt. Nachdem sich der Niederschlag vollständig abgesetzt hat, filtrirt man die Flüssigkeit ab und bestimmt nunmehr den noch in Lösung befindlichen Ueberschuss von Rhodanammium. Zu diesem Zwecke bringt man 50 ccm des Filtrates in einen Kolben, fugt einen gemessenen Ueberschuss $\frac{1}{10}$ -Normal Silbernitratlösung hinzu, mischt durch Umschwenken, macht mit Salpetersäure stark sauer, setzt etwas Eisenaunlösung hinzu und titrirt den nunmehr vorhandenen Ueberschuss mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Rhodanammiumlösung zurück. Vergl. auch S. 58.

Da die Reaktion nach der Gleichung $2\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_4\text{CNS} + \text{SO}_2 = 2(\text{NH}_4)_2\text{HSO}_4 + \text{SO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} + 2\text{CuCNS}$ verläuft, so ergibt sich daraus, dass 1 ccm $\frac{1}{10}$ Normal-Rhodanammiumlösung, welcher 0,0076 g NH_4CNS enthält = 0,0063 g metallisches Kupfer oder 0,0249 g krystallisiertes Kupfersulfat ($\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$) anzeigt. Beispielsweise 10,0 g reines, durch Alkohol gefälltes, lufttrocknes Kupfersulfat wurden in Wasser zu 500 ccm gelöst — 25 ccm dieser Lösung (= 0,5 g $\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$) wurden in 250 ccm Kolben mit 25 ccm Wasser und einigen Tropfen Schwefelsäure zum Sieden (!) erhitzt, dann mit 60 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Rhodanammiumlösung versetzt und nach dem Mischen und Erkalten (!) auf 250 ccm aufgefüllt — 50 ccm des Filtrates (= 5 ccm der ursprünglichen Lösung = 0,1 g $\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$) wurden mit 25 ccm Wasser verdünnt, dann wurden 20 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal Silbernitratlösung zulaufen gelassen. Hierauf wurden 10 ccm Salpetersäure von 25 Proc HNO_3 , sowie etwa 1 ccm Eisenaunlösung zugegeben und mit $\frac{1}{10}$ -Normal Rhodanammiumlösung bis zum Eintreten der Rothfärbung titrirt. Verbrauch = 12 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal Rhodanammiumlösung.

Mithin waren für 50 ccm des Filtrates verbraucht worden

	Rhodanlösung	Silbernitratlösung
a) Ursprünglich zugesetzt	$\frac{60}{5} = 12$ ccm	20 ccm
b) Zur Schluss Titrirung	$\frac{12}{24} = \frac{1}{2}$ ccm	

Es sind also in Rechnung zu stellen 4 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Rhodanammiumlösungen $4 \times 0,0249$ g = 0,0996 g. Diese Menge kryst. Kupfersulfat ist in 5 ccm der ursprünglichen Lösung vorhanden. Mithin sind in 500 ccm dieser Lösung = 0,96 g krystallisiertes Kupfersulfat gefunden worden. Demnach wurden bei dem Versuche 99,6 Proc des vorhandenen Kupfersulfats wiedergefunden.

Die oben erwähnte Färbung von Cuprirhodand ist bei Gegenwart von Ferrisalzen nicht zu erkennen, auch nach vollständiger Ausfällung des Kupfers entsteht auf weiteren Zusatz von Rhodanammium eine dunkle Färbung, welche beim Umschwenken verschwindet. In solchen Fällen überzeugt man sich von der vollständigen Ausfällung des Kupfers am leichtesten, wenn man nach Absetzen des Cuprorhodands eine Probe der überstehenden Flüssigkeit in ein Reagenzglas bringt und Rhodanammiumlösung dazu bringt. Entsteht keine Fällung mehr, so versetzt man die Probe mit der Hauptflüssigkeit. Entsteht noch eine Fällung, so ist noch mehr Ammoniumrhodand zuzusetzen u. s. w.

5) Elektrolytisch. Die eleganteste und genaueste Bestimmung des Kupfers ist die auf elektrolytischem Wege. Wenn auch die elektrolytischen Bestimmungen im allgemeinen das Vorhandensein nicht gerade wohlfeiler Hilfsmittel voraussetzen, so lässt sich doch gerade die Bestimmung des Kupfers mit ziemlich einfachen Mitteln ausführen, weshalb sie hier beschrieben werden soll. Zur Elektrolyse gelangt eine Lösung, welche ausser Kupfer möglichst kein anderes aus salpetersaurer Lösung fällbares Metall enthalten soll (also z. B. kein Antimon und kein Arsen), dagegen ist die Anwesenheit von Blei nicht störend. In Lösung sollen nicht mehr als 0,2 g metallisches Kupfer sein, das Gesamtvolumen der Lösung betrage zum Schluss etwa 120 ccm.

Man braucht 1—2 DANIELL-Elemente *A*, eine Platinschale *B*, eine Platinelektrode *C*, Leitungsdrähte, einen kleinen Glaseheber und, wenn es zur Verfügung ist, ein elektrolytisches Stativ *D*.

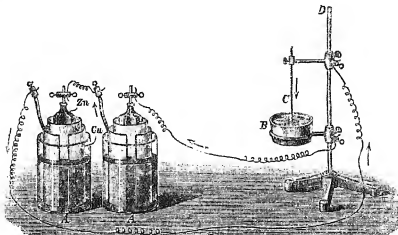


Fig. 232. *A A* Zwei DANIELL-Elemente. *B* Eine Platinschale, mit der zu elektrolysirenden Lösung theilweise angefüllt, als Kathode. *C* Eine in die Flüssigkeit eintauchende Platin-Anode. *D* Ein elektrolytisches Stativ mit Glasstange.

Zur Ausführung bringt man die Kupferlösung, in der das Kupfer als Sulfat enthalten ist und die in der Regel noch einen Ueberschuss von freier Schwefelsäure enthalten wird, in die völlig saubere Platinschale, fügt so viel Ammoniak hinzu, dass basisches Kupfersalz sich ausscheidet oder die bekannte azurblaue Färbung eintritt. Dann säuert man mit Salpetersäure schwach an, füllt mit Wasser auf etwa 100—120 ccm auf, fügt noch 3—5 ccm Salpetersäure von 1,2 spec. Gew. hinzu und schaltet die Schale als Kathode in einen Stromkreis von 1—2 DANIELL-Elementen ein, als Anode eine durchlöcherete Scheibenelektrode aus Platin und bedeckt das Ganze mit einem durchlochten oder hohlrunden Uhrglas. Nach etwa 1—2 Stunden ist der grösste Theil des Kupfers ausgefallen. Man spritzt nun das Uhrglas ab und überlässt den Apparat etwa 12 Stunden (über Nacht) sich selbst. Nach dieser Zeit prüft man eine mittels Pipette entnommene Probe der Flüssigkeit, ob sie sich durch Uebersättigung mit Ammoniak blau färbt. Wenn dies nicht mehr der Fall ist, so hängt man in die Schale einen mit Wasser gefüllten Heber (mit der linken Hand) ein und gießt aus einer grossen Spritzflasche (mit der rechten Hand) so viel Wasser in die Schale ein, dass das Volumen der Flüssigkeit stets das gleiche bleibt und die Anode stets mit Flüssigkeit bedeckt bleibt. Während des Auswaschens darf der Strom nicht (!) unterbrochen werden. Wenn etwa 1 Liter Wasser zugegossen ist, nimmt man den Heber aus der Schale heraus, entfernt diese vom Stativ, spült sie noch 1—2 mal mit Wasser, dann 2—3 mal mit Alkohol, schliesslich 1—2 mal mit Aether nach, trocknet im Luftbade und wägt. Man erhält so das Kupfer als glänzend rothen, krystallinischen Niederschlag, der durch Salpetersäure leicht aus der Platinschale herausgelöst werden kann.

Kupferbestimmung in einer Legirung. Man übergiesst in einem Erlenmeyersehen Kolben mit aufgesetztem Trichter etwa 1 g der möglichst zerkleinerten Legirung mit 5—10 ccm Salpetersäure von mindestens 1,2 bis 1,3 spec. Gewicht. Wenn in der Kälte keine Einwirkung mehr erfolgt, so erwärmt man, bis auch unter diesen Umständen braune Dämpfe nicht mehr entweichen. Man spült dann die salpetersaure Flüssigkeit mit Wasser in eine Porzellanschale und dunstet auf dem Wasserbade zur Trockne ein. Ist Zinn vor-

handen, so erhitzt man den Trockenrückstand 2 Stunden lang im Luftbade auf 150° C. Nach dem Erkalten erwärmt man den Rückstand mit Salpetersäure, nimmt mit Wasser auf und filtrirt. Im Rückstande ist Zinndioxyd, event. mit kleinen Mengen Kupfer und Blei. Ueber die Trennung des Zinndioxyds von diesen siehe unter Zinn. Aus der silpetersäurigen Lösung fällt man durch Zusatz von wenig Salzsäure das Silber als Silberchlorid. Das Filtrat wird mit Schwefelsäure versetzt und auf dem Wasserbade, zuletzt auf dem Sandbade bis zur Verjagung der Salzsäure und Salpetersäure erhitzt. Den Rückstand nimmt man mit verdünnter Schwefelsäure auf, filtrirt das Bleisulfat ab und wäscht mit verdünnter Schwefelsäure völlig aus. Die Schwefelsäure verdrängt man durch Auswaschen mit 80 proc. Alkohol, lässt aber diesen nicht zu dem Kupferfiltrat laufen.

Das kupferhaltige Filtrat verdünnt man mit Wasser und leitet in dasselbe unter Erwärmen Schwefelwasserstoff im Ueberschuss ein. Man filtrirt und wäscht den Niederschlag mit Schwefelwasserstoff. Das Filtrat wird bis zur Trockne verdampft und zur Bestimmung von Eisen, Mangan, Aluminium, Zink verwendet. Den Niederschlag behandelt man in der Wärme mit Schwefelnatriumlösung, welche Arsen, Antimon und Zinn in Lösung bringt. Das von diesen befreite Kupfersulfid wird nach dem Auswaschen mit Schwefelwasserstoffwasser in Salpetersäure gelöst. Man versetzt diese Lösung mit überschüssiger Schwefelsäure, verjagt die Salpetersäure durch Eindunsten auf dem Wasserbade, zuletzt auf dem Sandbade, nimmt mit Wasser auf und bestimmt das Kupfer nach 1, 2 oder 3.

Toxikologisches. Metallisches Kupfer ist vom Magen und Darm aus wirkungslos. Beweis: Verschluckte Kupfermünzen gehen in der Regel ohne Vergiftung verursacht zu haben auf den natürlichen Wegen ab.

Die löslichen Kupfersalze geben mit Erweiss unlösliches Kupferalbuminat, sie wirken daher ätzend, und wenn sie resorbiert werden, können sie Vergiftungserscheinungen hervorrufen. Lösliche Kupfersalze in grösseren Mengen in den Magen gebracht, bewirken Erbrechen, das Kupfersalz wird in der Regel völlig wieder herausgeschafft, so dass gesundheitschädliche Störungen nicht entstehen. Saure Speisen wirken bei Gegenwart von Luft lösend auf metallisches Kupfer ein (s. S. 982), ein Kupfergehalt solcher in kupfernen Geräthen zubereiteter Speisen kann unter Umständen Vergiftungserscheinungen hervorrufen, doch hat man die Giftigkeit der Kupferverbindungen bis vor kurzem stark übertrieben.

Chlorophyllhaltige Pflanzentheile werden behufs Inverkehrbringens als Konserven (Gurken, Erbsen u. a. Gemüsekonserven) mit Kupfersalzen behandelt (*veres dussage*). Es bildet sich alsdann phylloxyaninsaures Kupfer, welches gegen Säurelösungen und Säuren bei weitem widerstandsfähiger ist als Chlorophyll. Dieses Kupfer ist in Deutschland durch das Gesetz vom 5. Juli 1887 eigentlich verboten, wird aber bis zur endgültigen Regelung dieser Frage vorläufig stillschweigend geduldet. Tschirach schlägt vor, als zulässiges Maximum 0,05 g metallisches Kupfer pro 1 kg Konserven zu gestatten. Durch die Verwendung von Kupfersalzen als Bekämpfungsmittel pflanzlicher Parasiten (Brändpilz des Getreides, Mildewepilz der Reben, Erreger der Kartoffelkrankheit) können kleine Mengen von Kupfersalzen in Nahrungsmittel übergehen, doch ist deren Menge zu gering, als dass sie schädigend wirken könnten. Bedenklicher ist der Zusatz von Kupfersulfat zum Mehl, um dessen Backfähigkeit zu erhöhen. Indessen ist in allen solchen Fällen immer darauf Rücksicht zu nehmen, dass Spuren von Kupfer in sehr vielen Nahrungsmitteln als normaler Bestandtheil vorkommen. (In 1 kg Kakaoschalen sind z. B. bis 0,225 g metallisches Kupfer enthalten.)

Die einzelnen Kupferverbindungen sind von verschiedener Giftigkeit. Relativ ungiftig sind die Verbindungen des Kupfers mit Erweiss, erheblicher giftig sind das Kupfersulfat und das Kupferacetat, am giftigsten Kupferoleat und Kupferstearinat.

Eine chronische Kupfervergiftung, welche mit der Bleivergiftung zu vergleichen wäre, gibt es — nach der heutigen Anschauung — beim Menschen nicht.

Der Nachweis des Kupfers in Nahrungsmitteln etc. ist nicht schwierig zu führen. Man versetzt die getrockneten Objekte, dampft die Asche mit Königswasser wiederholt ein, erhitzt den Rückstand 2 Stunden auf 150° C., zieht ihn mit Salzsäure aus, fällt aus der Lösung durch Schwefelwasserstoff das Kupfer als Schwefelkupfer und schlägt das Kupfer elektrolytisch nieder (s. S. 985).

II. Kupferzink-Legierungen. Die Kupferzink-Legierungen mit einem Gehalt von 24–36 Proc. Zink heissen Messing. Sie sind wohlfeiler als Kupfer, von gelber Farbe, widerstandsfähiger gegen oxydierende Einflüsse, härter und leichter schmelzbar. Geschmolzen und sie sehr dünnflüssig, eignen sich daher vorzüglich zu Gusswaren. In der Kälte sind sie hümmerbar und streckbar, lassen sich auch stanzen, drücken, pressen. Das zur Verarbeitung mit Feile und Drehbank bestimmte Messing erhält einen Zusatz von 1–2 Proc. Blei, weil es sich dann leichter verarbeitet, z. B. werden die Feilen nicht verschmiert. Dieser Zusatz ist aber ungünstig für die Verarbeitung zu Blech oder Draht — Je grösser

der Zinkgehalt ist, desto leichter schmelzbar ist das Messing. Bei Lumpen z. B. bestehen die einzelnen Theile, je nachdem sie mit der Flamme direkt in Berührung kommen oder nicht, aus höher oder niedriger schmelzendem Messing.

Messing, gewöhnliches (Gelbguss) Kupfer 70,0, Zink 30,0. Um es auf der Drehbank und mit der Feile leichter bearbeitbar zu machen, erhält es noch einen Zusatz von 1–2,0 Blei.

Roths Messing Rothguss, Tomback, Similor. Besteht gewöhnlich aus 85 Th. Kupfer und 15 Th. Zink.

Weisses Messing Bathmetall, Platine. Hellgelbe Legierungen aus etwa 55 Th. Kupfer und 45 Th. Zink.

Prinzmetall. 75 Proc. Kupfer und 25 Proc. Zink.
Aluminium-Messing 60,0 Kupfer, 30,0 Zink, 2,0 Aluminium. Lässt sich walzen, schmieden, stanzen, pressen.

Muntzmetall Yellow Metal. Findet zu Schiffbeschlägen Verwendung und besteht aus 50–60 Proc. Kupfer und 50–37 Proc. Zink.

Prometheus oder Titan-Metall. Kupfer 60,0, Zink 38, Aluminium 2,0.

Delta-Metall. Kupfer 54–56,0, Zink 40–42,0, Blei 0,7–1,8, Eisen 0,9–1,2, Mangan 0,8–1,4. Hart, zäh, leicht zu bearbeiten, politurfähig.

III Kupferzinn-Legierungen. Die aus Kupfer und Zinn bestehenden Legierungen werden „Broncen“ genannt. Sie sind noch leichter flüssig wie Kupfer und Messing, dichter und aus diesem Grunde politurfähiger, ferner klingender. Betragt der Zinngehalt nicht mehr als 15 Proc., so sind sie gelb und zäh, mit zunehmendem Zinngehalte (25 Proc.) werden sie heller gelb, schliesslich fast weiss, hart und spröder. Durch langsame Abkühlung werden sie weich und dehnbar. Man unterscheidet hauptsächlich drei Arten: 1) Kanonenmetall, 2) Statuenbronze und 3) Glockenmetall.

Kanonenbronze. Besteht aus 88–92 Proc. Kupfer und 12–8 Proc. Zinn. Hart, fest, elastisch, widerstandsfähig. Der sog. Uchatius Stahl besteht aus 92 Proc. Cu und 8 Proc. Sn und enthält seine besonderen Vorzüge erst durch die mechanische Bearbeitung. Hierher gehören noch:

Maschinen-Bronze, für Lager, Zylinder u. dergl. Die Zusammensetzung wechselt je nach den geforderten Eigenschaften von 82,0–84,0 Proc. Kupfer und 16,0 bis 6,0 Zinn.

Zapfenlager-Bronze 95,0 Kupfer und 5,0 Zinn.
Statuenbronze. Die Zusammensetzung der antiken Statuenbronze ist eine sehr wechselnde. Die modernen Bronzen erhalten, um sie leicht flüssiger zu machen, Zusatz von Zink und Blei. Zweckmässige Zusammensetzungen sind z. B. 1) Reines Kupfer 93,0, Bankzinn 7,0. 2) Kupfer 82,0, Zink 16,0, Blei 1,5.

Glockenmetall. 80–75 Proc. Kupfer und 20–25 Proc. Zinn. Die beste Legung soll die aus 23 Proc. Kupfer und 78 Proc. Zinn sein.

IV Verschiedene Legierungen, den mannigfaltigsten Zwecken dienend

Broncepulver. Bestehen je nach der Färbung aus Legierungen von 82–98 Proc. Kupfer und 2–18 Proc. Zink.

Münzenbronze. Die deutschen und schweizerischen sogen. Kupfermünzen bestehen aus 95 Kupfer, 4 Zinn und 1 Zink.

Neusilber. Argentan, Packfong, Weisskupfer. Besteht aus etwa 50–66 Proc. Kupfer, 31–19 Proc. Zink und 19,1–11,0 Proc. Nickel. Galvanisch versilbertes Neusilber heisst Alfenide, Christofle, Alpaca.

Atlas-Bronze. Kupfer 56,5, Zink 39,6, Blei 0,6, Mangan 1,4, Eisen 1,3, Aluminium 0,5.

Kronand-Metall. Kupfer 55,8, Nickel 21,9, Zink 21,3, Eisen 1,1.
Bronze, japanische. Soll angeblich bestehen aus Gold 1,0, Quecksilber 3–9,0 Zinn 88–65,0, Kupfer 127,0.

Sterrometall, Aichmetall. Kupfer 60,0, Zink 40,0, Eisen 0,5–3,0.
Düraua-Metall der Dürener Metallwerke für Torpedos etc. Antimon + Zinn 2,22, Eisen 1,71, Aluminium 1,70, Kupfer 64,78, Zink 29,50. Spec. Gew. bei 16°C = 8,077.

Goldschaum. Unechtes Blattgold. Enthält je nach der Färbung 91–98 Proc. Kupfer und 9–17 Proc. Zink.

Talungold. Ist vergoldetes Tomback.
Mira-Metall. 74,8 Th. Kupfer, 0,6 Zink, 16,8 Blei, 0,9 Zinn, 0,35 Eisen, 0,25 Nickel, 6,8 Antimon.

Kupferamalgam, ein Metallkitt für Zähne 100,0 Kupfervitriol, 78,0 Quecksilber und 25,0 gepulvertes Eisen werden in einem porcellanen Morset auf circa 70° C erwärmt, an einem luftigen Orte unter Besprengen mit heissem Wasser zerrieben und gemischt. Nach 6—12 Stunden erstarrt das Amalgam zu einer harten Masse. Man kann auch 30,0 frisches, durch Zink gefälltes Kupfer mit 70,0 Quecksilber in der Wärme des Wasserschubes in ein Amalgam verwandeln. 30,0 Kupfermetall werden aus 120,0 Kupfervitriol elektrolytisch abgeschieden.

V Lothe Zur Darstellung der im Nachstehenden angegebenen Kupfer oder Messing enthaltenden Legierungen schmilzt man zuerst das schwere schmelzende Metall, fügt die leichter schmelzenden hinzu, rührt mit einem eisernen Stabe um und giesst in dünnem Strahle in Wasser aus, welches in lebhaft Bewegung versetzt wird. Um möglichst kleine Granulen zu erhalten, giesst man die Legierung auch durch einen feuchten Besen.

Hartloth für Kupfer, sog hartes Schlagloth 1) 2 Th Kupfer und 1 Th Zink oder 2) 5 Th Kupfer und 1 Th Blei.

Gelbes Schlagloth zum Lothen von Kupfer, Messing, Eisen, Bronze 1) Sehr strengflüssig 7,0 Th Messing, 1 Th Zink 2) Strengflüssig 4 Th Messing, 1 Th Zink 3) Leichtflüssig 2 Th Messing, 1 Th Zink 4) Sehr leichtflüssig 5 Th Messing, 4 Th Zink.

Halbweisses Schlagloth 1) 16,0 Th Kupfer, 18,0 Th Zink und 1 Th Zinn oder 2) 12 Th Messing, 6 Th Zink und 1 Th Zinn.

Weisses Schlagloth 1) 20 Th Messing, 1 Th Zink und 3 Th Zinn 2) 3 Th Kupfer, 2 Th Zink, 1 Th Zinn.

Schnelloth (Weichloth) für Kupfer und Messing 1) Zinn und Blei je 1 Th 2) Blei 2 Th, Zinn 1 Th.

VI Schwarzen von Kupfer und Messing Man überzieht Gegenstände aus Kupfer oder Messing häufig mit einem grauen oder schwarzen Ueberzuge, weil für gewisse Zwecke (z. B. bei Theilen von wissenschaftlichen Instrumenten) die dunkle Färbung an sich zweckmässig erscheint, und weil der dunkle Ueberzug widerstandsfähiger gegen äussere Einflüsse ist als das bläuliche Metall.

Schwarzbeize für Messing 1) Zur kalten Anwendung. Man löst 300 Th Cuprikarbonat in 250 Th Ammoniakflüssigkeit und fügt 500 Th Wasser zu. In diese Lösung werden die gut abgeschmirgelten fettfreien Gegenstände an Drahten aus Kupfer oder Messing kurze Zeit eingetaucht, dann abgetrocknet. Zur warmen Anwendung. Man setzt zu heisse Salpetersäure Kupfer bis zur Sättigung hinzu. Zu 500 g dieser Lösung bringt man 8,0 Silbernitrat. Die gereinigten Gegenstände werden handwarm gemacht, dann eingetaucht und sofort herausgenommen. Man erhitzt sie, bis der zuerst graue Schaum schwarz geworden ist. Nach dem Erkalten abruben und mit Oel abreiben. 2) Man taucht das Metall in eine Lösung, welche hergestellt ist durch Versetzen einer gesättigten Kupfersulfatlösung mit gesättigter Ammoniumkarbonatlösung bis zum Verschwinden des Niederschlags, erhitzt hierauf, wiederholt das Eintauchen und Erhitzen so oft, bis der Ueberzug dunkel geworden ist, bürstet ihn alsdann und überzieht mit Negativ- oder Mattlack. 3) Man löst 1 Th Cupritnitrat in 2 Th Ammoniakflüssigkeit von 0,96 spec Gew. und hängt die zu überziehenden, fettfreien Gegenstände an Drahten von Kupfer oder Messing ein.

Schwarzgraue Beize für Messing, Bronze, Rothguss, Kupfer, Silber 1000 Th rohe Salzsäure, 60 Th arsenige Säure fein gepulvert, 30 Th Antimonchlorid, 150 Th Hammerschlag fein gestossen. Man fügt alle Bestandtheile zur Salzsäure (Vorsicht wegen Arsenwasserstoff!) und erhält die Mischung 1 Stunde auf 70—90° C. Man taucht die fettfreien Gegenstände zweimal je 10—15 Sekunden ein, spült mit Wasser und trocknet mit weicher Leinwand oder Sagespanen ab.

Stahlgraue Beize für Messing, Bronze, Rothguss, Kupfer, Silber 1) Man löst 88 Th Eisenvitriol und 83 Th gepulverte arsenige Säure in 1000 Th roher Salzsäure Gebrauch wie bei der vorigen. 2) In einer Mischung aus 1 Liter roher Salzsäure und 0,125 Liter Salpetersäure löst man 42,5 arsenige Säure und 42,5 Eisenspanen (Vorsicht!) Die gereinigten Gegenstände werden 5 Minuten angehängt.

Mattschwarze Beize von A. BOLLER Für Kupfer, Messing, Kupferzinnlegierungen, Neusilber, Phosphorbronze. Man löst 500 g Cupritnitrat in 150 g Alkohol von 90 Proc. Man taucht die betr. kalten Metallgegenstände in die kalte Lösung und erhitzt sie alsdann, bis der Ueberzug schwarz ist.

Bräunern von Kupfer Das polirte und erwärmte Kupfer wird bestrichen mit einer Lösung aus 5 Th krystall. Kupferacetat, 7 Th Ammoniumchlorid, 3 Th verdünnter

Essigsäure (von 30 Proc), 85 Th Wasser. Der brünierte Gegenstand wird schliesslich mit einer Lösung von 1 Th Wachs in 4 Th Terpentinöl abgebeizt.

VII Verkupferung Die galvanische Verkupferung hat zwar die früher geübten Verfahren der direkten Verkupferung fast vollständig verdrängt, indessen können doch Fälle vorkommen, in denen Verkupferung ohne galvanischen Strom erwünscht ist.

Zinkgegenstände werden mit folgender frisch bereiteten braunen Mischung eingeweicht: 10,0 Kupfervitriol in 50,0 destillirtem Wasser gelöst werden zunächst mit einer Lösung aus 13,0 Kaliumcyanid in 52,0 destillirtem Wasser und dann mit 105,0 weissem Thone oder soviel davon vermischt, dass eine sirupdicke Flüssigkeit daraus hervorgeht.

Zur Verkupferung von Eisen dient folgende Flüssigkeit: 10,0 Kupfervitriol, 6,6 Zinnsalz und 11,5 Zinkvitriol werden in 8,5 Liter reines Wasser, welches zuvor mit 15,0 koncentrirter Schwefelsäure versetzt ist, gegeben. In diese Flüssigkeit werden die eisernen Gegenstände (z. B. 1500,0–2000,0 eiserne Nägel) eine halbe Stunde unter Umrühren erhalten, herausgenommen, mit Wasser abgewaschen und mit trocknen Sägespänen abgetrocknet.

Blanka oder glatte eiserne Gegenstände werden zuerst mit einer Lösung von 1 Th Kupfernitrat in 50 Th verdünnter Salzsäure geputzt und dann wiederholt mit einer Lösung von 10 Th Kupfernitrat, 10 Th Cuprichlorid in verdünnter Salzsäure mittelst eines wollenen Lappens oder einer Bürste berieben (Weisskoff).

Zur Broncierung von Zinkguss wird dieser zuerst mit einer Lösung von 1 Th Eisenvitriol und 1 Th Kupfervitriol in 20 Th Wasser abgerieben und nach dem Abtrocknen mit einer Lösung von 4 Th Grünspan in 11 Th Essig bestrichen. Nach dem Abtrocknen wird mit Kollothar polirt.

Zum Bronciren der Medaillen macht man eine filtrirte Abkochung von 10 Th Grünspan und 5 Th Salznäsk in 250 Th Essig. Diese Flüssigkeit wird mit einem gleichen Volum Wasser verdünnt, und nachdem die Medaillen hineingelegt sind, erhitzt und gekocht, bis die Medaillen mit einer genügenden Kupferschicht bedeckt sind.

Galvanisches Messingbad für alle Metalle anwendbar. Man löst 200,0 g Kaliumzinkcyanid und 200,0 g Kalium-Kupfercyanid, sowie 40,0 g Natriumkarbonat, 7,5 g Kaliumcyanid und 7,5 g Ammoniumchlorid in 5 Liter Wasser. Die Lösung wird auf 20–25° C erwärmt. Die Spannung des Stromes beträgt 3–4 Volt. Als Anode dient eine Messingplatte. Stromdichte 0,5 Ampère pro Quadratdecimeter.

Galvanisches Kupferbad 1) Für alle Metalle. Cupriacetat 100,0, Natriumkarbonat 100,0, Natriumsulfat 100,0, Kaliumcyanid 100,0, Wasser 5 Liter. Kalt anzuwenden. Spannung 3–4 Volt, Stromdichte 0,4 Ampère pro Quadratdecimeter. Als Anode dient eine Kupferplatte. 2) Für Eisen und Stahl. Cupriacetat 100,0, Natriumsulfat 100,0, Natriumkarbonat 125,0, Kaliumcyanid 125,0, Wasser 5 Liter. Spannung 3–5 Volt, Stromdichte 0,4 Ampère pro Quadratdecimeter. Für Zinkgegenstände ist dieses Bad anwendbar, wenn die Menge des Cyankaliums auf 150,0 bis 200,0 vermehrt wird.

Bronnelack für Gipsfiguren. Ein solcher besteht aus einer Lösung einer ausgetrockneten Kupferseife in Terpentinöl. Die Kupferseife erhält man durch Fällung von 100 Th trockner Talgseife, gelöst in 500 Th heissem Wasser, mit 35 Th Kupfervitriol, gelöst in 150 Th Wasser.

Volta Kreuz von M. FERTH in Berlin. Besteht aus je einem in Kreuzform ausgeschlagenen Kupfer- und Zinkplättchen mit dazwischen gelegtem rothen Tuchlappchen. Beim Gebrauch ist das Kreuz nach Anfeuchtung des Tuchlappchens an einer seidenen Schnur um den Hals zu tragen. Preis 1,20 M. Werth kaum 10 Pf. (Karlsruher Ortsgesundheitsrath).

WITTE'sche Gichtketten sind aus 60, zu gleichen Theilen aus Kupfer-, Zink- und Messingdraht bestehenden Schaken im Wechsel zusammengesetzt. Es gibt zwei Arten dieser Ketten, bei der einen hängen an dem herzförmig gebogenen Draht, welcher die beiden Enden der Kette verbindet, zwei sogenannte Elephantenhäuse, bei der anderen Art hängt an dieser Stelle eine leere Kapsel in Form und Grösse einer kleinen Damenuhr, die eine Seite besteht aus Kupferblech, die andere aus Zinkblech. Dass hier weder Elektricität noch Magnetismus zur Wirkung kommen, ist ersichtlich.

Cuprum aceticum.

I † **Cuprum aceticum** (Ergänz Helv) **Cuprum aceticum neutrale** Neutrales Kupriacetat Kupferacetat. Essigsäures Kupfer Aerugo crystallisafa Krystalliniter Grünspan Destillirter Grünspan Acétate de cuivre. Cupri Acetas $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CO}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$ Mol Gew = 199

Darstellung 10 Th Grünspan werden mit 50 Th Wasser und 10 Th Essigsäure von 80 Proc fein angieben, die Mischung wird zum Sieden erhitzt und mit soviel 80 procentiger Essigsäure versetzt, bis Auflösung des Grünspans erfolgt ist. Man filtrirt abdann und stellt zur Krystallisation bei Seite. Die ausgeschiedenen Krystalle werden nach dem Abtropfen auf porösen Unterlagen bei gewöhnlicher Temperatur getrocknet.

Eigenschaften Dunkel-blaulich grüne, prismatische Krystalle von kieselhaft metallischem Geschmacks, löslich in 14 Th kaltem oder 5 Th siedendem Wasser, auch in etwa 16 Th Weingeist. Zur völligen Auflösung in den genannten Medien ist gewöhnlich der Zusatz einer kleinen Menge Essigsäure erforderlich. An der Luft verwittein die Krystalle oberflächlich und erscheinen abdann mit einer hellblaugrünen, pulverig-matten Schicht bedeckt. Bei 100° C wird das Kupferacetat wasserfrei. Durch einen Ueberschuss von Ammoniakflüssigkeit oder Ammoniumkarbonatlösung wird es zu einer azurblauen Flüssigkeit gelöst.

Prüfung 1) Die Lösung des Salzes (1 = 20) werde durch einen starken (I) Ueberschuss von Ammoniumkarbonat nicht getrübt (Eisen, Thonerde, Kalk). Um einen vorhandenen Niederschlag (von Eisen und Thonerde) sichtbar zu machen, empfiehlt es sich, die Flüssigkeit zu filtriren. 2) Wird die wässrige Lösung (1 20) mit einem starken Ueberschuss von Natronlauge einige Zeit gekocht, so darf das Filtrat durch Schwefelwasserstoff nicht verändert werden (Zink, Blei). 3) Wird 1 g des Salzes stark gegluht, so darf der Glührückstand feuchtes rothes Lackmuspapier nicht blauen (Erden, Magnesia, Alkalien).

Aufbewahrung Vorsichtig, in gut verschlossenen Glasgefäßen. Ein oberflächliches Verwittern der Krystalle ist auch bei sorgfältiger Aufbewahrung kaum zu vermeiden.

Anwendung Nur äußerlich als mildes Aetzmittel in Einstreupulvern, Salben, Augensalben (0,1 auf 5,0), in Lösung zu Injektionen (0,5—1,0 zu 100,0). Technisch wird es in der Färberei, beim Zeugdruck, auch zur Darstellung des Schweinfurter Grün verwendet.

Tinte für Zink, Zinn und Eisen Ist eine Mischung aus 10,0 krystall. Cupriacetat, 10,0 Ammoniumchlorid, 5,0 gebranntem Kienruss und der genügenden Menge Wasser.

II † **Cuprum subaceticum** Aerugo (Ergänz) **Vlride Aeris** Grünspan Basischer Grünspan, Spangrün. Sousacétate de cuivre (Gall) Verdet gris. Kommt in zwei, durch Farbe und Zusammensetzung verschiedenen Sorten in den Handel.

Der blaue oder französische Grünspan wird hergestellt durch Einwirkung von in Essigsäure-Gährung begriffenen Weinstöckern auf Kupferbleche und besteht im wesentlichen aus einfach-basischem Kupferacetat $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CO}_2)_2 + \text{Cu}(\text{OH})_2 + 5\text{H}_2\text{O}$. Er ist in der Regel etwas durch Weinstöcker verunreinigt.

Der grüne oder schwedische (deutsche oder englische) Grünspan wird durch Einwirkung von mit Essig getränkten Zeugstücken auf Kupferplatten (mit denen erstere abwechselnd geschlichtet werden) oder durch Besprengen von Kupferplatten mit heissem Essig gewonnen. Er besteht im wesentlichen aus Halbbasisch Kupferacetat $[\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CO}_2)_2]_2 + \text{Cu}(\text{OH})_2 + 5\text{H}_2\text{O}$ neben wenig Zweifach-basisch-Kupferacetat $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CO}_2)_3 + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}$.

Beide Sorten können zu therapeutischen Zwecken *promiscue* gebraucht werden, doch wird zu pharmaceutischen Zwecken die grüne Sorte im allgemeinen vorgezogen. Jedenfalls würde es erwünscht sein, sich für eine bestimmte Sorte zu entscheiden.

Eigenschaften. Feste, specifisch schwere, schwerzerreibliche, grüne oder bläulich-grüne Massen von Brot- oder Kugelform. — Rührt man fein vertheilten blauen Grünspan

mit warmem Wasser an, so schwillt er zunächst infolge Aufnahme von Wasser an, dann zerfällt er allmählich in ein blaues krystallinisches, in Wasser unlösliches Pulver (Zweifach basisch Kupferacetat, s oben), während Halb-basisch Kupferacetat (s oben) mit blaugrüner Farbe in Lösung geht. In gleicher Weise bleibt beim Ausziehen des grünen Grünspons mit Wasser das blaue Zweifach-basische-Kupferacetat im Rückstande, während Halb basisches Kupferacetat mit blaugrüner Farbe in Lösung geht. — Von verdünnter Schwefelsäure, von heisser verdünnter Essigsäure wird Grünspon unter nur geringem Aufbrausen und unter Hinterlassung nur geringer Mengen von Unreinigkeiten gelöst.

Prüfung 1) Der Grünspon ist hinreichend rein, wenn 1 Theil von 4 Th vor dünnster Schwefelsäure (spec Gew = 1,112) bis zu 94 Proc und von 10 Th Ammoniak flüssigkeit (spec Gew = 0,960) bei gelinder Wärme in gleichem Procentsatz gelöst wird. Das Unlösliche besteht in Treberresten, Fasern, Kupfermetall, Thon, Kalk. 2) Eine etwaige Verwechslung oder Vermischung mit arsenhaltigen Kupferfarben stellt man fest, indem man die Lösung in Salzsäure mit Zink zusammenbringt und das entwickelte Wasserstoff gas auf Silbernitratlösung (1+1) einwirken lässt. Ein citronengelber Fleck zeigt Arsen an (s S 407).

Aufbewahrung Man hält den Grünspon in Stücken und fein gepulvert vor rathig und bewahrt ihn vorsichtig auf.

Anwendung Innerlich wird Grünspon kaum noch angewendet. Aeusserlich als atzendes Streupulver bei unreinen, wuchernden Geschwüren, in Salben (1,0 auf 10,0), in Ceraten, Pflastern. In Augenwassern, Gurgelwassern und Einspritzungen ist Aërogo durch Cuprum aceticum zu ersetzen¹. In der Thierheilkunde dient er als Beizmittel bei Klauenseuche und gegen wildes Fleisch.

Im Handverkauf wird er bisweilen zu Kratzmitteln verlangt, in diesem Falle wäre die Abgabe zu verweigern. Technisch wird er namentlich zu galvanischen Bädern und zu Metallbeizen verwendet und kann alsdann gegen Giftseuchen unbedenklich verab folgt werden.

Spiritus Aeruginis Wird Kupferacetat der trockenen Destillation unterworfen, so destillirt bei 240—260° C Essigsäure, bei 270° C geht Cuproacetat $Cu_2(CH_3CO_2)_2$ in Form wolliger Flocken über. Daher ist dieses auch als Kupferspiritus bekannte Präparat im wesentlichen kupferhaltige Essigsäure.

Aqua viridis HARTMANN	
Rp	Tinctura Gallarum
	Tinctura Absinthii \overline{M} 10,0
	Aque aromatica 100,0
	Mellis depurati 20,0
	Aluminis pulveris
	Aeruginis pulveris \overline{M} 5,0
Umgeschüttelt zum Verbands unreiner Wunden oder syphilitischer Geschwüre	

Baume de Metz	
Miltz's Balsam	Baume de feuillet.
Blitterbalsam	Grüner Heilbalsam.

Rp	Aeruginis pulver	12,0
	Alcids pulver	8,0
	Zinci sulfurici pulver	6,0
	Olei Lauri	30,0
	Terebinthinae	60,0
	Olei Lini	
	Olei Olivarum \overline{M}	180,0
	Olei Juniperi	15,0
	Olei Caryophyllorum	4,0

Ceratum Aeruginis Gern I u Hamb V	
Ceratum viride Emplastrum Aeruginis.	
Kennedy-Pflaster Grünwachs	

Rp	Cerae flavae	120,0
	Resinae Pini	60,0
	Terebinthinae	40,0
	Aeruginis subit pulver	10,0

Man giebt das Pflaster in $\frac{1}{4}$ cm dicke Tüfeln aus. Als Hühneraugenpflaster.

Ergänzungsbuch		
Rp	Cerae flavae	10,0
	Resinae Pini	5,0
	Terebinthinae	4,0
	Aeruginis subit pulv	1,0
Emplastra ad clivos pedum		
I Hühneraugenpflaster der Frau GRIMMELT		
Rp	Emplastrum Galbani crocati	50 0
	Cerae flavae	
	Terebinthinae	RM 10 0
	Aeruginis subit. pulv	20 0
II RICHTER'S Hühneraugenpflaster		
Rp	Pinis nigrae	25,0
	Emplastrum Lithargyri simplicis	12,5
	Galbani pulveris	40 0
	Ammonii chlorati	
	Aeruginis	ME 5,0
III RUS'S Hühneraugenpflaster		
Rp	Cerae flavae	15 0
	Olei Olivarum	4,0
	Ammoniac	15,0
	Terebinthinae	4,0
	Aeruginis subit pulv	6 0
Emplastrum ad luplam		
Gliederchwamm-pflaster		
Rp	Cerum Aeruginis	90,0
	Gallarum subit pulv	10 0
Pflaster bei lupus unguis.		

Emplastrum Manus Dei
Emplastrum divinum viride
Rp Emplastrum Plumbi compositum 900
Cuti Aeruginis 100
Als erweichendes Plaster und auf Leichterdrüsen.

Mixtura cuprica RADMACHER
RADMACHER'S KUPFERMIXTUR
Rp Tinctura Cupri acetici 5,0
Mucilaginis Gummi arabici 900
Aqua Cinnamomi 17,0
Aqua destillatae 110,0

† Unguentum Aeruginis
Grünspan-Sauerhonig Melescharetium
Aegyptische Salbe Gipsjakob
Ligaturb, Hamb-V
Rp Aeruginis sublim. pulv. 10,0
Acidi acetici dil. (50 proc.) 500
Mellis depurati 1000
Werden im Wasserbade auf 1000 ungedampft
Vor dem Gebrauch umzuschütteln, vor-
sichtig aufzubewahren

Pilulas Cupri acetici phosphorici LUGLOIS
Jede Pille enthält
Cupri acetici 0,01
Phosphori 0,05
Gegen Bleichsucht

Spiritus caeruleus
Blauer Spiritus (Hamb-V)
Rp Liquoris Ammonii caustici (10 proc.) 50,0
Spiritus Lavandulae
Spiritus Rosmarini 55 700
Aeruginis pulv. 1,0
Man lässt 4–6 Tage stehen und filtrirt. Zum
Eintreiben auf Contusionen

† Tinctura Cupri acetici RADMACHER
RADMACHER'S KUPFERACETAT-TINKTUR
(Ligaturb, Hamb-V)
Rp 1 Cupri sulfurici crist. 12,0
2 Plumbi acetici 15,0
3 Aquae destillatae 68,0
4 Spiritus (90 proc.) 52,0

Man zerreibt 1 u. 2 zu mittelfeinem Pulver, reibt
mit 3 an und erhitzt in einem Kupfergefäße zum
Sieden. Nach dem Erkalten (1) wird zugesetzt
und die Mischung in verschlossenen Gefäße
unter häufigem Umschütteln 1 Monat stehen
gelassen, dann filtrirt vorsichtig aufzubewahren

Tinctura Cupri acetici SCHLÖTTER
[Loco Tincturae Cupri acetici RADMACHER]
Rp Acidi acetici diluti (50 proc.)
Cupri sulfurici crist. 55 10,0
Aquae destillatae 150,0
Spiritus (90 proc.) 100,0

Unguentum Aeruginis (Hamb-V)
Unguentum Apostolorum (duodecim)
Unguentum dodeka pharmacum
Apostelsalbe Aegyptische Salbe Grün-
spanalbe
Rp Aeruginis pulveris
Oculi pulverati 55 1,0
Cerae flavae 20
Terebinthinae 5,0
Olei Olivarum 16,0
Zum Verbands unarmer, fauliger Wunden bei
Menschen und Thieren.

Vet. Limentum aphthicum
Liment gegen Euterschwämme
Rp Cupri acetici 5,0
Acidi salicylici 2,0
Olei Olivae 50,0
Zum Bestreichen der Aphthen am Lute:

Vet. Limentum cupricum
Klauserseuchen-Schmiere
Rp Aeruginis pulv. 50,0
Acidi hydrochlorici crudi 20,0
Olei Saponum crudi
Olei Iri 55 900,0
Vor dem Gebrauch gut umzuschütteln.

Vet. Unguentum aegyptiacae (Gall)
Rp 1 Aeruginis pulverati 500,0
2 Acrea (7–8 proc.) 500,0
3 Mellis 1000,0
Man erhitzt in einem Kupferkessel 1 und 2 kurze
Zeit, fügt 3 hinzu, und erhitzt unter Umrühren
weiter, bis die Mischung eine rothe Farbe und
Homogenität angenommen hat.

Cuprum chloratum.

† † Cuprum monochloratum Cuprum chloratum album. Cuprochlorid.
Kupferchlorid Cu_2Cl_2 . Mol. Gew. = 197

Darstellung 42,0 Th krystall Cupichlorid und 32,0 Th metallisches Kupfer
(Drahtnetz oder Späne) werden mit 100,0 Th heissem Wasser übergossen. Man giebt
235 Th (rohe) Salzsäure vom spec. Gew. 1,175 hinzu, verschliesst den Kolben mit einem
Trichter und erhitzt nun auf einem Gasofen, wenn nothig noch unter Zusatz von etwas
rauchender Salzsäure, bis farblose Lösung erfolgt ist. Diese 1–2 Stunden dauernde Opera-
tion lässt sich wesentlich beschleunigen, wenn man der Flüssigkeit etwas gefälltes Kupfer-
pulver zufügt. — Wenn die Flüssigkeit farblos geworden ist, so wird sie von dem Kupfer,
welches im Ueberschuss vorhanden sein muss (?), in einen hohen, mit viel kaltem
destillirten Wasser gefüllten Cylinder durch ein Bauschchen Glaswolle rasch durch-
gegossen (Es ist zweckmässig, destillirtes Wasser anzuwenden, welches ausgekocht und
wieder erkaltet ist). — Nach dem Absetzen des zunächst kassig gefällten Cuprochlorids

wird dekanthirt, das Cuprochlorid schnell abgesaugt, mit Alkohol und Aether gewaschen und im Vacuum über Schwefelsäure getrocknet

Eigenschaften Weisse, in Wasser unlösliche, schwere Massen, die sich an der Luft unter Grünfärbung leicht oxydiren und durch Chlorwasser oder Königswasser leicht als Cupichlorid in Lösung gehen Beim Erhitzen im Rohren schmelzen sie ohne Zersetzung

Aufbewahrung Vorsichtig, vor dem oxydirenden Einfluss der Luft geschützt also in kleinen, gut geschlossenen Gefässen Zersetzte Präparate sind nicht weiss, sondern schmutziggrün bis braun

Anwendung Als Reagens in der Gasanalyse in ammoniakalischer oder salzsaurer Lösung zur Absorption des Kohlenoxyds

Salzsaure Kupferchloridlösung nach WINKLER (Zur Absorption von Kohlenoxyd) Man trägt eine Mischung von 86,0 g Kupferoxyd mit 17,0 g Kupferpulver (durch Reduktion von Kupferoxyd im Wasserstoffstrom dargestellt) langsam und unter Umschütteln in 1086,0 g Salzsäure von 1,124 spec Gew ein, bringt in die Flasche eine vom Boden bis zum Halse reichende Spirale von Kupferdraht und verschliesst das Gefäss mit einem weichen Kautschukstopfen Die anfangs dunkle Lösung wird beim Stehen vollkommen farblos, färbt sich aber in Berührung mit Luft unter Bildung von etwas Cuprochlorid wieder dunkelbraun Zulässiger Absorptionswerth für 1 ccm = 4 ccm Kohlenoxyd

Ammoniakalische Kupferchloridlösung nach WINKLER (zur Absorption von Kohlenoxyd) Man löst 250,0 g Ammoniumchlorid in 750 ccm Wasser, bringt die Lösung in eine mit Gummistopfen dicht zu verschliessende Flasche und fügt ihr 200,0 g Kupferchlorur zu Dieses löst sich beim Umschwenken unter Hinterlassung von etwas Kupferoxydchlorid auf Man erhält eine braunliche Flüssigkeit, welche sich unverändert hält wenn man in die gut zu verstopfende Flasche eine vom Boden bis zum Halse der Flasche reichende Kupferspirale stellt Vor dem Gebrauche setzt man dieser Lösung $\frac{1}{2}$ Volumen Ammoniakflüssigkeit von 0,905 spec Gew zu — Absorptionswerth für 1 ccm = 16 ccm Kohlenoxyd

Ammoniakalische Kupferchlorurlösung nach HEMPEL (zur Absorption von Kohlenoxyd) für eine Menge von 200 ccm Man löst 10,8 g Kupferoxyd in 100 bis 200 ccm conc roher Salzsäure und lässt die Lösung alsdann in einem mit Kupferdrahtnetz-Spiralen möglichst erfüllten Kolben von passender Grösse zum Zwecke der Reduktion so lange wohlverschlossen stehen, bis sie vollkommen farblos ist Man giest alsdann diese Lösung durch einen Bausch von Glaswolle in ein 15–20 Liter ausgekochtes und wieder erkaltes destillirtes Wasser enthaltendes Becherglas Nach dem Absetzen des Kupferchlorurs giest man die überstehende verdünnte Salzsäure möglichst ab, spült das Kupferchlorür mit 100–150 ccm destillirtem Wasser in eine Kochflasche von 250 ccm Inhalt und leitet in die noch schwach saure Flüssigkeit so lange Ammoniak, bis die Lösung noch schwach blau färbt Um die Luft möglichst abzuschliessen, verschliesst man den Kolben mit einem zweifach durchbohrten Stopfen welcher ein Gaszuleitungs- und ein Gasableitungsrohr enthält, welches letztere in etwas Quecksilber taucht Auch kann man den ganzen Apparat einschliesslich des Entwicklungsapparates für das Ammoniak vorher mit Wasserstoff füllen

Die so erhaltene Lösung des Kupferchlorurs wird durch Zusatz von Wasser auf 200 ccm verdünnt — Zulässiger Absorptionswerth für 1 ccm = 6 ccm Kohlenoxyd

II † Cuprum bichloratum crystallisatum Cuprichlorid Kupferchlorid Chlorwasserstoffsäures Kupferoxyd $\text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol Gew = 170

Zur Darstellung werden 100 Th Kupferoxyd in 360 Th Salzsäure von 25 Proc, welche mit 150 Th destillirtem Wasser verdünnt ist, in der Wärme gelöst und die Lösung auf 300–250 Th oder soweit eingedampft, bis ein Tropfen, auf eine kalte Porcellanschale gebracht, erstarrt Man lässt die Gesamtmenge erstarren, presst zwischen Filtrirpapier, trocknet bei gewöhnlicher Temperatur und bewahrt in trocken, gut verschlossenen Gefässen auf

Grüne rhombische Krystalle, hygroskopisch, leicht löslich in Wasser und auch in Alkohol Die wässrige Lösung ist schön grün, bei starker Verdünnung blau Es wird etwas über 100° C wasserfrei und geht in das braune, wasserfreie Salz CuCl_2 über Durch Einwirkung von metallischem Kupfer wird das Cuprichlorid zu Cuprochlorid reducirt (§ 8 992)

Alterans und Tonicum, angewendet bei Skropheln, Rhachitis Hantaffektionen, Dyskrasien Gaben 0,005—0,01—0,015 g drei bis viermal täglich Grösste Einzelgabe 0,03 g

† **Cuprum bichloratum siccum.** Entwässertes Cuprichlorid oder Kupferchlorid CuCl_2 Mol Gew = 134

Es wird durch Erhitzen des obigen krystallisierten Salzes auf 110°C erhalten Gelbbraune, zerflüssliche Masse, im übrigen von den Eigenschaften des vorigen

Aether Cupri
Rp Cupri bichlorati cryst. 4,0
Aethers 100,0
Dosis 5—8 Tropfen

Aqua antimiasmatica KOECHLIN
Aqua Beisseri Liquor antimiasmaticus
BEISSER

Pp Liquoris antimiasmatici KOECHLIN 1,25
Aque destillatæ 100,0

Anfangs des Morgens, nach mehreren Tagen auch des Abends einen Esslöffel voll.

Tinctura Cupri bichlorati HELVETIUS
Rp Cupri bichlorati cryst 40,0
Spiritus (80 proc.) 100,0
5—7—10 Tropfen bei Epilepsie, Rhachitis, Würmern.

Liquor antimiasmaticus KOECHLIN
Liquor Cupri chlorati ammoniacatus
Rp Cupri bichlorati crystall 5,4
Ammonii chlorati 50,0
Aque destillatæ q s

(185) dass das Gesamtgewicht = 240,0 beträgt Klare, smaragdgrüne Flüssigkeit von 1,070 bis 1,072 spec Gewicht In 120,0 ist 1,0 Kupfer enthalten Innerlich gegen skrophulöse und syphilitische Haut-, Knochen- und Drüsenerkrankungen, gegen Cardialgie, Epilepsie, Chorea etc zu 5—10—12 Tropfen in Verdünnung mehrmals täglich Aeusserlich, ohne Erfolg, zum Verbands syphilitischer Geschwüre.

Cuprum oxydatum.

I † **Cuprum oxydulatum** Cuprooxyd. Kupferoxydul Kupferhemioxyd. Cu_2O . Mol. Gew = 142

Zur Darstellung stellt man eine Auflösung von 1 Th Traubenzucker (oder 1,5 Th Honig in 30 Th Wasser dar, filtrirt diese und versetzt sie mit 2—3 Th Seignettesalz sowie mit Natronlauge in reichlichem Ueberschuss (etwa 20 Th) und mischt eine Lösung von 1 Th krystall Kupfersulfat in 30 Th Wasser zu Man muss nun eine klare, leuchtblaue Flüssigkeit haben (Ist dies nicht der Fall, so fehlt es entweder an Traubenzucker oder an Natronlauge oder an Seignettesalz) Diese Flüssigkeit erhitzt man auf dem Wasserbade oder auf freier Flamme, worauf sich das Kupferoxydul mikrokrySTALLINISCH abscheidet Man sammelt es, wäscht es zunächst mit heissem Wasser, bis das Abfließende nicht mehr alkalisch reagirt, dann mit Alkohol und mit Aether und trocknet rasch

Rothes, krystallinisches Pulver vom spec Gew 5,34—5,37 Es verändert sich nicht an der Luft, ist unlöslich in Wasser In Ammoniakflüssigkeit ist es löslich, die ursprünglich farblose Lösung wird bei Luftzutritt blau Durch Chlorwasserstoffsäure wird es in Cuprochlorid verwandelt, sauerstoffhaltige Säuren, z B verdünnte Schwefelsäure, bringen die Hälfte des Kupfers als Kupferoxyd in Lösung, während die andere Hälfte als metallisches Kupfer ungelöst bleibt In feuchtem Zustande oxydirt es sich leicht an der Luft, im trocknen Zustande ist es haltbar Durch Ueberleiten von Wasserstoff oder von Methylalkoholdämpfen über Kupferoxydul in der Hitze wird dieses leicht zu metallischem Kupfer reducirt Durch Glühen an der Luft verglimmt es zu schwarzem Kupferoxyd — Es dient in der Technik zum Färben von Glasflüssen

Cuprohydroxyd, Kupferoxydulhydrat, $\text{Cu}_2(\text{OH})_2$, wird als kanariengelber Niederschlag durch Kalklauge aus Cuprochloridlösungen gefällt Es zersetzt sich schon unter 100°C in Cuprooxyd und Wasser

II † **Cuprum oxydatum** (Ergänzb) Oxyde noir de enivre (Gall) **Cuprum oxydatum nigrum** RADENACHER. Kupferoxyd Cuprioxyd. CuO Mol Gew = 79.

Das Kupferoxyd kann durch Erhitzen von metallischem Kupfer an der Luft oder durch Glühen von Cuprintrat erhalten werden Da die so gewonnenen Präparate aber sehr dicht und selten rein sind, so soll das zum therapeutischen Gebrauche bestimmte Kupferoxyd durch Glühen von Cuprikarbonat dargestellt werden

Darstellung. Man löst 10 Th reines Kupfersulfat in 50 Th Wasser, anderseits 15 Th reines kryst Natriumkarbonat in 50 Th Wasser. Man mischt die filtrirten, klaren Lösungen und erwärmt die Mischung in einer Porcellanschale so lange, bis der Niederschlag sich am Boden des Gefasses in dichter Form abgeschieden. Hierauf wäscht man ihn zunächst durch Dekanthiren, dann auf dem Filter solange mit heissem Wasser, bis das Filtrat nicht mehr alkalisch reagirt, und trocknet ihn auf porösen Unterlagen, zuletzt im Wasserbadtrockenschranke. Den trocknen Niederschlag bringt man in einen Porcellantiegel oder Hesseschen Tiegel und glüht ihn bei allmählich verstärktem Feuer so lange, bis eine aus der Mitte entnommene Probe nach dem völligen (!) Erkalten in verdünnter Salpetersäure ohne Aufbrausen von Kohlensäure löslich ist. Man füllt es noch warm in die trocknen, vorgewärmten Gefässe.

Eigenschaften. Schwarzes, glanzloses, spec schweres, nicht krystallinisches Pulver, welches in verdünnter Salpetersäure leicht, ohne Rückstand und ohne Entweichen von Kohlensäure löslich ist. Es ist zart anzufühlen, ohne Geruch und Geschmack, unlöslich in Wasser und Natronlauge, löslich in Säuren. Aus der Luft zieht es etwas Feuchtigkeit an. In Ammoniakflüssigkeit löst es sich mit blauer Farbe zu Kupferoxydammoniak. Durch Ueberleiten von Wasserstoff oder von Methylalkoholdämpfen in der Glühhitze wird es leicht zu metallischem Kupfer reducirt.

Prüfung. 1) Es löse sich in 10 Th. verdünnter Schwefelsäure ohne Aufbrausen (Kohlensäure). — 2) Die salpetersäure Lösung werde durch Baryumnitratlösung nicht sofort getrübt (mehr als Spuren Schwefelsäure). — 3) Die mit verdünnter Schwefelsäure bereitete Lösung gebe nach vollständiger Ausfällung des Kupfers durch Schwefelwasserstoff ein farbloses Filtrat, welches durch Ammoniakflüssigkeit nicht verändert werde (weisse Fällung = Zink oder Aluminium, schwarze Fällung = Eisen) und beim Verdampfen und Glühen keinen feuerbestandigen Rückstand hinterlasse (Kalk, Magnesia, Alkalien). — 4) Werden 0,2 g Kupferoxyd in 2 cem verdünnter Schwefelsäure ohne Anwendung von Wärme gelöst, und wird die Lösung mit 2 cem Ferrosulfatlösung vermischt und auf 2 cem cone Schwefelsäure geschüttet, so darf keine braune Zwischenzone auftreten (Salpetersäure).

Aufbewahrung. Vorsichtig, in gut geschlossenen Gefässen, wegen der hygroscopischen Eigenschaften siehe vorher.

Anwendung. Aeusserlich in Form von Salben (1,0 10,0–20,0 Fett) als zertheilendes Mittel bei Drüsengeschwülsten, Gelenkentzündungen, um die Resorption von Exsudaten zu beschleunigen, Hornhauttrübungen. Innerlich bei „Kinderkrankheiten“ und als Wurmmittel, besonders als Bandwurmmittel. Bei der innerlichen Darreichung sind saure Speisen zu vermeiden.

Pilulae Cupri oxydati HAGER		Unguentum contra scoriam	
Rp	Cupri oxydati nigri 6,0	Rp	Cupri oxydati nigri 1,0–4,0
	Calcii carbonat 2,0		Unguenti rosati 80,0
	Boli albae 12,0	Bei Gürtelrose. Die befallenen Hautstellen werden des Morgens und des Abends eingetrichtert.	
	Glycerini 11,0		
Piant pilulae 120. Täglich einmal je 2 Pillen bei Vermeidung saurer Speisen gegen Bandwürmer Erwachsener. Einige Tage nach Beendigung des Gebrauchs eine Gabe Ricinusöl. Kinder erhalten zweimal täglich 2 Pillen, im ganzen 60–80 Pillen.		Yot. Pilulae taenifugae HAGER	
Unguentum contra amaroasin SIEGEL		Bandwurmpillen für Hunde.	
Rp	Cupri oxydati nigri 2,0	Rp	Cupri oxydati nigri
	Ölei Amygdalarum gtt. XV		Boli albae aa 100
	Adipis 20,0		Glycerini 6,0
Zum Einreiben von Stirn und Schläfen bei schwerem Sturz infolge übermässigen Tabakrauchens			Aquae q s
		Piant pilulae 200. Kleinen Hunden täglich eine, grösseren täglich zweimal eine Pille in Fleisch gebüllt zu geben, zwei Wochen hindurch.	

Yot	Klassenzeichensalbe	
Rp	Cupri oxydati	50
	Alumina usti	10,0
	Ammonii hydrochloridi	2,0
	Camphorae	1,0
	Unguenti populei	50,0

Cuprum oxydatum purum granulatum ist ein aus linsen- bis erbsengrossen Stücken bestehendes Kupferoxyd, welches durch Glühen von Cuprinitrat dargestellt wird. Man gebraucht es wesentlich zur Verbrennung in der Elementar-Analyse. Zu diesem Zwecke muss es namentlich frei sein von Salpetersäure, Kohlenstoff bzw. Kohlensäure und Wasser. Dies wird dadurch erreicht, dass man das Kupferoxyd vor jeder neuen Benützung entweder an der Luft oder im Sauerstoffstrom und zwar im Kupferriegel oder direkt im Verbrennungrohr einige Zeit ausglüht. Die Aufbewahrung erfolgt zweckmässig in „Glasbirnen“ unter Chlorkaliumverschluss.

Cuprum oxydatum purum in Diablotform Wird durch Glühen von Kupferdraht stücken im Sauerstoffstrom erhalten und dient gleichfalls zur Elementar-Analyse. Für das selbe gilt das Nämliche, was für das vorige Präparat gesagt worden ist.

Cuprum hydroxydatum Cuprihydroxyd Kupferoxydhydrat $\text{Cu}(\text{OH})_2$. Mol. Gew. = 97. Diese Verbindung fällt als hellblauer, gelatinöser Niederschlag aus Kupfersulfatlösungen auf Zusatz von atzenden Alkalien. Will man sie auswaschen, so lasse man sie bei 60–70°C stehen, bis sie kernige Beschaffenheit angenommen hat. Erhitzen bis zum Sieden ist unzulässig, weil alsdann das Cuprihydroxyd in Wasser und Kupferoxyd zerfällt. Das Cuprihydroxyd löst sich in Säuren und bei Gegenwart von Traubenzucker, Glycerin, Mannit und weinsäuren Salzen auch in atzenden Alkalien. Ferner wird es von Ammoniak leicht gelöst.

Halbbares Kupferhydroxyd nach STUTZER (Zur Fällung der Eiweissstoffe) 100,0 g kryst. Kupfersulfat werden in 5 Liter Wasser gelöst und mit 2,5 g Glycerin versetzt. Aus dieser Lösung wird durch Zusatz von verdünnter Natronlauge, bis die Flüssigkeit alkalisch reagiert, das Kupfer als Hydroxyd ausgefällt. Letzteres wird abfiltriert, alsdann durch Anreiben mit Wasser, welches pro Liter 5 g Glycerin enthält, aufgeschlämmt. Durch wiederholtes Dekantieren und Filtrieren entfernt man die letzten Spuren von Alkali. Der Filterrückstand wird mit Wasser, dem man 10 Proc. Glycerin zugesetzt hat, verrieben und bis zu einer Verdünnung gebracht, dass derselbe eine gleichmässige, mit einer Pipette aufsaugbare Masse bildet. Dieselbe wird in gut verschlossenen Flaschen und im Dunkeln aufbewahrt. Den Gehalt der bräunlichen Masse an Kupferhydroxyd bestimmt man durch Eindunsten eines abgemessenen Volumens und Glühen des Rückstandes.

III Cuprum oxydatum ammoniacatum Kupferoxydammoniak Cuoxam (Amerikanische Abkürzung) $\text{CuO} \cdot 4\text{NH}_3 \cdot \text{OH}$. Zur Verwendung gelangt die wässrige Auflösung dieser Verbindung, und zwar als Reagens.

2,0 g krystall. Kupfersulfat werden in 100 ccm destillirtem Wasser gelöst und einige Tropfen konzentrirte Ammoniumchloridlösung zugefügt. Hierauf bereitet man eine Lösung von 1,0 g Kalihydrat in 100 ccm Wasser und setzt etwas Barytwasser zu, um das vorhandene Kaliumkarbonat zu fällen. Beide Lösungen werden gemischt. Von dem sich absetzenden Kupferhydroxyd wird dekantirt, dann wird der Niederschlag wiederholt mit destillirtem Wasser gewaschen, schliesslich abfiltrirt. Den noch feuchten Niederschlag übergiesst man in einer Porzellanschale mit konzentrirtem Ammoniak (0,900 spec. Gew.) und filtrirt, sobald Auflösung erfolgt ist, durch Glaswolle.

Das Reagens ist im Dunkeln aufzubewahren, trotzdem zersetzt es sich nach einiger Zeit. Es empfiehlt sich daher, das ausgewaschene Kupferhydroxyd unter Wasser aufzuheben und im Bedarfsfalle eine kleine Menge desselben in konzentrirtem Ammoniak aufzulösen.

Kupferoxydammoniak bringt Cellulose zunächst zum Quellen und löst sie schliesslich vollständig auf. Aus der Lösung wird durch Zusatz von Säuren wieder Cellulose gefällt.

Cuprum sulfuricum.

I. † Cuprum sulfuricum (Austr. Germ. Helv.) **Cuprum sulfuricum purum** Sulfate de cuivre (Gall.) **Cupri Sulphas** (Brit. U-St.) **Kupfersulfat** **Cuprisulfat**. Schwefelsaures Kupfer. Reiner Kupfervitriol. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 249. Das reine Kupfersulfat lässt sich mit Vortheil nicht aus dem rohen Kupfervitriol gewinnen, man stellt es zweckmässig aus Kupfer dar.

Darstellung 10 Th. Kupferschnittzel werden mit 30 Th. Wasser übergossen, dazu ein erkaltetes und filtrirtes Gemisch von 18 Th. engl. Schwefelsäure und 32 Th. Wasser

gegeben Man fugt nun in kleinen Antheilen 27 Th Salpetersäure (von 25 Proc) hinzu und erwärmt inzwischen allmählich, schliesslich kurze Zeit zum Sieden. Nach erfolgter Auflösung des Kupfers filtrirt man noch heiss, dampft die Lösung in einer Porcellanschale ein, erhitzt (zur Vertreibung der Salpetersäure) den Rückstand im Sandbade oder über einem Drahtnetz, bis schwere weisse Dämpfe von Schwefelsäure entweichen Dann lässt man erkalten, lost den Rückstand in etwa 60—70 Th siedendem Wasser, filtrirt heiss und lässt in der Kälte krystallisiren Das aus den Mutterlaugen zu gewinnende Kupfersulfat verbraucht man als rohen Kupfervitriol Ausbeute etwa 37 Th

In sehr handlicher Form lässt sich das Kupfersulfat gewinnen, wenn man die heiss gesättigte wässrige Lösung des reinen Salzes in ein 3—4faches Volumen Alkohol unter Umrühren hineinfiltrirt Man erhält es dann als krystallinisches Pulver, welches nach dem Absaugen an der Luft getrocknet wird

Eigenschaften Das reine Cuprisulfat bildet kleinere, durchscheinende, lasurblau, schieftrhombische Krystalle von widerlichem, metallischem Geschmacke, an der Luft allmählich verwitternd, löslich in 3,5 Th kaltem oder 1 Th heissem Wasser, unlöslich in Weingeist Die wässrige Lösung reagirt sauer und fällt Eiweiss Das gepulverte Salz ist blauweiss Durch Erhitzen bis 100°C verliert das Kupfersulfat 4 Mol Krystallwasser, bei 200°C wird es völlig entwässert und bildet ein weisses Pulver, CuSO_4 , welches bei geringem Wasser aus der Luft oder anderen Medien (Weingeist) aufnimmt unter Uebergang in das krystall wasserhaltige blaue Salz In gelinder Glühhitze wird es nicht zersetzt, in starker Rothglühhitze entweichen Schwefelsäure, Schwefelgase sowie Sauerstoff, und Cuprioxystoxyd bleibt als Rückstand — Es krystallisirt mit gewissen Salzen (ZnSO_4 , MgSO_4 , FeSO_4) zusammen und ist von diesen durch bloße Krystallisation nicht zu trennen

Volumgewicht und Gehalt der Lösungen von Cuprisulfat bei 15°C

Vol Gew	Proc. $\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$	Vol Gew	Proc. $\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$	Vol Gew	Proc. $\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$
1,0126	2	1,0649	10	1,1208	18
1,0254	4	1,0785	12	1,1354	20
1,0384	6	1,0933	14	1,1501	22
1,0516	8	1,1068	16	1,1659	24

Prüfung. Man löst 0,5 g des Salzes in 20 ccm destillirtem Wasser, fugt einige Tropfen Salzsäure hinzu, erwärmt und fällt das Kupfer durch Einleiten von Schwefelwasserstoff als Cuprisulfid Das Filtrat von diesem darf a) durch Hinzufügung von Ammoniakflüssigkeit weder dunkel (Eisen, Nickel) noch weiss (Zink) gefällt werden, b) noch nach dem Eindampfen und Glühen einen feuerbestandigen Rückstand hinterlassen (Eisen, Zink, Magnesia, Kalk, Alkalien)

Aufbewahrung Man bewahrt das reine Kupfersulfat in wohlgeschlossenen Gefässen vorsichtig auf Man hält den Hauptvorrath in Form der Krystalle oder in Form des durch Weingeist niedergeschlagenen Krystallmehles (sehr zweckmassig), eine kleine Menge für den Rezepturgebrauch hält man als feines Pulver vorrathig

† *Cuprum sulfuricum siccum* Entwässertes Kupfersulfat Man trocknet das zerriebene Kupfersulfat zunächst im Trockenschranke vor, alsdann erhitzt man es in einer Porcellanschale im Sandbade unter Umrühren, bis es weiss geworden ist, zerreibt es und füllt es sofort in erwärmte, gut zu verschliessende Gefässe ab Es dient zum Nachweis eines Wassergehaltes im Alkohol, Aether und ähnlichen Flüssigkeiten

† *Cuprum sulfuricum in bacillis* Kupfervitriolpilze 1) Diejenigen des Handels werden durch Schleifen ausgesucht grosser und schöner Krystalle von Kupfersulfat auf einem nassen Schleifenstein dargestellt 2) Frisch gepulvertes Kupfersulfat wird mit emigen Tropfen Wasser befeuchtet und in einer Porcellanschale unter Umrühren zum Schmelzen erhitzt, bis eine zähe Masse entstanden ist Diese wird alsbald in ca 4 mm dicke Stäbe ausgerollt

II † *Cuprum sulfuricum crudum* (Germ.) Rohes Kupfersulfat Rohes Kupfervitriol Blauer Vitriol Blauer Galtzenstein Vitriolum Cupri Vitriol blen. Couperose bleue. Blue vitriol Blue stone Northoot Dieses Salz wird in

grossen Mengen in den Hüttenwerken dargestellt und als „Kupfervitriol“ in den Handel gebracht. Es ist häufig ziemlich rein, bisweilen aber auch durch Ferrosulfat, Magnesiumsulfat, Aluminiumsulfat und andere Salze stark verunreinigt.

In seinen Eigenschaften gleicht der rohe Kupfervitriol völlig dem reinen Kupfersulfat, nur stellt er sehr viel grössere Krystalle dar.

Prüfung. Die wässrige Lösung gebe mit uberschüssiger Ammoniakflüssigkeit eine tiefblaue, klare oder fast klare Flüssigkeit. Reines Kupfersulfat würde eine klare Flüssigkeit geben. Eine Trübung konnte herrühren von Eisen, Thonerde, vielleicht auch Magnesia. Es sind daher geringe Mengen dieser Verunreinigungen zulässig. Da die Beobachtung einer Trübung in der tiefblauen Flüssigkeit schwierig ist, so filtrire man die Lösung durch ein angesaugtes Filter ab und sehe sich einen hinterbleibenden, in der Regel aus Eisenoryd bestehenden Rückstand näher an.

Eine maassanalytische Bestimmung des Kupfergehaltes lässt sich sehr leicht in der Weise ausführen, dass man 0,2–0,3 g Kupfervitriol in 20 ccm Wasser auflöst, 1–2 g Jodkalium hinzurügt und nun das ausgeschiedene Jod mit $\frac{1}{10}$ Natriumthiosulfat misst. Da die Reaktion nach der Gleichung



verläuft, so entspricht 1 ccm $\frac{1}{10}$ Natriumthiosulfatlösung = 0,0249 g Kupfersulfat ($\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$).

Die Vitriole des Handels, welche als Salzburger Vitriol, Admonter Vitriol, Baireuther Vitriol, Adlervitriol, Doppelvitriol etc. unterschieden werden, sind nie reiner Kupfervitriol, sondern aus Ferrosulfat und Kupfersulfat bestehende Vitriole. Heller Cypravitriol besteht aus Kupfersulfat und Zinksulfat.

Anwendung. Die löslichen Kupfersalze fallen in nicht zu starker Verdünnung Erweiss und Schleim. Daher wirken lösliche Kupfersalze in Substanz oder konzentrierter Lösung auf Schleimhäuten und Wunden atzend, in verdünnter Lösung adstringierend. Ausserdem wirken sie antiseptisch. Innerlich genommen wirken sie brechenruerregend und nervenstimmend. In starken Gaben wirken sie giftig und selbst tödtlich. Gegenmittel sind Erweiss, Eisenpulver, Schwefeleisen, Blutlaugensalz. Man giebt das Kupfersulfat zu 0,004–0,025 g bei passiven Blutungen, Epilepsie, Verstanzen und anderen Nervenleiden, als Brechmittel zu 0,05–0,1–0,2 g 4–5 mal innerhalb einer Stunde. Höchstgaben *pro dos* 0,05 g, *pro die* 0,5 g (Helv.) als Emeticum 1,0 g (Germ. Helv.) 0,4 g (Aust.).

Ausserlich dient das Kupfersulfat in verdünnten Lösungen als adstringirendes Mittel bei mannigfachen Entzündungen der Schleimhäute, in Substanz als Aetzmittel, namentlich in der Form der Kupferstifte. In der Analyse wird Kupfersulfat zur Bestimmung des Erweisses (nach RUTHAUSEN) und zur Bestimmung des Zuckers (nach FICHLING) benutzt.

III † **Cuprum sulfuricum ammoniatum** (Erganzb.) Ammonium cuprico sulfuricum Kupferammoniumsulfat. Sulfate de cuivre ammoniacal (Gall.) Ammoniakaliches Kupfersulfat. Schwefelsaures Kupferoxyd-Ammoniak.

Bereitung. 50 Th. Kupfersulfatkrystalle werden unter Umschütteln in 150 Th. Aetzammon gelöst, wenn nöthig durch ein Bauschen'sches Glaswolle filtrirt und mit 300 Th. Weingeist gemischt. Den Niederschlag sammelt man in einem Filter und trocknet ihn ohne Anwendung von Wärme durch Walzen auf Fliesspapier. Ausbeute fast 84 Theile.

Man erhält es so als krystallinisches Pulver. Will man ausgebildete Krystalle erzielen (wie Gall. vorschreibt), so schichtet man in hohen Cylindern auf die ammoniakalische Kupferlösung vorsichtig ein gleiches Volumen Alkohol von 90 Proc. und lässt die Mischung, ohne sie zu bewegen, stehen. Nach 1–2–3 Tagen haben sich prachtvolle Krystalle abgeschieden.

Eigenschaften Das officinelle ammoniakalische Kupfersulfat bildet ein dunkel blaues Krystallpulver von schwachem ammoniakalischem Geruche, ähnlichem, ekelhaft metallischem, ammoniakalischem Geschmacke und alkalischer Reaktion. Es ist in $1\frac{1}{2}$ Th kaltem Wasser löslich, mit vielem Wasser scheidet sich daraus ein Salz von blassblauer Farbe ab, welches etwas weniger Ammoniak enthält. Längere Zeit der Luft ausgesetzt, verwittert es, besonders das grössere Krystalle bildende Präparat, es verliert einen Theil seines Ammoniak- und Wassergehalts und wird zuletzt zu einem bläulichgrünen Salzpulver, aus schwefelsaurem Ammon und basischem Kupfersulfat bestehend. Durch Erhitzen verliert es Ammoniak und Wasser, so dass endlich bei 250°C schwefelsaures Kupferoxyd zurückbleibt. Die Zusammensetzung ist $\text{CuSO}_4 + 4\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$.

Lässt man schwefelsaures Ammon und schwefelsaures Kupferoxyd zusammen krystallisiren, so krystallisirt ein Doppelsalz, das mit dem obigen Präparate nicht zu verwechseln ist.

Prüfung Gesättigt blaue Farbe der Krystalle und eine schnelle und bei gewöhnlicher Temperatur erfolgende vollständige Auflösung in 2 Th destill. Wasser sind hinreichende Beweise der Güte. Ein Präparat mit kohlensaurem Ammon bereitet ist nicht von krystallinischer Beschaffenheit, braust auch wohl mit Säuren auf. Auf Zusatz von Aetzkalk muss sich Aetzammon entwickeln.

Aufbewahrung Wegen seiner leichten Zersetzbarkheit an der Luft wird das ammoniakalische Kupfersulfat in kleinen, mit guten Korkpfropfen dicht verschlossenen Glasflaschen in der Reihe der starkwirkenden Arzneikörper aufbewahrt.

Anwendung Das ammoniakalische Kupfersulfat gilt als Adstringens, Antispasmodicum und Antiepilepticum. Man giebt dieses Mittel in Pillen und in Auflösung zu 0,01—0,03—0,05 bei mehreren Nervenkrankheiten, wie Epilepsie, Verstanz, Asthma, Magenkrampf. Aeusserlich wird es gegen Hornhautflecke, chronische Augenentzündungen, zu Einspritzungen gegen Tripper und Schleimflüsse etc angewendet. Höchstgaben 0,2 g pro dos, 0,4 g pro die (Ergänz.)

Aqua coerulea seu coelestis.
Rp Cupri sulfurici crystall. 10
Aqua destillatae 575,0
Liquoris Ammonii caustici q s
ad solutionem (50)

Aqua divina externa
Aqua ophthalmica HELVETII
Ip Cupri aluminati 10
Aqua Rosae 2000
Man löse durch Anreiben und filtrire

Aqua ophthalmica ODONELII
Aqua ophthalmica YVETI. Collyrium SANDI-
JAKOVICI Aqua ophthalmica ALLMONT
ALLMONT Wasser Grünes Augenwasser
Rp Cupri sulfurici
Zinci sulfurici 33 1,0
Camphorae tritae 0,1
Tincturae Opii crocatae 2,0
Aqua tepidae 200,0

Umgeschüttelt als Augentropfwasser und Augenwaschwasser Auch zum Verbinden von Wunden.

Aqua ophthalmica SICCHI.
Rp Cupri sulfurici 0,2
Aqua destillatae 60,0
Tincturae Opii simplicis 0,5
Augenwasser gegen chronische Conjunctivitis.

Aqua styptica
Aqua vitriolica coerulea
Rp Cupri sulfurici
Aluminis 33 10,0
Aqua destillatae 120,0
Acidi sulfurici conc. 1,3 g

Collyrium cum Lapide divio
Collyre à la pierre divine
Rp Cupri aluminati 0,4
Aqua destillatae 100,0
Man löse durch Anreiben und filtrire

† Cuprum aluminatum (Germ., Heir)
Lapis divinus St. Yves Lapis ophthal-
micus Vitriolum camphoratum Augen-
stein Helligenstein Kupferalun.
I Germ. Heir

Rp 1 Aluminis
2 Kali nitrici
3 Cupri sulfurici 33 10,0
4 Aluminis
5 Camphorae 33 1,0

1—3 werden gepulvert, gemischt und geschmolzen, worauf man die Mischung von 4 und 5 unter Umrühren mit einem erwärmten Glasstabe zugeht. Die Schmelze wird auf eine kalte Steinplatte oder in Stangenformen ausgegossen. Als Schutzgefäss benutzt man die S 375 angegebenen Porzellanpfanne.

II. Pierre divine (Gall.)
Rp Kali nitrici pulv
Cupri sulfurici
Aluminis 33 100,0
Camphorae 5,0

Guttas antiepilepticae NEUMANI
Rp Cupri sulfurici ammoniaci 1,5
Aqua destillatae 20,0
Täglich zweimal 5 Tropfen gegen Chorea und Epilepsie

Lapis causticus LROVER
LROVER & Aetastaffie
Rp Cupri sulfurici recens pulv 60,0
Aluminis crystalli contusi 30,0
Man schmilzt die Mischung und giest in Stäbchen-
form aus

Liquor corrosivus (Erz) (nzb)
Aetzflüssigkeit VILLAT'sche Lösung
Rp Cupri sulfurici 30,0
Zinci sulfurici 33 5,0
Aceti (6 %) 80,0
Liquoris Plumbi subacetici 10,0
Nur auf Verordnang zu bereiten

Pasta escharotica PAYAN
Rp Cupri sulfurici pulv 10,0
Vitelluovi q s
Fnt pasta mollis Die Aetzwirkung soll inner
halb 1—5 Stunden erfolgen und die Heilung des
Schwerts keine Narbe hinterlassen

Pilulae Cupri sulfurici ammoniacali
Rp Cupri sulfurici ammoniacali 1,0
Boli siccis 7,0
Liquoris Ammonii caustici gtt XV
Glycerini q s
Fiant pilulae 100 Dreimal täglich eine Pille, bei
Epilepsie Chorea

Pulvis ophthalmicus JÖCKEN
Rp Cupri aluminati 1,0
Opli 0,8
Sacchari albi 4,0
Augenstreupulver bei Hornhautflecken.

Linctura antiliasmatica GORZIS
Rp Cupri sulfurici ammoniacali 5,0
Aque destillatae 45,0
Acidi hydrochlorici (25 %) gtt II

Unguentum antilspbariticum MÜLLER
Rp Cupri sulfurici pulv 0,5
Unguenti Glycerini 15,0

Unguentum ophthalmicum DESMARRE
Rp Cupri sulfurici 0,2
Butyri anisati 4,0
Camphorae 0,4

Liquor Cupri sulfurici PUNDY
Rp Cupri sulfurici crystallisati 4 15 g
Manniti 100 „
Kali hydrici 30,4 „
Liquoris Ammonii caustici
(0,88 sp Gew) 300 cem
Glycerini 50 cem
Aque q s ad 1 Liter
56 cem dieser Lösung werden durch 16 Milligramm
Traubenzucker reduziert

Azurin. Mittel zur Vertilgung der *Peronospora* Rp Cupri sulfurici crudi 1 kg,
Liquoris Ammonii caustici (20 Proc) 1,5 kg, Aque 880 Liter

**Burgunder Brühe, Seifige Kupferkarbonatbrühe, zum Vertilgen der Perono
spora** Rp Cupri sulfurici crudi 125 g, Natru carbomei cryst 175,0 g, Saponis domestici
25,0 g, Aque 10 Liter

Bordelaiser Brei gegen die *Peronospora* und gegen die Kartoffelkrank-
heit Man löst 8 kg Kupfervitriol in 100 Liter Wasser, ferner löst man 15 kg Aetzkalk
mit 80 Liter Wasser und mischt das Kalkhydrat nach dem Erkalten (1) der Kupfer-
lösung zu

Gezuckerte Kupferkalkbrühe 1) Nach BARTH Kupfervitriol 2 kg, gebrannter
Kalk 1,5 kg, Zucker 0,3 kg, Wasser 100 l 2) Nach PETERMANN Kupfervitriol 2 kg, Aetz-
kalk 4 kg, Melasse 4 kg, Wasser 100 l 3) Nach FRIEDLON Kupfervitriol 1,5 kg, Aetzkalk 1,5 kg,
Zucker 0,75 kg, Wasser 100 l

Kupferzuckeralkpulver. Entwässertes Kupfervitriol 40 Th, Kalkstaub 50 Th,
gemahlener Zucker 10 Th Auf 100 l Wasser = 8 kg des Pulvers zuzusetzen

Kupferkarbonatbrühe. Kupfervitriol 0,4—0,7 kg, krystall Soda 0,4—0,7 kg, Wasser
100 Liter

Yet Aqua styptica exsugnantium
Heilwasser für Klauenseuche der Schafe
Rp Cupri sulfurici crudi 60,0
Acidi sulfurici Angliel
Acidi carbonici 33 5,0
Glycerini 100,0
Aceti (6 %) 900,0

Yet Aqua vulneraria cuprica
Rp Cupri sulfurici 0,4
Liquoris Ammonii caustici (10 %) 10,0
Spiritus 5,0
Aqua 50,0
Aussreich bei Wunden und Beulen

Rp Cupri sulfurici 30,0
Benzoe pulv 60,0
Aque communis 1200,0
Wird im bedeckten Gefäß gekocht und filtrirt,
Zur Waschung bei Gelenkkrüben

Yet Pasta gegen Fassefaule
(Foot-Fet Pate)
Rp Cupri sulfurici
Ferri oxydati 33 120,0
Acidi aceticis glacialis 90,0
Glycerini 80,0
Wird mit Leinöl zur Paste verarbstet

Yet Linimentum antiparonychiellum
Maukewasser
Rp Aluminis 20,0
Cupri sulfurici 20,0
Aque destillatae (8 %) 400,0
Glycerini 100,0
Tincturae Aloës 20,0

Yet Liqueur de Villate (Gall)
Liquor Villate Aqua styptica VILLAT
Rp Cupri sulfurici cryst
Zinci sulfurici cryst 33 15,0
Aceti (7—8 %) 200,0
Liquoris Plumbi subacetici
(1,82 sp Gew) 30,0
Diese Vorschrift ist die der Gall In Deutschland
wird sie durch den Liquor corrosivus des
Erghabz zu ersetzen sein (n oben)

Yet SCHLES'sches Pulver
gegen Strahlkrebs der Pferde
Rp Ferri sulfurici cryst 20,0
Cupri sulfurici cryst 30,0
Rizomatiss Termentillae 40,0

Eau cleste von **ΑΥΔΟΥΑΥΔ** Cupri sulfurici crudi, Laquoris Ammonii caustici (20 Proc) je 1 kg, Aquae 400 Liter

Mittel gegen Black Rot (d. i. Schwarzfaule, Laestadia Bidwelli (Ell) V und R) Eine Lösung von 50 g Kupfervitriol wird in eine Lösung von 100 g Kaliseife eingegossen und das Ganze auf 10 Liter aufgefüllt

DUPUR's Samenbeize ist rohes Kupfervitriol

Peiconosporicid von EISENSTEIN in Wien Ist mit Kochsalz vermischtes rohes Kupfersulfat

Urinal-Cakes, zum Einlegen in Pissorbecken, um diese zu desinficieren Eine Mischung von Kupfervitriol, Eisenvitriol, Zinkvitriol, Alaun, Glaubersalz wird unter Zugabe von etwas Harzlösung (Harzseife?) in Kuchen gepresst

Cupri salia varia.

I † **Cuprum iodatum** Kupferjodür Cuprojodid Cu_2I_2 Mol Gew = 390 20,0 krystallisiertes Cuprisulfat und 25,0 krystallisiertes Ferrosulfat werden in 500,0 destilliertem Wasser gelöst und die filtrirte Lösung unter Umrühren mit einer Lösung von 14,0 Kaliumjodid in 150,0 destilliertem Wasser versetzt Der Niederschlag wird nach einigen Stunden gesammelt, gewaschen und in der Wärme des Wasserbades getrocknet Ausbeute 15,0 Ein weissliches Pulver, unlöslich in Wasser und verdünnten Säuren, löslich in Aetzammon und Kaliumjodidlösung Es enthält 66,7 Proc Jod Wird in Salben (1 auf 10) angewendet

II † **Cuprum nitricum** Cuprinitrat Kupfernitrat Salpetersaures Kupferoxyd $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ Mol Gew = 241 In 100 Th einer 25procentigen Salpetersaure werden nach und nach Kupferspäne eingetragen, so lange Auflösung stattfindet (gegen 18 Th) Die Lösung lässt man absetzen, filtrirt durch Glaswolle und dampft sie im Wasserbade bis zum Salzhautehen ein Dann lässt man nicht unter 10°C krystallisieren, presst das Salz zwischen Filtrirpapier, lässt es auf poröser Unterlage an der Luft trocknen und bringt es sogleich in die gut zu verschliessenden Gefässe

Man kann auch Kupferoxyd in Salpetersäure lösen und in gleicher Weise weiter verarbeiten — Unter 21°C scheiden sich tafelförmige Krystalle $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ aus

Das Kupfernitrat bildet ein lasurblaues Krystallpulver (oder lasurblaue grössere Krystalle) Es ist hygroskopisch, leicht löslich in Wasser und Weingeist

Es wurde einmal innerlich und äusserlich gegen Syphilis empfohlen und zu 0,005—0,0075—0,01 g drei- bis viermal täglich gegeben. Die grösste Einzelgabe ist zu 0,025, die grösste Gesamtgabe auf den Tag zu 0,1 g anzunehmen Äusserlich (0,5—1,5 auf 100,0) hat man es zum Verbands oder zum Bepinseln syphilitischer Geschwüre, in Injektion (0,2—0,5 auf 100,0) bei Gonorrhoe und chronischen Hämorrhagien angewendet Es ist ein Causticum und in seiner Wirkung vom Kupfersulfat wohl nicht wesentlich verschieden.

Das Kupfernitrat wird zur Darstellung des Kupferoxyds, zu Bronzeinflussigkeiten, auch in der Kattundruckerei, eine ammoniakalische Lösung in der Färberei gebraucht Vorsichtig und vor Feuchtigkeit geschützt aufzubewahren

III † **Cuprum subcarbonicum** Kupferkarbonat. Kupfersubkarbonat. Basisch-kohlensaures Kupfer CuCO_3 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$ Mol. Gew = 220.

Zur Darstellung erwärmt man in einem kupfernen Kessel oder in einer Porzellan schale eine filtrirte Lösung von 120,0 Th krystall Natriumkarbonat in 1000,0 Th destilliertem Wasser und trägt in diese Lösung unter Umrühren eine zweite filtrirte Lösung aus 100,0 Th krystall. reinen Kupfersulfat in 1000,0 Th. destill. Wasser ein Man überzeugt sich alsdann, dass die Flüssigkeit deutlich alkalisch reagirt, sollte dies nicht der Fall sein, so ist noch Natriumkarbonat bis zur alkalischen Reaktion hinzuzufügen Man erwärmt nun die Mischung unter gelegentlichem Umrühren solange auf 50 — 60°C , bis der ursprünglich gelatinöse Niederschlag körnig-krystallinisch geworden ist. Dann wäscht man mit heissem Wasser zunächst durch Dekanthiren, später auf dem Filter, bis das Ablaufende

nicht mehr alkalisch reagirt, presst den Niederschlag ab und trocknet ihn bei 50–60° C Ausbeute etwa 50,0 Th

Ein specifisch leichtes, grünlichblaues, neutrales Pulver, in Wasser unlöslich, in verdünnten Mineralsäuren (z B Salzsäure), auch in Ammoniakflüssigkeit löslich Es wird zur Darstellung von Kupfersalzen verwendet

Innerlich in Gaben von 0,2–0,5 g vier- bis sechsmal täglich in Pulvern oder Pillen gegen Neuralgien angewendet Neuerdings von BAMBERGER gegen Phosphorvergiftung empfohlen Nachdem ein Brechmittel von Kupfersulfat vorausgegangen, wird 0,25 bis 0,5 g Kupferkarbonat, in Wasser vertheilt, anfangs halbstündlich gereicht, wobei jedesmal 1 Essloffel Wasser nachgetrunken wird In den Intervallen kaltes Getränk, Eisstückchen oder Fruchteis, nach einigen Stunden wieder Emeticum von Kupfersulfat Die Phosphorkugeln sollen sich dadurch mit einer schwarzen Schicht von Phosphorkupfer überziehen, welche das weitere Verdampfen bez die Resorption des Phosphors verhindert Aeusserlich in Salben und Pflastern 2,0–3,0 10,0

IV †† Cuprum arsenicosum Cuprum subarsenicum. Cupriarsenit. Arsenigsaurer Kupferoxyd. SCHEEL'Sches Grün Man löst 10 Th Arsenigsäureanhydrid durch Kochen mit einer Lösung von 20 Th trockenem Aetzkali in 20 Th destillirtem Wasser, verdünnt mit 400 Th destillirtem Wasser und mischt die filtrirte Lösung nach dem Erkalten mit einer filtrirten Lösung von 20 Th krystall. Kupfersulfat in 200 Th destillirtem Wasser Man lässt den Niederschlag an einem warmen Orte absetzen, filtrirt ihn ab, wäscht ihn mit Wasser aus und trocknet ihn auf porösen Unterlagen bei etwa 50° C Die Zusammensetzung des Niederschlages ist nicht ganz konstant, entspricht aber annähernd dem Ausdruck CuHAsO_4 .

Zeisgrünes Pulver, in Wasser unlöslich, in Ammoniak löslich Von Kalilauge wird es mit blauer Farbe gelöst, aus dieser Lösung scheidet sich beim Erkalten langsam, rascher beim Erwärmen, rothes Kupferoxydul aus Findet nur selten arzneiliche Verwendung Aufbewahrung Sehr vorsichtig

Höchstgaben *pro dosi* 0,01 g, *pro die* 0,025 g Die technischen Sorten fanden früher als SCHFELZ'sches Grün oder Schwedisches Grün Verwendung, ihre Benutzung unterliegt indessen heute vielfacher gesetzlicher Beschränkung

V †† Cuprum acetico-arsenicum Essig arsenigsaurer Kupfer. Schweinfurter Grün. Diese zwar giftige, aber sehr schöne grüne Farbe wird dargestellt durch Kochen von Grünspan mit arseniger Säure und Essig Nach LEMO löst man 4 Th basischen Grünspan und 3 Th arsenige Säure, beide für sich, in der genügenden Menge gewöhnlichen Essigs unter Erhitzen bis zum Sieden auf Man vermischt die Lösungen, dampft das klare hellgrüne Gemisch ab, beseitigt einen geringen, znnächst entstehenden Niederschlag durch Filtriren, worauf sich alsdann die grüne Farbe in grösseren Mengen und zwar in Krystallen abscheidet



Fig 233 Krystallidites Schweinfurter Grün bei 150facher linearer Vergrößerung

Das Schweinfurter Grün ist ein smaragdgrünes Pulver, welches aus mikroskopischen Krystallen besteht Seine Nuanze ist um so dunkler, je grösser die Krystallchen sind Wird es zerrieben, so wird auch die Nuanze heller Ein als amorphes Pulver im Handel vorkommendes (Englischgrün) deckt zwar besser als das erstgenannte, es hat aber nicht das Feuer wie dieses Welche Sorte vorliegt, erkennt man mit Leichtigkeit unter dem Mikroskop (s Fig 233) Das krystallisirte Schweinfurter Grün stellt Sphaeride oder undeutlich ausgebildete sechseckige Krystalle dar mit dunklem Rand und dunklem Centrum in einer zwischen diesen liegenden, grün durchleuchtenden helleren Zone Die Krystalle sind vielfach mit einander verwachsen

Das Schweinfurter Grün ist eine Doppelverbindung von Cupriacetat und Cupriarsenit Seine Zusammensetzung wird durch den Ausdruck $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CO}_2)_2 + 8\text{Cu}(\text{AsO}_2)_2$ oder $(\text{Cu})_{10} \text{CH}_3\text{CO}_2 (\text{AsO}_2)_8$ wiedergegeben. Es enthält etwa 33 Proc Kupferoxyd, 56 Proc

Arsenigsäure-Anhydrid, 8 Proc. Essigsäure und 3 Proc. Wasser. Es löst sich sowohl in starken Mineralsäuren als auch in Ammoniak auf und unterscheidet sich vom SCHNELLEN Grün dadurch, dass es, im einseitig geschlossenen Glasrohr erhitzt, das wiederlich riechende Kakodyl (s. S. 401) entwickelt.

Es wird sowohl als Oelfarbenanstrich als auch als Wasserfarbe verwendet, doch ist seine Verwendung zur Zeit gesetzlich beschränkt. In Nord-Amerika bildet es einen bedeutenden Produktions- und Handelsartikel. Es wird dort unter dem Namen „Paris green“ zum Bestreuen der Kartoffelfelder und anderer Felder gegen den Colorado Käfer (*Doryphora decemlineata*) verwendet. Es kommt aber zu diesem Zwecke nur stark mit Gips vermischt in den Handel.

VI † Cuprum phosphoricum Cupriphosphat Phosphorsaures Kupferoxyd. CuHPO_4 , Mol. Gew. = 159

Dieses Salz entsteht, wenn man eine Lösung von 10 Th. krystall. Kupfersulfat in 50 Th. Wasser zu einer Lösung (nicht umgekehrt!) von 14,5 Th. krystall. Dinatriumphosphat ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 + 12\text{H}_2\text{O}$) in 100 Th. Wasser zusetzt. Der Niederschlag wird ausgewaschen und auf porösen Unterlagen an der Luft getrocknet.

Blaugrünes Pulver, welches beim Kochen mit Wasser zum Theil in basisches Kupferphosphat übergeht, unlöslich in Wasser, löslich im Säuren und in Ammoniak, durch Kalilauge wird es in der Hitze vollständig zersetzt.

Es wurde neuerdings von LUTON innerlich und in subkutanen Injektionen bei beginnender Phthise empfohlen. Dosis 0,003–0,03 g mehrmals täglich. Es werden Einspritzungen mit einer Mischung (!) folgender zwei Lösungen gemacht: I) Natriumphosphorcrystallsatz 5,0, Aquae 80,0, Glycerini 30,0. II) Cupri acetici 1,0, Aquae 20,0, Glycerini 20,0. Auch giebt man es *per os* in Pillen, welche 0,01 g neutrales Kupferacetat und 0,05 g krystall. Natriumphosphat pro Pille enthalten. In beiden Fällen wird also das Kupferphosphat ex tempore gebildet.

Kupferphosphatbrühe gegen den Getreiderost: 1) Nach GALLOWAY Kupfervitriol 60,0 g, Natriumphosphat 105,0 g, Wasser 15,2 Liter. 2) Nach FAIRCHILD Kupfervitriol 400,0 g, Natriumphosphat 700,0 g, Wasser 100 Liter.

VII † Cuprum boricum Cupriborat Boisaures Kupferoxyd. CuB_2O_6 , Mol. Gew. = 219. Man mischt Lösungen von 16 Th. krystall. Kupfersulfat in 100 Th. Wasser und 24 Th. krystall. Borax in 150 Th. Wasser, wäscht den blaugrünen Niederschlag mit kaltem Wasser aus, saugt auf porösen Unterlagen ab und trocknet zunächst bei gewöhnlicher Temperatur, erst zum Schluss in der Wärme.

Blaugrünes, krystallinisches Pulver, welches durch heisses Wasser in Borsäure und basisches Kupferborat zerlegt wird.

Das gegluhte Präparat findet Verwendung in der Oel- und Porcellanmalerei.

Kupferboratbrühe nach FAIRCHILD zur Bekämpfung der Blattfleckenkrankheit (*Entomospodium maculatum*): Kupfervitriol 400,0 g, Borax 430,0 g, Wasser 100 Liter. Kupferboratbrühe nach GALLOWAY: 1) Zur Fernhaltung des Rostes bei Wintergetreide: Kupfervitriol 70,0 g, Borax 180,0 g, Wasser 100 Liter. 2) Für Sommergetreide: Kupfervitriol 400,0 g, Borax 430,0 g, Wasser 100 Liter.

VIII † Cuprum benzoicum Cupribenzoat Benzoësaures Kupferoxyd ($\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2$), $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O}$, Mol. Gew. = 341. Man fällt eine wässrige Lösung von 10 Th. krystall. Kupfersulfat in 100 Th. Wasser mit einer wässrigen Lösung von 13 Th. Natriumbenzoat in 50 Th. Wasser, wäscht den Niederschlag aus, saugt ihn ab und trocknet ihn an der Luft.

Hellblaues Pulver, wenig löslich in kaltem Wasser, reichlicher löslich in heissem Wasser.

IX † Cuprum salicylicum Cuprisalicylat Salicylsaures Kupferoxyd ($\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$), $\text{Cu} + 4\text{H}_2\text{O}$, Mol. Gew. = 409. Man stellt zunächst durch Neutralisieren von 276 Th. Salicylsäure mit 200 Th. Baryumkarbonat das Baryumsalicylat dar. Alsdann setzt man eine wässrige Lösung von 10 Th. Baryumsalicylat mit einer zweiten wässrigen

Lösung von 5,8 Th krystall Kupfersulfat bei 60°C um Aus dem Filtrat scheidet sich das Kupfersalicylat in blaugrünen Nadeln ab Schwerlöslich in kaltem Wasser

X † Cuprum oleumicum Oelsaures Kupfer ($C_{18}H_{35}O_2$), Cu Mol Gew = 625
Man fällt eine warme Lösung von 20 Th medicinischer Seife in 500 Th Wasser mit einer warmen Lösung von 20 Th. Kupfersulfat in 500 Th Wasser, wäscht den Niederschlag mit Wasser und trocknet ihn bei gelinder Wärme

Grünblaues körniges Pulver, löslich in Aether In Form von Salben 1—2,0 10,0 Fett etc als Antisepticum bei indolenten Geschwüren und unipigen Granulationen

XI † Cuprum sulfocarboicum Cupri-Aseptol Snifokarbonsaures Kupfer Paraphenolsulfosaures Kupfer. $[C_6H_4(OH)SO_3]_2$, Cu + 5H₂O. Mol Gew = 489

Darstellung 10 Th Phenol und 10 Th conc Schwefelsäure werden in einem Kolben solange auf 90—95°C erhitzt, bis eine gezogene Probe in Wasser klar löslich ist Man verdünnt darauf mit etwa 250 Th Wasser und fugt nach und nach Baryumcarbonat erst in der Kälte, dann unter Erwärmen hinzu, bis die Flüssigkeit neutralisiert ist Man kocht auf, filtrirt und wäscht den Filtrückstand mit heissem Wasser nach Die vereinigten Filtrate versetzt man in der Hitze mit einer Auflösung von 18,2 Th krystall Kupfersulfat, lässt heiss absetzen, filtrirt vom gebildeten Baryumsulfat ab und dampft die Lösung zur Krystallisation ab

Eigenschaften Grüne rhombische Prismen oder hellgrüne Nadeln, löslich in Wasser und in Alkohol Die wässrige Lösung wird durch überschüssiges Ammoniak tiefblau gefärbt, mit Ferrichlorid giebt sie eine violette Färbung

Die wässrige Lösung (1 = 20) werde durch verdünnte Schwefelsäure nicht getrübt (Baryumsalz) und muss nach vollständiger Ausfällung mit Schwefelwasserstoff ein Filtrat geben, welches beim Verdampfen keinen feuerbeständigen Rückstand hinterlässt. 100 Th. des Salzes hinterlassen beim Glühen unter Anfeuchtung mit Salpetersäure = 15,86 Proc Kupferoxyd

Aufbewahrung. Vorsichtig *Anwendung.* Aeusserlich als Antisepticum in gleicher Weise wie Zincum sulfocarboicum Zu Verbanden und Umschlagen 1 100,0 bis 200,0 Wasser, zu Injektionen in die Urethra und Vagina 0,5—1,0 200,0 bei Gonorrhoe und Blenorragie. Auch wird seine blutstillende Wirkung gerühmt

Cupratin-FLEHSE. Man löst 100 Th Eiereiweiss in Wasser quellen, fugt soviel Natronlauge zu, als eben nothwendig ist, das Natriumalbuminat herzustellen, und vermischt in der Wärme mit einer Lösung von 32 Th Kupfersulfat Man wäscht mit Wasser aus, saugt ab und trocknet

Dunkelbraune, krümelige und pulverisirbare Masse, rund 6,4 Proc metallisches Kupfer enthaltend Fast unlöslich in Wasser, durch Natronlauge erfolgt Auflösung Durch Neutralisation mit Säuren wird es aus dieser Lösung wieder gefällt, ein Ueberschuss von Säure wirkt wieder auflösend Aus den Lösungen wird durch Schwefelwasserstoff kein Schwefelkupfer gefällt Das Cupratin ist nach FLEHSE ungiftig

Cuprum resinium, Kupferresinat. Zur Behandlung von Hufknorpelfisteln empfiehlt LUCIENES ein Kupferresinat genanntes Präparat, welches er wie folgt darstellt

Man bereitet eine Auflösung von 1 Th Kupfersulfat in 20 Th Wasser, bringt diese zum Kochen und setzt 2 Th Colophonium hinzu Das Harz schmilzt und bleibt auf der Oberfläche der Flüssigkeit Das Ganze wird nun etwa 40 Minuten lang mit einem Glas stabe umgerührt, bis das Harz eine ausgesprochen grüne Farbe angenommen hat Nach dem Erkalten ist das Kupferresinat ein brüchiger, in Wasser unlöslicher, in Alkohol löslicher Körper

Zur Verwendung gelangt es, indem man es in Seifenspiritus oder besser noch in einer Lösung von Schmierseife in Amylalkohol auflöst Eine Lösung von 5 Th Schmierseife in 5 Th Amylalkohol löst 3 Th Kupferresinat auf Diese Lösung ist klar, schön grün gefärbt, in jedem Verhältnisse mit Wasser mischbar

Curare.

†† Curare (Eiganzb) Curara Urari Venenum Americanum — Curare. Pfeilgift Ticunas Gift — Curare Ourari Wourall Woorua (Gall)

Curare ist ein seit dem Ende des 16 Jahrhunderts in Europa bekanntes Pfeilgift der Indianer im nördlichen und östlichen Theile Südamerikas. Von den zahlreichen, theil weise unbekannten oder wenig bekannten Bestandtheilen, die auch lokal verschieden sind, sind die wichtigsten eine Anzahl Strychnos Arten, und zwar verwendet man **Strychnos Castelnæa Weddell** am oberen Amazonas, **Strychnos Crevauxii G Planchon** in Cayenne, **Strychnos toxifera Benth** zwischen Orinoko und Essequibo bis zum Rio negro und **Strychnos Gubleri G Planchon** neben dem soeben genannten in Britisch Guyana. — Das Curare kommt in Bambusröhren, Calabassen und Topfen in den Handel und wie wir aus den Arbeiten Bohns wissen, sind diese Sorten auch nach den Bestand theilen verschieden.

1) Curare in Bambusröhren, Tubocurare. Es wird angeblich am Amazonas gemacht und gelangt über Para in den Handel (daher Paracurare). Es enthält an Alkaloiden Curin $C_{18}H_{15}NO_2$, glänzende viereckige Prismen, Schmelzpunkt $161^{\circ}C$, mit Vanadinschwefelsäure wird es schwarz, dann am Rande dunkelblau, endlich hellzwiebelroth, Metaphosphorsäure giebt eine starke milchige Fällung. Tubocurarin $C_{19}H_{17}NO_2$, hellroth lich gelb, amorph, mit Vanadinschwefelsäure wird es schwarz, nach einigen Minuten zwiebel roth, giebt mit Metaphosphorsäure einen gelblich-weißen Niederschlag. Im Curare enthaltene Krystalle sind Quercit. — Curin bewirkt bei Warmblüthern Abnahme des Blutdruckes und führt zur Herzlähmung, Tubocurarin ist ein Gift der Nervenendigungen und bewirkt allgemeine Gefasslähmung.

2) Calabassencurare. Der wichtigste seiner Bestandtheile ist Strychnos toxifera Benth. Es enthält an Alkaloiden Curarin $C_{10}H_9N_2O$, mit Vanadinschwefelsäure wird es dunkelviolett-bian, beim Unterschichten der verdünnten, wässrigen Lösung des Chlorids mit concentrirter Schwefelsäure entsteht an der Berührungsfäche eine purpur violette Färbung, Salpetersäure färbt vorübergehend blutroth, Metaphosphorsäure erzeugt erst nach längerer Zeit einen schwachen, flockigen Niederschlag. Ferner enthält es einen dem Curin ähnlichen Bestandtheil. Das Curarin wirkt lähmend.

3) Topfcurare. Als wichtigster seiner Bestandtheile ist Strychnos Castelnæa Weddell anzunehmen. Es enthält an Alkaloiden Protocurarin $C_{20}H_{15}NO_2$, dasselbe giebt mit Metaphosphorsäure eine sehr voluminöse, weisse Fällung, Protocuridin $C_{19}H_{17}NO_2$, krystallin in Form farbloser, prismatischer Krystalle, Schmelzpunkt $274-276^{\circ}C$, giebt mit Metaphosphorsäure eine starke, weisse Fällung, Protocurarin $C_{18}H_{15}NO_2$, mit kochender Schwefelsäure und Kaliumbichromat wird es violett, mit Vanadinschwefelsäure rothviolett, mit Salpetersäure kirschroth, Metaphosphorsäure bewirkt eine voluminöse gelbe Fällung. Protocurarin wirkt deutlich, aber schwach lähmend, Protocuridin ist ungiftig, Protocurarin wirkt wie Curarin, aber heftiger.

Die Curare sind mehr oder weniger braun, harte (in den Gefässen zuweilen noch weiche) Extrakte, die sich in Wasser und Alkohol unvollständig lösen und in der wässrigen Lösung mit Alkaloidreagentien deutliche Fällungen erzeugen.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig und in dicht verschlossenen Glasern. Trocken aufbewahrt hält sich Curare unverändert, dagegen sind wässrige Lösungen nicht haltbar.

Wirkung und Anwendung. Curare wirkt nur, wenn es direct in das Blut gelangt, also subkutan, dagegen nicht vom Magen aus, was darin seinen Grund hat, dass es langsam resorbirt und sehr schnell wieder ausgeschieden wird. Die Wirkung ist eine lähmende, aber wie aus dem Vorstehenden hervorgeht, eine bei den einzelnen Sorten qualitativ und quantitativ verschiedene. Der Tod tritt ein durch Erstickung. Als Gegengift wird Coffein empfohlen.

Man hat es empfohlen bei Tetanus, Hydrophobie, als Gegengift bei Strychninvergiftungen, bei Epilepsie etc., doch ist die Verwendung eine geringe geblieben, da die Wirkung bei der verschiedenen Beschaffenheit eine zu unsichere ist. Der Arzt hat daher bei der Dosirung sehr grosse Vorsicht anzuwenden. — Zu subkutanen Injektionen verwendet man eine 1 proc. wässrige Lösung ev. unter Zusatz von etwas Glycerin. Die Lösungen sind zu filtriren. Die innere Darreichung ist zwecklos, doch normirt Ergänzb. die höchste Einzelgabe auf 0,02 g, die grösste Tagesgabe auf 0,06. Man benutzt das Curare in den physiologischen Laboratorien, um Thiere für Vivisektionen gefühllos zu machen.

†† Curarin. Curarinum. Die früher unter diesem Namen hergestellten Stoffe waren unrein, Gemenge und von sehr wechselnder Beschaffenheit, je nach der Methode der Darstellung und der Curaresorte von der man ausgegangen war. Ein gegenwärtig von E. Merck in den Handel gebrachtes Curarin, frei von Curin, nach Böhm, soll die mit der oben angegebenen nicht übereinstimmende Zusammensetzung $C_{18}H_{22}N$ (?) haben. Es bildet ein zerflüssliches, braunes, in Wasser und Alkohol lösliches Pulver. Dosis für die Injektion 0,001—0,005.

Curcuma.

Gattung der Zingiberaceae — Hedycheae.

1. *Curcuma longa* L. Heimisch in Südasien, aber im wilden Zustande nicht bekannt, kultivirt in Indien, China, im Archipel, Afrika und Westindien.

Verwendung findet das Rhizom: Rhizoma Curcumae (Ergänzb.). Radix Curcumae. — Kurkuma. Gelber Ingber. Gelb- oder Gilbwurzel. Gelbsuchtwurzel. Gurkeme. Turmerikwurzel. — *Curcuma long et rond* (Gall.). Souchet des Indes. Turmeric.

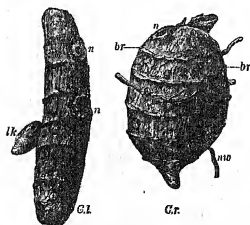


Fig. 234.

Langes und rundes Curcumarhizom.

Beschreibung. Die Pflanze hat ein rundlich-birnenförmiges Rhizom mit kurzen, ringsumlaufenden, manschettenförmigen Niederblättern, aus deren Achseln sich schief nach abwärts gerichtete Rhizomzweige entwickeln, die ebenfalls Niederblätter tragen, aus deren Achsel sich wieder Zweige entwickeln können. Diese aus dem Rhizom entstehenden Zweige entwickeln sich zuweilen weiter, indem an der Spitze eines Zweiges eine Knospe zur Entwicklung gelangt. Gewöhnlich geschieht aber die Weiterentwicklung der Pflanzen durch ein ebenfalls knolliges Rhizom, das mit dem ersten zunächst durch einen kurzen Ast vereinigt bleibt. Vom Rhizom und seinen Aesten entspringen Wurzeln, die,

zuweilen anschwellend, zu Reservestoffbehältern werden können.

Man unterscheidet im Handel zwei Formen der Droge: 1) *Curcuma longa*, von den Rhizomzweigen gebildet, etwa fingerlang, 8—12 mm dick, runzelig, undeutlich geringelt, einfach oder mit kurzen Aesten, oder mit den Narben, wo diese abgebrochen sind. Die gegenwärtig am meisten vorkommende Sorte (Fig. 234 C.l.). 2) *Curcuma rotunda* (früher von einer anderen Pflanze abgeleitet), die Rhizome, die noch nicht geblüht haben; sie sind ei- oder birnenförmig, bis 40 mm lang, bis 30 mm dick, ebenfalls querringelt, mit Narben und Resten der Wurzeln (Fig. 234 C.r.). Oft, um das Trocknen zu erleichtern, zer-

schnitten Beide Sorten sind innen wachsglänzend, rothgelb auf dem gegliatteten Querschnitt punktiert, die Rinde vom Centralcyliner durch eine dunkle Lame getrennt

Der Querschnitt lässt unter dem Mikroskop die Epidermis erkennen, die einzellige Haare und Spaltöffnungen hat, innerhalb derselben einige Schichten Parenchym, deren Wände verkorbt sind, und dann den Kork, 5–10 Zellreihen stark Das dann folgende Parenchym enthält reichlich Starkemehl, welches, da die Droge gebrüht wurde, verkleistert ist Wo die Starkekornerchen zu erkennen sind, sind sie 15–45 μ gross, scheibenförmig, im Umriss sackartig, rhombisch, mit dem Kern im verschmälerten Ende Zahlreiche Zellen der Parenchyms sind zu Sekretzellen umgewandelt, die Farbstoff und atherisches Oel enthalten, in der Droge aber häufig leer sind, da der Inhalt in das Parenchym ausgetreten ist Ausserdem im Parenchym hier und da kleine Krystalle von Calcium oxalat Die „Rinde“ ist vom Gefässcyliner durch die Endodermis getrennt, deren Zellen tangential gestreckt und verkorbt sind Die Gefässbündel sind kollateral mit einigen Abweichungen

Im Pulver fallen die durch Curcumin gelbgefärbten Ballen verkleisterter Starke aus dem Parenchym besonders auf Geschmack feurig gewürzhaft, etwas bitter

Bestandtheile $\frac{1}{3}$ — $\frac{1}{2}$ Proc Curcumin (vergl unten), Fett, 5,0 bis 5,5 Proc atherisches Oel, 7,9 Asche

Das atherische Oel (Oleum Curcuma) ist orangegefärbt, etwas fluorescirend, spec Gew 0,942 Löst sich in $\frac{1}{2}$ –1 Vol Alkohol (90 proc) klar auf, weiterer Zusatz von Alkohol trübt die Lösung Es enthält einen Alkohol Turmerol $C_{15}H_{24}O$ und Phellandren

Anwendung. Früher als Magenmittel und bei Gelbsucht („similia similibus“) angewendet, dient Kurkuma jetzt nur noch als Farbmittel, seltener als Gewürz Man benutzt zum Gelbfärben weingestiger Flüssigkeiten die Tinktur, für Oele und Salben das weingestige Extrakt In Indien wird die Droge reichlich als Gewürz benutzt, sie ist ein Bestandtheil des zum Wurzeln des Reis benutzten Currypulvers

Das Kurkumapulver des Handels ist mikroskopisch auf fremde Starkemehle (S 297) und durch die Aschebestimmung auf mineralische Verfälschungen zu untersuchen

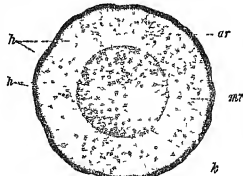
Aufbewahrung Vor Licht und Ammoniakdämpfen geschützt (Das Gleiche gilt für alle Kurkumapparate)

Das Kurkumapulver findet häufig Verwendung zum Verfälschen anderer gelber Pulver, z B Crocus, Rhabarber Die Auffindung dieser Verfälschung wird durch den Nachweis des Curcumins sehr erleichtert

Tinctura Curcumae Kurkumatinktur **Turmeric Tincture** a Zum Färben 1 Th grob gepulverte Kurkuma zieht man mit 5 Th Weingest (90 proc) aus b Zur Bereitung von Kurkumapapier U St Kurkuma (grob gepulvert und von dem feinen Staube durch Absieben befreit) wäscht man so lange mit kleinen Mengen destillirten Wassers aus, als dieses noch gefärbt abläuft Man trocknet den Rückstand im Dunkeln aus, digerirt ihn dann mit seinem 6 fachen Gewicht Weingest (91 proc) und filtrirt

Nach DIETRICH wird diese Tinktur mit der zehnfachen Menge verdünnten Weingests (4 Alkohol, 5 Wasser) vermischt und giebt dann ein Reagenspapier von hoher Empfindlichkeit

Extractum Curcumae spirituosum Mittelfein gepulverte Kurkuma erschöpft man im Perkolator mit Weingest und verdunstet den Auszug zu einem dünnen Extrakt



Curc
Fig 235
Querschnitt durch das Curcumarhizom

Curry Powder (Diet)		Oleum Curcumae (Bachh.)	
Bp	Rhizomat Curcumae 500	Pp	1 Orellharie 1200
	Piperis albi 700		2 Rhiz Curcumaec 2500
	Iururus Pimentis (Amomi) 100		3 Oler Olivarum seu Arachidis 1000
	Semini Sinapis d. olivati 100	Man trocknet 1 völlig aus, verrührt mit 2	
	Fructus Carvi 50	dann beide mit 8, erhitzt einige Stunden im	
	Fructus Corandri 2½	Wasserbade, presst warm u. filtrirt	
	Fructus Capsici 25	Pulvis tinctorius vividus	
Mit Essig geschüttelt giebt diese Mischung einen		Bp	Indien subit. pulv 10
Ersatz für die sog. Worcestershire Sauce			Rhizom Curcumae subit. plv 10,0
		Zum Färben von Fetten	

Curcuminum, Curcumin, Curcuma gelb $C_{41}H_{41}O_4$

Darstellung. Das zerkleinerte Rhizom wird vom ätherischen Oel befreit, mit heissem Wasser gewaschen und getrocknet. Dann zieht man mit reichlichen Mengen siedenden Benzols aus. Beim Erkalten scheidet sich rohes Curcumin in Krusten ab. Diese löst man in Weingeist, fällt mit neutralem und so viel basischem Bleiacetat aus, dass die Flüssigkeit schwach sauer reagirt. Den Niederschlag von Bleicurcumin wäscht man mit Weingeist, zerlegt ihn unter Wasser mit Schwefelwasserstoff, entzieht dem abfiltrirten Schwefelblei das Curcumin mit kochendem Alkohol und löst verdunstet.

Eigenschaften. Auscheinend orthorhombische Prismen, die bei 165° C schmelzen. Leicht löslich in Aether und Weingeist, weniger leicht löslich in Benzol. Koncentrirte Mineralsäuren lösen es in geringer Menge mit karminrother Farbe, wässrige Alkalien leicht und mit lebhaft rothbrauner Farbe, das mit Curcumin getauchte Papier wird mit Alkalien braunroth, nach dem Trocknen violett. Verdünnte Säuren stellen die gelbe Farbe wieder her. Borsäure erzeugt eine nur beim Trocknen hervortretende orangefarbene Farbe, die durch verdünnte Alkalien in Blau verwandelt wird. Erhitzt man eine alkalische Lösung von Borsäure-Curcumin mit Mineralsäuren, so scheidet sich beim Erkalten Rosocyanin in Form eines körnigen Körpers ab, der sich in Alkohol mit rother Farbe löst, die durch Alkalien laurbau wird.

II *Curcuma aromatica* Salisbury¹⁾ (Blockzittwer, Rhiz Cassumunar) liefert in Cochinchina ein wahrscheinlich auch Curcumin enthaltendes Rhizom, das man wie I verwendet. Ebenso scheint das Rhizom von *Curcuma caesia* Roxb Curcumin zu enthalten.

III *Curcuma Zedoaria* Rose liefert Rhizoma Zedoariae (vergl. dort).

IV *Curcuma angustifolia* Roxb liefert ostindisches Arrowroot (vergl. S. 297).

Cydonia.

Gattung der Rosaceae — Pomoidae — Pomarinae.

Cydonia vulgaris Pers. Wahrscheinlich im Orient und in Südeuropa heimisch, durch die Kultur verbreitet. Verwendung finden die Früchte und die Samen.

Fructus Cydoniae. Poma Cydoniae. Quitten. Fruit de coing (Gall) — Semen Cydoniae (Austr. Ergänz. Helv) — Quittensamen. Quittenkerne. Quitten- oder Schleimkörner — Semence de coing (Gall) — Pépins de coing — Quince kernels.

Beschreibung. Die grosse, gelbe, anfangs wollig behaarte, später kahle Frucht ist bald von apfelförmiger, bald von birnenförmiger Gestalt (var. *maliformis* Mill. Apfelquitten, var. *oblonga* Mill. Birnquitten), sie ist von dem vergrosserten, laubig gewordenen Kelch gekrönt und enthält in jedem der 5 Fächer 6—15 (oder mehr) Samen. Die Frucht ist von starkem, angenehm aromatischem Geruch und heissem, saurem Geschmack.

Die Samen sind bis 10 mm lang, braun, von Gestalt der Apfelkerne, aber durch gegenseitigen Druck in der Frucht oft etwas verkümmert, meist zu mehreren mit einander oberflächlich verklebt. Die braune, ziemlich spröde Samenschale umschliesst ein schmales Endosperm und den Embryo mit zwei dicken, plan konvexen Kotyledonen. Die Epidermiszellen der Samenschale enthalten reichlich Schleim, der in Form von Verdickungen

¹⁾ Gall führt als Stammpflanze der *Zédoaire ronde* *Curcuma aromatica* Rose an, welche Art nach dem Index Kewensis gar nicht existirt.

der Aussenwand und der Seitenwände entsteht, und welcher 20 Proc der Samen betragen kann. Die Samen enthalten etwas Amygdalin und Emulsin. Die Asche der Samen enthält 42 Proc Phosphorsäure.

Verfälschungen. Als solche werden Apfel- und Birnensamen genannt, die grösser, glänzendbraun, nicht miteinander verklebt sind. Sie geben wenig oder keinen Schleim. Ferner sollen die Samen mit Rosinenkernen verfälscht werden. Vor einigen Jahren kamen die Früchte einer *Xylopia* (Anonaceae), die zweisamig und von scharf aromatischem Geschmack sind, als Samen *Cydoniae* in den Handel.

Aufbewahrung. Die im Herbst gesammelten Samen werden, scharf getrocknet, in Bloch- oder Glasgefassen an einem trockenen Orte aufbewahrt. Sie kommen aus Russland, Teneriffa und vom Kap in den Handel. Die russischen Samen gelten als besonders schleimreich.

Anwendung. Die Samen dienen nur zur Bereitung des Schleimes, der als Zusatz zu Augenwassern, als kosmetisches Mittel zum Befestigen der Haare benutzt wird. Die ganze Frucht wird entweder getrocknet, oder in Zucker eingelegt.

Mucilago Cydoniae. *Mucago de semine Cydoniae.* Quittenschleim. *Mucilage de semence de coing.* 1 Th Quittensamen schüttelt man in einer Flasche mit 50 Th Rosenwasser (Erganzb.) oder 50 Th Wasser (Heiv.), oder 25 Th Wasser (Austr.) und seigt nach $\frac{1}{2}$ Stunde ohne zu pressen durch Gall. Lässt 1 Th Samen mit 10 Th warmem Wasser 6 Stunden ausziehen und auspressen. Nur im Bedarfsfalle zu bereiten.

Mucilago Cydoniae sicca. *Mucilage desséché de semence de coing* (Gall.) Aus 1 Th Quittensamen und 15 Th destill. Wasser durch 12 stündige Maceration und Ein-trocknen der Sechsfünftigkeit in flachen Schalen bei höchstens 50° C. Ausbeute 10 Proc. Es entspricht also 0,1 g dieses trocknen Präparates 1 g Quittensamen und giebt mit den oben angegebenen Gewichtsmengen Wasser sogleich einen Schleim.

Die Ausbeute wird erhöht (auf 12–15 Proc.) und das Verfahren beschleunigt, wenn man 1 Th Samen zuerst mit 10, dann mit 5 Th Wasser behandelt, die Flüssigkeit mit 10 Th warmem Weingeist mischt, und nun die sich trennende untere Schicht eintrocknet. **Sirupus de fructu Cydoniae.** *Sirap de coing* (Gall.) wird wie **Sirupus Cerasi** (S. 697) bereitet.

Succus e fructu Cydoniae. *Suc de Coing* (Gall.) Aus noch nicht völlig reifen, zu einem Mus zerriebenen Früchten durch Pressen, Gährenlassen und Filtriren — wie **Succus Cerasi**.

Quittenessenz (nach WEINDEL.) Die Schalen von 25 reifen Quitten werden fein zerschnitten und mit 500,0 Wasser in eine Retorte oder Kolben gbracht, nach zwei Stunden giebt man 800,0 Spiritus dazu, destillirt langsam 500,0 ab und fügt 0,05 Kumin, 0,01 Vanillin, 25,0 Bittermandelwasser, 5 Tropfen Citronenöl, 2 Tropfen Citronellöl, 8 Tropfen Safranfärbung hinzu.

Quittenlikör (nach ALLENSTEIN.) Ausgelesene Quitten werden zerrieben, mehrere Tage kühl gestellt, gelinde durch Flanell gepresst, die Kolatur aufgekocht. 1 Liter des erkalteten Saftes lässt man mit 1 Liter Franzbranntwein, 20 g bittern Mandeln, 10 g Zimmt, 4 g Nelken, 400 g Zucker, 8 Wochen digeriren. Man filtrirt und bewahrt im Kühlen auf. **Pilocarpin** oder Dr. KALL's Tinktur gegen Haarleiden besteht aus 1 Quittenschleim, II einem durch Oel und Schleim gebundenen Gemisch von Kohle, Schwefel und Salpeter.

Cynoglossum.

Gattung der Borraginaceae — Borraginoidae — Cynoglossaceae.

Cynoglossum officinale L. Hundszunge, Venusfinger, Liebhäuglein, verbreitet durch das gemässigte Europa und Sibirien, sowie in den gemässigten Staaten Nordamerikas. Verwendet wird noch hier und da in der Volksmedizin das Kraut und die Wurzel.

Das Kraut (*Herba Cynoglossi*) besteht aus dem blühenden rauhaarigen Stengel mit den ebenfalls rauhaarigen Blättern, von denen die unteren gestielt, elliptisch, die oberen sitzend oder stengelumfassend und lanzettlich sind. Die Blüthen sind braunlich roth, selten weisslich.

Die Wurzel (*Radix Cynoglossi*) ist bis 30 cm lang, 2—2,5 cm dick, tief längs runzelig, aussen braun, innen mit weisser, lückiger Rinde und braunlichem Holz. Sie hat einen faden, etwas schleimigen Geschmack und wie das Kraut einen unangenehmen Geruch. Gall hat die Wurzelrinde *Ecorce de la racine de cynoglosse* aufgenommen.

Bestandtheile. Die Pflanze enthält ein amorphes Alkaloid Cynoglossin, das mit Salzsäure lila wird.

Anwendung. Beide Drogen fanden früher als schmerzlinde Mittel innerlich und äusserlich Verwendung. Das Alkaloid wirkt zuerst excitirend, dann beruhigend. Das Kraut soll Ratten und Mäuse vertreiben.

Pilulae cum Cynoglosso (Gall)
Massa pilularum sedantium *Pilulae Opiales*
compositae *Pilulae de cynoglosso opiales*
Pilulae de cynoglosso
 Rp Cort rad Cynoglossi
 Extract Opi
 Solutio Hyoscyami R₅ 10,0

Menthae 15,0
Obdanti 12,0
Croci
Castorei R₅ 4,0
Melliti simplicis 85,0

f pilul à 0,2 g
 in jeder Pulo 0,02 g Extr Opi

Cytisinum.

†† Cytisinum. Freies Cytisin. Cytisin. Baptitoxin. Sophorin. Ulexin. $C_{11}H_{14}N_2O$. Mol Gew = 190. Dieses zu etwa 1,5 Proc in den reifen Samen des Goldregens (*Cytisus Laburnum* L.) enthaltene Alkaloid hat sich als identisch erwiesen mit dem Baptitoxin aus der Wurzel von *Baptisia tinctoria* R. Br., dem in verschiedenen Sophora-Arten vorkommenden Sophorin und dem aus dem Samen von *Ulex europaeus* L. dargestellten Ulexin.

Darstellung. 1) Die gepulverten reifen Samen des Goldregens werden im Perkulator mit essigsäurehaltigem Alkohol von 60 Proc ausgezogen. Nach Entfernung des Alkohols durch Destillation wird der Rückstand mit Wasser aufgenommen und filtrirt. Das Filtrat wird zur Entfernung von Farbstoffen etc. mit Bleiacetat gefällt. Das Filtrat hiervon wird mit Kalilauge alkalisch gemacht und mit Chloroform ausgeschüttelt. Das nach dem Verdunsten des Chloroforms hinterbleibende Cytisin ist aus absolutem Alkohol oder aus siedendem Ligroin umzukrystallisiren.

Eigenschaften. Aus absolutem Alkohol krystallisirt farblose, prismatische Krystalle, bei 152—153° C schmelzend. Sie sind geruchlos, etwas hygroskopisch, von alkalischer Reaktion und können bei vorsichtigem Erhitzen ohne Zersetzung sublimirt werden. In Alkohol, Wasser, Chloroform, Essigäther sind sie leicht löslich, schwieriger in Aether, Benzol, Amylalkohol. Es verbindet sich mit Säuren zu Salzen und fungirt bei den Salzbildung meist als einsäuernde Base, obgleich es streng genommen eine zweisäuerige Base ist und in der That auch mit 2 Äquivalenten Säure Salze eingeht. Als charakteristische Reaktion giebt v. d. Meer folgende an: Uebergiesst man das freie Alkaloid oder eines seiner Salze mit der Lösung eines Fernsalzes, so entsteht eine rothe Färbung. Fügt man zu diesem roth getärbten Cytisin einige Tropfen Wasserstoffsuperoxyd, so verschwindet die Farbe, um alsdann bei gelinder (!) Erwärmung auf dem Wasserbade sich in Blau zu verwandeln. Die Reaktion gelingt nach GARRER am besten, wenn man auf 7,7 mg Cytisin 0,2 cem Ferrichloridlösung von 5 Proc $FeCl_3$ und 2—5 cem Wasserstoffsuperoxydlösung von 0,5 Proc anwendet. Es sollen sich so noch 0,00005 g Cytisin nachweisen lassen.

Die Lösungen des Cytisins und seiner Salze lenken die Ebene des polarisirten Lichtes stark nach links ab.

†† Cytisinum nitricum. Cytisinnitrat. Salpetersaures Cytisin. $C_{11}H_{14}N_2O \cdot HNO_3 + H_2O = 271$

Zur Darstellung werden 10 Th freies Cytisin in 20—30 cem Wasser gelöst und mit (13,8 Th) Salpetersäure von 25 Proc genau neutralisirt. Beim Verdunsten der Lösung über Calciumchlorid oder Aetzkalk oder Schwefelsäure erhält man wohl ausgebildete Kryst.

stalle Zur Reinigung kann man die Krystalle in verdünntem Alkohol auflösen, durch Ueberschichten der Lösung mit Aether erhält man schöne Nadeln oder Blättchen

Farblose oder schwach gelbliche Nadeln oder Blättchen, in Wasser leicht löslich Die wässrige Lösung reagirt schwach sauer Leicht löslich in verdünntem Alkohol, schwer löslich in absolutem Alkohol und in Amylalkohol, unlöslich in Aether Bei 100—110° C werden die Krystalle wasserfrei und alsdann undurchsichtig

Aufbewahrung Sehr vorsichtig

Anwendung. Nach MARMÉ wirkt es auf das Rückenmark und die peripherischen motorischen Nerven und das respiratorische Centrum, welche zunächst erregt, dann gelahmt werden Der Blutdruck wird enorm gesteigert ohne Beeinflussung des Herzens (HOSEMAN, KOBERT) KRAEPELIN hat günstige Erfolge durch subkutanen Injektionen von 0,003—0,005 g Cytisininitrat erzielt bei sog paralytischer Migraine, bei welcher Erweiterung der Blutgefäße vorhanden ist Abgeschlossene therapeutische Versuche liegen nicht vor, doch ist eine ausgedehntere therapeutische Verwendung nicht ausgeschlossen Dosis 0,003—0,005 (I) g subkutan

†† Cytisinum hydrochloricum Cytisinchlorhydrat $C_{11}H_{14}NO \cdot HCl + H_2O$
= 244,5

Das Salz fällt als amorphes Pulver aus, wenn man in die Lösung des Cytisins in Chloroform gasförmige Salzsäure einleitet Durch Umkrystallisiren des Salzes aus 90 procentigem Alkohol erhält man schwach gelbliche Krystalle, die in Wasser leicht löslich sind

Anwendung und Aufbewahrung wie bei dem Cytisininitrat

Dammar.

Resina Dammar (Austr Germ) Resina Dammarae — Dammar Damar Ostindisches Dammarharz Steinharz Katzenaugenharz Dammar-pntil — Damar Dammar

Mit dem Namen „Dammar“ (= Harz) bezeichnet man in Indien eine Anzahl von Harzen, die in erster Linie zur Belenchtung, dann aber auch allen möglichen anderen technischen Zwecken dienen Sie stammen von Pflanzen aus den Familien der Coniferae, Dipterocarpaceae und Burseraceae, und es kommen folgende Stammpflanzen in Betracht

1) Agathis Dammara Rich (syn Dammara orientalis Lamb, D alba Bumph), Familie der Coniferae — Pinoideae — Abietineae — Araucarunae

2) Shorea selanica Blume und var β latifolia Blume, Familie der Dipterocarpaceae

3) Canarium rostratum Zippel, Familie der Burseraceae.

Es ist nicht ausgeschlossen, dass ausser den genannten auch noch andere Bäume Dammarharze liefern, für die ausser 1) von der Germ genannten Hopea micrantha Hooker und Hopea splendida de Vriese ist dies aber sehr zweifelhaft Dasselbe gilt wohl für die von der Austr aufgeführte Agathis loranthifolia Salisb Man hat nach C MÜLLER angenommen, dass das meiste nach Europa kommende Dammarharz von der erstgenannten Art abstammt, wogegen WIESNER auf Grund von Untersuchungen an Ort und Stelle zeigt, dass das von dieser Pflanze gelieferte Harz der Kaurikopal (vergl S 959) ist, und dass das Dammarharz des europäischen Handels von einer Art der Gattung Hopea, Familie der Dipterocarpaceen abstammt

Beschreibung Es bildet gelblich-weiße, rundliche oder stalaktitenförmige, durchsichtige, gelblich-weiße Stücke oder unförmliche Klumpen von erheblicher Härte Löslich in Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, wenig löslich in Alkohol In Rosmarinöl völlig löslich, in Terpentinöl zu 66 Proc löslich Es ist leicht zerbrechlich, der Bruch muschelig Säurezahl 20—30 Spec Gew 1,04—1,12 Schmelzpunkt 120° C Ammoniak trübt die alkoholische Lösung Koncentrirte Schwefelsäure löst es mit rother Farbe Der in Petroläther unlösliche Theil färbt sich mit FROHDE's Reagens gelb bis gelbroth, mit Chloralhydrat schwach grün

Bestandtheile 23 Proc Dammarolsäure $C_{24}H_{47}(OH_2COOH)$ 40 Proc α Dammar Resen (Schmelzpunkt $65^\circ C$) $C_{11}H_{17}O$ 22,5 Proc β -Dammar-Resen (Schmelzpunkt $200^\circ C$) $C_{20}H_{32}O$ Ferner in geringer Menge ein Bitterstoff und ätherisches Oel, Asche 0,1 bis 3,5 Proc

Bestimmung der Saurezahl nach DREIERICH 1 g Dammar übergießt man mit 50 ccm Benzin (spec Gew 0,7 bei $15^\circ C$), fugt 10 ccm $\frac{1}{2} N$ alkoholische und 10 ccm $\frac{1}{2} N$ wässrige Kalklauge zu und läßt 24 Stunden verschlossen stehen. Man titirt dann ohne Wasserzusatz mit $\frac{1}{2} N$ Schwefelsäure und Phenolphthalein zurück. Die Anzahl der gebundenen ccm Kalklauge $\times 28 =$ Saurezahl.

Versäufung des Dammarharzes mit hellem Kolophonium ist beobachtet worden. Zum Nachweis des letzteren werden 2 g des gepulverten Harzes mit 20 ccm Ammoniak (spec Gew 0,96) geschüttelt, nach halbstündigem Stehen filtrirt und das höchstens schwach opalisirende Filtrat mit Essigsäure übersättigt. Reines Dammar bleibt klar oder zeigt geringe Opalescenz, bei 5 Proc Kolophonium scheiden sich einige Flocken ab, bei 10 Proc entsteht eine starke Abscheidung, bei 20 Proc eine Gallerte.

Anwendung. In der Pharmacie nur als Bestandtheil des Heftpflasters, sonst zur Bereitung von Lacken und Firnissen, die zum Ueberziehen von Karten und dergl. dienen sollen. Der aus dem natürlichen Harz gewonnene Dammarlack trocknet schwer und erweicht in der Wärme, er eignet sich daher nicht zum Lackiren von Gebrauchsgegenständen, die oft mit der Körperwärme in Berührung kommen, also nicht für Papierschneider an Standgefäßen (vergl. unter Vernix Dammar) und auch nicht für Anstriche, auf die man sich später setzen soll.

Alabaster- oder Marmor-Imitation. Man überzieht den betreffenden Gegenstand mit farblosem Dammarlack und bestreut mit Glasmehl, nach einem zweiten Lacküberzuge mit feingepulvertem Marmorgläse.

Bronce-Tinktur 1) nach STOCKMEIER 250 g feingemeßenes Dammarharz löst man in 1 l Benzin oder Petroleumäther in einer geräumigen Flasche, setzt 250 g Natronlauge (10 proc) hinzu, schüttelt 10 Minuten, hebert die Harzlösung ab, prüft mit Lackmospapier, entsäuert nöthigenfalls nochmals mit 250 g Lauge und stellt zum Klären bei Seite. Die saurefreie Dammarlösung ist in möglichst gefüllten, gut verschlossenen Flaschen aufzubewahren. Sie giebt mit 300–500 g Bronze eine nicht grün werdende flüssige Bronze — 2) (Buchh.) 200 g Dammarharzpulver schmilzt man längere Zeit mit 60 g calcinirter Soda, pulvert nach dem Erkalten, löst in 800 g Benzin und klärt durch Absetzenlassen — 3) Dammarlack, Terpentinöl je 45,0, Siccativ 10,0.

Perrücken-Klebwachs Je 200,0 Dammar, gereinigtes Fichtenharz, Lärchenterpentin, 400,0 gelbes Wachs schmilzt man und fugt 0,5 Alkanin, je 10 Tropfen Bergamottöl und Citronenöl und 5 Tropfen Geraniumöl hinzu (DREIERICH).

Retouchirlack für Photographen 1,0 Dammar, 5,0 helles Kolophonium löst man in 80,0 Terpentinöl. Trocknet langsam.

Schilderlack, CHACAP's, Weisses 150 Zinkoxyd reibt man mit q s Terpentinöl an, fugt 90 Dammarlack (1 + 2), 20 heisses Leinöl, 20 Kopaivabalsam, 5 Ricinusöl, 8 fein gepulverten Bleizucker hinzu. Recht dünn und 2–3 mal aufzutragen. Der Lack wird weder gelb noch spröde. Schwarze Schrift malt man darauf mittels Kienruss, Kolophonium ää, Alkohol q s, oder mittels Steinkohlentheer, den man mit q s Chloroform verdünnt, rothe Schrift mittels Zinnober, Kolophonium ää, Alkohol q s. Schwarzer 5 Kienruss, 15 Dammarlack (1 + 2), 10 heisses Leinöl, 10 Kopaivabalsam, 2 Ricinusöl, 3–4 Bleizucker.

Vernix Dammar Dammarlack. Einen nicht klebenden Lack erzielt man nur mit einem sorgfältig entwässerten Dammarharz. Entweder pulvert man dasselbe und trocknet es scharf aus, oder man schmilzt 40 Th desselben vorsichtig über freiem Feuer, so dass keine Bräunung eintritt, zerstößt nach dem Erkalten und löst in soviel Terpentinöl, dass man 100 Th Lack erhält. Oder man pulvert das Harz, verrührt es mit q s Terpentinöl zum dicken Brei, erhitzt bis zum Schmelzen und weiter so lange, bis das Schäumen aufhört, und setzt q s erwärmtes Terpentinöl (auf 1 Th Harz 1–2 Th Oel) zu. Diese Arbeit wird wegen ihrer Feuergefährlichkeit im Freien vorgenommen. Endlich lässt sich der Lack auch schnell und gefahrlos im Verdampfungswage herstellen — Dammarlack nach HEZD, für Blech- und Holzarbeiten, ist der vorge mit etwa 2,5 Proc venetianischem Terpentin.

Ceratum ad barbam (Vom)
 Hartwichse
 Rp Resinae Dammar 70,0
 Terebinthinae lardinae 50,0
 Cerae flavae
 Adipis suilli 33 12a,0
 In Schachteln ausgegossen

Emplastrum adhaesivum KRAFT
 Rp Resinae Dammar 80,0
 Olei Olivarum prov 30,0
 Man schmilzt bei gelinder Wärme

Emplastrum adhaesivum Petropolitannum
 Petersburger Heftpflaster
 Rp Resinae Dammar 80,0
 Cerae flavae 10,0
 Olei Olivarum 15,0
 Terebinthinae lardinae 5,0

Man schmilzt bei gelinder Wärme und so ist durch

Emplastrum Dammarae Diet
 Dammarpflaster
 Rp 1 Resinae Dammar 125
 2 Cerae flavae 15,0

3 Emplastri Lithargyri 65,0

4 Olei Terebinthinae 7,5

Man schmilzt 1 über freiem Feuer, fügt 2 hinzu,
 bringt ins Dampfbad, setzt 3 und während des
 Erkaltes 4 hinzu

Emplastrum Dammarae compositum

SCHWIMMER

Rp Emplastri Dammar 50,0
 Unguenti Plumbi 25,0
 Acidi salicylici 15,0
 Kreosoti 8,0

Man schmilzt und giesst in Papierpapier aus

Negativ Lack

Rp Resinae Dammar 100,0
 Mastichis 15,0
 Benzoin 85,0

Vernix Dammarae composita

Rp Resinae Dammar 100,0
 Essence Copal 20,0

Man pulvert, trocknet in der Wärme vollständig,
 löst in Olei Terebinthinae 200,0 und fügt von
 letzterem q s zur Suppelleche zu

Diphthericidum, Kaupastillen als Vorheugungsmittel gegen Diphtherie, bestehen
 aus Dammarharz, Guttapercha, Thymol, Natriumbenzoat und Saccharin (Thoms)

Mattolein für Photographen 40 Dammar, 20 Kopaivabalsam, 5 Elemi, 85 Ter-
 pentinöl

Datura.

Gattung der Solanaceae — Daturaeae

1 **Datura Stramonium L.** Gegenwärtig durch ganz Europa, Asien, Afrika und
 Nordamerika verbreitet, ursprünglich vielleicht am Schwarzen und Kaspischen Meer heimisch
 Für den arzneilichen Gebrauch wird die Pflanze hier und dort kultiviert Verwendung finden

a die Blätter $\frac{1}{2}$ Folia Stramonii (Germ., Helv., Austr.) Stramonii Folia (Brit
 U-St.) Folia s. Herba Daturae Herba Metellae — Stechapfelblätter — Feuilles de
 stramoine ou de Pomme épineuse (Gall.) — Stramonium leaves Thorn apple leaves

Beschreibung Der bis 10 cm lange
 Blattstiel trägt die bis 20 cm lange, bis 10 cm
 breite Blattspreite. Diese ist im Umriss spitz
 eiförmig, stark buchtig gezahnt, die grossen
 buchtigen Zähne noch einmal mit einigen Zäh-
 nen. Der Grund der Blattspreite ist keilförmig
 oder fast herzförmig. Die Sekundärnerven
 gehen unter einem Winkel von 35–40° vom
 Mittelnerven ab, theilen sich im äusseren
 Drittel der Blatthalfte gabelig, der eine Ast
 verläuft dann in einen Blattzahn, der andere
 anastomosirt mit einem Tertiärnerven des
 nachst oberen Sekundärnerven.

Spaltöffnungen beiderseits, auf der Un-
 tersseite zahlreicher. Beide Epidermen tragen,
 besonders auf den Nerven, dreizellige, derb-
 wandige, warzige Giederhaare, die oft an der
 Spitze umgebogen, bis 270 μ lang und an der
 Basis 40–50 μ dick sind, daneben kurze
 stielte Drüsenhaare mit wenig-zelligem Kopf.
 Zahlreiche Zellen des Mesophylls enthalten

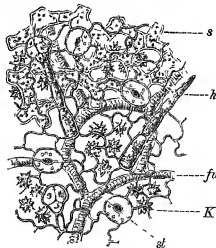


Fig. 236 (Nach Vogt.)

Blatt von *Datura Stramonium* von der Unterseite
 s Schwammparenchym h Haare fu Gekies K Kry-
 stalldrüse st Spaltöffnung

Drusen von Kalkoxalat, in der Nähe der Gefässbündel auch Krystallsand. Für den Nachweis der Blätter und für ihre Unterscheidung von anderen Solanaceenblättern ist auf diese Oxalatdrusen und auf die warzigen Gliederhaare besonderes Gewicht zu legen (Fig. 236). Für die Untersuchung genügt es, um das Blatt durchsichtig zu machen, ein Stückchen desselben einige Stunden in konzentrierte Chloralhydratlösung (3 : 2 H₂O) zu legen.

Die frisch straffen Blätter welken sehr schnell. Der frisch widerliche Geruch verschwindet beim Trocknen.

Bestandtheile. Die Blätter enthalten ein Alkaloid, das man Daturin nannte, es ist nach LADENBERG identisch mit Hyoscyamin. Der Gehalt daran beträgt 0,308 bis 0,370 Proc. Uebrigens sollen die Blätter von den verschiedenen Theilen der Pflanze, ausser der Wurzel, am wenigsten Alkaloid enthalten; am reichsten sind die Stengel. Kultivierte Pflanzen bleiben im Alkaloidgehalt hinter den wildwachsenden nicht zurück. — Asche 17,4 Proc., sie ist reich an Kaliumnitrat. Bestimmung des Alkaloidgehaltes wie bei Belladonna pag. 467.

Verwechslungen und Verfälschungen. Als solche werden aufgeführt: 1) Die Blätter von *Chenopodium hybridum* L.; sie sind ganz kahl, im Umriss fast gleichschenkelig dreieckig, der Blattstiel ist oberseits rinnig. Im Mesophyll enthält das Blatt ebenfalls Oxalatdrusen, die aber grösser wie die von *Datura* sind. 2) Die Blätter von *Solanum nigrum* L., sie sind viel kleiner, ganzrandig oder buchtig-stumpfgezähnt. 3) Unter der Droge sind 50 Proc. Blätter einer *Lactuca* gefunden.



Fig. 237. Same von *Datura stramonium* im Längsschnitt, schwach vergr.

Einsammlung. Aufbewahrung. Der Stechapfel blüht zwar bis in den Oktober hinein, man sammelt die Blätter indessen, obwohl die Arzneibücher einfach „von der blühenden Pflanze“ vorschreiben, nur zur Zeit der ersten Blüthe, im Juni, trocknet im Schatten ohne künstliche Wärme, und bewahrt sie in Blech- oder Glasgefässen vorsichtig, vor Licht geschützt und (nach Austr.) nicht über ein Jahr auf. 8–9 Th. frische Blätter geben 1 Th. trockene. Aus 100 Th. der letzteren gewinnt man etwa 87 Th. mittelfeines Pulver. Aus den frischen Blättern wird ein Extrakt und eine Tinktur dargestellt.

Anwendung. Die Wirkung ist der der Belladonna ähnlich. Innerlich kaum noch angewendet — grösste Einzelgabe 0,2 (Germ., Helv.), 0,3 (Austr.), grösste Tagesgabe 1,0 — dienen die Blätter vielfach zu Räucherungen bei Asthma, indem man sie verglimmen lässt und die Dämpfe einathmet, oder in Form von Cigaretten, die indessen leicht Narkose erzeugen.

Die Droge ist dem freien Verkehr entzogen und darf, ausgenommen zum Rauchen oder Räuchern, nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden. Unter der Bezeichnung „Asthmakräuter“ findet sie sich, gewöhnlich mit Salpeter getränkt, häufig im Handel; derartige Mittel sollten nur mit genauer Gebrauchsanweisung und unter Giftsignatur verabfolgt werden, denn es sind durch deren Anwendung Vergiftungen vorgekommen.

b. Die Samen. † Samen *Stramonii* (Ergänz. Helv.). *Stramonii semen* (Brit. U-St.). — Stechapfelsamen. Tolkörner. — Semence de stramoine ou de Pomme-épineuse (Gall.). — *Stramonium seed*.

Beschreibung. Die Frucht ist eine aufrechte, kurzgestielte, eiförmige, stachelige Kapsel, deren Grund vom unteren Theil des Kelches wie von einer abwärts gerichteten Manschette umgeben ist. Die Frucht öffnet sich vierklappig, lässt oben zwei Fächer, unten vier Fächer erkennen, da die beiden Fächer durch falsche, vom Rücken der Carpelle entspringende Scheidewände noch einmal getheilt werden. Die Placenten sind von den Samen dicht bedeckt. Diese sind schwarzbraun (am Nabel heller), flach, rundlich-nierenförmig, etwa 4 mm gross, unter der Lupe höckerig und fein punktiert. Innerhalb der kräftigen Samenschale enthält der Same ein Endosperm und den grossen gekrümmten Embryo mit langer Radicula und zwei flach aufeinander liegenden Cotyledonen (Fig. 237).

Die Samenschale besteht aus der eigenthümlich gebildeten und sehr charakteristischen Epidermis, deren Zellen unten mit kurzen Fortsätzen versehen, vielfach ineinander gekeilt sind, und im oberen Theile kurze Tupfel zeigen Ihre Wände sind zum grossen Theil verkorkt. Daran schliesst sich eine aus zusammengedruckten Zellen bestehende Schicht, die „Nährschicht“, und eine einfache Zelllage, das Nest des „Knospenkerns“. Im Gewebe des Endosperms und des Embryo lassen sich Protoplasma, fettes Oel und Aleuronkerner nachweisen. In den letzteren ein oder wenige Krystalloide und Globoide. Alkaloid lässt sich in der „Nährschicht“ und zweifelhaft auch im Endosperm und Embryo nachweisen.

Bestandtheile. Alkaloide Hyoscyamin, geringe Mengen Atropin und Hyoscin, zusammen 0,365 Proc. Ausserdem enthalten die Samen etwa 25 Proc. fettes Oel, darn die Glyceride der Oelsäure, Leinölsäure und Daturinsäure $C_{17}H_{31}O_2$. Endlich hat man in den Samen einen dem Cholesterin ähnlichen Körper aufgefunden. Asche 2–3 Proc.

Zur Alkaloidbestimmung nach KELLER werden 10 g Sem. Stramonii gepulvert in einer 300 ccm fassenden Flasche mit 100 g Aether übergossen, nach $\frac{1}{4}$ Stunden 10 ccm Ammoniak (10 proc.) zugegeben, 5 Minuten tüchtig durchgeschüttelt und unter wiederholtem Umschütteln 8 Stunden stehen gelassen. Dann filtrirt man die Aetherlösung ab, wägt sie, und schüttelt sie im Scheidetrichter mit 1 proc. Salzsäure mehrmals aus, bis die abgelassene wässrige Lösung mit MAYR'schem Reagens keine Trübung mehr giebt. Die wässrige, saure Lösung giebt man dann in den Scheidetrichter, macht mit Natronlauge alkalisch und schüttelt von neuem mehrmals mit Aether aus, bis einige Tropfen des Aethers, verdunstet, mit 1 proc. Salzsäure aufgenommen, mit MAYR'schem Reagens keine Trübung mehr geben. Dann wird von der ätherischen Lösung der Aether aus einem gewogenen Kolbchen abdestillirt und der Rückstand bis zum konstanten Gewicht getrocknet. Unter Berücksichtigung der oben durch Abwägen gewonnenen Menge Aetherlösung (10 g = 1 g Samen) berechnet man den Alkaloidgehalt. Zur Titration löst man das Alkaloid in 5–10 ccm saurem, absolutem Alkohol, setzt Wasser bis zur beginnenden Trübung hinzu und titirt unter Benutzung von Hamatoxylin als Indikator mit $\frac{1}{100}$ N Salzsäure, 1 ccm $\frac{1}{100}$ N HCl = 0,00289 g Alkaloid.

Einsammlung. Aufbewahrung. Die Samen werden im Herbste der reifen Frucht entnommen, im Schatten bei gelinder Wärme getrocknet und — wie Folia Stramonii aufbewahrt. Das Pulver bereitet man jedesmal frisch.

Anwendung. In gleichen Fällen wie die Blätter, gewöhnlich aber in Form der Tinktur oder des Extrakts. Grösste Einzelgabe 0,3, grösste Tagesgabe 0,8 (nach LEWIN).

† *Alcoolatura Stramonii* *Alcoolature de feuille de stramoine* (Gall.) Aus gleichen Theilen frischer Blätter und Alkohol (90 proc.) durch 10 tages Ausziehen.

Cigarettes de stramoine (Gall.) sollen jede 1 g Stechapfelblätter enthalten.

Emplastrum cum extracto Stramonii *Emplâtre d'extrait de stramoine* (Gall.) Aus dem Extrakt der Samen wie *Emplastrum Belladonnae* (s. S. 471 VI).

† *Extractum Stramonii* *Stechapfel-Extrakt*. Ergänzt aus frischem, blühenden Kraut wie *Extr. Belladonnae* Germ. (S. 463) zu bereiten. Ausbeute etwa 3 Proc. Grösste Einzelgabe 0,1 g, grösste Tagesgabe 0,3 g (nach LEWIN).

Helv. 1) *Extr. Stramonii duplex s. siccum* *Trockenes Stechapfel-extrakt* *Extrait de stramoine sec*. 200 Th. Stechapfelsame (IV) werden im Perkulator mit Petroläther ausgezogen, bis das Abfliessende nach dem Verdunsten kein Oel hinterlässt, getrocknet, gepulvert (V), mit 2 Th. Weinsäure in 30 Th. Weingeist und 60 Th. Wasser befeuchtet, im Perkulator mit q s. einer Mischung von 1 Th. Weingeist, 2 Th. Wasser erschöpft. Man fängt die ersten 180 Th. für sich auf, löst darin den auf 20 Th. verdampften Rest und stellt mittels q s. Reispulver 100 Th. trockenes Extrakt her. Grösste Einzelgabe 0,025 g, grösste Tagesgabe 0,075 g (vergl. die Fussnote S. 947).

2) *Extractum Stramonii fluidum* *Stechapfel-Fluidextrakt* *Extrait fluide de stramoine*. 100 Th. Stechapfelsamen (IV) werden wie bei vorigem angegeben, entölt, getrocknet, gepulvert (V), mit 1 Th. Weinsäure in 10 Th. Glycerin, 15 Th. Weingeist und 20 Th. Wasser befeuchtet, im Perkulator mit q s. einer Mischung aus 1 Th. Weingeist und 2 Th. Wasser erschöpft. Man sammelt zuerst 90 Th., verdampft den Rest zum dünnen Extrakt, löst in 40 Th. Wasser, filtrirt, verdunstet auf 10 Th. und löst diese

im ersten Auszuge zu 100 Th Klares, hellbraunes, grün fluorescirendes, bitteres Extrakt Grösste Einzelgabe 0,05 g, grösste Tagesgabe 0,15 g

Brit Extract of Stramonium Stechapfelsamen (No 40) erschöpft man im Perkulator mittels Alkohol (70 proc), destillirt letzteren ab und verdampft zu einem festen Extrakt Dosis 0,015—0,06 g

U-St 1) Extractum Stramonii seminis Extract of Stramonium Seed Aus 1000 g Stechapfelsamen (No 60) und q s verdünntem Weingeist (41 proc) im Verdrängungswege Man befeuchtet mit 300 ccm, sammelt zuerst 900 ccm, dann noch 2100 ccm, verdampft letztere bei 50°C auf 100 ccm, dann das Ganze zur Pillenkonsistenz

2) Extractum Stramonii seminis fluidum Fluid Extrakt of Stramonium Seed Aus 1000 g Stechapfelsamen (No 60) und q s einer Mischung von 750 ccm Weingeist (91 proc) und 250 ccm Wasser im Verdrängungswege Man befeuchtet mit 200 ccm, sammelt zuerst 900 ccm, und stellt 1 a 1000 ccm Fluid-Extrakt her

Gall 1) Extrait de feuille de stramoine (avec le suc) Aus dem frischen Saft durch Erhitzen, Durchsieben und Eindampfen zum weichen Extrakt

2) Extractum de semine Stramonii Extrait de semence de stramoine Aus den grob gepulverten Samen wie Extr de radice Belladonnae, Gall (S 469)

Diet Extractum Stramonii solidum Stechapfel-Dauerextrakt Wie Extr Uvae Ursi solid (S 363) Stechapfelextrakt ist vorsichtig aufzubewahren

Oleum Stramonii. Huile de stramoine (Gall) wird wie Ol Belladonnae Gall (S 472 II) bereitet

† Tinctura Stramonii. Ergänzb Stechapfelsamentinktur 1 Th grob gepulverte Samen, 10 Th verd Weingeist (60 proc) Hellbraun, grünschillernd Grösste Einzelgabe 1,0 g, grösste Tagesgabe 3,0 g (nach Lawson)

Brit Tincture of Stramonium Aus 200 g Stechapfelblättern (No 20) und Weingeist (45 proc) bereitet man im Verdrängungswege 1000 ccm Tinktur Dosis 0,8—0,9 g

U-St Tinctura Stramonii seminis Tincture of Stramonium seed Aus 150 g Stechapfelsamen (No 40) und q s verd Weingeist (41 proc) wie bei vorigem 1000 ccm Tinktur

Gall Teinture de stramoine (feuille) Wie Tinctura Cocae Gall (S 369) zu bereiten

† Tinctura Stramonii ex herba recente bereitet man wie Tinct Belladonnae, Ergänzb (S 470) Aufbewahrung Vorsichtig, vor Licht geschützt

Candelae Stramonii

Candelae antisthmaticae Asthmakerschchen Stechapfelkerzchen

Rp Folior Stramonii pulv	60,0
Kali nitric pulv	38,0
Balsami peruviani	1,5
Sacchari pulverat	0,5
Tragacanthae pulv	2,0

Man stösst mit Mucil Tragacanth an und formt Kerschchen, denen man durch Bepinseln mit Weingeist, worin 0,1% KOH gelöst ist, ein lebhafteres Grün giebt

Charta antasthmatica (Ergänzb)

Asthmapapier

Rp Extracti Stramonii (Ergzb)	10,0
Kali nitric	17,0
Sacchari	30,0
Aquae ferriadae	100,0

Man trinkt 1 mit der Lösung weisses Filtrirpapier und trocknet an der Luft auf Schnitten

Charta famifera (Gall)

Asthmapappe

Carton fumigatoire ou antisthmique.

Rp Chartae bibulae griseae	120,0
Kali nitric pulverata	60,0
Foliorum Belladonnae pulv	5,0
Foliorum Stramonii pulv	5,0
Foliorum Digitalis pulv	5,0
Herb Labellae pulv	5,0
Myrthae pulv	10,0
Olibani pulv	10,0
Frustulae Phellandri pulv	5,0

Man verwandelt das Papier durch Zerreiben, Einweichen in Wasser und Stampfen in einen gleich-

mässigen Brei, arbeitet die Pulvermischung darunter, vertheilt die Masse in Blechformen und trocknet in der Wärme Die Pappe wird in 36 rechteckige Stücke zerschnitten

Cigarettae antasthmaticae

Asthmacigaretten

Rp Folior Stramonii conc.	30,0
Folior Belladonnae conc.	50,0
Folior Hyoscyami conc.	20,0
Folior Nicotianae conc.	40,0
Folior Jaborandi conc.	10,0
Foliorum Salviae conc.	20,0
Herb Phellandri conc.	12,0

Die möglichst gleichmässige, vom Pulver befreite Mischung besprengt man mit 40,0 Aq Luroce- rari und verarbeitet sie zu Cigaretten.

Cigarettae antispasmodicae Trouessart

Rp 1 Folior Stramonii conc.	30,0
2 Extracti Opii	2,0
3 Aquae destillatae	10,0

Man trinkt 1 mit der Lösung von 2 in 3 und wickelt nach dem Trocknen in Cigarettenpapier

Emplastrum Stramonii

Pareur uti Emplastrum Conii Erginab (S 947)

† Folia Stramonii nitrata (Ergänzb)

Asthmakrant

Rp 1 Foliorum Stramonii gross conc.	2,0
2 Kali nitric	1,0
3 Aquae	5,0

Man trinkt 1 mit der Lösung von 2 in 3, lässt 12 Stunden stehen und trocknet

Glycerolatum Stramonii

Rp Extracti Stramonii	1,0
Glycerini	10,0

Gutiae antisthmicae RICHTER.

RICHTER's Asthmotropfen.

Rp Extract Stramonii 0,1
Tinctura Digitalis 4,0
Aque Valerianae 80,0

Beim Anfall 1 Theelöffel voll

Pillulae antiepilepticae FLEURY

Rp Extracti Stramonii
Extracti Belladonnae 33 2,0
Camphorae
Opus 33 1,0
Radix Gentianae q s

Man formt 60 Pillen. Anfangs täglich 1, steigend bis zu 5mal täglich 8 Stück.

Pillulae antineuralgicae TROUSSEAU

Rp Extracti Stramonii
Extracti Opus 33 0,5
Zinc oxydati 8,0

Zu 40 Pillen. Täglich 1, steigend bis zu 8 Stück.

Pillulae antiprosopalgicae OESTERMAN

Rp Semina Stramonii
Foliorum Belladonnae
Chinini hydrochloridi 33 10
Sacculi Liquiritiae q s

Zu 60 Pillen. Täglich 2mal 2, steigend bis zu 3—6 Stück.

Pelvis antisthmica
Asthmapulver

I

Rp Foliorum Stramonii pulv 40
Fructus Anisi pulv 2,0
Kali nitrici pulv 2,0

II

Rp 1 Fructus Anisi pulv 4,0
2 Herbae Cannabis Indicae
3 Herbae Lobeliae pulv
4 Foliorum Eucalypti pulv
5 Foliorum Theae pulv 33 30,0
6 Foliorum Stramonii pulv 60,0
7 Kali nitrici 40,0
8 Aque 90,0

Die Pulver 1—6 werden gemischt, mit der Lösung von 7 in 8 getränkt und getrocknet. Zum Gebrauche formt man Häufchen, die an der Spitze angezündet werden. Den Rauch athmet man ein.

† Vinum Stramonii

Rp Semina Stramonii gr pulv 10,0
Vinum Hispaniae 100,0

3 Tage digeriren, auspressen, filtriren.

Asthma-Cigaretten von Dr PLAUT. 8 Th Stechapfelblätter, 8 Th Grünen Thee, 7 Th Lohenkraut befeuchtet man mit gesättigter Kaliumnitratlösung und wickelt in Cigarettenform.

Asthma-Cigaretten, Wiener, bestehen aus Stechapfelkraut, Bilsenkraut, Fingerhut- und Tollkirschenblättern.

Asthma-Cure, Green Mountain von GULZ. Mit Salpeterlösung getranktes, grobes Pulver aus Fenchel und Stechapfelkraut.

Asthma-Cure von HINNON. Foliorum Stramonii, Foliorum Lobeliae, Foliorum Theae 33 mit geringem Zusatz von Fenchel- und Anisfrüchten und etwas Kalisalpeter.

Asthmador, Dr R SCHNEFFMANN's Asthmapulver aus Minnesota, besteht nach Angabe des Erfinders aus 34,9 Proc Salpeter, 51,1 Proc Blättern von Datura arborea und 14 Proc Blättern von Symplocarpus foetida. Nach AUFARANT 25 Proc Salpeter, 70 Proc Stechapfelblätter, 5 Proc Tollkirschenblätter.

Asthmakraut, Hollandsches, von Apotheker FLÖRES in Weiskirchen. Mit Salpeter getränkte Stechapfelblätter.

Asthmapulver der Goethe Apotheke in Frankfurt. 30 Salpeter, 20 Zucker, 30 Stechapfelblätter, 5 Lohenkraut.

III Nach MATTINDALE

Rp 1 Kali nitrici
2 Aque ebulliantis
3 Herbae Lobeliae pulv
4 Foliorum Stramonii
5 Foliorum Theae 33 240,0
6 Olei Anisi 1,0

Man löst 1 in 2, fügt 3—5 hinzu, mischt, trocknet und setzt 6 hinzu.

† Syrupus Stramonii

Syrupus de Stramonio
Syrup de stramoine (Gall)

Rp Tinctura Stramonii 7,5
Syrupi Sacchari 92,5

Species antasthmaticae (Diet)

Herbae antasthmaticae Asthmakräuter

Rp 1 Foliorum Stramonii concis 1000 0
2 Spiritus (90 proc.) 200 0
3 Kali nitrici 200 0
4 Natri nitrici 20 0
5 Kali carbonici 2 0
6 Aque destillatae 1500 0

Man befeuchtet 1 mit 2. Mst im verschlossenen Gef 24 Stunden stehen, trinkt mit der Lösung von 3—6 in 6 und trocknet nach 24 Stunden bei 25—30° C. Statt 1 kann man auch folgende Mischung verwenden.

Rp Foliorum Stramonii 300 0
Foliorum Belladonnae 200 0
Herbae Hyoscyami 200 0

Die Kräuter müssen frei von Rippen und Steng sein.

Tabacum antasthmaticum BOUCHARDT

Espèces pour fumer

Rp Foliorum Stramonii
Foliorum Salviae 33

Zum Rauchen

† Tinctura Stramonii acida

Rp Foliorum Stramonii concis 10 0
Spiritus diluti (60 proc.) 100 0
Acid sulfurici puri 0 6

† Tinctura Stramonii seminis aetherea

Rp Semina Stramonii gr pulv 1,0
Spiritus aetheris 10,0

Linguentum Stramonii (U St)

Stramonium Ointment

Rp Extracti Stramonii seminis 10,0
Spiritus diluti 5,0
Adipis benzoati 85,0

Asthmaräucherpulver von O FISCHER 250 Stechapfelblätter, 25 Schafgarbe mit einer Lösung von 50 Kalisalpeter getränkt

Asthmatabletten von FR HELBIG, bestehen aus Stechapfelblättern und einer Hülle von Salpeterpapier

Charta antasthmatica DORSTHOFF, Stramoniumräucherpapier (DRGM 85982) ist ein aus nitrater Cellulose in der Grösse 70 170 mm hergestelltes, mit einem fest haftenden Ueberzug gepulverter Stechapfelblätter (nach Art des bekannten Senfpapiers) versehenes Papier Jedes Blatt enthält 2,0 Fol Stramonium

CLEAR's Asthma Powder Foliorum Stramonii grosse pulv, Foliorum Belladonnae grosse pulv 5,0, Opi pulv 2,0, Kali nitrici 5,0

Kaw-ture von GUILLEMAIN besteht aus Stechapfelkraut, Salpeter und einem Stückchen Fenchschwamm

Krebspulver von A FRISCHMUTH ist (nach THOMAS) wahrscheinlich ein Gemisch aus Stechapfelkraut mit Wurzel und kohlensaurem Kalk

Nimrod Powder aus Paris besteht aus Kalisalpeter und Stechapfelblättern

Zemalone-Cigaretten von ESCOFFLARY, enthalten nur Salpeter und Stechapfelblätter

II Datura alba Nees (D fastuosa L.) Heusch in Ostindien, in Südeuropa, Aegypten, Südamerika nicht selten kultivirt Arzneilich verwendet werden die Blätter, die Samen und die Wurzel Die Blätter enthalten wie I Oxalatdrüsen, die Wurzel Oxalatsand wie bei I

Die Samen sind grösser wie bei D Stramonium, gelbbian, flach, etwa ohrförmig

Der Alkaloidgehalt ist folgender Blätter 0,41 Proc, Blüthen 0,46 Proc, Samen 0,541 Proc, Wurzel 0,315 Proc Die Alkaloide sind mydriatisch wirkende, in dem Samen wurde Hyoscyamin und wenig Atropin, in den Blüthen Hyoscin aufgefunden Die Pflanze enthält auch das indifferente Stramonin

Die Pflanze wird in Indien wie I gebraucht, in China mit Aconitum zusammen als lokales Anästhetikum

III Datura meteloides D C und Datura quercifolia H B K In Mexico Die Blätter werden als Berausungsmittel benutzt, ähnlich verwendet man andere Arten in Südamerika, Indien und Australien

IV Datura arborea L In Brasilien Zu schmerzstillenden Kataplasmen etc. Enthält in den Alkaloiden $\frac{1}{2}$ Hyoscyamin, $\frac{1}{3}$ Atropin

Daucus.

Gattung der Umbelliferae — Apioidae — Dauceae.

I Daucus Carota L Heusch in Europa, Nordafrika, bis nach Sibirien und Indien als Unkraut verbreitet, vielfach der Wurzeln wegen kultivirt Stengel gefurcht, steifhaarig, Blätter doppelt oder dreifach gefiedert mit langlich lanzettlichen Zipfeln, Hülle und Hüllchen vielblättrig, die fruchttragende Dolde in der Mitte korbartig oder vogelnestartig vertieft, die äusseren Blüthen der Dolde strahlend Verwendung finden

a) Die Frucht der wildwachsenden Pflanze Fructus Dauci Semen Dauci silvestris.

Beschreibung Die Frucht ist oval, vom Rücken her stark zusammengedrückt. Auf den stark entwickelten Nebenrippen eine einfache Reihe gebogener Stacheln, auf den Hauptrippen kurze Haarzotten Die beiden seitlich stehenden Nebenrippen jeder Theilfrucht besonders stark entwickelt, so dass die eigentlich seitlich stehenden Hauptrippen gegen die Fugenfläche verschoben werden, die dadurch auffallend breit erscheint. Unter jeder Nebenrippe ein Sekretgang, auf der Fugenfläche je 2 (Fig 288)

Bestandtheile. 0,8—1,6 Proc ätherisches Oel Es ist farblos bis gelb, spec Gew 0,870—0,923 Dreht links (100 mm Rohr) —18 bis —37° Von Bestandtheilen desselben ist ein Terpen $C_{10}H_{16}$, wahrscheinlich Pinen, isolirt

Verwendung als Diureticum

2) Die Wurzel Radix Dauci. Racine de carotte (Gall)

Beschreibung. Die Wurzel der wilden Pflanze ist weisslich, dünn, holzig, von stark aromatischem Geschmack. Die vielfachen Spielarten, in denen die Pflanze gebaut wird, haben eine weisse, gelbe oder röthliche Wurzel, welche stark rübenförmig oder mehr kugelig ist. Das ausserordentlich parenchymreiche Gewebe lässt schmale Markstrahlen, im Holz vereinzelt die Gefässe erkennen. Im Parenchym zahlreiche Farbstoffkörperchen von Carotin.

Bestandtheile nach Korne im Durchschnitt: Wasser 86,79 Proc., Stickstoffsubstantz 1,23 Proc., Fett 0,8 Proc., Rohrzucker 2,11 Proc., Fruchtzucker 4,03 Proc., sonstige stickstofffreie Bestandtheile 3,03 Proc., Holzfaser 1,49 Proc., Asche 1,02 Proc. In der Trockensubstantz: Stickstoffsubstantz 9,31 Proc., Kohlehydrat 69,41 Proc., Stickstoff 1,49 Proc. Die Asche enthält: Kali 36,99 Proc., Natron 21,17 Proc., Kalk 11,84 Proc., Magnesia 4,38 Proc., Eisenoxyd 1,01 Proc., Phosphorsäure 12,79 Proc., Schwefelsäure 6,45 Proc., Kieselsäure 2,88 Proc., Chlor 4,59 Proc. Ferner enthält die Wurzel 0,0114 Proc. eines farblosen, ätherischen Oeles vom spec. Gew. 0,8863 bei 11,2° C., ein Cholesterin (Daucosterin) vom Schmelzpunkt 136,5° C. Carotin $C_{40}H_{56}$ bildet rothbraune, quadratische, glänzende Krystalle, die bei 167,8° C. schmelzen. Es ist unlöslich in Wasser, leicht löslich in Schwefelkohlenstoff, schwer löslich in Alkohol, Aether, Ligroin und Chloroform, in Schwefelsäure löst es sich mit indigoblauer Farbe. An der Sonne wird es bald farblos und amorph, in der Wärme riecht es nach Veilchenwurzel. Hydrocarotin $C_{44}H_{70}O(?)$, neben Carotin in der Wurzel vorkommend, bildet monokline Blätter, die bei 137,4° C. schmelzen, es dreht die Polarisationsebene links; es soll mit Cholesterin identisch sein, was von anderer Seite bestritten wird.

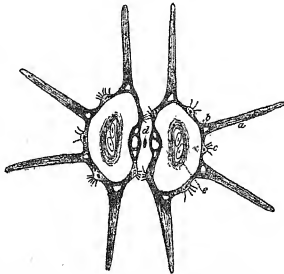


Fig. 258. Querschnitt durch die Frucht von *Daucus Carota* L., schwach vergrössert. a Stacheln auf den Nebenrippen. b Sekretgänge. c Hauptrippen. d Embryo.

Anwendung. Die Verwendung der Wurzel als Gemüse ist bekannt. Der eingedickte Saft wurde früher als *Succus Dauci inspissatus* pharmaceutisch benutzt. Ueber die Verwendung der Wurzel als Kaffeesurrogat vergl. S. 829.

Pulpa e radice Carotae. *Pulpa de Carotte* (Gall.) ist der aus der zerriebenen Wurzel gewonnene, durch ein Haarsieb getriebene Brei.

II. *Daucus hispanicus* L. und vielleicht auch *Daucus gummiifer* Lmk., beide in Südeuropa, liefern ein Gummiharz durch Einschnitte in den Stengel: *Bdellium siculum*.

III. *Athamantia cretensis* L. Heimisch im Mittelmeergebiet, liefert in den Früchten *Fruits de Daucus de Crète* (Gall.). Die Früchte sind 4 mm lang, stielrund, behaart, mit fadenförmigen Rippen. In jedem Thälchen ein Sekretgang, auf der Fugenfläche zwei. — Die aromatisch riechenden Früchte wurden als Diureticum verwendet.

Decocta.

Man versteht hierunter für die Zwecke der Rezeptur hergestellte Abkochungen. Das dabei eingehaltene Verfahren besteht im allgemeinen darin, dass man die zerkleinerte Substanz mit kaltem Wasser übergiesst, alsdann die Mischung erhitzt und etwa 15–30 Minuten im Kochen erhält, worauf man noch heisse kühlt. Die Vorschriften der Arzneibücher weichen indessen in den Einzelheiten von einander ab.

Austr. Ist die Menge des Arzneistoffes nicht angegeben, so bereitet man aus 1 Th Arzneistoff = 10 Th Kolatur. Diese Regel gilt nicht für stärker wirkende, namentlich narkotische Arzneistoffe (überhaupt bei solchen, für welche Austr. Höchstgaben vorgeschrieben bat), ferner für schleimige Substanzen, bei denen ist die zu verwendende Menge dem Apotheker überlassen. — Der auszuziehende Arzneistoff ist mit einer genügenden Menge kalten Wassers zu übergiesen und unter bisweiligem Umrühren $\frac{1}{2}$ Stunde lang zu kochen oder den Dämpfen des siedenden Wasserbades auszusetzen. — Die Flüssigkeit ist noch heiss abzuseihen, abzupressen und wenn nöthig zu filtriren. — Stoffe dichter Struktur sind in der Regel eine Stunde lang zu kochen.

Germ. Ist die Menge des Arzneistoffes nicht vorgeschrieben, so bereitet man aus 1 Th Arzneistoff = 10 Th Kolatur. Ausgenommen hiervon sind Arzneistoffe, für welche Germ. höchste Gaben festgesetzt hat. Bei schleimigen Substanzen ist das Verhältnis des Arzneistoffes zur Kolatur dem Apotheker überlassen. — Abkochungen sind in der Weise zu bereiten, dass man die Substanz mit der erforderlichen Menge kalten Wassers übergiesst und die Mischung $\frac{1}{2}$ Stunde den Dämpfen des siedenden Wasserbades unter bisweiligem Umrühren aussetzt. Die Flüssigkeit wird noch warm abgepresst. *Decoctum Althaeae* und *Decoctum Seminum Lini* werden durch $\frac{1}{2}$ stündliche Maceration mit kaltem Wasser ohne Umrühren bereitet.

Helv. Abkochungen sind entweder durch $\frac{1}{2}$ stündige Digestion im Dampfbade oder durch Kochen über freiem Feuer zu bereiten, wobei mindestens das $\frac{1}{2}$ fache der Kolatur an Wasser zu verwenden ist. Das Köhren muss heiss geschehen. Ist die Menge des zu verwendenden Arzneistoffes nicht vorgeschrieben, so wird $\frac{1}{10}$, bei schleimigen Substanzen nur $\frac{1}{20}$, der verlangten Kolatur genommen. Nicht zulässig ist dies für Substanzen aus der Reihe der Separanda und Venena, bei diesen hat der Arzt die Menge des Arzneistoffes vorzuschreiben. — Die Verwendung sogenannter „Decocta siccæ“ ist zur Bereitung von Abkochungen nicht gestattet.

U-St. Wenn etwas anderes nicht vorgeschrieben ist, bereitet man aus 50 g der Arzneisubstanz = 1000 ccm Kolatur. Man übergiesst in einem Kessel die 50 g Substanz mit 1000 ccm kaltem Wasser, bedeckt mit einem Deckel und erhält 15 Minuten im Sieden. Nach dem Abkühlen auf etwa 40° C wird ausgepresst und der Rückstand mit Wasser nachgewaschen, bis die Kolatur = 1000 ccm beträgt. — Bei stark wirkenden Substanzen ist die Menge des zu verwendenden Arzneistoffes vom Arzte vorzuschreiben.

Brit und Gall geben allgemeine Anweisungen zur Bereitung von Dekokten. Wenn im Vorstehenden auch angegeben ist, dass die Dekokte im allgemeinen heiss zu kühlen sind, so ist das doch cum grano salis zu verstehen. Condurango-Dekokte z. B. sind erst nach vollem Erkalten durchzusehen, vergl. S. 941.

Delphinium.

Gattung der Ranunculaceae — Helleborene.

! † *Delphinium Staphisagria* L. Stephanskraut, Läusekraut. Heimisch im Mittelmeergebiet. Verwerthung finden die Samen *Semen Staphisagriae* (Erganzb.), *Semen Staphidis agriae*, *Semen Pedicularis*. — Läuse- oder Stephanskörner, Läusepfeffer, Rattenpfeffer. — *Semence de Staphisagrie* (Gall.) — *Stavesacre*.

Beschreibung. Die Samen sind bis 7 mm lang, halb eo dick, unregelmässig kantig, matt, netzrunzelig, braun bis schwärzlich. Im Querschnitt das dickfleischige Endosperm und der kleine Embryo. Die Samenschale hat eine aus grossen, verdickten, porösen Zellen bestehende Epidermis, woran sich die zusammengefallene Nährschicht schliesst. Im Endosperm grosse Aleuronkörner. Geschmack stark bitter und brennend.

Bestandtheile. 17–18 Proo Fett im Endosperm und Embryo, ferner durchschnittlich 1 Proo Alkaloide, die ihren Sitz in den peripheren Theilen des Endosperms

haben sollen, es sind folgende bekannt. Delphinin $C_{21}H_{29}NO_2$, stark giftig, wird bei $120^\circ C$ gelb und schmilzt bei $198^\circ C$, in Wasser schwer, in absolutem Alkohol, Aether, Benzol leichter, in Chloroform in jedem Verhältniss löslich, Delphisin, wahrscheinlich mit dem Delphinin isomer, Delphinoidin $C_{21}H_{29}NO_4$, Schmelzpunkt $152^\circ C$, mit Schwefelsäure und Bromwasser eine violette Lösung gebend, mit Zucker und Schwefelsäure braun, dann auf Wasserzusatz grün. Staphisagrין, kein einheitlicher Körper, sondern ein Gemenge amorpher Basen.

Anwendung und Wirkung Die Alkaloide wirken ähnlich wie Aconitin, rufen aber keine Pupillenerweiterung hervor. Die ganzen Samen wirken stark narkotisch, früher und wohl auch noch jetzt gegen Hautungeziefer angewendet.

Aufbewahrung Vorsichtig.

Linimentum contra scabiem Defens			
Rp	Semin Staphisagrיןe pulv		
	Semin Sabadillae aa	10,0	
	Aligins	10	
	Olei Olivum	80,0	

Tinctura Staphisagrיןe acida			
Rp	Semin Staphisagrיןe gr pulv	10,0	
	Spiritus diluta	100,0	
	Acidi sulfurici puri	05	

Unguentum contra pediculos			
Pp	Semin Staphisagrיןe pulv	20,0	
	Unguent Hydrarg ciner	10,0	
	Unguent creta	70,0	

Vet, Aqua antiprurica Ranque			
Krätz- und Rindewasser			
ip	Semin Staphisagrיןe cont	20,0	
	Capit Papaver conc	30,0	
	Aquae ferriidae	1000,0	

Man erhitzt 1 Stunde im Dampfbade u. pr. set aus.

II Delphinium Consolida L. Ackerunkraut in Europa, in Nordamerika eingeschleppt. Verwendung finden die Samen. Semen Consolidae regalis, Semen Calceatippae — Larkspur Seed. Sie sind schwarzbraun, kantig, mit häutigen Schuppen bedeckt, 2 mm lang und dick. Geschmack bitterlich scharf. Sie enthalten ein Alkaloid Calceatrippin. Früher wurden auch die Blüten Flores Calceatippae benutzt.

III Delphinium Ajacis L. Verbreitete Zierpflanze. Soll als Anestheticum, Excitans, Rubefaciens etc. verwendet werden.

IV Delphinium Zaili et Hemi. Heimsch in Persien und Afghanistan. Das Kraut verwendet man als tonisches Mittel. Enthält ein Alkaloid. Die gelben Blüten werden zum Färben verwendet. Ebenso verwendet man zum Gelbfärben. **Delphinium campocarpum Fisch et Mey** in Persien und **Delphinium saniculaefolium Boiss**, ebenfalls in Persien. Die letztere Art soll Berberin enthalten. Die Blüten dienen als Heilmittel bei Gelbsucht und Wassersucht.

V Delphinium denudatum Wall. Ein Extrakt der Pflanze wird mit Cardamom, Sem Strychni, Samen Ignati und Semen Lodoiceae gegen Cholera, Diarrhoe und Chlorose angewendet. — Das Sem Lodoiceae ist die Seychellen-Nuss Lodoicea Sechellarum.

Desinfectio.

Unter „Desinfektion“ (Entseuchung) versteht man die Vernichtung der in einem bestimmten Objekt enthaltenen pathogenen Mikroorganismen (Bakterien). — Nicht zu verwechseln mit der Desinfektion ist die Desodorization, welche die Zerstörung oder Verdeckung übler Gerüche bezweckt, die durch die freiwillige Zersetzung (Fäulnis) organischer Substanzen aufgetreten sind.

Wer daher mit Erfolg desinficieren will, muss eine genaue Kenntnis von den Eigenschaften der in Frage kommenden pathogenen Organismen besitzen. Er muss ihre Entwicklung, Fortpflanzung, die Art, in welcher sie sich verbreiten, ihre Widerstandsfähigkeit gegen äussere Eingriffe kennen, er muss ferner unterrichtet sein über die Wirksamkeit der Mittel (Desinfektionsmittel), die ihm zur Vernichtung der Bakterien zur Verfügung stehen. Er muss endlich Sorge dafür tragen, dass nicht durch das Desinfektionsverfahren eine Verschleppung von Keimen erfolgt. Endlich muss er die Gewähr bieten, dass er die erforderlichen Arbeiten mit der nötigen Zuverlässigkeit ausführt.

Die zur Desinfektion zur Verfügung stehenden Hilfsmittel sind zum Theil physikalischer, zum Theil chemischer Natur. Von chemischen Desinfektionsmitteln besitzen wir zur Zeit eine wahre Legion. Nur wenige derselben aber haben sich der bakteriologischen Kontrolle gegenüber als geeignet erwiesen. — Wir theilen im Nachstehenden diejenigen Desinfektionsmittel mit, welche in der Praxis in Anwendung gezogen werden.

1) Feuer. Durch vollständige Verbrennung können natürlich alle pathogenen Organismen mit völliger Sicherheit vernichtet werden. Man wird daher zweckmässig vorbrunnen. Kleinere Gegenstände von geringerem Werth, z. B. gebrauchtes Verbandmaterial, Hadern, Lappen, Lumpen, Kehrriech, Müll, Brod, welches zum Abreiben von Tapeten oder Wandflächen gedient hatte. Desgleichen Bettstroh, Holztheile aus verseuchten Thierställen, stark verschmutzte Wasche, deren Werth ein geringer ist. Das Verbrennen erfolgt entweder in einer hinreichend grossen Feuerung, z. B. unter einem Dampfkessel, oder auch auf einem im Freien zu errichtenden Scheiterhaufen.

Es ist hierbei Sorge zu tragen, dass durch grössere oder leicht zerstreubare Objecte die Infektionserrger nicht verschleppt werden. Man schlägt deshalb z. B. Bettstroh in mit Sublimatlösung befeuchtete Tücher oder Sacke ein und befördert es auf diese Weise zur Verbrennungsstelle.

Unter diese Abtheilung würde auch gehören das Verbrennen von Müll und von Excrementen in eigens hierzu konstruirten Oefen.

2) Kochen in Wasser. Durch 5—10 Minuten langes Kochen (!) in Wasser werden mit Sicherheit alle Krankheitskeime getödtet. Da Zusatz von Salzen die Siedetemperatur des Wassers erhöht, so kann man dem Wasser, in welchem man die betreffenden Objecte kocht, einen Zusatz von Kochsalz oder Soda (2 Proc.) geben.

Man kocht daher alle Objecte, welche durch diesen Process nicht leiden, also z. B. Instrumente, Essbestecke, ferner Wasche etwa 1 Stunde lang mit Wasser. Zusatz von 2 Proc. krystallisirter Soda zum Kochwasser ist bei Wasche zu empfehlen. Auch Stuhlgänge werden in einigen Krankenhäusern durch etwa einstündiges Kochen desinficirt, wobei indessen ökelhafter Geruch auftritt.

In den Cullerien (Abdeckereien) der Schlachthöfe werden die verworfenen Fleischtheile durch Kochen unter 4—5 Atmosphären Druck unschädlich gemacht und zu Fleischmehl, Blutmehldünger, Leimdünger verarbeitet.

Bei voluminösen Objecten ist es natürlich nothwendig, die Zeit des einstündigen Kochens von da an zu rechnen, wenn die betr. Objecte bis in ihr Inneres auf die Temperatur des siedenden Wassers gebracht sind.

3) Dampfen. Strömender Wasserdampf von 100°C., also Wasserdampf unter gewöhnlichem Drucke tödtet binnen 10—15 Minuten, Wasserdampf von 110—120°C. tödtet binnen 2—5 Minuten mit Sicherheit alle pathogenen Bakterien. Zur Desinfektion mit strömendem oder gespanntem Wasserdampf sind besondere Desinfektionsapparate konstruirt worden. Man erhitzt in diesen Apparaten je nach der Dampfspannung, mit welcher sie arbeiten, die Objecte 10—30 Minuten lang. Um sich zu vergewissern, dass die zu erzielende Temperatur auch im Centrum des Apparates oder im Innern eines Bündels oder dergl. erreicht ist, bettet man in die Objecte Kontakt Thermometer ein, welche ein elektrisches Klingelsignal auslösen, sobald das Thermometer die Temperatur erreicht hat, auf welche es eingestellt ist. Dieser Art der Desinfektion werden namentlich gefärbte Stoffe, Kleidungsstücke, Matratzen, Decken, Betten unterworfen, auch Felswerk, welches indessen darunter etwas leidet.

4) Seifenlauge. 1 kg Kaliseife wird in 10—15 Liter Wasser gelöst. In diese Lösung werden Wasche und waschbare Gegenstände 24 Stunden eingelegt, dann mit 2procentiger Sodaaflösung ausgekocht. Mit derselben Seifenlösung werden Holztheile (Sitzbroten von Aborten), soweit sie abwaschbar sind, gründlich abgeseuert. Auch Hadern, Waschlappen und dergl. werden, soweit sie nicht zu verbrennen sind, in diese Seifenlösung eingelegt und später ausgekocht.

5) Karbolsäure. Die 3procentige wässrige Lösung der 100procentigen Karbolsäure tödtet bei genügend langer Einwirkung alle pathogenen Bakterien, nicht aber mit der gleichen Sicherheit deren Dauerformen (Sporen). Der Sicherheit wegen wendet man häufig die 5procentige, energischer wirkende Lösung an. Man benutzt diese Lösungen zur Desinfektion der Hände, der Haupt- und Barthart, von Wasche und waschbaren Gegenständen, z. B. von Oelanstreichen an Holz und Wänden, Fussböden, ferner zum Abwaschen von Leichen, Befuchten von Tüchern, in welche letztere gehüllt werden sollen.

Reine Karbolsäure ist um so weniger wirksam, je mehr sie Kohlenwasserstoffe enthält. 6) Kresolseifenlösung. Wird in einer Verdünnung von 1 bis 10 bis 20 in jenen Fällen angewendet, in denen man Seifenlösung oder Karbolsäurelösung anwendet.

7) Kalkmilch. 1 Th. frischgebrannter Aetzkalk ist zunächst mit 1 Th. Wasser abzulöschen, schliesslich setzt man noch 3 Th. Wasser zu. Ist entweder frisch zu bereiten

oder in gut geschlossenen Gefassen aufzubewahren. Diese Kalkmilch dient besonders zur Desinfektion von Entleerungen (Erbrochenes, Stuhlgang). Man versetzt diese mit dem gleichen Volumen Kalkmilch, rührt gut durch (!) und laßt 2—3 Stunden (mindestens 1 Stunde) stehen. Die Erreger von Typhus und Cholera sind alsdann getödtet. Die namlche Kalkmilch dient ferner zum Anstreichen von Fussböden, Wänden, Holztheilen, Pfästern, Rinnsteinen, Aborten, von Eimern, Kübeln, Tonnen u. s. w.

Zur Desinfektion von Latzinen und Aborten rechnet man auf 20 Liter Inhalt = 1 Liter Kalkmilch, welche mit dem zu desinficirenden Inhalt gut zu mischen ist.

8) Quecksilberchlorid tödtet in einer Concentration von 0,5—1,0 pro mille alle Organismen. Werden die Lösungen mit gewöhnlichem Wasser bereitet, so setzt man ihnen pro Liter = 2 g Kochsalz oder 5 g Weinsäure zu. Man benutzt diese Lösung zur Desinfektion der Hände, zum Abwaschen von Leichen, zum Befeuhten der Tücher, in welche man Leichen einhüllt. Zum Füllen von Speiglasern, von welchen der Auswurf aufgenommen werden soll. Zum Abwaschen der Wände, Holzwerk, Fenster und Thürrahmen, Bettstellen, Bilderrahmen, Dielen, Möbel.

Gegenüber der sicheren Wirkung dieses Desinfektionsmittels liegt ein Nachtheil desselben in seiner eminenten Giftigkeit. Die zu benutzende Lösung ist mit Fuchsin deutlich roth zu färben, damit Verwechslungen mit Getränken vermieden werden.

9) Chlorkalk wird entweder als Pulver oder als wässrige Lösung angewendet. Auf 1 Liter Entleerungen (Stuhlgang, Erbrochenes) wendet man 50—100 g Chlorkalk mit 25—33 Proc wirksamem Chlor an und verrührt denselben sorgfältig. Die Einwirkung soll mindestens 1 Stunde andauern.

Man wendet ferner wässrige Lösungen (2 + 100) an, die kalt (!) zu bereiten und zu filtriren sind. Diese Lösung dient zur Desinfektion der Hände und anderer Körperteile, zum Abwaschen von Leichen. Für Desinfektion des Fussbodens, des Pfästern, der Rinnale, zum Desinfectiren von Nachgeschürren, Kübeln, Tonnen, Eimern und dergl. verwendet man eine Chlorkalkmilch von 50 g Chlorkalk auf 1 Liter Wasser. Einwirkung mindestens 1 Stunde lang.

10) Abreiben mit Brot. Wandanstriche von Leimfarben, Tapeten, Oefen werden mit frischem Brote bis über Mannshöhe abgerieben (Oelanstrich mit Karbolwasser abgewaschen). Hierdurch werden die Bakterien an das Brote festgeklebt und so von den Wänden entfernt. Die gebrauchten Brostückchen sind sofort zu verbrennen.

11) Abreiben mit Tüchern. Polirte Möbel werden mit einem Tuche scharf abgerieben und dieses dann verbrannt. Man kann sie auch, ohne der Politur zu schaden, mit einem mit Benzin angefeuchteten Tuche abreiben. Die Bakterien werden dann an dieses Tuche angeklebt.

12) Formaldehyd ist zur Zeit das am meisten empfohlene Desinfektionsmittel. Ueber dessen Gebrauch vergl. unter Formaldehyd.

13) Schweflige Säure tödtet namentlich Hefe Arten. Sie ist daher für specielle Zwecke, z. B. für Bierbrauereien, Molkereien, ein sehr geschätztes Desinfektionsmittel, zur Abtödtung der für Menschen gefährlichen Mikroorganismen (Bakterien) benutzt man sie dagegen nicht.

Die früher häufig benutzten gasförmigen Desinfektionsmittel Chlor und Brom sind nur in starken Concentrationen von sicherer Wirkung, ausserdem greifen sie alle Metalle heftig an. Ihr Gebrauch ist daher zur Zeit ziemlich aufgegeben. Bemerket sei noch, dass man nicht zu gleicher Zeit Karbolsäure und Brom anwenden darf, da diese sich in ihrer Wirkung unter Bildung von Tribromphenol gegenseitig aufheben. Die Verwendung von Ozon scheitert gegenwärtig noch an technischen Schwierigkeiten.

Die früher vielfach als Desinfektionsmittel verwendeten Chemikalien Eisenvitriol, Manganchlorid, Zinkchlorid, Theer und Theerole haben nur den Werth von Desodorationsmitteln. Kaliumpermanganat wirkt zwar desinficirend, kann aber wegen seines hohen Preises nur zu beschränkten Zwecken verwendet werden.

Es sei noch darauf aufmerksam gemacht, dass für grössere Städte und andere politische Verbande auf dem Verwaltungswege „Desinfektions-Ordnungen“ erlassen worden sind, welche da, wo sie rechtsgiltig publizirt worden sind, auch beachtet werden müssen.

Dextrinum.

Dieses Umwandlungsprodukt der Stärke kann nach drei verschiedenen Verfahren hergestellt werden 1) durch Erhitzen von Stärke auf 200—240° C, 2) durch Einwirkung von Säuren auf Stärke, 3) durch Einwirkung von Diastase auf Stärke — Die nach den verschiedenen Verfahren gewonnenen Produkte führen verschiedene Namen Nach 1) und 2) werden feste Dextrine, nach 3) Dextrinlösungen erhalten

I Rost-Dextrin Rostgummi. Leucocum. Leucogomme Gommeline. Rohes Dextrin. Elsasser Gummi Dampfdextrin

Dieses Produkt wird erhalten, indem man Stärke (meist Kartoffelstärke) auf 200 bis 240° C erhitzt Das Erhitzen erfolgt unter Anwendung von Ruhrwerken entweder in flachen eisernen Pfannen über dichtetem Feuer oder in rotirenden doppelwandigen Trommeln, deren Zwischenraum mit Oel gefüllt ist, also im Oelbade

Je nach der Art des Erhitzens ein fast farbloses oder mehr oder weniger gelb gefärbtes Pulver, entweder fast geruchlos oder von mehligem Geruch und von fadeem Geschmack Ist es durch direkte Röstung gewonnen, so sieht man unter dem Mikroskop die stark verquollenen Stärkekörnchen, unter ihnen auch gelegentlich so weit erhaltene, dass sich die Herkunft der Stärke bestimmen lässt Wurde es durch Eintrocknen der Lösung erhalten, so stellt es dem arabischen Gummi ähnliche, gelbliche bis gelbe Stücke dar, die unter dem Mikroskop eine Struktur nicht mehr erkennen lassen — Es ist von eigenthümlich mehligem Geruch, von fadeem Geschmack und in kaltem Wasser um so vollständiger löslich, je weniger unveränderte Stärke es enthält Die wässrige Lösung wird durch Zugabe von Jodlösung granatroth bis violettroth gefärbt

Diese Sorte wird zu technischen Zwecken, z B als Appreturmittel und als Klebmittel, ferner zum Verdünnen von Theerfarbstoffen, in der Pharmacie zu Dextrinverbanden verwendet In der Technik dient es namentlich als Ersatzmittel des arabischen Gummi (vergl Gummittin S 1025)

Adraganlinie ist ein durch vorsichtiges Rösten von Weizenstärke erhaltenes weisses Dextrin

II Saure-Dextrin Zur Darstellung werden 1000 Th Kartoffelstärke mit einer Mischung von 2 Th konz Salpetersäure (von 1,35 spec Gew) und 800 Th Wasser befeuchtet Die Masse wird zunächst in Trockenstuben getrocknet, alsdann gepulvert und, in 8—4 cm hoher Schicht ausgebreitet, im Luftbade auf 110—120° C erhitzt Die Erhitzung wird sofort unterbrochen, sobald die Reaktion auf Stärke ausbleibt

Diese Dextrinsorte ist in der Regel heller wie die durch einfache Röstung dargestellte Sie ist im übrigen von den namlichen Eigenschaften wie die vorige, reagirt meist schwach, aber deutlich sauer Sie dient den gleichen Zwecken wie die vorige

III Dextrinum depuratum Gereinigtes Dextrin 1000 Th blondes Kartoffel dextrin, 20 Th gefälltes Calciumcarbonat werden mit 2500 Th kaltem destillirtem Wasser übergossen und unter öfterem Umrühren bis zur Auflösung des Dextrins stehen gelassen Dann lässt man klar absetzen, giesst die über dem Bodensatz stehende Lösung klar ab, kocht sie durch ein wollenes Tuch, engt sie auf etwa $\frac{1}{2}$ ihres Volumens ein und giesst sie in ein Gefäss mit 3000 Th Spiritus von 90 Proc unter Umrühren ein Nach dem Absetzen sammelt man das angeschiedene Dextrin auf einem Filter oder Kolatorium, wäscht es mit verdünntem Alkohol (von 70 Proc), zum Schluss noch einmal mit starkem Alkohol nach und trocknet es auf Porcellantellern im Trockenschranke

Ein weisses oder weissliches, nicht feucht werdendes, fast geruchloses Pulver, welches in Wasser ziemlich klar löslich ist und dessen Lösung durch Jod rüthlich gefärbt wird Dieses Präparat kann zur Herstellung trockener Extrakte verwendet werden

IV Dextrinum officinale Dextrinum (Ergänzb Hely) Dextrine (Gall.) Dextrina Officinelles Dextrin.

Dieses Präparat stellt ein fast reines, nur noch geringe Mengen Traubenzucker und Zwischenprodukte zwischen Stärke und Dextrin enthaltendes Dextrin dar

Darstellung. Man löst 4 Th krystallisierte Oxalsäure in 750 Th kaltem Wasser, rührt mit dieser kalten (!) Lösung 150 Th Kartoffelstärke an und erhitzt die Mischung in einem Glaskolben oder in einer bedeckten Porzellanschale im Dampfbade unter öfterem Umrühren so lange (einige Tage), bis ein Tropfen der wohl durchgemischten Flüssigkeit, mit 5 eem Wasser verdünnt, durch Jodlösung nicht mehr blau, sondern nur weinroth gefärbt wird. Sobald dies der Fall ist, setzt man so viel gefälltes Calciumcarbonat (5–6 g) hinzu, dass die Oxalsäure neutralisirt wird, schüttelt häufig um und lässt die Flüssigkeit alsdann an einem kühlen Orte einige Tage absetzen. Hierauf filtrirt man, dampft das Filtrat ein, bis der Abdampfdruckstand sich in Faden ausziehen lässt, trocknet diese auf Porcellan tellern bei 30–40° C (!) im Trockenschranke gut aus und pulvert sie. Das Pulver ist so gleich in vorgewärmte, gut schliessende Gefässe abzufüllen (Germ I)

Eigenschaften. Gelbliche, geruchlose, dem arabischen Gummi ähnliche Massen oder ein gelbliches Pulver, welches nicht hygroskopisch ist. Dextrin löst sich in einer gleichen Gewichtsmenge Wasser zu einer schleimigen, Lackmuspapier nicht verändernden Flüssigkeit, welche nach Zusatz der doppelten Menge Weingeist einen reichlichen Niederschlag giebt.

100 Th Dextrin sollen an siedenden Alkohol nicht mehr als 5 Th (Traubenzucker) abgeben, beim Trocknen nicht mehr als 10 Th Wasser verlieren und nach dem Verkohlen nicht mehr als 0,5 Th Asche hinterlassen. — Die wässrige Lösung (1 = 10) werde nach Sättigung mit Jodlösung durch einen kleinen Ueberschuss derselben nicht gebläut (Stärke) — Calciumacetatlösung verursache nach dem Ansäuern der Lösung mit Essigsäure keine Trübung (Oxalsäure), ebensowenig Ammoniumoxalatlösung (Kalk). — Schwefelwasserstoffwasser verändere die Lösung nicht, auch nicht nach Uebersättigung mit Ammoniakflüssigkeit (Metalle).

Anwendung. Als Verdünnungsmittel zur Darstellung trockener narkotischer Extrakte. Es hat vor Stützholzpulver den Vorzug, dass es in Wasser löslich ist. Wesentlich ist es hierbei, dass das Dextrin nicht hygroskopisch ist, also nicht grossere Mengen Starkezucker enthält. — Das nach obiger Vorschrift gewonnene Dextrin enthält nur etwa 1,5–2,0 Proc Traubenzucker, welche für die pharmaceutische Verwendung nicht störend sind, auch durch Ausziehen mit Alkohol zum grössten Theil entfernt werden können.

V Dextrinum purissimum Reines Dextrin. Das völlig reine Dextrin ist kaum Gegenstand des Handels, sondern ein Sammlungspräparat. Man erhält es aus dem officinellen Dextrin, indem man dieses in Wasser löst, die Lösung durch Alkohol fällt und dieses Verfahren einige Male wiederholt, so dass alle vorhandene Dextrose entfernt wird.

Gelblich weisses Pulver oder amorphe, dem arabischen Gummi ähnliche Massen, welche sich in etwa der gleichen Menge Wasser zu einer fast farblosen, neutralen, fade schmeckenden Flüssigkeit auflösen. Die wässrige Lösung lenkt die Ebene des polarisirten Lichtes nach rechts ab (daher der Name *Dextrin* von *dexter*, rechts) und reducirt in der Kalte Fehling'sche Lösung nicht, dagegen findet Reduktion in der Wärme des Wasserbades statt. Eine Lösung von 6 Th Kupferacetat in 98 Th Wasser und 1 Th Essig (Barford's Reagens) wird durch Dextrin (zum Unterschied von Dextrose) auch in der Hitze nicht reducirt. Bleiacetat und Bleisäure fallen Dextrin erst nach Zusatz von Ammoniak (Unterschied von den Gummarten), dagegen wird es durch Barythydrat und durch Kalkwasser gefällt. In Alkohol und in Aether ist Dextrin unlöslich, aus der wässrigen Lösung wird es durch genügenden Zusatz von Alkohol gefällt.

Die durch Säuren oder hydrolytische Fermente verursachte Umwandlung der Stärke in Dextrin und Zucker durchläuft mehrere Stadien, die im Verlaufe der einzelnen Stadien gebildeten Produkte haben verschiedene Eigenschaften und führen besondere Namen. 1) Amylodextrin (Amidulin, lösliche, krystallisirbare Stärke) giebt in wässriger Lösung mit Jod eine violette bis rothe Färbung. 2) Erythro-dextrin (Dextrinogen, α -Dextrin) wird in wässriger Lösung durch Jod braunroth gefärbt. 3) Achroo-

dextrin (β Dextrin) wird in wässriger Lösung durch Jodlösung nicht stärker gefärbt als reines Wasser

Werthbestimmung. Die für die Technik wichtigsten Bestimmungen werden wie folgt ausgeführt (HEPPELMANN und SCHMITZ DUMONT)

1) Wasser Man wägt 2,0 g Dextrin in eine mit Glasstab und 20 g ausgeglühten Sande beschickte Porzellanschale ein, löst in wenig Wasser, verdampft unter Umrühren auf dem Wasserbade zu Trockne und trocknet den Rückstand weiterhin 4 Stunden bei 105° C 2) Asche 5 g Dextrin werden vorsichtig verascht 3) Lösliches und Unlösliches Man löst 5 g Dextrin in 250 cem-Kolbchen in kaltem Wasser und füllt bis zur Marke auf 100 cem der Lösung werden in einem 110 cem-Kolbchen mit 7 cem Aether kräftig geschüttelt, wobei sich die Sänke als flockiger Niederschlag zusammenballt, während alles Dextrin in Lösung bleibt Das Volumen beträgt nach dem Schütteln 106 cem Man filtrirt durch ein bedecktes Faltenfilter, dampft 50 cem wie bei der Wasserbestimmung ein und trocknet 4 Stunden bei 105° C Die Gewichtszunahme der Schale ergibt das Lösliche (Dextrin, Zucker und lösliche Salze), während das Unlösliche durch Subtraktion des Löslichen von der Gesamttrockensubstanz erhalten wird 4) Zucker In 25 cem des nach 3) erhaltenen Filtrates wird der Zucker nach ALLIEN bestimmt und als Maltose berechnet 5) Dextrin ergibt sich aus der Differenz des Zuckers vom Löslichen, event unter Berücksichtigung der löslichen Mineralstoffe

Dextrin-Leim 40,0 g Dextrin werden unter Erwärmen in 60,0 Wasser gelöst Der noch warmen Lösung setzt man 2,0 g kryst Aluminiumsulfat zu

Gummitin ist identisch mit Patentgummi (s weiter unten)

LIPPS Reagens auf Dextrin Eine kalt gesättigte Lösung von Bleiacetat wird auf 60° C erwärmt und mit soviel Bleioxyd vermischt, dass die Mischung fest wird Nach einiger Zeit wird mit Wasser extrahirt und filtrirt Giebt beim Kochen mit einer Dextrinlösung weisse Fällung

Mucilago Dextrinal. Mucilage of Dextrin (Nat Form) Dextrin 835,0 g, Aque q s ad 1000,0 cem

Packleim ist I) konzentrierte Dextrinlösung II) Eine Lösung von je 50,0 Borax und Stärkezucker, sowie 500,0 Dextrin in 400,0 Wasser

Pasta dextrinata Dextrinpasta 100,0 Dextrin, 100,0 Glycerin und 100,0 Wasser werden auf dem Wasserbade unter Ersatz des verdunsteten Wassers bis zur völligen Auflösung erwärmt.

Patentgummi in Stücken, welche dem arabischen Gummi ähnlich sind, ist nach SCHWASSINGER Dextrin mit 12 Proc Wasser

Dianthus.

Gattung der Caryophyllaceae — Silenoidae — Diantheae.

Dianthus Caryophyllus L. Heimisch in Westfrankreich, Italien, Sardinien, Dalmatien In zahlreichen Formen als Zierpflanze (Gartennelke) kultivirt

Beschreibung. Stengel der Pflanze, sowie die lineal-lanzettlichen Blätter kahl und meergrün, die blühenden Stengel oberwärts ästig, Blüten einzeln, Kelch röhrig, mit 4—6 Vorblättern, die krautig, fast rhombisch und spitz sind, Blumenblätter mit langem Nagel und horizontal abstehender Platte, diese gezähnt. Wohlriechend

Die Blumenblätter waren früher als Flores Tunicae hortensis oder Flores Caryophyllorum rubrorum in Gebrauch, sie sind jetzt nur noch von der Gall als Fleurs d'Oeillet rouge aufgenommen

Sirap d'Oeillet rouge (vergl S 960 Note 1) Ist aus den Blüten von Dianthus Caryophyllus wie Sirupus Rhoeodae zu bereiten

Dictamnus

Gattung der Rutaceae — Rutoidaeae — Ruteae — Dictamninae.

I Einzige Art **Dictamnus albus L.** (syn **Dictamnus Fraxinella Pers.**)
Weisser Diptam, Ascherwurz, Spechtwurz. Heimsch von Mittel- und Sudeuropa
ostwärts bis zum Amur und Nordchina, auch häufig in Garten als Zierpflanze

Beschreibung Mehrjähriges Kraut mit unpaarig gefiederten Blättern, die Blättchen eiförmig, am Rande gesägt. Blüthen in einfachen oder unterseits zusammengesetzten Trauben mit 2 Vorblättern, 5 zählige, die oberen Kronblätter paarweise aufgerichtet, das untere herabgebogen. 10 Antheren, nach vorn gebogen, am Grunde eines Diskus eingefügt. Fruchtknoten tief 5lappig, Narbe einfach. Frucht eine kurz gestielte, in 5 Theilfruchte zerfallende Kapsel.

Verwendung findet die Wurzelrinde **Radix Dictamni**, **Cortex radialis Dictamni**. — **Racine de Dictamne blanc**, **Racine de Fraxinelle** (Gall.) in riemenförmig zusammengebogenen, weisslichen Stücken. Frisch von charakteristischem Geruch und scharfem Geschmack, die aber beim Trocknen fast ganz verschwinden. Der Querschnitt lässt in der Wurzelrinde reichlich grosse Drüsen von Kalkoxalat erkennen, kurze, spindelförmige, stark verdickte Fasern, sowie lysogene Sekretbehälter mit gelbem Inhalt. Im Parenchym reichlich Stärke.

Als **Bestandtheile** sind ätherisches Oel und Harz ermittelt.

Früher als Antihystericum und Diureticum, jetzt im wesentlichen nur noch Volksmittel.

Die jungen Blätter der Pflanze werden in Sibirien wie Thee benutzt.

II **Herba Dictamni cietici**, **Dictame de Ciete** (Gall.), stammen von **Origanum Dictamnus L.** (Labiatae).

Pulvis antiepilepticus RINDSCHIEDLER.

Rp Radix Dictamni
Radix Foeniculi
Visci albi
Conchar praepr. aa 10,0
Castorei Canadensis 2,0

Pulvis antiepilepticus STORZ.

Rp Radix Dictamni 20,0
Rhizom Zedaira 2,0

Digestio.

Digestio, Digestion. Sie geschieht im allgemeinen bei einer Temperatur, welche ungefähr 10 bis 15° C niedriger liegt als der Kochpunkt des Vehiculus. Bei 90 procentigem Weingeist wäre demnach die Digestionswärme 60 bis 65° C, bei 60 procentigem Weingeist 65 bis 70° C. Bei der Bereitung der Tinkturen pflegt man die Zeit der Digestion zu verlängern und die Höhe der Digestionswärme herabzusetzen. Daher schreibt das deutsche Arzneibuch vor, „das Digeriren geschehe bei 35—40° C unter wiederholtem Umrühren oder Bewegungen der Gemische.“

Digitalinum.

Einleitung. Die wirksamen Bestandtheile des rothen Fingerhuts (*Digitalis purpurea L.*), und zwar der Blätter und der Samen, waren vielfach Gegenstand der chemischen und physiologischen Untersuchung. — Das Studium der hierauf bezüglichen Literatur wird erschwert dadurch, dass einerseits zur Bezeichnung oft ganz verschiedener Individuen die nämlichen Namen gebraucht werden, anderseits die nämlichen Körper mit verschiedenen Namen belegt werden.

Die ersten werthvollen chemischen Untersuchungen der Digitalis Pflanze ruhen von den Franzosen her. Die von ihnen angegebenen Darstellungsmethoden der Digitalisstoffe

werden — wenigstens im Princip — auch jetzt noch angewendet. Die genauere Charakterisierung und chemische Untersuchung der pharmakologisch wichtigsten Stoffe wurde aber erst durch die Arbeiten von SCHMIEDERBERG und KILIANI geliefert.

Die französischen Digitaline HOMOLLE veröffentlichte 1845 ein Verfahren, um aus den Digitalisblättern Digitalin abzuscheiden. Er stellte einen wässrigen Auszug derselben her, reinigte diesen mit Bleiesigs, entfernte das überschüssige Blei, ferner Kalk und Magnesia durch kohlensaures, oxalsaures und phosphorsaures Alkali und füllte mit Gerbsäure. Das entstandene Tannat zerlegte er mit Bleiglätte und brachte den in Freiheit gesetzten Digitaliskörper durch Weingeist in Lösung. Zur weiteren Reinigung wurde der Verdunstungsrückstand der alkoholischen Lösung mit wenig Wasser gewaschen, die Lösung des Rückstandes in absolutem Alkohol mit Thierkohle entfärbt und der nach freiwilligem Verdunsten dieser alkoholischen Lösung verbleibende körnige Rückstand mit Aether ausgezogen, um Fett und andere Substanzen zu entfernen.

Dieses Digitalin (la Digitaline) ist ein weisses, geruchloses, bitter schmeckendes Pulver, sehr schwer in Wasser und Aether, leicht in Alkohol löslich.

In Gemeinschaft mit QUEVENNE untersuchte HOMOLLE dieses Digitalin näher und trennte es mit Hilfe von Aetherweingeist (von 0,78 spec Gew.) und 50procentigem Weingeist in drei Körper: Digitalin, Digitaline und Digitalose. In Aetherweingeist ist unlöslich Digitalin, löslich Digitaline und Digitalose, in 50proc Weingeist löst sich nur Digitaline.

Die Gall lässt nach dem Verfahren von HOMOLLE (aber unter Weglassung der zu letzt angegebenen Trennungsmethode von HOMOLLE und QUEVENNE) ihr Digitaline amorphe bereiten. Das Digitaline HOMOLLE ist also identisch mit dem Digitaline amorphe (pur) der Gall und Belg und mit dem sog Digitaline chloroformique. Nur insofern besteht ein kleiner Unterschied, als bei der Reinigung des Roh-Digitalins die Behandlung mit Aether unterbleibt. Dafür wird das Digitalin schliesslich mit Chloroform aufgenommen. Nach dem Abdampfen des letzteren hinterbleibt es als schwach gelbliches Pulver.

NATIVELE zog Digitalisblätter mit Wasser unter Zusatz von Bleiacetat aus und isolirte die in Lösung gegangenen Körper ähnlich wie HOMOLLE durch Gerbsäure. Er erhielt hierbei einen wasserlöslichen und Digitaline genannten Körper (Digitaline NATIVELLE). Durch nachfolgendes Extrahiren der Blätter mit Weingeist erhielt er noch zwei andere Körper: 1) Digitalin, in Nadeln krystallisirend und von ihm, später auf andere Weise dargestellt, Digitaline cristallisée genannt. Dasselbe ist löslich in Chloroform und in Weingeist, sehr schwer löslich in Wasser und fast unlöslich in Aether. 2) Die „Substance cristallisée inerte“, deren Namen er später in „Digitin“ umänderte. Diese Substance cristallisée inerte, löslich in Weingeist, fast unlöslich in Wasser, Chloroform und Aether, ist vielleicht identisch mit unserem heutigen Digitonin.

Mit Salzsäure von 1,19 spec Gew. färbt sich das Digitaline cristallisée grün, Digitin-NATIVELE bleibt farblos. Ersteres ist sehr giftig, letzteres wirkungslos.

NATIVELE liess seiner ersten Digitalisarbeit noch andere folgen und arbeitete ein neues Darstellungsverfahren aus. Nach diesem liess mit geringfügigen Aenderungen die Gall ihr Digitaline cristallisée darstellen, welches sie neben dem bereits 1836 aufgenommenen amorphen Digitalin seit 1884 führt.

Man hat also zu unterscheiden:

- 1) Digitaline cristallisée (Gall) = Digitaline cristallisée NATIVELLE
- 2) Digitaline (pure) amorphe (Gall) = Digitalin-HOMOLLE (La Digitaline)
- 3) Substance cristallisée inerte = Digitin NATIVELLE

4) Digitalin von HOMOLLE und QUEVENNE, aus dem gewöhnlichen amorphen Digitalin (Gall) von HOMOLLE durch das oben angegebene Trennungsverfahren mit Aetherweingeist und 50procentigem Weingeist isolirt.

Es haben noch Andere (HENRY, KOSMANN, LANCLOUT, LEBOURDAIS u s w.) über Digitalisbestandtheile und ihre Spaltungsprodukte gearbeitet. Da die beschriebenen Körper aber zunächst jedenfalls nicht rein waren, können diese Arbeiten übergangen werden.

Deutsches Digitalin. Ein von den in Frankreich officiellen chloroformlöslichen Digitalinen völlig verschiedenes wasserlösliches Produkt, ein sogenanntes „Deutsches Digitalin“ stellten WALZ her. Dieser zog das weingeistige Extrakt von Digitaliskraut mit Wasser aus und band die wasserlöslichen Digitalisstoffe an Gerbsäure. Das mit Bleioxyd zerlegte Tannat lieferte ihm das rohe Digitalin, welches er mit Aether behandelte. Dieser nimmt auf Fett und einige andere, von ihm Digitalin, α und β -Digitalacrin genannte Körper. Ungelöst blieben Digitalin (WALZ) und Digitalotin. Diese trennt er durch Behandeln mit Wasser, in welchem sein Digitalin löslich, das Digitalotin aber unlöslich ist. Nach WALZ ist Digitalotin ein weisser, krystallinischer, bei 175° C schmelzender Körper, also wahrscheinlich unraues Digitonin, sein Digitalin gelblich gefärbt und amorph.

Aus dem Gesagten geht hervor, dass fast jede neue Untersuchung neue Körper zu Tage brachte, von denen es zweifelhaft war, ob sie einheitliche Individuen darstellen.

Die Untersuchungen SCHMIEDEBERG's Diese Unsicherheit veranlasste SCHMIEDEBERG zu einer Untersuchung der Digitalis-Bestandtheile Als Ausgangsmaterial diente ihm vorerst käufliches deutsches Digitalin, welches aus Digitalissamen dargestellt war Er zog dieses mit Chloroform-Alkohol aus und versetzte die erhaltene Lösung mit Aether Dadurch wurde eine Substanz niedergeschlagen, die er solange reinigte, bis er einen rein weissen, amorphem, nicht hygroskopischen Körper in Händen hatte das Digitonin Dieses war ein stickstoffreies Glukosid, löslich in Wasser und in Chloroform-Alkohol, schwer löslich in kaltem, etwas besser in heissem Alkohol, unlöslich in Aether, Benzol und Chloroform Die wässrige Lösung schäumt stark (Aehnlichkeit mit den Saponinen) und wird durch Bleessig, Ammoniak und Gerbsäure gefällt Konc Salzsäure löst das Digitonin in der Kalte farblos, beim Kochen entsteht eine granat bis violettrothe Färbung Die nämliche Färbung entsteht beim Kochen mit massig verdünnter Schwefelsäure Wässrige Lösungen sind nicht lange haltbar Durch eine Art Gähung entstehen, genau wie beim Kochen mit sehr verdünnter Mineral-Säure, die Spaltungsprodukte des Digitonins Digitoresin und Digitonein, beide amorph, in Wasser unlöslich, davon Digitoresin in Aether löslich, Digitonein in Aether unlöslich Ferner entstehen zwei kristallisierte Körper Digitogenin und Paradigitogenin

Das eigentliche Digitalin-SCHMIEDEBERG ist im käuflichen deutschen Digitalin (Digitalinum purum amorphum Germanicum) nur in geringer Menge enthalten Zu seiner Darstellung extrahirte SCHMIEDEBERG die wässrige Lösung des deutschen Digitalins mit Aether Dem Verdunstungsrückstand der ätherischen Lösung entzog er das Digitalin durch Alkohol Durch Zusatz von Aether zu dieser alkoholischen Lösung schied er Digitonin und Digitalein ab Von der alkoholisch-ätherischen Lösung destillierte er den Aether ab, versetzte die zurückbleibende alkoholische Lösung mit Wasser und überliess sie der freiwilligen Verdunstung Das hierbei sich abscheidende Digitalin unterwarf er einer weiteren Reinigung Das so erhaltene Digitalin SCHMIEDEBERG stellte eine weisse, krümelige, amorphe Masse dar, sogut wie unlöslich in kaltem, etwas besser löslich in heissem Wasser, schwierig in Chloroform und in Aether, leicht in Alkohol und in Chloroform-Alkohol und in warmer, verdünnter Essigsäure

Von kalter konc Salzsäure wird dieses Digitalin ohne Färbung gelöst, beim Erwärmen entsteht eine gelbe bis gelbgrüne Färbung Konc Schwefelsäure nimmt es in der Kalte mit gelber bis brauner Färbung auf, die auf Zusatz von etwas Kaliumbromid in roth bis violettroth übergeht

Digitalin-SCHMIEDEBERG ist ein Glukosid von der Formel $n(C_6H_7O_2)$, welches durch verdünnte Säuren gespalten wird in Zucker und Digitoresin

Als dritten Bestandtheil schied SCHMIEDEBERG aus dem käuflichen deutschen Digitalin das Digitalalein ab Dieses geht bei der Darstellung und Reinigung des SCHMIEDEBERG'schen Digitalins in das dabei verwendete Wasser über Er reinigte es durch wiederholtes Lösen in Alkohol und fraktionirte Fällung mit Aether und erhielt es so schliesslich nicht als rein weisse Substanz, sondern als gelbgefärbte, bröckelige Masse Dieses Digitalalein, von welchem SCHMIEDEBERG annahm, es sei ein einheitlicher Körper, ist in Wasser vollkommen löslich, leicht löslich in absolutem Alkohol, schwierig in Chloroform Die wässrigen Lösungen schäumen stark wie die des Digitonins und sind wie diese durch Bleessig und Ammoniak und Gerbsäure fällbar Konc Salzsäure löst in der Wärme mit gelber, konc Schwefelsäure mit braunrother Färbung, welche auf Zusatz von Kaliumbromid purpurroth wird Durch Kochen mit verdünnter Mineralsäure wird das Digitalalein ebenfalls gespalten, und zwar in Zucker und in einen dem Digitalalein ähnlichen oder gleichen Körper

Alle bisher erwähnten, von SCHMIEDEBERG isolirten Substanzen entstammten den Digitalis Samen

SCHMIEDEBERG untersuchte nun auch das NATIVELLE'sche Präparat, das wie oben bemerkt wurde, aus den Blättern dargestellt wird, und fand darin als Hauptbestandtheil einen von ihm Digitoxin genannten Körper Diesen stellte er selbst aus den Blättern dar Er extrahirte die Blätter zuerst mit Wasser, dann mit 50 proc Weingeist, reinigte die wengstigen Auszüge mit Bleessig, entfernte das überschüssige Blei mit Ammoniak, filtrirte und destillirte von dem klaren Filtrate den Weingeist ab Aus dem verbleibenden wässrigen Rückstande schiedet sich das Digitoxin mit Fett und anderen Pflanzenstoffen gemengt als Schlämme ab, der mit sehr verdünnter Sodälösung, dann mit Wasser gewaschen und getrocknet wird Die trockne Masse wird mit Chloroform ausgezogen, und der nach Abdestilliren desselben verbleibende Rückstand durch Behandlung mit Aether und Petroläther von anhaftenden Verunreinigungen befreit — Das so erhaltene Roh-Digitoxin wird durch öfteres Umkrystallisiren aus Alkohol und Behandeln mit Thierkohle gereinigt und bildet dann ein weisses, aus feinen Nadelchen oder Blättchen bestehendes Krystallpulver, welches bei ca 240° C schmilzt Aus der Elementaranalyse wurde die Formel $C_{41}H_{64}O_{10}$ abgeleitet

Digitoxin ist in Wasser und Benzin völlig unlöslich, so gut wie unlöslich in Aether schwer in kaltem, leichter in heissem Alkohol, leicht in Chloroform löslich Beim Er-

wärmen mit konc Salzsäure entsteht eine gelbgrüne Färbung, die bei Wassszusatz unter Abscheidung einer harzartigen Masse verschwindet. Konc Schwefelsäure löst mit brauner bis schwarzer Farbe, die durch Kaliumbromid nicht verändert wird.

Durch Kochen des Digttoxins mit verdünnter Mineralsäure erhielt SCHMIEDBERG einen giftigen amorphen Körper, das Toxiresin, welches in Aether, Chloroform und Alkohol leicht löslich, dagegen wenig löslich in Benzol und in Wasser ist. Zucker vermochte er als Spaltungsprodukt nicht nachzuweisen. Er nahm daher an, dass das Digttoxin kein Glukosid sei.

Die Untersuchung der französischen Digitaline, d. h. des 1) Digitaline cristallisé NATIVELLE (Gall), 2) des Digitaline amorphe (Gall) HOMOLLE, wie sie damals zu Anfang der 70er Jahre im Handel waren, ergab, dass das NATIVELLE'sche krystallinere Digitalin (sub 1) der Hauptsache nach aus Digttoxin bestand, neben Paradigttonin, Toxiresin, vielleicht auch Digitalose und geringen Mengen Verunreinigungen, dagegen das HOMOLLE'sche amorphe Digitalin (sub 2) aus Digitalin SCHMIEDBERG, Paradigttonin, Digtalresin und Digtonein.

Von den SCHMIEDBERG'schen Präparaten kamen für den Arzneischatz nur drei in Betracht: Digitalin, Digtalein und Digttoxin. Digttonin wirkt wohl örtlich äusserst reizend und entzündend, ist aber auf den Gesamtorganismus ohne Wirkung. Die Spaltungsprodukte der Digtalskörper sind auch nur zum Theil therapeutisch wirksam, zudem sehr theure Präparate, welche damals nicht einmal mit Sicherheit rein und daher gleichmassig erhalten werden konnten. Selbst das aussichtreichste Präparat, das Digttoxin, erschien SCHMIEDBERG von geringer Bedeutung, zunächst wegen seiner Unlöslichkeit in Wasser, sodann wegen seiner hohen Giftigkeit und der daraus folgenden schwierigen Dosirung. Der Verwendung des weniger giftigen Digitalins und Digtaleins, von denen ersteres theilweise, letzteres völlig wasserlöslich ist, war die umständliche und langwierige Reindarstellung im Wege.

So kam es, dass sich längere Zeit nach SCHMIEDBERG Niemand mit dem Studium der Digtals beschäftigte. Einen wie grossen Fortschritt auf diesem Gebiete die SCHMIEDBERG'sche Arbeit auch bedeutet, so liess sie doch manches unaufgeklärt und unvollendet. Ein Theil der neu aufgefundenen Körper wurde nur ihrem Aeusseren, ihren Löslichkeiten, Verhältnissen und Farbenreaktionen nach beschrieben. Ihre Einheitlichkeit wurde wohl angenommen, jedoch experimentell durch unzweideutige Analysen und Angabe genauer chemischer und physikalischer Konstanten nicht erwiesen. Diese Thatsachen und die immer von neuem erprobte, ausgezeichnete Wirkung eines Infusum Digtals war der Grund, dass die Digtalforschung nicht zum Stillstand kam.

Die Arbeiten KILIANI's. Ende der achtziger Jahre nahm sie KILIANI wieder auf, mit der Absicht, die für die Medicin brauchbaren Körper rein und zugleich billig darzustellen. Das erste Hauptergebniss seiner Arbeiten ist der Nachweis, dass das Digitalin SCHMIEDBERG, obwohl amorph, eine einheitliche, reine Substanz ist, deren früher aufgestellte Molekularformel $x(\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_8)$ er bestätigte. KILIANI giebt folgende einfache Darstellungsweise an: 1 Th Digitalin pur pulv Germanic wird in 4 Th Alkohol von 95 Proc gelöst, mit 5 Th. Aether (sp. Gew. = 0,720) versetzt und 24 Stunden verschlossen stehen gelassen. Von einer Probe der mittlerweile klar gewordenen Flüssigkeit bestimmt man den Trockenrückstand, zieht darauf im Vakuum die alkoholisch ätherische Lösung bis auf 1,6 Th ihres Trockenrückstandes ab und fügt 2,4 Th Wasser hinzu. Auf diese Weise erhält man eine ca 20 proc spirituose Lösung, aus der sich binnen Tagefrist das Rohdigitalin abscheidet. Dieses wird mit 10 proc Alkohol, dann mit Wasser abgewaschen, bei mässiger Temperatur getrocknet und zuletzt durch Lösen in Alkohol und Behandlung mit Thierkohle völlig gereinigt. In reinem Zustande stellt dieses Digitalin ein weisses, amorphes Pulver dar, löslich in 1000 Th Wasser und 100 Th 50 Proc Weingeist von gewöhnlicher Temperatur, leicht in heissem starken Alkohol, so gut wie unlöslich in Aether und Chloroform. In konc Salz- und Schwefelsäure löst es sich mit gelber Farbe, die bei letzterer Säure rasch in Roth umschlägt, englische Schwefelsäure liefert ein intensives Blauroth. Auf über 200° C erhitzt, beginnt das Digitalin zu sintern und schmilzt bei ca 217° C. Demselben Präparat, das sich von dem SCHMIEDBERG'schen nicht unterscheidet, gab die Firma BOEINGER in Walldorf den Namen „Digitalinum verum“.

Durch Erhitzen von 1 Th Digitalin ver mit 8 Th 50 Proc Weingeist und 2 Th Salzsäure 1,19 spaltete KILIANI dasselbe glatt in Digtalginin, Digitalose und Traubenzucker. Digtalginin krystallirt in weissen Nadeln mit dem Schmelzpunkt 210–212° C. Es ist leicht löslich in Alkohol, schwer in Aether, unlöslich in Wasser, mit Schwefelsäure giebt es die gleichen Reaktionen wie Digitalin. Digtalginin ist auf den thierischen Körper unwirksam.

KILIANI stellte im Verlauf seiner Arbeiten fest, dass das SCHMIEDBERG'sche Digttonin und Digtalein keine einheitlichen Körper waren. Das Digttonin schied er in krystallinierter Form ab, durch Lösen von 1 Th Digitalin pur pulv Germanic in 4 Th Alkohol von 85 Proc. Aus dieser Lösung krystallisirte das Digttonin leicht aus und kann daher bequem

gereinigt werden. Er fand als Molekularformel seines bei 110°C getrockneten, krystallisierten Präparates $\text{C}_{41}\text{H}_{64}\text{O}_{11}$, neuerdings $\text{C}_{41}\text{H}_{62}\text{O}_{11}$. In Wasser ist es schwer löslich (SCHMIDEBERG in jedem Verhältnisse), leicht dagegen in 50 Proc Weingeist. Kalte, konc Salzsäure löst Digitonin farblos, Kochen mit der verdünnten Säure spaltet es in Dextrose, Galactose und Digitogenin. Dieses liefert, mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat erhitzt, ein bei 178°C schmelzendes Acetylderivat, mit Chromsäure oxydirt die Digitogensäure $\text{C}_{21}\text{H}_{32}\text{O}_8$, Schmp $146\text{--}150^{\circ}\text{C}$, die mit Kaliumpermanganat weiter oxydirt die Oxydigitogensäure $\text{C}_{21}\text{H}_{28}\text{O}_9$, Schmp P ca 250°C und die sehr beständige Digitsäure, wahrscheinlich $\text{C}_{20}\text{H}_{26}\text{O}_8$, Schmp P 192°C giebt. Aus der Digitogensäure entstehen beim Kochen mit Kalilauge noch zwei andere Säuren, in der Hauptsache Digitsäure $\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{O}_8$, daneben noch Hydrodigitogensäure $\text{C}_{21}\text{H}_{34}\text{O}_8$, bei der Reduktion mit Natriumamalgam entsteht die Desoxydigitogensäure $\text{C}_{21}\text{H}_{32}\text{O}_7$. Alle diese Säuren, mit Ausnahme der Desoxydigitogensäure, liefern gut krystallisierte Salze, was für ihre Reinigung und Bestimmung sehr wesentlich ist.

Mit dem Studium des Digitalins ist KILIANI zur Zeit noch beschäftigt (Archiv d Pharm Bd 237, Heft 6 pag 453), ein abschliessendes Urtheil über sein Digitalin ($\text{C}_{41}\text{H}_{62}\text{O}_{11}$, amorph, sehr leicht löslich in Wasser, in Alkohol in einem Gemisch von 3 Th. Aceton mit 1 Th. Wasser, fast unlöslich in Aether, Benzol, Aceton und Chloroform) ist daher noch nicht möglich.

KILIANI vermuthet, dass ausser Digitalin verum, Digitonin und Digitalin noch andere Körper (Glukoside) im Digitalin pur pulv German, d. h. im Samen Digitalis enthalten sind, bis jetzt vermochte er es aber nicht abzuscheiden. Auch das Digitoxin fand sich nicht darin vor, dessen Studium er sich später widmete, nachdem sich herausgestellt hatte, dass das Digitalin verum, auf das man ärztlicherseits grosse Hoffnungen gesetzt hatte, dasselben nicht erfüllte. Er untersuchte Handelswaare (Digitoxin kryt MARECK), SCHMIDEBERG'sches und Digitoxin eigener Darstellung mit dem Endergebniss, dass alle drei identisch waren. Die von ihm anfänglich für Digitoxin angenommene Molekularformel $\text{C}_{41}\text{H}_{60}\text{O}_{11}$ ist die gleiche, die ARNAUD für das Digitalin crystallis. angibt.

Später änderte er sie jedoch auf Grund der Untersuchungen von Spaltungsprodukten ab in $\text{C}_{41}\text{H}_{64}\text{O}_{11}$. Weiter stellte er fest, dass das Digitoxin ein Glukosid ist in verdünnter weingestiger salzsaurer Lösung spaltet es sich in 1 Molekul Digitogennin, $\text{C}_{21}\text{H}_{32}\text{O}_8$, Schmp P $225\text{--}230^{\circ}\text{C}$ und 2 Molekule Digitoxose, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_5$, Schmp P 161°C . Aus dem Digitogennin entsteht durch Wasserspaltung das Anhydrodigitogennin, eine schön krystallisierende, bei $215\text{--}220^{\circ}\text{C}$ schmelzende Substanz. Wird diese in Essigsäurelösung durch Chromsäure oxydirt, so bildet sich ein in Nadeln krystallisirendes, ketonartiges Produkt das Tongenon. Ein anderer Abkömmling des Digitogennins ist die Digeninsäure, in Nadeln vom Schmelzpunkt $220\text{--}230^{\circ}\text{C}$ krystallisirend, sie wird erhalten durch Behandeln von Digitoxigenin mit verdünnter alkoholischer Natronlauge.

KILIANI glaubt in den Digitalisblättern neben dem Digitoxin noch einen diesem ähnlichen, ebenfalls krystallisirenden Körper gefunden zu haben, das Digitophyllin, $\text{C}_{22}\text{H}_{32}\text{O}_{10}$, Schmp P $230\text{--}233^{\circ}\text{C}$. Digitalin, Digitonin und Digitalin, die Samen-glukoside, vermochte er dagegen darin nicht nachzuweisen. Mit dieser letzteren Angabe befindet er sich in Widerspruch mit KELLER, der sich in letzterer Zeit gleichfalls mit den Digitalisblättern beschäftigte und ein Verfahren zur Werthbestimmung derselben ausgearbeitet hat, gegründet auf der Bestimmung ihres Gehaltes an Rohdigitoxin. Gepulverte Blätter (20 Th) werden mit 70 Proc Weingeist völlig erschöpft, die Auszüge eingedampft (auf 25 Th), mit Wasser versetzt (bis 225 Th Gesamtgewicht), mit Bleiessig (25 Th) gefällt und filtrirt. 130 Th des klaren Filtrates werden mit 5 Th Natriumsulfat, gelöst in 7 Th Wasser, entbleit und 130 Th der bleifreien Lösung entsprechend 10 Th Fol Digitalis, nach Zusatz von 2 cem Ammoniak 4–5mal mit je 30 cem Chloroform ausgeschüttelt. Die Chloroformauszüge werden filtrirt, das Chloroform abgezogen, das zurückbleibende Rohdigitoxin in 3 cem Chloroform gelöst und diese Lösung zur Trennung von Fett, Oel und Riechstoffen mit 7 gr Aether und 50 g Petroläther versetzt. Dabei schlägt sich das Digitoxin in weissen Flocken nieder und wird nach dem Trocknen gewogen. Dieses Digitoxin ist in kalter Salzsäure 1:19 mit gelber Farbe löslich, die beim Erwärmen grünlich bis grünlich braun wird. Wasserezusatz bewirkt eine gelbgrüne Färbung und Abscheidung eines Niederschlages. Mit konc Schwefelsäure färbt es sich braun bis braunschwarz, in eisenchloridhaltigem Essig gelöst und mit konc Schwefelsäure unterschichtet, entsteht auf der obersten Schicht der Schwefelsäure eine braunrothe Färbung und der Essig färbt sich intensiv indigoblau. Das so gewonnene KELLER'sche Digitoxin ist noch durchaus kein reines Material und muss, um in die krystallisierte, schmelzpunkt-reine Form zu kommen, erst von den schwierig abzutrennenden Beimengungen befreit werden. Aus diesem Grunde hat das angeführte Verfahren nur einen bedingten Werth. KELLER giebt als Digitoxingehalt von untersuchten Blättern 0,26–0,62 Proc, als Durchschnitt 0,2–0,3 Proc an. Diese Zahlen bedeuten aber nicht reines, krystallisiertes Digitoxin, sondern KELLER'sches Rohdigitoxin. Digitoxin kryt kommt in weit geringerer Menge vor. NATIVELLA fand in den Digitalis-

blättern 0,10—0,12 Proc Digitalin cristallisee, von dem SCHMIEDBERG nachwies, dass es ausser Digitoxin noch andere Beimengungen enthält. SCHMIEDBERG giebt auf Grund seiner Erfahrung als Gehalt 0,0100—0,0125 Proc an, er beträgt bei Verarbeitung grösserer Mengen Blätter ca 0,02 Proc.

Gegenwärtiger Stand der Digitalisfrage. Nach unserer heutigen Kenntniss der Digitaliskörper enthalten sowohl die Samen als auch die Blätter ein Gemenge von krystallisirten und amorphen Körpern. Im Samen sind genau nachgewiesen und als einheitlich charakterisirt worden Digitonin als krystallisirt und Digitalin verum, sowie Digitalein „Kiliani“ als amorphe Substanzen. Diese zusammen machen nach KILIANI etwa 50 bis 60 Proc des deutschen Digitalins aus. Der Rest ist ein Gemenge noch unbekannter, amorpher Glukoside. In den Blättern ist als krystallhafter Körper sicher nachgewiesen das Digitoxin, die Existenz eines zweiten, des Digitophyllin, ist wahrscheinlich. Wie aus dem Samen, kann man auch aus den Blättern auf ähnliche, allerdings nicht so einfache Weise ein dem Digitalin pur pulv Germanic ähnliches Material darstellen. Es sind in denselben doshalb auch die sogenannten Samenglukoside, wenn auch vielleicht in anderen Mengenverhältnissen, vorhanden.

Von den Digitalisstoffen haben grosse Bedeutung erlangt, die h werden in grosseren Mengen medicinisch angewandt Digitalin pur pulv Germanic, Digitoxin, Digitaline cristallisee und Digitalin pur amorph Pharm Gallica und Belgica = Digitaline chloroformique. Digitalinum verum ist zwar zweifellos eine einheitliche, wirksame Substanz, vermag aber das Infusum Digitalis nicht zu ersetzen. Digitoninum crystallisatum ist werthlos, weil es überhaupt keine Herzwirkung besitzt. Für das reine Digitalein fehlt es bis jetzt an einer praktisch brauchbaren Darstellungsmethode. Digitalin pur pulv Germanic, aus den Samen von Digitalis purpurea gewonnen, besteht zu 50—60 Proc aus Digitonin cryst, zu 5—6 Proc aus Digitalin verum, der Rest aus Digitalein und noch nicht näher untersuchten Glukosiden. Digitoxin ist das aus den Blättern gewonnene Glukosid, vielleicht identisch mit Digitaline cristallisee, wie es heute von den Franzosen geliefert wird. Von diesen ist mehrfach die Berechtigung des Namens Digitoxin bestritten worden, weil Digitoxin nichts anderes sei als Digitaline cristallisee. In Wirklichkeit ist die Sachlage diese. Der Name Digitaline cristallisee ist älter als der Name Digitoxin. Digitaline cristallisee ist nicht zu allen Zeiten dasselbe Präparat gewesen, heute ist es ein anderes als vor ca 30 Jahren. Als damals SCHMIEDBERG das von NATTIZELLE eingeführte und als „Digitaline cristallisee“ bezeichnete Präparat untersuchte, war es ein Gemenge mehrerer Substanzen. Die wirksamste und in grösster Menge darin vorkommende isolirte er, wie bereits erwähnt, und erkannte ihre Gleichzeitigkeit mit seinem Digitoxin. Seit dieser Zeit haben die Franzosen ihr Darstellungsverfahren verbessert, und das heute fabrikmässig hergestellte französische Präparat zeigt nach den Angaben verschiedener Forscher keine wesentlichen Unterschiede gegenüber Digitoxin.

Digitalin pur amorph Pharm Gallica und Belgica = Digitaline chloroformique ist dem Digitoxin in der Wirkung ähnlich, ebenfalls aus Blättern gewonnen, chloroformlöslich und amorph. Nach der französischen Pharmakopoe ist es in seiner Wirkung drei mal schwächer als das krystallisirte Präparat und stets zu verabreichen, wenn auf einem Recept das Digitalin nicht specialem ist.

Digitonin cryst. Dieses Präparat wurde zuerst von MEROZ aus dem Digitalissamen dargestellt und hatte zum Unterschied von dem amorphen Digitalin pur pulv Germanic die nahegelegende Bezeichnung Digitalinum crystallisatum erhalten, weil es mit keinem der bis dahin bekannten Digitaliskörper eine Aehnlichkeit hatte. Erst viel später hat KILIANI nachgewiesen, dass es identisch mit dem von ihm hergestellten Digitonin cryst ist.

Digitalinein, das zur Zeit in den meisten pharmaceutischen Präparaten geführt wird, ist der nach den Angaben SCHMIEDBERG's hergestellte Körper, also ein Gemenge

†† Digitalin pur pulv Germanic. Deutsches, amorphes Digitalin. Digitalis samen (oder -Blätter) werden mit Weingeist extrahirt, der Weingeist wird abgezogen, das zurückgebliebene Extrakt mit Wasser verdünnt und durch Bleiacetat gereinigt. Aus der

vom Bleischlamm getrennten Flüssigkeit wird mit Natr phosphoric das überschüssige Blei abgeschieden. In der so gereinigten Lösung werden die Digitaliskörper mit Gerbsäure gefällt, die Tannine mit Wasser gut gewaschen und darauf mit Blei oder Zinkoxyd zerlegt. Das hierbei abgeschiedene Digitalin wird in Weingeist aufgenommen, durch vorsichtige Destillation von letzterem befreit und dann so lange mit Aether gewaschen, bis derselbe nichts mehr aufnimmt. Dann wird das auf diese Weise gereinigte Digitalin bei niedriger Temperatur getrocknet und schliesslich gepulvert.

Digitalin pur pulv Germanic ist ein gelblich weisses, amorphes Pulver, löslich in Wasser und Weingeist, unlöslich in Aether und Chloroform. Färbereaktionen haben bei dem deutschen Digitalin, das, wie bereits mehrfach erwähnt wurde, kein einheitlicher, sondern ein Gemenge verschiedener Körper ist, wenig Weith.

Das Digitalin Germanic ist ein Diureticum und Herztonicum. Infolge seiner Wasserlöslichkeit hat es den Vorzug, nicht kumulativ zu wirken. Es wird entweder in Substanz oder wässriger Lösung (bei subkutanen Injektionen) gebraucht. Die Dosis beträgt 0,001 bis 0,002 g 2—3 mal täglich. Maximaldosis ist pro dosi 0,004 g, pro die 0,020 g.

Als Gegenmittel kommen zunächst in Betracht Brechmittel, Magenpumpe, Magen ausspülungen und Gerbsäure, dann Morphin, Nitroglycerin und alkoholische Stimulantien.

Das Präparat ist vor Licht geschützt und in mit Glasstopfen versehenen Flaschen sehr vorsichtig aufzubewahren.

Es ist höchst wichtig, bei dem Digitalin pur pulv, welches ein Gemisch von ausserst wirksamen und wirkungslosen Digitaliskörpern ist, darauf hinzuweisen, dass nur dann auf eine stets gleichmässige und gefahrlose Wirkung gerechnet werden kann, wenn bei der Darstellung ein und dasselbe Verfahren immer peinlich genau eingehalten wird. Darauf ist bei Kauf des Mittels Rücksicht zu nehmen. Man sollte immer aus derselben Quelle beziehen, die für eine gleichmässige Beschaffenheit auch wirklich garantiren kann.

†† Digitoxinum (Erganzb.) Digitalisblätter werden zur Beseitigung störender Extraktivstoffe mit kaltem Wasser gut extrahirt, scharf abgepresst und dann mit Weingeist von 50—60 Proc so lange ausgezogen, als die Blätter noch Bitterstoff abgeben. Die vereinigten, wenigsten Auszüge werden mit Bleiessig gereinigt, überschüssiges Blei wird durch Ammoniak beseitigt, der Bleiniedererschlag abfiltrirt und etliche Male mit 60 Proc Weingeist nachgewaschen. Das Filtrat, das neutrale Reaktion zeigen muss, wird im Vakuum völlig vom Weingeist befreit. Aus der dadurch erhaltenen wässrigen Digitalislösung, die man noch etwas einengen kann, scheidet sich beim Stehen das in Wasser unlösliche Digitoxin neben Harz, Fett etc. ab. Die wässrige Lösung wird vorsichtig abgesehen, und der feste Rückstand bei niedriger Temperatur getrocknet. Diesem entzieht man das Digitoxin mit Chloroform und erhält nach Abdestilliren desselben das Rohdigitoxin in Form einer stark gefärbten Masse, welche nach dem Waschen mit Aether durch Umkrystallisiren aus 80 Proc Weingeist unter Behandlung mit Thierkohle gereinigt wird.

Digitoxin, $C_{41}H_{64}O_{11}$, stellt ein weisses, geruchloses, bitterschmeckendes Krystallpulver dar, bestehend aus feinen Nadelchen oder Blättchen, im krystallwasserfreien Zustand bei 238—240° C, im krystallwasserhaltigen bei ca 145° C schmelzend. Digitoxin ist unlöslich in Wasser, so gut wie unlöslich in Aether, schwer in kaltem, leicht in heissem Weingeist und leicht in Chloroform löslich. Es fällt mit Gerbsäure, aber nicht mit Bleisalzen. Konc Salzsäure von 1,19 spec Gew löst Digitoxin mit tiefgrüner Farbe. Ergänzb. Löst man 0,001 g Digitoxin in 5 ccm Eisessig, fügt einen Tropfen einer (1:20) verdünnten Ferriehloridlösung hinzu und schichtet diese Lösung auf das gleiche Volumen konc Schwefelsäure, so bildet sich an der Berührungsstelle der beiden Flüssigkeiten ein breites, anfangs braunlich grünes, bald dunkelblau werdendes Band, welches gegen die Schwefelsäureschicht nur einen schmalen, rothbraunen Saum zeigt, während die Essigsäureschicht sich allmählich grün färbt. (KILLER'sche Farbenreaktion, von KILLIAN wie folgt gefasst: Reine Schwefelsäure 1,84 versetzt mit 1 Proc von einer wässrigen 5 proc Lösung von Ferrum sulfatic oxydat pur löst das Glukosid mit schmutzig braunrother Farbe

Digitoxin in Eisessig gelöst, der ebenfalls mit 1 Proc obiger Ferrisulfatlösung versetzt und der erwählten Schwefelsäure übererschichtet ist, färbt denselben beim Stehen tief indigoblau, an der Grenze beider Flüssigkeiten bildet sich eine dunkle Zone, während die Schwefelsäure fast farblos bleibt.)

Digitoxin findet bei Herzkrankheiten (Herzklappenfehler, Myocarditiden, Hydrops) als ausgezeichnetes Herztonicum immer mehr Anwendung. Es wirkt diuretisch und bei Typhus und Pneumonie günstig auf Puls und Temperatur. Von seiner Verordnung muss bei schwerer Degeneration des Herzfleisches und bei starken Magenstörungen abgesehen werden. Die Einzeldosis beträgt 0,00025 g, die Tagesdosis 0,002 g im Maximum. Die Gesamtmenge des während einer Krankheit verabreichten Digitoxins soll 0,005 g durch subkutaninjektion und 0,007 g per rectum eingeführt, nicht überschreiten. Als Gegenmittel sind die bei Digitalin pur pulv Germ angegebenen anzuwenden.

Bei der Verordnung des Mittels ist besonders darauf zu achten, dass es in einer Form gelöst in den Körper eingeführt wird, die ein Wiederausfallen desselben verhindert (Darauf, dass man diesen wichtigen Umstand, auf den zuerst belgische Aerzte aufmerksam gemacht haben, nicht berücksichtigte, dürften vielfach die widersprechenden Angaben beruhen, die früher über die Wirksamkeit des Digitoxins gemacht worden sind.)

Eine Digitoxinlösung, die weder mit Wasser, noch mit physiologischer Kochsalzlösung, noch mit Serum Fällungen giebt, wird folgendermassen hergestellt:

Rp Digitoxinali cryst. Mærck 0,009
Chloroformli
Spiritus (90%) 55 q s ad solut (1,0)
Aque destillatæ ad 200,0
D S Alle 6—8 Stunden den 6 Teil zu nehmen

Eine andere bewährte Verordnungsweise ist folgende:

Rp Digitoxini cryst. Mærck 0,1
Spiritus (80%) 205,0
Aque dest 740,0
Sacchari crist 50,0

Von dieser Lösung werden 15 gr (10 gr enthalten 0,001 gr Digitoxin) mit 25 gr Syrup vermischt und diese Mischung auf dreimal in Zwischenräumen von 4 zu 4 Stunden binnen Tagesfrist verbraucht. Die Einzeldosis beträgt somit 0,0005 gr. Zur Behandlung per rectum wird folgende Formel empfohlen:

Rp Digitoxinali cryst. Mærck 0,01
Spiritus (90%) 10,0
Aque destillatæ q s ad 200,0

Von dieser Lösung werden nach einem vorher applizierten Reinigungsklystier zuerst dreimal täglich, später zweimal und zuletzt einmal je 10 gr auf ein 100 gr Wasser enthaltendes, lauwarmes Klystier gegeben.

Zur Verhinderung von Phlegmonen und, um die Lindgembereizung auf das geringste Mass herabzusetzen, wurde folgende Lösung für subkutaninjektion verwendet:

Rp Digitoxini cryst. Mærck 0,01
Alkohol absol 5,00
Aque 15,00

D S $\frac{1}{2}$ —1 Pravazspitze zu injiciren

In neuerer Zeit ist das Digitoxin zur bequemen Dosirung in Tablettenform verordnet und in den Handel gebracht worden. 1 Tablette = 0,00025 g Digitoxin. Die mittlere Dosis für 1 Klyσμα sind 2 Tabletten, für innerlichen Gebrauch 1 Tablette 3—4 mal täglich. Die Tabletten sind in 100 ccm lauwarmen Wassers + 15 Tropfen Alkohol absolutus vollkommen löslich.

†† Digitaline cristallisee (Gall.) Die Gall giebt folgende Darstellungsart an. Digitalisblätter 1000 Th werden mit 1000 Th Wasser, in dem 250 Th Bleiszucker gelöst und, angefeuchtet und nach entzünftigem Stehen mit Weingeist von 60 Proc extrahirt. Die Auszüge werden mit Natriumbikarbonat neutralisirt, eingeeengt bis auf 2 Liter und darauf mit Wasser versetzt. Der dadurch entstandene Niederschlag wird in Weingeist gelöst und die weingeistige Lösung mit Bleiszucker, dann mit Kohle gereinigt. Auf der Kohle (50 g) schlägt sich beim Abseihen des Weingeistes das Rohdigitoxin nieder. Sie wird mit Wasser ausgewaschen und bei einer Temperatur, die 100° C nicht übersteigt, getrocknet, worauf man ihr das Digitalin mit Chloroform entzieht. Nach dem Abdestilliren desselben wird der Rückstand in 90 proc Alkohol gelöst und einer nochmaligen Reinigung mit Bleiszucker und Thierkohle unterworfen. Das soweit gereinigte Digitalin wird in (ca 10 ccm) 10 proc Alkohol gelöst, die Hälfte Aether und so viel Wasser, als man Alkohol + Aether angewandt hat, hinzugefügt und die Mischung durchgeschüttelt. Beim Stehen trennt sie sich in zwei Theile, aus der unteren farblosen krystallhaltigen das Digitalin aus und wird nach vorheriger Behandlung mit Thierkohle in alkoholischer Lösung auf die eben angegebene Weise nochmals gereinigt.

Es bildet leichte, weisse Krystalle, die in Form kurzer, dünner Nadelchen um eine gemeinsame Axe gruppiert sind, ist sehr bitter, kaum in Wasser, leicht in 90 proc Alkohol, kaum in absolut Alkohol, fast nicht in Aether, leicht in Chloroform löslich. Es lost sich ferner in konc Salz und Phosphorsäure, nach kurzer Zeit nimmt die Lösung eine smaragdgrüne Farbe an. Nach ARNAUD besitzt das Digitalin cristallisé die Formel $C_{41}H_{70}O_{10}$ und den Schmelzpunkt $243-245^{\circ}C$ (Wir fanden jedoch den Schmelzpunkt französischer Handelswaare etwas niedriger liegend, mit dem des Digitoxin cryst $238-240^{\circ}C$ übereinstimmend). Die Beziehungen zwischen Digitaline cristallisé und Digitoxin sind bereits erwähnt. Was bei letzterem in medizinischer Hinsicht (Verordnungsweise, Gegengifte) gesagt wurde, gilt auch für das französische Präparat.

Poudre de Digitaline cristallisé au centième. Pulvis Digitalini cristallisati dilutus (Gall.) Rp Digitalini cristallisati Gallica 1,0 g, Sacchari Lactis 98,5 g, Cereum 2,5 g

†† Digitaline (pure) amorphe Pharm Gallica und Belgica = Digitaline chloroformique

Die französische Pharmakopoe giebt folgende Vorschrift zur Darstellung an: 100 Th gepulverte Digitalisblätter werden mit 1 Liter Wasser befeuchtet und im Perkulator langsam so lange ausgezogen, bis das Perkolat 3 Liter beträgt. Dieses wird mit 250 Th Bleiessig gefällt und das vom Blei getrennte Filtrat zur Entfernung überschüssigen Bleies mit 40 Th kryst Soda und 20 Th phosphorsaur Natrium-Ammonium versetzt. Vom Bleischlamm wird abfiltrirt, das Filtrat mit 40 Th officinellem Tannin gefällt, das Tannat mit 25 Th gepulverter Bleiglatte und 50 Th gereinigter Thierkohle vermischt und eingetrocknet. Der eingetrockneten Masse wird der Digitaliskörper mit 90 proc Alkohol entzogen, letzterer abdestillirt, der Rückstand mit destill Wasser ausgewaschen und darauf wieder in 90 proc Alkohol aufgenommen. Dieser wird nochmals abdestillirt und der Rückstand nun mit Chloroform erschöpft. Beim Abtreiben des letzteren bleibt das Digitalin zurück.

Es ist ein gelblich-weisses, amorphes Pulver von eigenartigem aromatischen Geruch und von bitterem Geschmack, es ist neutral gegen Lackmus, fast unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und Chloroform, unlöslich in Aether, erweicht bei $90^{\circ}C$ und beginnt bei $100^{\circ}C$ zu schmelzen. Durch Lösungen von Bleisalzen wird es nicht niedergeschlagen, mit Gerbsäure bildet es ein in Wasser unlösliches Tannat und färbt sich mit konc Salzsäure smaragdgrün. Das amorphe Digitalin ist immer abzugeben, wenn nicht ausdrücklich krystallisiertes verlangt wird (— nach der französischen Pharmakopoe —). Die Angaben über seine Giftigkeit lauten verschieden, was seinen Grund darin haben mag, dass es ein Gemenge von amorphem, digitoxinähnlichen aber nicht gleichwerthigen Körpern ist, und soll ungefähr $\frac{1}{4}-\frac{1}{2}$, desjenigen des Digitaline cristallisé betragen. Als Dosis wird angegeben 0,00025 g, schnell steigend bis 0,0015 g pro die, Maximaldosis pro die 0,002 g. Gegenmittel wie bei dem deutschen Digitalin. Digitoxin, Digitaline cristallisé und Digitaline pur amorph Pharm Gallica und Belgica sind ausserst heftige Gifte. Man bewahrt sie sehr vorsichtig vor Licht geschützt auf.

Granules de Digitaline (Gall.) Rp Digitalini amorphi gallici 0,1 g, Sacchari Lactis 4,0 g, Gummi arabici 1,0 g, Mellis depurati q s. Fiat granula 100. Jedes Körnchen enthält 0,001 g amorphes Digitalin.

†† Digitalinum. Das Handelsprodukt ist nach dem Verfahren SCHMIDTBERGER'S dargestellt, also nicht das KRAMER'SCHE. Ein bitter schmeckendes, amorphes, gelblichweisses Pulver, leicht löslich in Wasser und absolut Alkohol, fast unlöslich in Chloroform, unlöslich in Aether. Die wässrigen Lösungen schäumen stark und werden durch Bleiessig und Ammoniak und Gerbsäure gefällt. Bei diesem Körper, der, wie oben angegeben, nicht einheitlich ist, kann auf Farbenreaktionen kein grosses Gewicht gelegt werden.

Das Digitalum wird wie das Digitalin pur pulv Germanic als Herztonicum und Diureticum gebraucht. Dosis 0,001—0,002 g täglich zwei- bis dreimal. Aufbewahrung und Gegenmittel wie beim deutschen Digitalin.

†† **Digitalinum verum** KILLIAN's Digitalin. Die Darstellung ist in der historischen Uebersicht der Digitalisstoffe schon angegeben worden. Es ist ein weisses, amorphes Pulver, von schwach bitterem Geschmack, so gut wie unlöslich in Chloroform und Aether, sehr schwer in Wasser, leichter in 50proc Weingeist, leicht in heissem absoluten Alkohol und in Chloroform-Alkohol löslich. Keine Salz- und Schwefelsäure (rein) lösen das Digitalin verum mit gelber Farbe, die schwefelsaure Lösung färbt sich bald roth, diese Farbe wird durch Zusatz eines Tropfens Brom noch intensiver. Engl. Schwefelsäure giebt sofort eine blaurothe Färbung. Die unter Digitoxin angeführte eisenhaltige Schwefelsäure zeigt diese blaurothe oder violetterothe Farbe in besonders schöner und beständiger Weise. Eisenhaltiger Essigsig giebt keine Farbenreaktion!

Die Zusammensetzung des Digitalin verum wird ausgedrückt durch die Molekularformel $x(C_{26}H_{34}O_6)$, worin x höchstwahrscheinlich $= 7$ ist, also $C_{182}H_{238}O_{42}$. Es schmilzt bei ca 217° C, nachdem es schon vorher gesintert ist. Ausser den angeführten Eigenschaften, die ein der Untersuchung unterworfenen Digitalin verum zeigen muss, hat es noch folgende von KILLIAN angegebene Proben auszuhalten:

1 Einige Korchen des Digitalins mit ca 2 ccm Kalilauge 1 10 übergossen, müssen mindestens 1 Minute lang weiss bleiben. (Sofortiges Auftreten intensiver Gelbfärbung zeigt Beimengungen an.)

2 Rührt man Digitalin ver mit Wasser zu einem dünnen Brei an, setzt unter Umschütteln auf je 100 Theile des verwendeten Wassers 22 Th Amylalkohol hinzu und lässt im verschlossenen Kolben stehen, so bilden sich innerhalb 24 Stunden deutlich Krystallwärrchen, falls Digitonin auch nur in höchst geringer Quantität vorhanden ist.

Dosis 0,00025 g, 2—3 stündlich zu geben. Gegenmittel wie bei dem deutschen Digitalin. Aufbewahrung in Flaschen mit Glasstopfen, sehr vorsichtig.

†† **Digitoninum cryst** (= Digitalinum crystallatum MERCK). Weisses, körnig krystallinisches Pulver, sehr schwer löslich in Wasser (Lösung opalescirt), schwer in kaltem, leichter in heissem Alkohol, leicht in 50proc Weingeist, in Amylalkohol und Chloroformalkohol, kaum löslich in Chloroform, unlöslich in Aether, Petroläther und Benzol. Es wird von kalter Salz- und Salpetersäure farblos aufgenommen, auch eisenhaltige Schwefelsäure und eisenhaltiger Essigsig geben bei Anwendung von sehr wenig Substanz keine gefärbte Lösung. Das Digitonin cryst findet keine medicinische Anwendung, da schon die spezifische Digitaliswirkung mangelt.

†† **Digitalinum depuratum**. Früher nach der österreichischen Pharmacopoe officinell, wird nach deren Vorschrift unter Anwendung von Chloroform aus dem deutschen Digitalin dargestellt.

Digitalis.

Gattung der Scrophulariaceae — Rhinanthoideae — Digitaleneae.

1 **Digitalis purpurea L.** Heimisch in Westeuropa bis Südsandinavien, häufiger in Bergwäldern, seltener in der Ebene, oft kultiviert, aber mehr als Zierpflanze als zum arzneilichen Gebrauch. Die zweijährige Pflanze treibt im ersten Jahre eine grosse Rosette von bodenständigen Blättern. Im zweiten Jahre entwickelt sich der bis 2 m hohe, einfache Stengel mit alternirenden Stengelblättern und grosser einseitwendiger Traube. Der fünftheilige Kelch umschliesst eine bauchig glockige Korolle mit fast zweilippigem Saum. Staubblätter didynamisch, der Kronröhre angedrückt und die Staubbeutel einander paarweise genähert. Der ebenfalls angedrückte Griffel mit zwei Narben. Frucht eine wandspaltig zweiklappig aufspringende Kapsel mit zahlreichen kleinen Samen. Verwendung finden die Blätter der wildwachsenden Pflanze.

† Folia Digitalis (Germ. Helv. Austr.). Digitalis folia (Brit.). Digitalis (U-St.). Herba Digitalis. — Fingerhutblätter. — Feuille de digitale (Gall.). — Digitalis leaves. Foxglove leaves.

Beschreibung. Die Blätter sind eiförmig-länglich, spitz, die untersten in einen langen, geflügelten Blattstiel verschmälert (Fig. 239), die oberen am Stengel kurzgestielt oder sitzend, alle ungleich oder fast doppelt gekerbt mit einem kleinen hellen Drüsen auf der Spitze jedes Zahnes. Länge bis 30 cm, Breite bis 15 cm. Runzelig, oberseits dunkelgrün, flaumig, unterseits, besonders auf den Nerven, deren Netz hier besonders deutlich hervortritt, weichfilzig. In der Kultur geht die Behaarung zurück, und die Pflanze kann fast kahl werden. — Die Sekundärnerven gehen vom Primärnerven am Grunde des Blattes unter einem Winkel von 30–40°, weiter oben von 40–50° ab, zwischen ihnen bilden Nerven dritter und vierter Ordnung reichliche Anastomosen und Maschen. Hält man das Blatt gegen das Licht, so erscheint zwischen diesen immer noch relativ dicken Nerven ein zartes Netz feiner durchschimmernder Nerven höherer Ordnung (Fig. 240). Die Zellen der Epidermis der Oberseite ziemlich geradlinig polygonal mit schmalen Spaltöffnungen, die der Unterseite mit buchtigen Wänden und runderen Spaltöffnungen. Die Epidermen (die untere viel reichlicher) tragen bis 6zellige Gliederhaare, deren Basalzelle

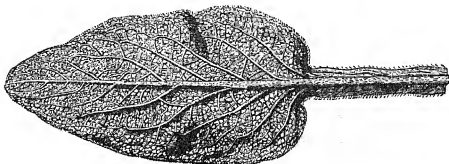


Fig. 239.

nicht selten in der Mitte eingezogen ist, und Köpfchenhaare mit ein- oder zweizelligem Kopf. Die Gliederhaare sind etwas warzig. Der Querschnitt zeigt nichts Auffallendes: an der Oberseite eine Reihe ziemlich kurzer Palissaden, die Gefäßbündel sind kollateral ohne Faserbelag. Krystalle fehlen dem Blatt (Unterschied von den officinellen Solanaceenblättern). So leicht das Blatt auch in kleinen Bruchstücken an der starken Behaarung der Unterseite, den hervortretenden stärkeren Nerven, den durchscheinenden feinen Nerven erkannt wird, so sehr fehlt es an charakteristischen Merkmalen, es als Pulver zu erkennen, höchstens kämen Bruchstücke der Haare mit kollabirten Basalzellen in Betracht. Man thut in solchem Falle besser, den Nachweis der Glukoside ins Auge zu fassen.

Bestandtheile. Als die Wirksamkeit bedingend, sind die Glukoside von größter Wichtigkeit, von denen mehrere bekannt sind. Es ist darauf aufmerksam zu machen, dass es noch nicht feststeht, ob die in den Blättern vorkommenden Glukoside identisch sind mit denen der Samen, welche häufig zur Herstellung der officinellen etc. Digitaline verwendet werden. Nach KELLER sollen in den Blättern vorhanden sein: „Digitoxin“, der Hauptträger der Wirkung, Digitonin und Digitalin, letzterem wurde früher der Hauptantheil an der Wirkung zugeschrieben, was gegenwärtig aber bezweifelt wird. Nach KILIAN sollen in den Blättern Digitonin und Digitalin fehlen und der als Digitonin bezeichnete Körper ein Gemenge sein. Dagegen soll sich neben dem Digitoxin noch ein dieselbe Reaktion gebendes Glukosid in den Blättern finden, nämlich Digitophyllin. Da jedenfalls der wichtigste Bestandtheil der Blätter das Digitoxin ist, so ist auf dessen Nachweis

grossen Anzahl vorliegender Untersuchungen noch nicht angezeigt erscheint, Forderungen für einen bestimmten Digitoxingehalt in die Pharmakopeen aufzunehmen

Daneben ist auch den anderen Glukosiden Aufmerksamkeit zuzuwenden (Bestimmung vergl unten) Ausserdem enthalten die Blätter einen nicht glukosidischen Farbstoff Digitoflavin $C_8H_{10}O_6$, H_2O , Inosit, Wasser 6,4—11,6 Proc, Asche 7,55 bis 12,85 Proc Die Blätter liefern 20 Proc dickes Extrakt

Nachweis der Glukoside nach KELLER 10 ccm klares, filtrirtes Digitalis Infusum (1 10) werden in einem kleinen Scheidetrichter mit 2—3 ccm Alkohol versetzt und dann mit 10 ccm Chloroform ausgeschüttelt Nachdem sich die Flüssigkeiten getrennt haben, lässt man das Chloroform abfliessen, filtrirt durch ein kleines, mit Chloroform benetztes Filter und verdunstet im Wasserbade Den Rückstand löst man in 4 ccm Essigsäure, setzt eine Spur Eisenchlorid hinzu und unterschichtet mit Schwefelsäure Es tritt eine rothe

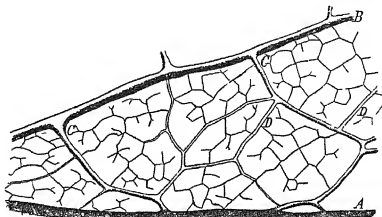


Fig 240 Stückchen von Folium Digitalis, schwach vergrössert

A Primärnerv B Sekundärnerv C Tertiärnerv D Quaternärnerv. Die zwischen diesen befindlichen, nur mit einfacher Linie gezeichneten feineren Nerven sind nur im durchfallenden Licht sichtbar

Zone, darüber ein breites, blaugrünes Band auf Das letztere gehört dem Digitoxin, die erstere den anderen Glukosiden an

Quantitative Bestimmung des Digitoxins nach FROMME 28 g Fol Digital pulv werden mit 280 g Spirit. dilut in einer 400 g-Flasche 3 Stunden lang unter öfterem Umschütteln macerirt, dann durch ein Filter von etwa 18 cm Durchmesser filtrirt, 207 g des Filtrats auf dem Wasserbade unter Umrühren auf ca 25 g eingeeengt, dann mit Wasser auf 223 g gebracht, diese mit 25 g Lsg Plumbi subacetici versetzt, durch ein 18 cm Filter 132 g abfiltrirt, das Filtrat mit einer Lösung aus 5 g krystallisiertem Natriumsulfat in 8 g destill. Wasser in einem ERLKENMEYER-Kolben versetzt und das Gemisch einige Minuten bei Seite gestellt Dann giebt man dem Kolben eine so schräge Lage, dass die Flüssigkeit fast die Öffnung erreicht, stellt zum völligen Absetzen bei Seite, gießt dann vorsichtig 130 g ab, versetzt mit 2 g Lsg Ammon. caustici und schüttelt 5 mal mit je 80 ccm Chloroform in einem Scheidetrichter aus Die Chloroformauszüge filtrirt man nach dem jedesmaligen Absetzen direkt aus dem Trichter in einen tarirten ERLKENMEYER-Kolben ab, destillirt ab und verdampft im Wasserbade zum konstanten Gewicht Den Rückstand wägt man, es ist Roh Digitoxin — Zur Reinigung löst man dasselbe in 8 g Chloroform, setzt der Lösung 7 g Aether und 50 g Petroläther zu, schwenkt gut um, wonach sich das gereinigte Digitoxin flockig ausscheidet und filtrirt durch ein Filter von 5—6 cm Durchmesser, wobei man das im Kolben haften bleibende Digitoxin ausser Acht lässt Den Rückstand auf dem Filter spült man mit heissem, absolutem Alkohol durch Filtration in den Kolben zurück, verdunstet den Alkohol und trocknet zum konstanten Gewicht Der Rück

stand $\times 10$ giebt den Digitoxingehalt der Droge an. Zur Werthbestimmung der Tinktur dampft man 200 g derselben im Wasserbade ein auf circa 20 g, nimmt den Rückstand mit Wasser auf, verdünnt auf 232 g, versetzt mit Liq. Plumb. subacetic. und verarbeitet weiter wie oben. Entsprechend verfährt man beim Nachweis im Flindertrakt.

Anf. Grund der vorliegenden Bestimmung lassen sich besonders nach Cassan und Loxrey folgende Gesichtspunkte für die Beurtheilung der Droge anstellen.

1) Der Gehalt an Digitoxin schwankt von 0,1–0,62 Proc. Es scheint, als ob 0,3 Proc. ein Durchschnittsgehalt wäre, an den sich der Apotheker halten sollte, denn, wie schon gesagt, die Anzahl der vorliegenden Untersuchungen reicht zu einem abschliessenden Urtheil noch nicht aus.

2) Die Droge ist nicht später wie Mitte September einzusammeln, von da ab macht sich ein erheblicher Rückgang bemerkbar, z. B. 0,290 und 0,327 Proc. gegen 0,139 und 0,170 Proc.

3) Nach langer Regenperiode gesammelte Blätter sind minderwerthig.

4) Die nicht blühende Pflanze hat einen höheren Digitoxingehalt als die blühende, die Differenz beträgt etwa 10 Proc. Sollte sich das durch weitere Untersuchungen bestätigen, so würden die Arzneibücher die Forderung, nur von der blühenden Pflanze zu sammeln, fallen lassen müssen.

5) Die von den Blattstielen und stärkeren Rippen befreiten Blätter geben etwa doppelt so viel Digitoxin wie die ganzen Blätter.

6) Blüthen mit den Kelchen ergeben einen ähnlich hohen Digitoxingehalt wie die Blätter, Wurzeln enthalten nur Spuren.

7) Die Einwirkungen der Kultur erweisen sich bis jetzt als ungünstig, kultivirte Blätter enthalten erheblich weniger Digitoxin wie wildgewachsene, so dass die entsprechenden Forderungen der Arzneibücher ihre Berechtigung haben. Ob aber fortgesetzte und sorgfältig geleitete Kulturversuche den Gehalt nicht günstig beeinflussen werden, muss die Zukunft lehren. Jedenfalls ist bei solchen der Auswahl des Bodens, der Düngung, Bewässerung, Mearschhöhe grosse Aufmerksamkeit zu schenken.

8) Ein Rückgang sorgfältig aufbewahrter Blätter im Digitoxingehalt nach einjähriger Aufbewahrung scheint nicht stattzufinden.

9) Dagegen scheint es, als ob das Pulver, wenn es nicht vor Licht und Luft sorgfältig geschützt wird, im Digitoxingehalt rasch zurückgeht.

Verfälschungen und Verwechslungen. 1) Die Blätter kultivirter Pflanzen sind weniger behaart, oft fast kahl, sie sollen nicht verwendet werden (vergl. oben).

2) Die Blätter anderer Digitalis-Arten (*Digitalis ambigua* Murray, *D. lutea* L., *D. parviflora* Lam.) sind stiellos, kleiner, schmaler, mit weniger stark hervortretendem Adernetz, fast kahl oder kahl.

3) Die Blätter von *Verbascum*-Arten sind dicker, schmecken nicht bitter, sie haben, abgesehen von anderen Merkmalen, Sternhaare.

4) Die Blätter von *Faula Conyza* DC sind elliptisch, brüchig, spitzig, oberseits weichhaang, unterseits dünnfilzig, am Rande gesägt oder ganzrandig. Kein feines Fasernetz im durchfallenden Lichte. Kaum bitter-schmeckend.

5) Die Blätter von *Symphytum officinale* L sind herablaufend, untere in den Blattstiel verschmälert, rauhhäutig, ganzrandig, nicht bitter.

6) Die Blätter von *Tenarium Scrodonia* L sind nicht filzig, gestielt, herzförmig.

7) Die kürzlich beobachteten Blätter von *Solanum tuberosum* L und *Solanum nigrum* L sind am Oxalat leicht zu erkennen (vergl. *Datura*).

Officinell sind (vergl. oben) nur die von der 2jährigen, wildwachsenden Pflanze während der Blüthe gesammelten Blätter, in Deutschland ausserdem das frische, blühende Kraut zur Bereitung der Tinktur, in Frankreich gebraucht man bisweilen auch die getrockneten Blüthen.

Auf Einsammlung und Aufbewahrung dieses ausserst wichtigen Arzneimittels ist besondere Sorgfalt zu verwenden. Man sammelt die Blätter von der im Juli

und August blühenden Pflanze, trocknet sie an einem schattigen Orte zunächst an der Luft, dann bei einer Wärme von höchstens 30° C und bewahrt sie in dicht schliessenden Blechbüchsen auf. Holzfasser oder gar Sacke bieten keinen genügenden Schutz gegen Luft, Licht und Feuchtigkeit und sind hier als Aufbewahrungsgefässe nicht geeignet.

Wer nicht in der Lage ist, die Digitalis selbst sammeln zu lassen, beziehe dieselbe von Apothekern in Gebirgsgegenden, oder von durchaus zuverlässigen Drogenhäufern und auch dann am besten in unzerkleinertem Zustande! Man durchmustert jede Sendung eingehend, entfernt misfarbige Theile oder zweifelhafte Beimengungen, und achtet auf die weniger wirksamen Blätter der angebauten Pflanzen. Durch Reiben auf einem Diablotiebel, wobei die groberen Rippen zurückbleiben, welche verworfen werden, verwandelt man die Blätter in eine feine Species für Aufgüsse, oder nach kurzem Nachtrocknen über Aetz kalk in ein feines Pulver und bewahrt beide Zerkleinerungsformen in gelben, dicht verschlossenen Hafengläsern auf — 5 Th frische Blätter geben 1 Th trockene, das Pulver der letzteren bedingt einen Verlust von 10—12 Proc.

Digitalisblätter sind vorsichtig, vor Licht geschützt, aufzubewahren und jährlich zu erneuern, die älteren Vorräthe werden am besten verbrannt. Vergl. vorige Seite.

Wirkung und Anwendung. Die Wirkung ist hauptsächlich auf das Herz gerichtet. Durch kleine Dosen wird nach vorübergehender Beschleunigung die Pulsfrequenz herabgesetzt und der Blutdruck erhöht infolge erhöhter Energie der Herzkontraktionen und gleichzeitiger Verengerung der peripherischen Gefässe — Grössere Dosen erzeugen Pulsbeschleunigung durch Lähmung der Hemmungsapparate und Verminderung des Blutdruckes — Sehr grosse Dosen bewirken schnellen, unregelmässigen, kleinen Puls und führen zur Lähmung des Herzmuskels selbst — Auf die Diurese wirkt bei gesunden Menschen Digitalis nicht ein, wohl aber bei bestehenden, organischen Herzfehlern — Bei grosseren Dosen wird die Körpertemperatur erniedrigt — Digitalis besitzt kumulative Wirkung, bei wiederholter Darreichung kleinerer Dosen kommt es zu Intoxikationsscheinungen: Erbrechen, Kopfschmerz, verlangsamter Puls, Schwindel, Hallucinationen, Diarrhoe, Kalte und Schwächegefühl — Der Tod kann durch Herzlähmung unter Konvulsionen erfolgen.

Man verwendet sie hauptsächlich bei Herzerkrankungen, als Diureticum bei Wasser sucht infolge von Kompensationsstörungen bei Herzerkrankungen, als die Pulsfrequenz herabsetzendes Mittel bei fieberhaften Krankheiten, bei Lungenentzündung etc, bei akutem Rheumatismus zur Bekämpfung der denselben complicirenden Herzerkrankungen.

Man giebt Digitalis innerlich in Pillen, Pulvern oder als Infusum 1,5—2,0 150,0, bisweilen auch, wenn letzteres nach längerem Gebrauche nicht mehr vortragen wird, in concentrirter Form als subkutane Injektion. In diesem Fall ist der Aufguss natürlich durch Papier zu filtriren. Bei Herstellung der Aufgüsse soll ein Kochen mit Rücksicht auf die Zersetzbarkeit der Glukoside unterbleiben. Nach BENTSCHEK ist die heisse Perkolation das beste Verfahren zur Bereitung gehaltreicher, wässriger Ansätze. Dieselben haben die Eigenthümlichkeit, leicht zu gelatiniren, man hat das einem reichlichen Pektin gehalte, besonders einjähriger Blätter, zugeschrieben. Gegenwärtig wissen wir, dass Bakterien die Ursache sind, nämlich *Bacillus gummosus* Ritsert (*Bacillus gelatinogenus* Brautgam), und dass der Schleim durch Umwandlung des im Infusum befindlichen Rohrzuckers entsteht. Solche gelatinirte Infusa dürfen nicht verwendet werden. Alkalien, Gerbsäure, Metallsalze, Jod sind mit Digitalisarzneien unverträglich.

Grösste Einzelgabe	Germ	Helv	0,2 g	Austr	0,2 g	Brit	0,12 g
" Tagesgabe	"	"	1,0 g	"	"	"	0,6 g

Grösste Tagesgabe im Aufguss nach Helv 2,0 g. Für Kinder rechnet man 0,05 g auf's Lebensjahr als Höchstgabe (Bismarck).

Für Thiere 2,0—12,0 g für Pferde und Rinder, 0,1—1,0 g für Schafe und Ziegen, 0,05—0,3 g für Hunde.

Digitalis und ihre Zubereitungen sind dem freien Verkehr entzogen und dürfen nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden.

† *Alcoolatura Digitalis* *Alcoolature de digitale* (Gall) Aus gleichen Teilen frischer, zu Beginn der Blüthe gesammelter Fingerhutblätter und Alkohol (80 proc) durch 10tägige Maceration zu bereiten

Cigarettes de digitale (Gall) Wie *Cigarettes de shamone* Gall (S 1015)

Emplastrum cum extracto Digitalis *Emplâtre d'extrait de digitale* Gall
Mittels Extr digital alcool wie *Emplastrum cum extracto Conu* Gall (S 945)

† *Extractum Digitalis* Ergänzb Fingerhutextrakt Man bereitet es aus frischem, zur Blüthezeit gesammeltem Fingerhutkraut wie *Extract Belladonnae* Germ (S 469) Ausbeute 3 Proc Grösste Einzelgabe 0,2 g, grösste Tagesgabe 0,6 g (nach LEWIN)

Helv Extr Digitalis duplex s siccum¹⁾ Trockenes Fingerhutextrakt
Extrait de digitale sec 200 Th Fingerhutblatt (V) erschöpft man mit q s einer Mischung von Wasser und Weingeist (94 proc) ää im Perkolator²⁾ Man befeuchtet mit 100 Th, sammelt zuerst 150 Th, verdunstet den Rest auf 50 Th, vermischt beides, fügt allmählich unter Umschütteln 200 Th Weingeist zu und giesst nach 48 Stunden klar ab. Den durch gelindes Erwärmen in 40 Th Wasser gelösten Rückstand fällt man nochmals mit 120 Th Weingeist, filtrirt nach 24 Stunden, mischt beide Auszüge und bereitet durch Eindampfen mit q s Reispulver 100 Th trockenes Extrakt Grösste Einzelgabe 0,05 g, grösste Tagesgabe 0,25 g

U-St *Extract of Digitalis* Aus 1000 g Digitalispulver (No 60) und q s einer Mischung von 600 ccm Weingeist (91 proc) und 800 ccm Wasser im Verdrängungswege Man befeuchtet mit 400 ccm, sammelt etwa 3000 ccm³⁾, destillirt den Weingeist ab und verdampft bei höchstens 50° C zur Pillenkonsistenz

Gall 1) *Extrait de digitale (aqueux)* Durch Uebergiessen von 1 Th grobem Digitalispulver mit 6, dann 2 Th siedendem Wasser, je 12stündiges Ausziehen und Eindampfen der Pressflüssigkeiten zu einem weichen Extrakt

2) *Extrait de digitale (alcoolique)* 1000 g mittelfeines Digitalispulver erschöpft⁴⁾ man im Verdrängungswege mit 6000 g Weingeist (60 proc), destillirt den letzteren ab und verdampft zu einem weichen Extrakt

DEUTSCHEN *Extractum Digitalis solidum* *Infusum Digitalissiccum* Fingerhut-Dauerextrakt Aus feingeschnittenen Blättern wie Extr Uvae Ursolidum (S 363) durch 12stündiges Ausziehen

Die Verwendung dieses Extrakts an Stelle eines frischen Aufgusses wird von der Ph Helvet ausdrücklich untersagt

† *Extractum Digitalis fluidum* Fingerhut-Fluidextrakt *Extrait fluide de digitale*

Helv 100 Th Fingerhutblatt (V) befeuchtet man mit einer Mischung von 10 Th Glycerin, 15 Th Wasser, 25 Th Weingeist und erschöpft⁵⁾ im Perkolator mit q s Wasser und Weingeist ää Man sammelt zuerst 75 Th, verdampft des Rest auf 25 Th und vereinigt beide zu 100 Th Grösste Einzelgabe 0,1 g, grösste Tagesgabe 0,5 g

U-St Aus 1000 g Digitalispulver (No 60) und einer Mischung von 600 ccm Weingeist (91 proc) und 800 ccm Wasser im Verdrängungswege Man befeuchtet mit 400 ccm, sammelt zuerst 850 ccm, dann weiter 1 a durch Eindampfen des Restes q s zu 1000 ccm Fluid Extrakt Digitale-Extrakte sind vorsichtig aufzubewahren

† *Tinctura Digitalis* Fingerhutinktur *Teinture de digitale* *Tincture of Digitalis* *Tincture of Foxglove*

Germ Aus 5 Th frischem, serquetschem Fingerhutkraut und 6 Th Weingeist⁶⁾ Braungrün, wird durch Wasserzusatz trübe (die folgenden nicht!)

Helv Aus Fingerhutblatt (V) wie Tinct Belladonnae Helv (S 470)

Austr Aus gepulverten Fingerhutblättern wie Tinct Aconiti rad Austr (S 155)

Brit Aus 125 g gepulverten Fingerhutblättern (No 20) und q s Weingeist (60 proc) bereitet man durch Verdrängung 1000 ccm Tinktur

U-St Aus 150 g gepulverten Fingerhutblättern (No 60) und q s verd Weingeist (41 proc) wie vorige 1000 ccm Tinktur

Gall Aus gepulverten Fingerhutblättern wie Tinct Cocae Gall (S 869).

Aufbewahrung Vorsichtig und vor Licht geschützt

Grösste Einzelgabe Germ Austr 1,5 Helv 1,0 Brit 0,9

Grösste Tagesgabe 5,0 5,0

Tinctura Digitalis ab oleo et acido liberata. Um die oft brechenenerregenden Wirkungen der Digitalis zu besänftigen, wird empfohlen, die zerschnittenen Blätter im Ver-

¹⁾ Vergl Fussnote S 947

²⁾ Vergl Fussnote S 925 und oben unter Nachweis der Glukoside

³⁾ U-St giebt unter *Tincturae Herbarum recentium* — *Tinctures of fresh herbes* folgende allgemeine Vorschrift für Tinkturen aus frischen Kräutern 500 g frisches Kraut, 1000 ccm Weingeist (91 proc), durch 14tägige Maceration zu bereiten

Handb d pharm Praxis I

drängungswege mit Petroläther zu entfetten, ferner die durch Perkolation bereitete Tinktur vor dem Einstellen auf das richtige Gewicht mit 10 proc Ammoniak zu neutralisiren

† *Tinctura Digitalis aetherea*. Aetherische Fingerhutinktur *Teinture étherée* ou *éthérée* de digitale Ergänzb 10 Th fein zerschnittene Fingerhutblätter, 25 Th Aether, 75 Th Weingeist Gütteste Einzelgabe 1,0 g, grösste Tagesgabe 3,0 g (nach Læwen) In Gelatinekapseln zu 0,25 im Handel

Gall Aus 100 g mittelfein gepulverten Digitalisblättern und 500 g Aether (spec. Gew 0,758) durch Verdrängung Wie vorige aufzubewahren.

† *Aectum Digitalis* Ergänzb

Fingerhut Essig *Vinacigro de digitale*

Rp	Foliorum Digitalis min. conc	10,0
	Spiritus (87 proc)	100
	Acid. acetic dilut (80 proc)	18,0
	Aquae destillatae	72,0

Durch Stütiges Ausreiben Beim Auspressen sind Metallgeräte zu vermeiden Aufbewahrung vorsichtig und vor Licht geschützt Höchstgabe 3,0 g, pro die 5,0 g

Caudae Digitalis

Rp	Folior Digitalis pulver	50,0
	Kali nitric	40,0
	Radices Althaeae pulver	10,0

Man stösst mit Wasser an und formt 10 Kerzen

Gutiae diureticae HILDEBRAND

Rp	Tincturae Digitalis	
	Tincturae Colchici semina ss	10,0
	Spiritus Aetheris ultrasi	2,0

Bei Brustwassersucht zu 20 Tropfen

Gutiae sedantes OPPOLZER

Rp	Tincturae Digitalis	5,0
	Aquae Laurocerasi	7,5

3mal täglich 20 Tropfen

Infusum Digitalis

Infusum oi Digitalis

I Brit

Rp	Foliorum Digitalis gr plv	8,8
	Aquae destillatae obulmentis	1000,0

Nach 15 Minuten auspressen

II U-St.

Rp	1. Folior Digitalis concis	15,0 g
	2 Aquae obulmentis	500 ccm
	3 Spiritus (81 proc.)	100 ccm
	4 Aquae Cinnamomi (U-St)	150 ccm
	5 Aquae frigidae	q s

Man übergiesst 1 mit 2 presst nach dem Erkalten, fügt 3 und 4 und zuletzt 5 q s zu 1000 ccm hinzu.

Infusum Digitalis concentratum pro receptura

Rp	1. Folior Digitalis concis.	25,0
	2 Aquae destillatae fervid	250,0
	3 Aquae destillatae fervid	200,0
	4 Spiritus (80 proc.)	50,0

Man zieht 1 mit 2, dann mit 3 lege alles im Wasserbade aus, oder man perkoliert mit heissem Wasser im Heisswassertrichter, fügt nach dem Erkalten und Auspressen 4 hinzu, filtrirt und bringt mit q s Wasser auf 500,0 g. Gesamtgewicht 90 Th. Infusum = 1 Th. Fol Digitalis. Eine Recepturverleicherung, die man nur für den Tagesbedarf vorrätig hält

Mixtura antasthmatica CHOUZANT

Rp	Infus Fol Digitalis 2,0	120,0
	Rad Ipecacuanh.	1,0
	Sirup Althaeae	25,0
	Liquoris Ammonii anisati	2,5

Bei Asthma, Krampffrösten Zuständig: 1 Esslöffel.

Mixtura antihæmoptysica LEBERT

Rp	Infus Digitalis (1,2)	150,0
	Extracti Ratanhiae	2,0 (-4,0)
	Extracti Opii	0,05 (-0,12)
	Sirupi Sacci Citri	80,0

Gegen Hämoptesen esslöffelweise

Mixtura Digitalis

Rp	Infus Fol Digitalis (0,5)	110,0
	Sirup simplex	20,0

Mixtura Digitalis composita

Rp	Infus Digitalis (0,5)	110,0
	Liquoris Kali acetici	20,0
	Sirup simplex	20,0

Mixtura diuretica HALLÉ

Rp	Tincturae Digitalis	15,0
	Vinl Colchici	6,0
	Kali jodati	10,0
	Sirup Saraparill comp	50,0
	Aquae destillatae	75,0

Bei Wassersucht theelöffelweise

Oxymel diureticum GÜBLER

Rp	Tincturae Digitalis	
	Extracti Scellae cornuti ss	5,0
	Acid gallat	2,5
	Kali bromati	
	Aquae Laurocerasi	ss 15,0
	Sirup Cerasi	200,0
	Oxymelis Scillae	280,0

Esslöffelweise bei Herz- und Nierenleiden.

† *Pastilli Digitalis* LABEYRONNE

Rp	Extracti Digitalis	1,0
	Sacchari albi	280,0
	Tragacanthae pulv	0,05
	Aquae glycyrrhizae	q s

Zu 800 Pastillen

Pilulae hecchicae HERZ

Forma mag Berolin

Rp	Folior Digitalis pulv	
	Radices Ipecacuanh pulv ss	0,05
	Opil pulverati	0,85
	Radices Liquirit pulv	2,0
	Extracti Helenh	8,0

Zu 50 Pillen 3mal täglich 1 Pille

Pilulae diureticae FRANKSON

Rp	Folior Digitalis	
	Bulbi Scillae	ss 2,0
	Extracta Gentianae	1,0
	Olei Juniperi fructus	0,1
	Mucilaginis Gummi arab	q s

Zu 50 Pillen Bei Wassersucht.

Pilulae diureticae

nach Ber Intern de Méd

Rp	Foliorum Digitalis pulv	
	Bulbi Scillae pulv	ss 2,0
	Extracti Colocythidis	0,4
	Extracti Rheii	q s

Zu 50 Pillen Morgens und Abends 1-3 Stuck

Pilulae hydragogae HENRI
HEINZ harntreibende Pillen.
 Form.
 Rp Folior Digitalis 2,5 Helv 2,0 Berol 0,7
 Gutta pulv 2,5 2,0 0,7
 Bulbi Scillae pulv 2,5 2,0 0,7
 Stibii sulfurat aurant 2,5 2,0 0,7
 Extracti Pimpinelli 2,5 2,0 0,7
 Gummi arabici — 2,0 —
 Mucilag Gummi arab q s — q s.
 Glycerini, Aquae aa — gtt VIII —
 Man format — 100 — 100 — 80 Pillen.

Pulveres antiphlogistici GOELZ
 Rp Folior Digitalis pulv 0,03
 Calomelanos 0,06
 Zinci oxydata 0,12
 Sacchari sibi 0,4
 Dentur tales doses X.

Pulvis diureticus BRERA.
 Rp Folior Digitalis pulv 0,1
 Kali nitrid 10
 Dentur tales doses X

Pulvis laxativus et diureticus
 (Nach Bull therap)
 Rp Folior Digitalis pulv
 Bulbi Scillae pulv
 Calomelanos aa 0,05
 Divide in part III Stündl 1 Pulver

Sirupus de Digitale purpurea
 Sirup de digitale (Gall)
 Rp Tincturae Digitalis 25,0
 Sirupi Sacchari 975,0

Sirupus Digitalis LARDEYRE.
 Rp Extracti Digitalis 0,1
 Sirupi Sacchari 100,0

† **Tinctura Digitalis acida**
 Rp Foliorum Digitalis conc. 25,0
 Spiritus diluti 250,0
 Acidi sulfurici pari 1,5

Acettractum Digitalis fluidum vergl **Acettract Cocae fluid S 870**
CHRISTISON'S Einreibung bei Hydrops Rp Tincturae Scillae, Tincturae Digitalis,
 Olei camphorati aa

Extractum Digitalis DENZEL ist ein Fluid Extrakt, von welchem 5 g = 1 g Digitalis-
 blätteru entsprechen, es soll nur das Digitalin und Digitalin enthalten und fast frei von
 übeln Nebenwirkungen sein

Hydragogin ist ein Gemisch von Fingerhut-, Meerswibel- und Strophanthus-Tinktur

II Ob die anderen bei uns heimischen Digitalis Arten **Digitalis ambigua Murray**
 und **D. lutea L.**, ebenfalls Glukoside enthalten und event an Stelle von I treten können,
 darüber stehen die Angaben einander direkt gegenüber **Digitalis ferruginea L.** soll
 zehnmal so stark wirken wie **D. purpurea**

Tinctura Digitalis composita s. rubra
 HILXII antasthmaticum AASKOW
 Rp Folior Digital conc. 20,0
 Radix Liquirit conc 40,0
 Lign Santal rubr 40
 Spirit dilut
 Aq Foeniculi aa 100,0
 † **Tinctura Digitalis salina**
 Rp Foliorum Digitalis conc 20,0
 Liquoris Ammoniac acetic 100,0
 Spiritus (50 proc) 20,0
 Durch Maceration bereitet man 100,0 Tinktur

Tinctura diuretica HUFELAND
 Rp Tincturae Digitalis
 Spiritus Aetheris nitrosi aa 10,0
 Olei Juniperi fructus 2,0
 1—2stündl 20—30 Tropfen.

Unguentum Digitalis
 Fingerbuttersalbe
 I Ergänz
 Rp Extracti Digitalis 1,0
 Unguenti cerat 9,0
 Zur Abgabe frisch zu bereiten. Das Extrakt löst
 man in wenig Glycerin oder verd Weingeist.

II Helvet
 Rp Extracti Digitalis fluid 20
 Adipis benzoati 80

Vinum Digitaleum compositum
 Vin de digitale composé de l'Hôtel-Dieu
 (Gall) Vin de Troussens Oenoisé de digi-
 tale composé de l'Hôtel-Dieu
 Rp 1 Folior Digitalis pulv 5,0
 2 Bulbi Scillae conc 7,5
 3 Fructus Juniperi conc 75,0
 4 Kaln acetat 50,0
 5 Vin albu 900,0
 6 Spiritus (50 proc) 100,0
 Man siebt 1—3 mit 5—6 zehn Tage aus, presst
 und löst 4

† **Vinum diureticum (Ergänz)**
 Harntreibender Wein.
 Rp Folior Digitalis conc 10,0
 Bulbi Scillae conc 10,0
 Fruct Juniperi conc 40,0
 Vin Koreum 1000,0
 Man zieht 2 Tage aus, presst und löst
 Kali acetici 3,5

Diphenylaminum.

I. **Diphenylamin Phenylanilin.** (C₆H₅)₂NH. Mol. Gew. = 169. Wird in den
 Theerfarbenfabriken dargestellt durch Erhitzen von Anilinchlorhydrat mit Anilin auf 220
 bis 230° C

Eigenschaften Farblose, monokline Krystalle von schwach fruchtartigem Ge-
 ruche, in Wasser unlöslich, dagegen in Alkohol, Aether und Benzol leicht löslich. Schmelz-
 66*

punkt 54° C, Siedepunkt 310° C. Es ist eine sekundäre Base, die sich mit Säuren zu lösen verbindet (Salzen) vereinigt, doch zerfallen diese schon unter dem Einfluss des Wassers.

Prüfung 0,2 g Diphenylamin geben mit 2 ccm verdünnter Schwefelsäure (von ca 16 Proc) und 20 ccm reiner (salpetersäurefreier) Schwefelsäure eine farblose Lösung, die durch eine Spur Salpetersäure prachtvoll blau gefärbt wird.

Anwendung In der Theerfarbenfabrikation zur Darstellung von Diphenylamin blau, Anilinblau, Aurantia. In der Analyse als Reagens auf Salpetersäure.

Diphenylamin-Reagens Man löst 0,5 g Diphenylamin unter Zusatz von 20 ccm destillirtem Wasser in 100 ccm konc salpetersäurefreier Schwefelsäure. Von dieser Lösung bringt man etwa 5 ccm in ein Probirglas und schichtet darauf die zu untersuchende Lösung. Bei Gegenwart von Salpetersäure oder salpetriger Säure entsteht an der Berührungszone mehr oder weniger intensive Blaufärbung. — Die Blaufärbung wird indessen auch hervorgerufen durch Unterchlorige Säure, Chlorsäure, Chromsäure, Eisenoxydsalze und ähnliche oxydierende Agentien.

II † Thiooxydiphenylaminum Sulfaminol $C_{12}H_{10}(OH)S$, NH Mol Gew. = 247. Die Darstellung erfolgt durch Kochen von Metaoxydiphenylamin mit Natronlauge und Schwefel. Die filtrirte Lösung wird mit Ammoniumchlorid behandelt, wobei Natriumchlorid in Lösung geht und Sulfaminol, welches mit Ammoniak keine Verbindung eingeht, als gelber Niederschlag ausfällt. Dieser wird mit Wasser gewaschen und getrocknet.



OH
Sulfaminol
(Thiooxydi-
phenylaminum).

Gelbes, geruch- und geschmackloses Pulver, unlöslich in Wasser, löslich in kochenden Alkalien, schwieriger in Alkalikarbonaten. Auch von Weingeist und Essigsäure wird es aufgenommen. Die Lösungen sind gelb gefärbt. Erhitzt braunt es sich, wird weich und schmilzt bei etwa 155° C.

Die Anwendung erfolgt als Antisepticum (Jodoform Ersatz) zu Einblasungen bei Kehlkopftuberkulose, zur Trockenbehandlung bei Eiterungen der Kieferhöhle. Als Streupulver bei Wunden, Fussgeschwüren und Decubitus. Innerlich in Gaben von 0,25 viermal täglich bei Cystitis.

Einstäubungen von Sulfaminol haben sich als spezifisches Mittel zur Bekämpfung der Faulbrut der Bienen bewährt.

Sulfaminol-Eucalyptol (8 Proc) Lösung von 8 Th Sulfaminol in 92 Th Eucalyptol. Gebrauch wie Sulfaminol zum Pinseln bei Kehlkopftuberkulose.

Sulfaminol-Guajakol (8 Proc) Lösung von 8 Th Sulfaminol in 92 Th Guajakol. Gebrauch wie Sulfaminol für rhinolaryngologische Zwecke.

Sulfaminol-Kreosot (8 Proc) Lösung von 8 Th Sulfaminol in 92 Th Kreosot. Für rhinolaryngologische Zwecke.

Sulfaminol-Menthol (8 Proc) Lösung von 8 Th Sulfaminol in 92 Th Menthol. Für rhinolaryngologische Zwecke.

III † Dijodcarbazonium Dijodcarbazon $C_{11}H_6J_2NH$ Mol Gew. = 419. Die Darstellung erfolgt durch Einwirkung von Jod auf Carbazol (Diphenylamid).

Geruchlos, gelbe Blättchen, unlöslich in Wasser, leicht löslich in Aether, Benzol, Chloroform, heissem Alkohol. Als Antisepticum bez Jodoformersatz empfohlen.

Dita.

Cortex Dita *Cortex Alstoniae*. — *Ecoree de Dita* (Gall.) Ditarinde. — *Iforcee d'Alstonia*. — *Alstonia Bark*. Dita Bark ist die Rinde des Stammes der zu den Apocynaceae — Plumieroidae — Plumiereae — Alstoniinae gehörenden *Alstonia scholaris* (L.) R. Br. In ganz Indien und von da bis zum tropischen Australien und Neu Guinea wachsender Baum, angeblich auch in Ostafrika.

Beschreibung. Die Rinde bildet flach rinnenförmige Stücke, die bis 1,5 cm dick, aussen gelbgrün, mit etwas schwammigem Kork bedeckt, innen braun gestreift sind. Querschnitt rötlich. Der Kork besteht aus wechselnden Lagen dünnwandiger und dickwandiger Zellen. In der Mittelrinde reichliche Gruppen von Steinzellen, die strecken

weise fast zu einem geschlossenen Ring zusammentreten. Die Stenzellen gehen auch in den Bast über, der Milchsaftschläuche und zusammengefallene Siebröhren erkennen lässt. Markstrahlen bis 3 Zellreihen breit, ihre Zellen radial gestreckt. Im Parenchym der Baststrahlen und der Mittelrinde reichlich Oxalat in Einzelkristallen.

Da unter dem Namen Ditarinde ganz verschiedene Rinden in den Handel gelangen, so ist vorkommenden Falles genau auf den Bau zu achten.

Bestandtheile Alkaloide. Ditarin $C_{16}H_{19}NO_2$, Ditain oder Echitamin $C_{22}H_{25}N_3O_4$, ein heftiges Gift. Ferner Echicerinsäure, Echikautschin $C_{20}H_{19}O_2$, eine elastische Substanz, löslich in Chloroform, Aether, Benzin, Echicerin $C_{20}H_{19}O_2$, Echitin $C_{24}H_{32}O_2$, Echitein $C_{12}H_{20}O_2$, Echitenin $C_{20}H_{19}NO_4$, Echiretin — Ditarin wird von konzentrierter Salzsäure nach mehreren Stunden purpurroth gelöst, ebenso lösen Schwefelsäure, Vanadinschwefelsäure, Salpetersäure mit rother Farbe.

Ditarin wird von Salpetersäure mit gelber Farbe gelöst, die Farbe wird dann grün, endlich orangeroth.

Anwendung. Man verwendet die Rinde als Febrifugum und Tonicum, besonders bei chronischer Diarrhoe und Ruhr, wie Chinarinde. Zum arzneilichen Gebrauch eignet sich am besten das Fluidextrakt und die Tinktur (1:10), von der 3–7 g *pro dosi* gegeben werden.

Drosera.

Gattung der Droseraceae

I **Drosera rotundifolia** L. Sonnentau. Rosée du soleil. Youthwort. Lustwort. Heimisch auf Torfmooren Europas und Nordamerikas. Peptonisirendes Kraut mit einer Rosette grundständiger, rundlicher, in den langen Stiel verschmalserter, reizbarer, mit Drüsenhaaren besetzter Blätter. Inflorescenz wickelförmig. Blüten klein, zwittrig, fünfzählig, mit 8 Karpellen.

Verwendung findet die ganze Pflanze.

Herba Droserae. Herba Rosellae s. Rosae Solis — Sonnentau. Sonnenkraut. Ohrloeffelkraut. Edler Widenstich. Jungfernbülthe — Drosera (Gall).

Das blühende, bei gewöhnlicher Temperatur getrocknete Kraut 7 Th. frisches geben 1 Th. trockenes.

Bestandtheile Ein peptonisirendes Ferment, der Träger der verdauenden Kraft der Blätter, ferner rothe und gelbe Farbstoffe und ein athersches Oel, die frisch etwas scharfen und reizenden Blätter verlieren diese Eigenschaft beim Trocknen. Das trockne Kraut liefert mit Alkohol (60 proc.) 25 Proc. Extrakt.

Anwendung. Die in Vergessenheit gerathene Droge wird neuerdings besonders in England und Amerika bei Bronchitis, Asthma, Keuchhusten und dem Husten der Phthisiker angewendet. — Es wird auch eine Wirkung auf die Sexualorgane behauptet. Im wesentlichen scheint die Wirkung eine diuretische zu sein, daher auch bei Wassersucht verwendet. — Dass die Pflanze zu den sogenannten „Fleischressenden“ gehört, ist bekannt.

II Ebenso verwendet man auch die anderen bei uns heimischen Arten **Drosera intermedia** Hayne und **Drosera longifolia** L.

Alcoholatura Droserae (Gall.) wird aus der ganzen, frischen Pflanze wie Alcohol Digitalis Gall. (S. 1041) dargestellt.

Extractum Droserae s. Rosellae. Durch Ausziehen des trockenen Krautes mit verdünntem Weingeist bei gelinder Wärme und Eindampfen zur Extraktstärke. Ausbeute etwa 25 Proc. Gabe 0,1–0,3.

Extractum Droserae fluidum. Wie Extract Belladonnae fluidum U-St. (S. 470) zu bereiten.

Tinctura Droserae s. Rosellae. 1 Th. Sonnentau, 5 Th. verdünnter Weingeist (60 proc.) Nach Curm 100 g trocknes Kraut, 11 verd. Weingeist (60 proc.) Einzelgabe 0,4–1,0 g, Tagesgabe 6–10,0 g.

Rp Tinctura Droserae 5,0
 Vin Pepsini 30,0
 M D S Sättlich ein Kaffeeöffel voll.

III Ausländische Arten **Drosera Whittakeri Planch** in Australien enthält einen rothen Farbstoff $C_{11}H_8O_8$ und einen orangegelben $C_{11}H_8O_4$.

In Brasilien liefert **Drosera communis St Hil** in der ganzen gestossenen Pflanze ein reizendes Mittel, wie Senfteig, auf Schafe soll die Pflanze giftig wirken **Drosera villosa St Hil**, ebenfalls in Brasilien, liefert aus dem Saft der ganzen Pflanze mit Zucker einen Hustensaft, die Blätter einer andern, nicht bestimmten Art liefern einen schweis- und urntreibenden Thee

Duboisia.

Gattung der Solanaceae — Salpiglossideae.

Kahle Baumchen mit ungetheilten Blättern und zahlreichen, in einem endständigen, rispigen Blütenstand stehenden, relativ kleinen, weissen Blüten Die röhrig glockige Blumenkrone mit funflappigem, schwach zweilippigem Saum 4 Staubblätter, Frucht eine Beere Enthält 2 Arten

I **Duboisia myoporoides R Br** Heimsch in Australien und Neukaledonien. Verwendung finden die Blätter **Folia Duboisiae**.

Beschreibung Sie sind bis 15 cm lang, bis 3 cm breit, länglich lanzettlich, am Rande etwas umgebogen Vom beiderseits hervortretenden Mittelnerven gehen die Sekundärnerven fast unter einem rechten Winkel ab Spaltöffnungen oberseits spärlich, unterseits sehr zahlreich, fast kreisrund, ziemlich gross, ferner auf der Epidermis keulenförmige, mehrzellige Drüsenhaare

Bestandtheile. Die Blätter enthalten ein Alkaloid $C_{17}H_{21}NO_6$, das als Duboisin bezeichnet wurde Nach LADENBURG soll das Duboisin mit dem Hyoscin identisch sein, es ist aber darauf aufmerksam zu machen, dass das Duboisin stärker wirkt, als das Hyoscin Nach E SCHMIDT enthalten die Blätter Scopolamin und Hyoscyamin und nach E MERCK Pseudohyoscyamin, letzteres schmilzt bei $133-134^{\circ}C$, dreht links, ist in Wasser und Aether schwer, in Alkohol und Chloroform leicht löslich, es liefert bei der Spaltung Tropäsure und eine Base $C_8H_{15}NO$ — Uebrigens scheinen die Blätter nicht immer die gleichen Alkaloide zu enthalten, vielleicht sind sie nach dem Alter oder der Jahreszeit verschieden, so enthält ein von SCHUTTA untersuchtes Muster nur Hyoscyamin, ein anderes nur Hyoscin.

Anwendung. Die Blätter wurden früher ebenso wie die anderer narkotischer Solanaceen verwendet, gegenwärtig ist der Gebrauch sehr zurückgegangen, doch sollen sie anderen Solanaceenblättern beigemengt im Handel vorkommen

Charakteristisch ist vorkommenden Falles der beiderseits vorragende Mittelnerv, sein Gefässbündel ist wie bei anderen Solanaceen bikollateral, er enthält Steinzellen

†† **Duboisinum sulfuricum, Duboisinsulfat** (Ergänzb) wird als Hypnoticum und Sedativum zuweilen angewendet. Das Duboisinsulfat ist keine einheitliche Verbindung, sondern ein Gemenge aus wechselnden Mengen Hyoscyaminsulfat, Scopolaminsulfat (= Hyoscyaminsulfat) und anderen Sulfaten der in den Blättern der *Duboisia myoporoides* enthaltenen Basen Es kann je nach der Art der verarbeiteten Blätter das eine Mal fast reines Hyoscyaminsulfat, ein anderes Mal fast reines Scopolaminsulfat sein Es giebt die unter Atropinsulfat angeführten Reaktionen. Sehr vorsichtig aufzubewahren

Dosis	subcutan bei Frauen 0,0008—0,0012	} pro Dosi und die
	bei Männern 0,0012—0,0022	
	innerlich bei Frauen 0,0008—0,0022	

II Duboisia Hopwoodii F v M (syn *Duboisia Pituriæ* Bankroft), *Pituriæ* Pitschurie Heimsch in Südaustralien. Die Blätter sind 5–10 cm lang, lineal, die Spitze oft etwas umgebogen. Sie enthalten ein Alkaloid *Piturin*. Dasselbe wird als farbloses, mit Wasser, Aether und Alkohol lösliches Öl vom Siedepunkt 243° C beschrieben. Nach Ladenburg soll es mit dem Nicotin identisch sein.

Dulcamara.

Stipites Dulcamarae (Erganzb) **Caulis Dulcamarae** (Helv) **Caules Dulcamarae** (Austr) **Dulcamara** (U-St) **Amara dulcis**. **Lignum Dulcamarae** — Bittersüsstengel. **Bittersuss**. Heiligenbitter. ¹⁾ **Hindischkrautstengel** **Mänseholz** — **Douce-amère** (Gall) — Bittersweet Bittersweet stalks sind die oberirdischen Aeste von **Solanum Dulcamara L.** (Solanaceae — Solanene — Solaninae), durch ganz Europa, bis nach China und Japan verbreitet.

Beschreibung Pflanze sträucherartig, Stengel unten holzig, oben mehr krautig, niederliegend oder klimmend. Blätter gestielt länglich eiförmig, ganzrandig, spitz oder zugespitzt, am Grunde oft herzförmig oder selbst gedöhrt, 8zählig. Blüthen violett, selten weiss, in langgestielten, rispenartigen, gablig beginnenden Wickeln, dieselben durch Anwachung scheinbar extraaxillar.

Die Stücke der Aeste, gewöhnlich geschuitten im Handel, sind 4–8 mm dick, der Länge nach gestreift oder gefurcht, aussen grünlich braun, ziemlich glänzend mit Kohwarzen (Lenticellen) und zerstreuten Blattnarben, innen häufig hohl.

Ausserhalb des dünnen Korkes bleibt die Epidermis mit ihrer Cuticula erhalten, im Parenchym der Mittelrinde Chlorophyll, darauf folgend ein einfacher, oft unterbrochener Kreis von Fasern. Im Holz reichlich Holzfasern, wenig Parenchym. Die Gefässbündel sind bikollateral, daher im Mark ebenfalls Phloem, das nach innen (also gegen das Centrum) Fasern erkennen lässt. In zahlreichen Zellen, besonders des Parenchyms, Oxalatsand.

Geschmack zuerst bitterlich, dann süsslich (daher der Name).

Bestandtheile $\frac{1}{2}$ pro mille Solanin $C_{28}H_{47}NO_{13}$, ferner ein amorphes, bitter schmeckendes, noch nicht sichergestellt Alkaloid $C_{28}H_{47}N_2O_{13}$, ein Glukosid Dulcamarin $C_{28}H_{47}O_{16}$, das bei der Spaltung Glukose und Dulcamaretin $C_{12}H_{23}O_6$ heftet. Seine Spaltung beim Kauen scheint den Wechsel im Geschmack der Droge (erst bitter, dann süss) zu bedingen. Vielleicht gehört das Dulcamarin zu den Saponinen.

Verwechslungen Als solche werden die Stengel von *Lonicera*-Arten und *Humulus Lupulus L.* genannt. Sie haben gegenständige Blattnarben und keine bikollateralen Bündel.

Einsammlung etc. Officiell sind die jüngeren (Helv U St), wie auch die zweijährigen Stengel, die nach Erganzb im Herbste nach dem Abfallen der Blätter nach Austr im ersten Frühlinge oder im Spätherbste gesammelt werden. Man schneidet sie, um glatte Scheibchen zu erhalten, in frischem Zustande, nachdem man die dickeren Stengel gespalten, trocknet zunächst an einem luftigen, schattigen Ort, dann bei gelinder Wärme und bewahrt in Blechgefässen auf. Die grüne Farbe der Rinde verliert sich bei längerer Aufbewahrung.

Anwendung innerlich zu 0,5–2,0 im Pulver oder als Abkochung, auch in Theemischungen. In der Homöopathie gegen Durchfall. In grösseren Dosen erzeugt die Droge Schluckbeschwerden, Uebelkeit, Erbrechen, Schwäche, Schwindel, Cyanose, Pupillenerweiterung, Konvulsionen. Innerlich verwendet man sie gegen Hautkrankheiten (Psoriasis, Pityriasis), Rheumatismus, Katarrhe, Asthma.

Extractum Dulcamarae. Bittersüssextrakt. **Extrait de douce-amère** Erganzb 1 Th fein zerschnittene Bittersüsstengel wird zweimal mit je 5 Th siedendem

¹⁾ Unter diesem Namen sonst *Species Hierae piceae*

Wasser übergossen 6, dann 8 Stunden stehen gelassen, die Pressflüssigkeiten zu einem dicken Extrakt eingeampft. Ausbeute 16—18 Proc. Gall. Ist zuerst mit 5, dann 3 Th kaltem Wasser je 12 Stunden ausziehen. Diet empfiehlt zur Erhöhung der Haltbarkeit Eindampfen zum dünnen Extrakt, Fallen der Schleimtheile mit 25 Weingeist, Filtriren, Waschen des Rückstandes mit verd. Weingeist und Eindampfen. Ausbeute 14—15 Proc. Gabe 0,5—1,0—1,5 g.

Extractum Dulcamarae fluidum. Fluid Extract of Dulcamara (U-St.) Wird ebenso wie Extr. Convallariae fluid U St (S 957) bereitet. Auf 100 Th der Droge braucht man etwa 450 Th des Lösungsmittels.

Pilula antistarrhale HUFELAND.
Rp Extracti Dulcamarae 2,0
Extracti Cardui benedicti 6,0
Aque Foeniculi 50,0
Aque Amygdalar amar 60
Bei Katarrh mehrmals täglich einen Theelöffel.

Pilula depuratoriae ALTHOF.
Rp Extracti Dulcamarae 10,0
Stibi sulfurati lavigati 6,0
Stiptum Dulcamar pulv 2,5
7: 150 Pillen 5mal täglich 3, steigend bis 7 Pillen.
Bei Hautausschlägen.

Pilula Dulcamarae (Gall)
Tisane de douce-amère
Rp Stiptum Dulcamarae conc. 20,0
Aque destillata ebullientis 1000,0
Nach 2 Stunden auspressen.

Sirupus Dulcamarae
Rp Extracti Dulcamarae 20
Sirupi Sacchari 98,0
Kindern theelöffelweise, Erwachsenen esslöffelweise.

Sirupus de Dulcamara (Gall)
Sirup de douce-amère
Rp 1 Stiptum Dulcamarae conc. 100,0
2 Aque destillat 1500,0
3 Sacchari
1 wird mit 2 Lothend übergossen, nach 6 Stunden presst man ab, fügt auf 100,0 der Pressflüssigkeit 160,0 von 3 hinzu und kocht durch Aufkochen.

Species pectorales BURROW

BURROW'scher Thee
Rp Herbae Cardui benedicti
Herbae Centaurei min
Fichen Islandici
Süßl. Dulcamara 25 60,0

Divid in part X. Ein Päckchen mit 2 l Wasser auf 1 l einkochen und tagsüber lauwarm verbrauchen. In Ostpreußen beliebtes Hausmittel.

Tinctura Dulcamarae

Rp Stiptum Dulcamarae conc 1,6
Spiritus diluti 5,0

Ex tempore

Rp Extracti Dulcamarae 4,0
Spiritus diluti 96,0

Unguentum cardiacum SCHROEDER

Rp Extracti Dulcamarae 20
Spiritus diluti 1,0
Olei Lauri
Unguenti Rosmarini comp
Unguenti cerei 25 15,0

Zum Einreiben der Herzgrube bei Magenweh der Kinder.

Kräuterthee von PROSER, besteht aus Bittersüßholzwurzeln, Kornblumenblüthen, Sonnenblättern und Pfefferminze.

KUNKEL'S antilherpetische Pillen, Bluteinmischungspillen 10 Th Bittersüßholzwurzel, 5 Th Goldschwefel, 1 Th Aloe.

MORAWITZ'S Heilkräuter-Extrakt, gegen Lungenleiden, ist ein gereinigter Honig mit Spuren von Aussüßen aus Bittersüß, Mohnkapseln und bitteren Kräutern.

Ecballium.

Gattung der Cucurbitaceae — Cucurbitaceae — Cucurbitinae. Umfasst eine Art **Ecballium Elaterium (L.) A Rich**. Heimisch im Mittelmeergebiet. Verwendung finden die Beerenfrüchte **Fructus Ecballi** **Fructus Elaterii** s. Momordiceae s. Cucurbitaceae s. **Cucurbitaceae** s. **Fructus Elaterii** — Springgurke. Eselgurke. — Concombre sauvage — Ecballium (Gall.)

Beschreibung. Die Früchte sind oval, etwa 4 cm lang, 2,5 cm dick, gelblich grün, weichstachelig, dreifachig, in jedem Fach zahlreiche, in einen grünlichen Schleim eingebettete Früchte. Die am gekrümmten Blattstiel herabhängenden Früchte lösen sich bei der Reife von demselben ab, wobei sie aus dem dadurch entstandenen Loche die Samen mit dem Schleim heftig herauspritzen. Man sammelt die Früchte kurz vor der Reife und verwendet sie nach Entfernung der Samen zur Herstellung des Extractum Elaterii und des Elaterins.

Bestandtheile. Elaterin (Elaterin) $C_{26}H_{48}O_8$, sechsseitige Tafeln, von sehr bitterem und scharfem Geschmack und neutraler Reaktion. In Wasser und Glycerin unlöslich.

schwer in kaltem, leicht in kochendem Weingeist löslich, ebenfalls leicht in Schwefelkohlenstoff, Amylalkohol, Chloroform und Benzol löslich. In konzentrierter Schwefelsäure mit rother Farbe löslich, ebenso in Phenol und Schwefelsäure. Man gewinnt es durch Extraktion des weissen Elaterium (vergl unten) mit kochendem Alkohol, Ausfällen mit Wasser, Reinigen und Waschen mit Aether und Umkrystallisiren aus absolutem Alkohol. Es ist das drastische Prinzip der Früchte. Dieselben enthalten ferner Prophetin $C_{20}H_{30}O_7$ (?), Ecbalin (Elaternsäure) $C_{20}H_{34}O_4$ (?), Hydroelaterin $C_{20}H_{30}O_6$ (?), Elaterid $C_{20}H_{32}O_{12}$ (?).

Anwendung. Die ganzen Früchte werden kaum benutzt, dagegen das Elaterium und Elaterin.

† **Extractum Elaterii.** Man unterscheidet 1 **Elaterium album s anglicum** Elaterium (Brit.) Durch Absetzenlassen des Saftes und Eintrocknen des Saftes hergestelltes Präparat von sehr ungleichmässiger Zusammensetzung, dann der Elateringehalt, nach Brit 20—25 Proc, schwankt zwischen 15 und 50 Proc. Gabe 0,006—0,03 g (Brit.), doch genügen zur Purgirwirkung (nach HUSEMANN) 0,003—0,015 g. Die Anwendung ist nicht rathsam, bei alten Leuten sogar gefährlich (!). Wird zuweilen mit Calciumkarbonat und Stärke verfälscht. Grünliche, zerbrechliche Kuchen von schwachem Theegeruch.

2 **Elaterium nigrum s Miltense.** Durch Abdampfen des aus den frischen Früchten gepressten und durchgeseihten Saftes zum dicken Extrakt zu bereiten. Ausbeute etwa 1,5 Proc. Grünlich braun, in Wasser trübe löslich. Enthalt 15—20 Proc Elaterin.

†† **Elaterium.** Elaterin (Brit U-St.) Gabe 0,0015—0,006 g (Brit.) (vergl oben)

† **Pulvis Elaterini compositus** (Brit.)

Compound Powder of Elaterin.

Rp Elaterini 1,0
Sacchari Lactis 89,0

Dosis 0,06—0,20

Trituratio Elaterini (U-St.)

Trituration of Elaterin.

Rp Elaterini 1,0
Sacchari Lactis 9,0

Elaeis.

Gattung der **Palmae** — **Ceroxylinae** — **Elaeinae**.

1 **Elaeis guineensis** L. Vielleicht in Südamerika heimisch, gegenwärtig durch die Kultur in den Tropen und besonders in Afrika weit verbreitet.

Verwendung findet das Oel des Mesocarps der Früchte und das des Endosperms der Samen.

a) Das Oel des Mesocarps **Oleum Palmae** Palmfett. Palmbutter — **Beurre ou huile de palme.** — **Palm oil.** Frisch gepresst ist es butterartig, gelb bis röthlichgelb, von schwachem Veilchengernuch, an der Luft bleicht der Farbstoff bald aus. Das Mesocarp enthält 48,5 Proc Fett. Konstanten des Oeles spec. Gew bei 15° C = 0,945, bei 50° C = 0,8930, spec Gew der Fettsäuren bei 100° C = 0,8701, Schmelzpunkt des Fettes nach Altur und Herkunft verschieden 27° C bis 42,5° C. Schmelzpunkt der Fettsäuren 47,75° C. Erstarrungspunkt derselben 44,18° C. HENRIK'sche Zahl 95,6. Verseifungszahl 202,0. Verseifungszahl der Fettsäuren 207,0. REICHERT'sche Zahl 0,5. Jodzahl 51,0—52,4. Jodzahl der Fettsäuren 58,4.

Bestandtheile. Viel freie Fettsäuren, in frischem Oel 12 Proc, in alterem 50 Proc, in ganz altem 100 Proc, ferner Palmitin und Olein. Bemerkenswerth ist der Gehalt an einem Lipochrom, auf dessen Gegenwart charakteristische Reaktionen beruhen. Chlorzink färbt das geschmolzene Fett grün, Schwefelsäure färbt blaugrün, Mercurnitrat färbt gelb, dann grün.

b) Das Oel des Endosperms **Palmkernöl** — **Huile de pepin de palme.** — **Palm seeds oil.** **Palm kernel oil.** Es wird vielfach aus den Kernen in Europa gepresst. Sie enthalten davon 28,4 Proc. Es ist weissgelblich oder braun, von angenehmem Geruch und Geschmack. Konstanten des Oeles Spec Gew bei 15° C = 0,952, bei 79° C = 0,8731. Schmelzpunkt des Fettes 23—28° C. Erstarrungspunkt 20,5. Schmelzpunkt der Fettsäuren 25—28,5° C. Verseifungszahl des Fettes 247,6, der Fettsäuren 258—265. Jodzahl 10,3—17,5.

Bestandtheile. Etwa 26 Proc Olein, 38 Proc Stearin, Palmitin und Myristin, etwa 44 Proc Glyceride der Laurinsäure, Caprinsäure, Caprylsäure und Capronsäure

Verwendung. Wie Kokosöl. Die Pressrückstände der Samen werden als Viehfutter benutzt, sie enthalten 16,1 Proc Rohprotein, 10,93 Proc Rohfett, 37,85 Proc stickstofffreie Extraktstoffe. Sie dienen auch zur Verfälschung des gemahlenen Pfeffers, man unterscheidet sie hier leicht von dem ähnlich gebauten Endosperm der Kokospalme durch die etwas stärker und knotig verdickten und sehr deutlich getupfelten Zellwände. Die Zellen enthalten ebenfalls grosse Aleuronkörner und Reste von Fett.

II Elaeis melanococca Garin Hemisch in Mittel- und Sudamerika. Aus dem Mesocarp gewinnt man ebenfalls ein Fett von talgartiger Konsistenz. Es ist von dunkelrother Farbe.

Elemi.

Elemi (Erganzb. Helv. Austr.) Gummis Resina Elemi Balsamum caucumum — Elemi Elemiharz Ölbaumharz ¹⁾ — Elemi (Gall.)

Mit dem Namen Elemi bezeichnet man eine ganze Anzahl verschiedener, wohl meist von Burseraceen stammender Harze.

a) Amerikanisches Elemi von **leuca-** und **Amyris**-Arten. In den Handel kommt zuweilen mexikanisches Elemi von **Amyris elemifera Royle** und Yucatan-Elemi von **Amyris Plumieri DC** und andere Arten. Beide Sorten sind hart. Dahin gehört ein neuerdings vom **Protium heptaphyllum March** in den Handel gekommenes weiches Elemi, von grauer Farbe und fenchelartigem Geruch. Es enthält 7,3 Proc. ätherisches Öl.

b) Ostindisches Elemi von **Canarium**-Arten bildet harte Stücke von schwachem Geruch.

c) Bengalisches Elemi, angeblich von **Amyris Agallocha Roxb** und **Balsamodendron Roxburghii Arn**, ein weiches, weisses Harz.

d) Neu-Guinea-Elemi, angeblich von **Canarium**-Arten, bildet harte, gelblich-weiße Stücke.

e) Mauritius-Elemi von **Colophonia Mauritiana DC**, weiches Harz, dem folgenden ähnlich.

f) Manila-Elemi oder Philippinisches Elemi, auf der Insel Luzon gesammelt. Die einzige, gegenwärtig in grösserer Menge in den Handel gelangende und nach den oben genannten Arzneibüchern officinelle Sorte. Gall und Helv. nennen mit einiger Reserve als Stammpflanze **Canarium commune L.**, Austr. die Gattung **Canarium** überhaupt. Wahrscheinlich ist die Ableitung falsch, da das Harz von **Canarium** fest ist.

Beschreibung. Es bildet eine weiche, teig- oder terpentinartige, gelblich-weiße oder grünliche Masse von körnig-kristallinischer Beschaffenheit, mit vielen Pflanzen- und Kohlenpartikeln untermischt. Geruch an Fenchel erinnernd, Geschmack gewürzhaft und etwas bitterlich. Bei längerer Aufbewahrung wird das Elemi allmählich fester und nimmt eine mehr gelbe oder bräunliche Farbe an. In Chloroform bei gewöhnlicher Temperatur, in Alkohol, Aether und Benzol beim Erwärmen löslich, in Petroläther unvollständig löslich. Spec. Gew. 1,02—1,08.

Bestandtheile. 30 Proc. ätherisches Öl, 20—25 Proc. Amyrin (α -Amyrin Schmelzpunkt 180—181° C und β -Amyrin Schmelzpunkt 193—194° C, beide Amyrine sind Triterpenalkohole der Formel $C_{30}H_{48}OH$), ferner eine kristallisierbare Säure, Elemisäure $C_{30}H_{46}O_4$, zwei andere, kristallinische Körper, die in Wasser löslich sind, Bryoidin

¹⁾ Man nahm früher an, dass das Elemi ein Sekret des wilden Ölbaumes sei.

$C_{30}H_{48}O_4$ und Broidin und einen Bitterstoff. Die Hauptmenge bildet ein in Alkohol lösliches, amorphes Harz.

Das ätherische Öl **Oleum Elemi** — **Elemiol**. — **Essence d'Elemi** — **Oil of Elemi** ist farblos oder hellgelb. Spec. Gew. 0,87—0,91. Es dreht (100 mm-Rohr) + 44° 3'. Es enthält d-Phellandren, Dipenten, Polyterpene und sauerstoffhaltige Antheile.

Aufbewahrung In gut verschlossenen Blechgefäßen.

Anwendung In der Pharmazie zur Bereitung reizender Salben, in der Technik zu Firnissen. Aeusserlich wirkt es wie Terpentin, doch milder.

Elemi depuratum s. expurgatum. Résine élémi purifiée (Gall). Man schmilzt Elemi bei gelinder Wärme und seigt durch Leinwand. Dieses gereinigte Elemi ist gewöhnlich etwas dunkler gefärbt.

Unguentum Elemi (Erganzb. Helv.) **Balsamum Arcaei** **Unguentum Arcaei** — **Elemisalbe** **Arcaebalsam** **Arcaesalbe** (volkstümlich A-B-C-Balsam) — **Onguent d'Arcaeus** (Gall.) **Baume d'Arcaeus** **Erganzb. Helv.** Elemi, Lärchenterpentin, Hammeltalg¹⁾, Schweineschmalz²⁾ aa. Gall. 200 Hammeltalg, 150 Elemi, 150 Lärchenterpentin, 100 Schweineschmalz.

Balsamum Arcaei liquidum	Emplastrum glutinans odoratum
Rp Unguenti Elemi 80,0	Wehrriechendes Heftpflaster
Olei Petros 70,0	Rp Elemi depurati 20,0
Bei gelinder Wärme schmelzen und kühn führen.	Colophoni flavi 30,0
Balsamum vulnerarium Holländerum	Cerae flavae siccae 40,0
Holländischer Wundbalsam	Terebinthi lanciae 5,0
Rp Elemi 20,0	Man schmilzt und fügt hinzu
Cerae flavae 5,0	Vanillin 0,1
Terebinthi lanciae 35,0	Olei Bertramotae
Olei Hyperici 40,0	Olei Cistri aa 1,0
Emplastrum glutinans	
Empl ad clavos pedum Delacroix.	Unguentum Elemi rubrum
Emplâtre D'André de la Croix	Rother Arcaebalsam
Rp Elemi 25,0	Rp Unguenti Elemi 95,0
Rosinae Pinif 100,0	Boli Armenae lavigatae 5,0
Terebinthi lanciae	
Olei Lauri expressi M 12,5	
Auf Taft getrichen gegen Hühneraugen.	

BARNLEY's Pferdehufsalbe, das Spalten der Hufe zu verhindern, besteht aus 2 Elemi, 1 Talg, 1 Rubol.

CASPAB MEYER's Bruchpflaster. Ein mit einer Masse aus Wachs, Terpentin und Elemi bestrichenen, mit Gaze bedecktes Papier.

Psilothrum von E. JACOBSEN, ein Enthaarungsmittel, enthält 8 Th Kolophonum, 40 Th Elemi, 10 Th Benzöl, 10 Th Wachs, 80 Th Bleipflaster.

Emplastrum.

Emplastrum, Pflaster, Emplâtre, Plaster. Ueber die Darstellung, das Formen, Auspressen, Streichen und Aufbewahren der Pflaster ist alles Erforderliche in dem Kommentar von HAGER-FISCHER-HARTWICH, II Aufl., S 605 u f gesagt, ferner in HAGER's Technik der Pharmaceutischen Receptur V Aufl. S 302 u f — Dagegen ist es erforderlich, die neue Pflasterform der Collemplastra zu besprechen.

Collemplastrum Der Name „Collemplastrum“, aus Colla = Leim und Emplastrum = Pflaster entstanden, ist eigentlich nicht glücklich gewählt, da gerade die Kautschukpflaster gegen Wasser beständig sind und gerade die entgegengesetzten Eigenschaften eines Leimes — die Klebkraft ausgenommen — besitzen. Während die UNNA'schen Leimkompositionen, die DIEZELMANN'schen Colligamina und Glutektone gerade durch ihre Wasserlöslichkeit, überhaupt dadurch wirksam sind, dass sie sich auf der Wunde verflüssigen,

¹⁾ Helv lässt tierische Fette nur benzinirt verwenden. Vergl. Adeps benzinatus.
S 159

scheint bei den Collemplastra besonders der hermetische Verschluss, die vollkommene Unlöslichkeit der Kautschukmasse, die Beliebtheit dieser Formen zu erklären. Allerdings darf hierbei nicht unerwähnt bleiben, dass trotz des ausserordentlichen Konsums der Collemplastra, trotz ihrer Beliebtheit, das heutige Streben der Aerzte dahin geht, hermetische Verschlüsse der Wunden möglichst zu vermeiden. Jedenfalls aber hat die Praxis gezeigt, dass die Collemplastra — ursprünglich in Amerika hergestellt — einen grossen technischen Fortschritt bedeuten und zwar schon deshalb, weil sie eine aussergewöhnliche Klebkraft besitzen und mit verhältnissmässig grossen Mengen Medikamenten versetzt werden können. In dieser Eigenschaft nähern sie sich den Guttaperchaplastern, welche so ziemlich von allen Verband- und äusserlichen Stoffen die grössten Mengen an Medikamenten inkorporirt enthalten. Seit der Einführung der Collemplastra ist der Verbrauch an den Emplastra entschieden zurückgegangen.

Formen. Die Collemplastra sind nicht nur in endlosen 20 cm breiten Rollen, sondern auch in Bandform und — was die praktischste Form ist, in Spulenform im Handel. Gerade letztere Form verdient deshalb Erwähnung, weil sie sich für den Arzt zum bequemen Mitnehmen eignet. Meist ist das Collemplastrum auf Shirting gestrichen, es kommen aber auch andere Grundlagen vor. Während früher vor allem das amerikanische Kautschukpflaster direct auf Wunden Nebenwirkungen zeigte, sind die neueren deutschen Fabrikate geeignet, als reizloses, antiseptisches Kautschukpflaster direct auf Wunden gelegt zu werden.

Darstellung. Zur Herstellung eines guten, namentlich lange Zeit haltbaren Kautschukpflasters bedarf es vor allem eines prima Para Kautschuk. Andere, besonders minder werthige Kautschuke, wie Madagaskar-Kautschuk, liefern wohl ein schönes Präparat, können aber keine Garantie für Haltbarkeit gewähren. Zur Herstellung verwendet man am besten eine atherische Kautschuklösung, die mit noch anderen Ingrédiënten wie Harzöl, Copaivabalsam, Wachs, Terpentin, Kolophon etc. vermischt wird und nur noch als Grundmasse mit weiteren Zusätzen, wie Mehl, Harzöl, Aether und Medikamenten versetzt zu werden braucht, um eine weiche, schmierige Masse zu liefern, die nicht erst, wie bei den Pflastern geschmolzen werden braucht, sondern die in einer Kastenstreichmaschine direct gestrichen werden kann. (Siehe *Massa Collemplastri*, seu *Corpus ad collemplastrum* S. 682.) Als Stoff zum Streichen wählt man ein recht dichtgeschlossenes Gewebe. Das fertige Kautschukpflaster wird dann auf Hürden gelegt, die mit Stoff bezogen sind, um das Abdünsten des Kautschukpflasters auch noch zu ermöglichen, und dann nach Belegen mit Gaze eingenollt. Die Herstellung des Kautschukpflasters durch Aufwalzen des heissgemachten Kautschuks auf den Stoff — wie es merkwürdigerweise von Amerika gesagt wird — ist eine weder, lukrative noch rationelle Methode, die diesbezüglichen Angaben dürften wohl auf falschen Berichten beruhen und cum grano salis aufzunehmen sein.

Die Konsistenz des Kautschukpflasters, seine Klebkraft etc. ist auch noch abhängig von dem Feinheitsgrad der Pulver. Man verfährt genau nach den bekannten Vorschriften, von denen die E. DIERBAUGH'schen (*Pharm. Manual*, VII. Auflage, pag. 70 u. fig.) empfehlenswerth sind.

Vor der Verwendung von Kohlenwasserstoffen (Benzin etc.) ist zu warnen, weil dieses, ebenso wie Schwefelkohlenstoff, zersetzend und verändernd auf den zum Pflaster verwendeten Kautschuk wirkt und ein nur kurze Zeit haltbares Präparat liefert.

Emulsio.

Emulsio (Anstr. Germ. Helv.) **Emulsion** (Gall.) **Emulsum** (engl.) Ueber die verschiedenen Arten der Emulsionen und die Technik ihrer Darstellung vergl. Kommentar zum deutschen Arzneibuche von HAGEN-FISCHER-HARTWICH, II. Aufl. Bd. I, S. 623 u. fig., sowie HAGEN's Technik der pharmaceutischen Receptur. Bezüglich der von den einzelnen

Pharmakopoen gegebenen allgemeinen Anweisungen ist zu bemerken, dass Brit u U St solche überhaupt nicht geben. In den übrigen Pharmakopoen sind folgende Bestimmungen enthalten:

Austr. Samenemulsionen bereitet man in der Regel so, dass von 1 Th des zerstoßenen Samens mit der erforderlichen Menge destillierten Wassers = 10 Th Kolatur erhalten werden.

Oelemulsionen sind zu bereiten aus Oel 5 Th, arabischem Gummi 2,5 Th, Wasser 92,5 Th.

Germ. Samenemulsionen werden, wenn nicht andere Verhältnisse vorgeschrieben sind, so bereitet, dass von 1 Th Samen = 10 Th Kolatur bereitet werden.

Oelemulsionen werden, wenn nicht andere Verhältnisse vorgeschrieben sind, bereitet aus Oel 10 Th, arabischem Gummi 5 Th, destilliertem Wasser 85 Th.

Wird *Emulsio oleosa* verordnet, so ist diese aus Mandelöl zu bereiten.

Helv. Bezüglich der Samenemulsionen und Oelemulsionen (einschliesslich der *Emulsio oleosa*) gelten die gleichen Vorschriften wie in der Germ.

Gummiharzemulsionen werden bereitet aus Gummiharz 10,0 Th (welches mit sehr wenig Mandelöl feingerieben ist), arabischem Gummi 10,0 Th, Wasser von 50° C = 80,0 Th.

Gall gibt keine eigentlichen allgemeinen Anweisungen. Dagegen gibt sie für *Emulsio Amygdalarum* folgende Vorschrift: *Amygdalarum excoctissimum*, Sacchari aa 50,0, Aquae 1000,0. In gleicher Weise sind zu bereiten *Emulsio Amygdalarum amararum*, *Emulsio Cannabis* und *Emulsio Pistaciae*.

Sie giebt ferner für *Emulsio Balsami toluatani* folgende Vorschrift: *Balsami toluatani* 20,0, Spiritus (90 Proc.) Tincturae Quillajae aa 100,0, Aquae tepidae 780,0. In gleicher Weise sind zu bereiten *Emulsio Balsami Copaivae*, *Emulsio Olei Cadinii* und *Emulsio Picis*.

Es versteht sich von selbst, dass die allgemeinen Anweisungen bezüglich der Mengen verhältnisse, wie sie Austr., Germ u Helv. geben, sich nur auf nicht starkwirkende Samen und Oele, nicht aber auf starkwirkende (z. B. Semen Hyoscyami, Olenum Crotonis u. a. m.) beziehen.

Emulsio Olei Jecoris dextrinata
Dextrin-Emulsion of Cod Liver Oil
(Nat. Form)

Rp Olei Jecoris 500 ccm
Mucilaginis Dextrini 500 ccm
Sirupi toluatani 120 ccm
Flavoring¹⁾
Aque aa q s ad 1 Liter

Emulsio Olei Jecoris
Emulsio Olei Morrhuae (Nat. Form)

Rp Olei Jecoris 464 g
Gummi arabici pulv 116 g
Sirupi toluatani 100,0 ccm
Flavoring¹⁾
Aque aa q s ad 1 Liter

Emulsio Olei Jecoris cum
Calcio phosphorico (Nat. Form)

Rp Olei Jecoris 464 g
Gummi arabici 116 g
Calcii phosphorici 35 g
Sirupi toluatani 100,0 ccm
Flavoring¹⁾
Aque aa q s ad 1 Liter

Emulsio Olei Jecoris cum Calcio lacto-
phosphorico (Nat. Form)

Rp Olei Jecoris 464,0 g
Gummi arabici 116,0 g
Calcii lactis 55,0 g
Acidi phosphorici (85 Proc.) 20,0 g
Sirupi toluatani 100,0 g
Flavoring¹⁾
Aque destillatae aa q s ad 1 Liter

Emulsio Olei Jecoris cum Calcio et Natrio
phosphorico (Nat. Form)

Rp Olei Jecoris 464,0 g
Gummi arabici 116,0 g
Calcii phosphorici 55,0 g
Natrii phosphorici aa 175 g
Sirupi toluatani 100,0 ccm
Flavoring¹⁾
Aque aa q s ad 1 Liter

Emulsio Olei Jecoris cum Extracto Malti
(Nat. Form)

Rp Olei Jecoris 500,0 ccm
Mucilaginis Dextrini 125,0 ccm
Extracti Malti 375,0 ccm

¹⁾ Unter „Flavoring“ versteht das Nat. Form ein Geschmacksorigines. Und zwar empfiehlt es auf 1 Liter der fertigen Emulsion je nach Geschmack eins der folgenden un gefähr in den hier angegebenen Mengen zuzusetzen: 1) Olei Gaultheriae 4 ccm 2) Olei Gaultheriae, Olei Sassafras aa 2,0 ccm 3) Spiritus Auranti compositi (U St.), s S 853 1,5 ccm 4) Olei Gaultheriae 2,0 ccm, Olei Amygdalarum amararum aetherici, Olei Coriandri aa 0,25 ccm 5) Olei Gaultheriae, Olei Sassafras aa 1,5 ccm, Olei Amygdalarum amararum aetherici 0,25 ccm 6) Olei Gaultheriae, Olei Amygdalarum amararum aetherici aa 2,5 ccm 7) Olei Neroli, Olei Amygdalarum amararum aetherici aa 1,5 ccm, Olei Caryo phyllorum 0,25 ccm

Emulsio Olei Jecoris cum Hypophosphitibus
(Nat. Form)

Rp	Olei Jecoris	484,0 g
	Gummi arabici	116,0 g
	Salis hypophosphorosi solubilis	
	ejusmodi	17,5 g
	Sirupi tolutani	100,0 ccm
	Flavoring ¹⁾	
	Aquae	q s ad 1 Liter

	Emulsio Olei Jecoris cum Pruno Virginiana	
Rp	Olei Jecoris	464,0 g
	Gummi arabici	116,0 g
	Extracti Pruni Virginiani fluidi	65,0 ccm
	Sirupi tolutani	100,0 ccm
	Flavoring ¹⁾	
	Aquae	aa q s ad 1 Liter

Emulsio Olei Ricini (Nat. Form)

Rp	Olei Ricini	50,0 g
	Gummi arabici	8,0 g
	Tincturae Vanillae	2,5 ccm
	Sirupi Sacchari	25,0 ccm
	Aquae	q s ad 100,0 ccm

Emulsio Olei Terebinthinae (Nat. Form)

Rp	Olei Terebinthinae	12,5 ccm
	Gummi arabici	2,0 g
	Vitelli ovi	16,0 ccm
	Elixir aromatici (U-St)	15,0 ccm
	Aquae Cinnamomi	q s ad 100,0 ccm

Emulsio Olei Terebinthinae fortior (Nat. Form)

Rp	Olei Terebinthinae	50,0 ccm
	Gummi arabici	2,5 ccm
	Aquae	50,0 ccm

Emulsio phosphatica (Nat. Form)

Rp	Olei Jecoris	250,0 ccm
	Glyceriti Vitelli	185,0 g
	Acidi phosphorici diluti (10 Proc)	50,0 ccm
	Oles Amygdalarum amara aa	
	aetherel	1,5 ccm
	Rum	250,0 ccm
	Aquae Aurantii florum	q s ad 1 Liter

Glyceola Emulsio Olei Jecoris (Nat. Form)

Rp	Olei Jecoris	500,0 ccm
	Glyceriti Vitelli	175,0 ccm
	Sirupi tolutani	100,0 ccm
	Flavoring ¹⁾	
	Aquae	aa q s ad 1 Liter

Quillaja Emulsio Olei Jecoris

Rp	Olei Jecoris	500 ccm
	Tincturae Quillajae	50 ccm
	Sirupi tolutani	100 ccm
	Flavoring ¹⁾	
	Aquae	aa q s ad 1 Liter

Ephedra.

Gattung der Gnetaceae.

I **Ephedra vulgaris Rich** (syn *E. monostachya* L., *E. distachya* L., *E. helvetica* C. A. Meyer) Heimisch im Mittelmeergebiet und Orient bis zum Himalaya, nördlich bis ins Wallis, Tirol und Ungarn. Die oberirdischen vegetativen Theile der Pflanze sind ein altes Mittel gegen Diarrhoe, die Früchte (*Amenta Uvae marinae*) verwendete man gegen Fieber. Neuerdings ist die Pflanze als Mittel gegen akuten und chronischen Rheumatismus empfohlen worden, hat aber mit Ausnahme von Russland wenig Verbreitung gefunden, da sie gegen andere, genauer bekannte Mittel zweifellos zurücksteht.

Bestandtheile. Der die Wirkung bedingende Stoff ist das Alkaloid Ephedrin $C_{10}H_{15}NO$. Man entzieht es dem weingeistigen Extrakt der Droge nach Zusatz von Alkali mit Aether. Durch Ueberführung in das gut krystallisirende Chlorhydrat wird es gereinigt. Letzteres schmilzt bei $216^{\circ}C$ und ist in Wasser leicht löslich. Das reine Alkaloid ist in Alkohol, Aether und Wasser leicht löslich, es schmilzt bei $210^{\circ}C$. Es schmeckt bitter, adstringirend und wirkt stark giftig mydriatisch. Daneben kommt ein zweites Alkaloid Pseudoephedrin $C_{10}H_{15}NO$ vor, das bei $115^{\circ}C$, dessen Chlorhydrat bei $174^{\circ}C$ schmilzt, es ist dem vorigen im übrigen, auch bezüglich der Wirkung, sehr ähnlich. Ein drittes, ebenfalls als Ephedrin bezeichnetes Alkaloid soll die Zusammensetzung $C_{12}H_{19}NO$ haben, Schmelzpunkt $112^{\circ}C$, der des Chlorhydrats $207^{\circ}C$. Seine Wirkung ist sehr schwach. Ausserdem enthält die Pflanze einen oder mehrere Körper, die dem Phytosterin ähnlich sind und Brenzkatechin. Asche des Krautes 5,10 Proc, der Wurzel 4,09 Proc.

II. **Ephedra andina Poeppig** In Peru und auch sonst auf den Anden Südamerikas. Namen *Pingo Pingo* und *Pingo-Pingo*. Verwendung finden die Wurzeln gegen Steinleiden. Sie sind 5 mm dick und dicker, mit einer hellbraunen, blattgrünen Rinde bedeckt. Querschnitt zierlich gestreift. Unter der Rinde die karmurothe Rinde. Das Holz gelb.

¹⁾ Siehe Fussnote auf voriger Seite

In der Rinde stark verdickte, lange unverholzte Fasern und eigenthümlich gestaltete Idioblasten. Das Holz mit echten Gefäßen.

III Andere Arten *Ephedra Ariana* Tel. In Brasilien. Namen: *Fragaria do campo*, *Morango do campo*. Die Früchte verwendet man gegen Fieber. *E trifurcata* Torr. an der Südküste der Vereinigten Staaten. Namen: *Canutillo*. Mittel gegen Gonorrhoe. *E antisiphilitica* C. A. Mey. In den westlichen Vereinigten Staaten. Namen: *Bigam weed*, *Mormon tea*, *Mountain rush*. Mittel gegen Gonorrhoe und Syphilis. *Ephedra fragilis* Desf. Im östlichen Mittelmeergebiet. Mittel gegen Hamorrhoiden.

Equisetum.

Einzige Gattung der Equisetaceae

Die oberirdischen Theile von *Equisetum hiemale* L. und *Equisetum arvense* L. fanden früher als diuretische Mittel Verwendung, sind aber völlig in die anscheinend wohlverdiente Vergessenheit gerathen. *Equisetum hiemale* L. wird in den Vereinigten Staaten als Adjuvans der Digitalis verwendet. Neuerdings haben sie Aufnahme gefunden in den Arzneischatz Pfarrer Kneipp's.

Wassersuchtthee, Pfarrer Kneipp's. Herba Equiseti 40,0, Fruct Cynobati 20,0, Fol Rosmarini, Rad Sambuci, Lagn Sassafras aa 10,0, Fol Rutae, Fol Trifolii fibr., Fol Uvae Ursi, Viscum album, Lagn Santali, Fruct Juniperi aa 5,0.

Equisetum ramosum verwendet man in der Mandschurei bei Augenentzündungen und als Adstringens.

Einige Arten enthalten Aconitsäure $C_6H_5O_6$, daher früher als Equisetsäure bezeichnet. *Equisetum hiemale* L. enthält 1,4 Proc. fettes Öl und 5,8 Proc. eines Weichharzes.

Die Verwendung der kieselwasserreichen Pflanzen zum Scheuern von Metallgeschirr (daher Zinnkraut) und zum Glätten oder Schachteln des Holzes (daher Schachtelalm) ist bekannt.

Eriodictyon.

Gattung der Hydrophyllaceae-Nameae

Eriodictyon glutinosum Benth. Heimisch in Kalifornien. Yerba santa. Saint herb. Mountain peach. Unter demselben Namen werden auch die Blätter von *E. tomentosum* Benth. und *E. angustifolium* Nutt. verwendet.

Beschreibung. Die Blätter der erstgenannten Art sind lanzettförmig, bis 10 cm lang, 1—1,5 cm breit, am Rande geschweift-gezähnt, kurzgestielt, ledrig. Obenseits sind sie grün, unterseits silberweiss, beim Zerreiben riechen sie aromatisch, sie schmecken schwach adstringierend und schleimig.

Der Querschnitt lässt beiderseits die Epidermis mit dicker, gefalteter Cuticula erkennen. Spaltöffnungen nur auf der Unterseite. Unter der Oberseite eine Reihe langer, gefächerter Palisaden, die Oxalatkrystalle enthalten sollen (von uns nicht gefunden). Schwammparenchym schmal. Auf beiden Seiten Drüsenhaare vom Bau der Labiendrüsen. Die Nerven ragen auf der Unterseite sehr stark hervor, die dadurch entstehenden „Zellen“ sind dicht mit dickwandigen, geschlangelten Haaren erfüllt. Die Blätter sind von ausgetrocknetem Harz und Öl klebrig, die in der Droge befindlichen Stengeltheile sind direkt mit einer Harzschicht überzogen.

Bestandtheile. Eine eigenthümliche Säure Eriodictyonsäure zu 2,4 Proc., Eriodin, ein in Wasser löslicher Bitterstoff, zwei Harze, von denen das eine in

Alkohol, das andere in Aether (zu 9 Proc) löslich ist, Gummi, ein glukosidischer Gerbstoff, atherisches und fettes Oel

Anwendung. Man verwendet die Blätter in Amerika bei entzündlichen Krankheiten der Athmungsorgane, besonders Bronchialkatarrh, am liebsten in Form des Fluid extraktes — Viel besprochen ist die Fähigkeit der Blätter, die Geschmacksempfindung für „bitter“ aufzuheben. Sie besitzen diese Fähigkeit nur in sehr geringem Masse (vergl. Gymnema)

Sirupus Eriodictyi	
Rp Extr fluid Eriodictyi	2
Magnese ustae	1
Aquae destillatae	15
Sacchari	28
F l a sirupus	

Sirupus Eriodictyi aromaticus (Nat. Form)	
Rp Extract Eriodictyi fluidi	28 cem
Liquora Kali caustici (5 proc)	25 "
Tinctura Cardamomi comp	
(U St) s S 687	65 "
Olii Sassafras	
Olii Citri	21 0,5 "
Olii Carvephyllorum	1,0 "
Spiritus (94 Vol Proc)	22 "
Sacchari	800,0 g
Aquae q s ad	1 l

Extractum Eriodictyi fluidum (U St) Extractum Yerba santa Aus 1000 g gepulverten Blättern (Nr 60) und q s einer Mischung von 800 cem Weingeist (91 proc) und 200 cem Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 400 cem, sammelt meist 900 cem und verfährt weiter, so dass man lege artis 1000 cem Fluidextrakt erhält

Extractum Santa fluidum, von Eriod. Californicum Doné, wird zu 1—4 cem mehrmals täglich gegen chronischen Husten und Blasenkatarrh angewendet

Eryngium.

Gattung der Umbelliferae — Saniculoideae — Saniculaceae.

I **Eryngium campestre** L. Mannstreu, Biachdistel — Panicaut — Chardon Roland. Heusch in einem grossen Theile Europas, Nordafrika, südliches Sibirien.

Verwendung findet die Wurzel Radix Eryngii s. Lyringii s. Aeus Veneris. — Racine de Panicaut (Gall)

Beschreibung. Bildet 10—15 cm lange, 5—10 mm dicke Stücke, die aussen grau, runzelig, hochlang sind. Die Rinde ist schwammig blattig, das Holz strahlig. Im Holz und in der Rinde findet sich Oxalat, in der Rinde Rhomboide und Drusen, im Holz Drusen.

Verwendung. Als Diureticum

II Als Diureticum und Sudoricum verwendet man in Nordamerika **E. aquaticum** L. als Fiebermittel und gegen Schlangenbiss, **E. foetidum** L., in Cayenne und Jamaica, endlich als die Milchsekretion hemmendes Mittel **E. maritimum** L.

Erythritum.

Erythrit. Erythrol. Erythromannit. Erythroglucin. Phyeit. $C_6H_6(OH)_4$. Mol. Gew. = 122. Diese dem Glycerin und Mannit nahestehende Verbindung wird aus dem in verschiedenen Flechten vorkommenden „Erythrin“ durch Einwirkung von Basen gewonnen. Man extrahirt die Flechten (*Rocella tinctoria* DC, *Rocella fuciformis* Ach) kalt mit verdünnter Kalkmilch, filtrirt und fällt aus dem Filtrat mit Salzsäure das Erythrin. Der gallertartige Niederschlag wird gut gewaschen und einige Stunden hindurch mit Kalkmilch gekocht. Man filtrirt, fällt den gelösten Kalk durch Einleiten von Kohlensäure und dampft zum Sirup ein, den man mit Sand vermischt und entrocknet. Durch Extraktion des Rückstandes mit Aether wird zunächst Orcin entzogen. Alsdann zieht man mit

Wasser aus, fällt die koece Lösung mit Alkohol, löst den Niederschlag nochmals in Wasser, entfärbt mit Thierkohle und lässt krystallisieren

Quadratische Prismen von süsssem Geschmack, sehr leicht löslich in Wasser, wenig löslich in Alkohol, unlöslich in Aether. Sie schmelzen bei 128° C und siedeten unter theil weiser Zersetzung bei etwa 330° C. Spec. Gew. = 1,451. Die Lösungen sind optisch inaktiv. Mit Hefe nicht vergährbar. Wird therapeutisch nicht verwendet.

† **Erythritum tetranitricum** *Erythrolum tetranitricum*. Nitro-Erythrit Nitro-Erythromannit Erythrolnitrat $C_6H_5(NO_2)_4$ Mol. Gew. = 302

Zur Darstellung trägt man Erythrit in abgekühlte (!) rauchende Salpetersäure ein. Nachdem Auflösung erfolgt ist, lässt man kurze Zeit stehen und setzt zur Lösung ein gleiches Volumen koece Schwefelsäure, wodurch die Verbindung ausgefällt wird. Man krystallisiert sie aus siedendem Wasser oder aus Alkohol um. Aus Alkohol krystallisieren taublose, grosse Krystallblätter, unlöslich in kaltem Wasser, löslich in siedendem Wasser und in Alkohol. Schmelzpunkt 61° C. Sie explodieren durch Druck und Schlag, daher Vorsicht. Ihrer Konstitution nach ist die Verbindung ein Salpetersäureester des Erythrits, „Erythrittetranitrat“.

Man giebt das Präparat bei Angina pectoris, Asthma, Herzkrankheiten, chronischer Nierenentzündung in alkoholischer Lösung (1:60) und zwar in Gaben von 0,03—0,06 g. Vorsichtig aufzubewahren.

Erythrophloeum.

Gattung der Caesalpiniaceae — *Dumouliandrae*

! **Erythrophloeum guineense** P. Don Red-water-tree, Mancône, Bonvane des flopes. Heimsch in Sierra Leone. Verwendung findet die Rinde *Cortex Erythrophloeae*. — Mancône-, Tali-, Sassy-Rinde. — Casca bark, Saxon bark, Doom bark.

Beschreibung. Etwa 1 cm dicke Stücke, aussen matt zimmetbraun, unregelmässig längsrisig und quergebändert, innen schwärzlich. Auf dem Querschnitt erkennt man in der dunkelbraunen Grundmasse kleine, heller gefärbte Punkte, die gegen die Innenrinde durch eine ebenfalls heller gefärbte Zone abgegrenzt werden. In der Innenrinde die Punkte besonders zahlreich und gross. Die hellen Punkte werden gebildet von Gruppen stark verdickter poroser Steinzellen, ausser diesen in der Innenrinde vereinzelte Fasern. In einzelnen Zellen grosse Oxalatkrystalle. Der Weichbast ist aus Parenchym und zusammengefallenen Siebröhren geschichtet. Die Markstrahlen 1—2 Zellreihen breit. Im Parenchym starke und rothbraune Inhalt, der mit concentrirter Schwefelsäure schon roth wird.

Bestandtheile. Ein Alkaloid Erythrophloein $C_{20}H_{27}N_3O_2(?)$, bildet einen dicken hellen Sirup, auch die Salze sollen nur in Sirupform erhalten werden. Schwefelsäure löst mit gelber Farbe, später wird die Lösung am Rande rosa und grün. Froehde's Reagens löst mit grüner Farbe, mit Schwefelsäure und Kaliumpermanganat wird es vorübergehend violett. Leicht löslich in Alkohol und Essigäther, wenig in Aether und Chloroform. Beim Kochen mit Säuren und Alkalien liefert es stickstofffreie Erythrophloeinsäure und Mancöonin, einen dem Pyridin ähnlichen Körper.

Anwendung. In der Heimath der Pflanze dient die Rinde als Gifttrank bei Gottesurtheilen, wahrscheinlich auch als Pflanzgift. Bei uns als lokales Anästhetikum angewendet, nach anderer Ansicht soll die Wirkung eine lähmende sein. Das Alkaloid ist ein Herzgift, es zeigt Digitalinwirkung, erinnert sie aber auch an die des Picrotoxins. — Die geringe Aufnahme, die das Alkaloid gefunden hat, ist mit darauf zu schieben, dass zweifellos verschiedene Rinden auf Erythrophloein verarbeitet werden. Ein später in den Handel gekommenes Erythrophloein hydrochloric ist ein hellgelbes, amorphes Salz,

das reine Digitalinwirkung hat. Die Zusammensetzung dieses neuen Alkaloids wird angegeben als $C_{22}H_{33}NO_7$ oder $C_{22}H_{33}NO_7$, es liefert mit Säuren eine vielleicht mit der Erythrophloensäure identische Säure und Methylamin.

Als Lieferanten der Rinde werden auch genannt **E. Coumings** Baill., von den Seychellen, **E. Adansonii** (?) aus Afrika, **E. chlorostachys** Hennings aus Australien und **E. Fordii** Oliv. aus China.

Eschscholtzia.

Gattung der Papaveraceae — Papaveroidae — Eschscholtziaceae.

Eschscholtzia californica Chamisso California Poppy Von Kalifornien bis Neumexiko, bei uns oft als Gartenpflanze kultiviert.

Beschreibung Kraut mit feinertheilten Blättern und langgestielten, gelben, orangefarbenen oder weissen Blüten. Blütenhülle und Staubblätter auf einer den Fruchtknoten scheidig umgebenden Ausbreitung der Blütenachse schwach perigyn eingefügt, Griffel fädig, Frucht eine septicide Kapsel oder auch die Klappen sich von den Placenten lösend.

Bestandtheile Alkaloide Protopin $C_{20}H_{27}NO_3$, Chelerythrin $C_{21}H_{27}NO_4$ (vergl. Chelidonium S 725). Die Anwesenheit von Morphin in der Pflanze, die behauptet wurde, hat sich nicht bestätigt.

Anwendung und Wirkung. Die Pflanze gilt als schlafmachendes und schmerzmilderndes Mittel, sie soll im Stande sein, besonders in der Kinderpraxis das Opium zu ersetzen, zumal ihr die unangenehmen Nebenwirkungen des letzteren fehlen sollen. Man verwendet die ganze Pflanze in Dosen von 2—10 g, am liebsten als Fluidextrakt (1—2 com), in Pillen oder als Sirup.

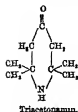
Eucainum.

Unter „Eucainen“ versteht man Derivate des γ -Oxy-Methylpiperidins, demnach also Verbindungen, welche enge Beziehungen zum Tropin und zum Cocain haben. Generell hat man Eucaine mit Carboxylgruppen und solche ohne Carboxylgruppen zu unterscheiden. Die ersteren stellen völlige Analoga des Cocains dar.

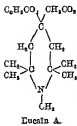
I † Alpha-Eucaïn **Eucain A.** Eucainum hydrochloricum A. Unter den obigen Namen ist das salzsaure Salz des Benzoyl-n-methyltetramethyl- γ -oxypiperidincarbonsäuremethylesters zu verstehen $C_{20}H_{27}NO_4 \cdot HCl + H_2O$. Mol Gew = 387,5 (D.R.P. 90245).

Darstellung. Die Tetramethyl- γ -oxypiperidincarbonsäure wird aus dem Triacetonamin durch Anlagerung von Cyanwasserstoff und Verseifen des entstandenen Cyanhydrins dargestellt. Von dieser Karbonsäure gelangt man zu dem Eucain-A, indem man den Hydroxylwasserstoff (mittels Benzoylchlorid) durch die Benzoylgruppe und den Carboxyl- und den Imidwasserstoff (durch Einwirkung von Jodmethyl) durch Methyl ersetzt. Die so erhaltene freie Base ist in Wasser schwer löslich, aus Alkohol oder Aether krystallisiert sie in grossen glasglänzenden Prismen vom Schmp. $104^\circ C$. — Sie löst sich leicht in Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol. Durch Neutralisation der Base mit wässriger Salzsäure erhält man das als „Eucain-A“ oder Alpha Eucain bezeichnete salzsaure Salz.

Eigenschaften. Das salzsaure Eucain-A krystallisiert aus Wasser in glänzenden, luftbeständigen Blättchen oder Tafeln, die 1 Mol. Krystallwasser enthalten und in 11 Th.



Wasser von 15°C zu einer neutralen oder sehr schwach sauren Flüssigkeit löslich sind — Aus der wässrigen Lösung wird durch Ammoniak, atzende und kohlensäure Alkalien die freie Base als klebriger, bald krystallinisch erstarrender Niederschlag gefällt — Beim Erhitzen mit wenig (1) Eisenchloridlösung färbt sich die Lösung des salzsauren Alpha-Eucains vorübergehend gelb und orangeroth (Cocainchlorhydrat verhält sich ebenso) Fügt man zu 5 ccm einer 1 procentigen Lösung des Salzes drei Tropfen einer 5 procentigen Chromsäurelösung, so entsteht sogleich ein krystallinischer citronengelber Niederschlag (Salzsaures Cocain giebt unter den gleichen Verhältnissen keinen Niederschlag) — Versetzt man 5 ccm einer 1 procentigen Lösung des Salzes allmählich mit 3 ccm einer 10 procentigen Kaliumjodidlösung, so tritt zunächst Trübung auf, welche vorerst wieder verschwindet, in kurzer Zeit aber gesteht die Flüssigkeit zu einem dünnen Krystallbrei farbloser Blättchen von jodwasserstoffsäurem Eucain (Salzsaures Cocain zeigt diese Reaktion nicht) — Die 5 procentige Lösung des Salzes giebt mit 10 cc Kaliumpermanganatlösung (s Cocain) einen krystallinischen, violetten, mit Mercurichlorid einen weissen Niederschlag — Auf Zusatz von Natriumsulfitlösung entsteht zunächst eine harzige Ausscheidung, die durch Reiben sehr rasch in weisse Krystalle übergeht — Durch Wasserstoffsuperoxyd wird das salzsaure Eucain-A zersetzt



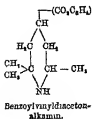
Prüfung 1) Fällt man aus einer wässrigen Lösung von 0,5 g des Salzes die freie Base durch Zusatz von Ammoniak, schüttelt alsdenn mit Aether aus, so soll der Verdampfungsrückstand (die freie Base) nach dem Trocknen im Wasserdampftrockenschraube bei 104–105°C schmelzen 2) 0,1 g des Salzes sollen, auf dem Platinblech erhitzt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen verbrennen

Aufbewahrung. Vorsichtig **Anwendung.** Das Eucain-A wirkt ebenso wie das Cocainchlorhydrat auf Schleimhäuten anästhetisierend, überhaupt überall da ansthesierend, wo es zur Resorption gelangt Man verwendet es daher als lokales Anästhetikum zur Anästhesie der Cornea, es bewirkt keine Mydriasis, keine Accomodationsparese und übt keine schädliche Einwirkung auf die Cornea aus Ferner zur Anästhesierung der Nasen- und Rachenschleimhaut, in der zahnärztlichen und urologischen sowie dermatologischen Praxis Zur Verwendung gelangt gewöhnlich die 2 procentige Lösung, stärkere Lösungen können bei der Applikation auf die Cornea und bei subkutaner Anwendung reizend wirken — Die Lösungen können sternhärte werden, ohne dass sie sich zersetzen

Unguentum Alpha Eucaini 10 Proc.		Unguentum Alpha Eucaini cum Menthol	
Rp	Alpha-Eucaini hydrochlorici 1,0	Rp	Alpha-Eucaini hydrochlorici 1,0
	Olei Olivarum 2,0		Menthol 0,2
	Lanolini 7,0		Olei Olivarum 2,0
			Lanolini 7,0
Zur Erzeugung von Anästhesie auf Schleimhäuten und Wunden (Lindbacher)		Bei juckenden Hämorrhoiden, Pruritus ani, Pruritus pudendorum	

Nachweis des Alpha-Eucains im Cocain Löst man 1 g Cocainchlorhydrat in 50 ccm Wasser und schüttelt mit 2 Tropfen Ammoniak, so bleibt die Lösung eine Zeit lang klar, während bei Anwesenheit von nur 2 Proc Eucain milchige Trübung eintritt, die erst nach Zusatz von mehr Wasser verschwindet

II † Beta-Eucainum Beta-Eucain. Eucain-B. Eucainum hydrochloricum B. Unter den vorstehenden Namen ist das salzsaure Salz des Benzoylvinylid-
acetonalkamins zu verstehen $\text{C}_{14}\text{H}_{21}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$ Mol. Gew. = 271,5. DRP 97672 Diese Verbindung ist zu denjenigen Eucainen zu rechnen, welche Carboxylgruppen nicht enthalten



Darstellung. Vinylidacetonamin, welches durch Einwirkung von Paraldehyd auf Diacetonamin erhalten ist, wird durch Reduktion mittels metallischen Natriums in Vinylidacetonalkamin verwandelt und dieses mit Benzoylchlorid benzoyliert Die freie Base wird alsdann durch Neutralisation mit Salzsäure in das salzsaure Salz verwandelt.

Eigenschaften. Ein farbloses Salzpulver von neutraler oder sehr schwach alkalischer Reaktion. Es löst sich in etwa 20 Th Wasser von gewöhnlicher Temperatur. Diese Lösung kann gekocht (sterilisiert) werden, ohne dass sie Zersetzung einführt.

In die 0.5 procentige Lösung erfolgt durch Natronlauge, Natriumcarbonatlösung oder Ammoniak eine milchige Ausscheidung der freien Base, welche durch Aether gelöst wird. Durch Mercurchlorid entsteht keine Fällung. Durch Chromsäure entsteht in der Lösung ein pomeranzengelber, amorpher Niederschlag, der sich bald zusammenballt, und in viel Wasser löslich ist, also in sehr verdünnter Lösung überhaupt nicht entsteht. — In konc. Schwefelsäure ist es ohne Färbung löslich, diese Lösung wird auch durch Zugabe von etwas Salpetersäure nicht gefärbt. Mit Kaliumwismutjodid entsteht ein orangegeletter, mit Pikrinsäure ein citronengelber und mit Phosphormolybdänsäure ein weißer Niederschlag. Froehde's Reagens wird nicht gefärbt. Dampft man eine kleine Menge des Salzes mit Salpetersäure ein, so ist der Rückstand ungefärbt, befeuchtet man denselben mit alkoholischer Kalilauge, so tritt keine Färbung, wohl aber deutlich wahrnehmbarer Geruch nach Benzoesäureäthylester auf.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Die 2–3 procentige Lösung bewirkt auf Schleimhäute gebracht oder subkutan injiziert, vollkommene Anästhesie. Die Empfindungslosigkeit der Hornhaut und Bindehaut des Auges tritt sehr schnell ein und dauert 15–20 Minuten. Es ist nur geringe Pupillenerweiterung vorhanden. Davon abgesehen ist das Beta-Eucalin nur etwa $\frac{1}{10}$, so giftig als Alpha-Eucalin.

Solutio anaesthetica haemostatica LEGRAND

Rp	Gelatinae purae	2.0
	Natrii chlorati	0.7
	Acidi carbolici cryst.	0.1
	Beta-Eucalin	0.7
	Cocculi hydrochlorici	0.5
	Aquae destillatae q s ad 100.0	

Die Lösung kann sterilisiert werden.

Unguentum Beta Eucalini 10 Proc

Rp	Beta Eucalin	1.0
	Olei Olivarum	2.0
	Lanolini	7.0

Bei juckenden Hämorrhoiden, Pruritus ani, Pruritus pudendorum

Unguentum Beta Eucalini cum Menthol

Rp	Beta Eucalin	1.0
	Menthol	0.2
	Olei Olivarum	2.0
	Lanolini q s ad 10.0	

Eucalyptolum

Eucalyptolum (Erganzb. U-St.) Eucalyptol (Gall.) Eucalyptuskampher Cineol Cajuputoil. Terpan $C_{10}H_{18}O$. Mol. Gew. = 154

Dieser, in grösster Menge im ätherischen Oele von Eucalyptus globulus LABILLARDIERE, aber auch im ätherischen Oele anderer Eucalyptusarten vorkommende, sauerstoffhaltige Körper ist identisch mit dem aus dem Wurnsamenöl abgeschiedenen Cineol, ferner mit dem aus dem Eucalyptöl abgeschiedenen Cajuputol, und mit dem Terpan von BOUCHARDAT und VOIRY. Er ist übrigens während der letzten 15 Jahre in sehr zahlreichen anderen ätherischen Ölen, u. a. auch im Myrtenöl nachgewiesen worden.

Darstellung. Man kühlt das Eucalyptusöl oder die zwischen 170–180°C siedenden Antheile desselben in einer Kältemischung stark ab und leitet einen Strom trockenen Salzsäuregases ein, bis die Flüssigkeit zu einem Krystallbrei erstarrt ist. Die entstehende Eucalyptol-Salzsäureverbindung $C_{10}H_{18}O \cdot HCl$ wird scharf abgepresst, mit Wasser (in Salzsäure und Eucalyptol) zerlegt und das abgeschiedene Öl nochmals mit Salzsäure in gleicher Weise behandelt. Schliesslich wird das Eucalyptol mit etwas alkoholischer Kalilauge erwärmt, mit Wasser bis zum Entfernen der letzten Reste Salzsäure gewaschen, durch Chlorcalcium getrocknet und über metallischem Natrium rectificiert.

Eigenschaften. Das Eucalyptol bildet eine farblose, kampherartig riechende Flüssigkeit, die in Wasser nahezu unlöslich ist, sich dagegen mit absolutem Alkohol, Aether, Chloroform, Terpentinöl und fetten Ölen mischen lässt. Das spec. Gewicht ist

bei $15^{\circ}\text{C} = 0,930$ (Erganzb U St) (Gall = 0,940), der Siedepunkt liegt konstant bei $176-177^{\circ}\text{C}$ (Gall 174°C) Kühlt man das Eucalyptol in einer Kältemischung von Eis und Kochsalz ab, so erstarrt es vollkommen zu langen Krystallnadeln, deren Schmelzpunkt bei etwa -1°C liegt Die Ebene des polarisierten Lichtes beeinflusst Eucalyptol nicht, es ist optisch inaktiv

Prüfung Das Eucalyptol sei farblos, habe bei 15°C ein spec Gewicht von 0,930 und destillire bei $176-177^{\circ}\text{C}$ in seiner ganzen Menge über — Beieuchtet man die Wandung eines Reagirlases mit etwas Eucalyptol und lässt dann Bromdampf einfließen, so bilden sich an den Wandungen des Reagirlases ziegelrothe Krystalle eines Bromadditionsderivates $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{OBr}_2$ (Charakteristische Reaktion) — Es erstarre in einer Kältemischung zu langen Krystallnadeln, die bei -1°C schmelzen (Terpene verhindern das Erstarren) und sei optisch inaktiv (Terpene) — Mit dem gleichen Volumen Paraffin liquidum sei es klar mischbar (Prüfung auf Wassergehalt) — Es bildet lose Additionsprodukte mit Brom (s oben), Jod, Chlorwasserstoff, Jodwasserstoff, Bromwasserstoff, Phosphorsäure, α und β -Naphthol, auch mit Jodol, die theilweise zur Isolirung und Charakterisirung des Eucalyptols zu benutzen sind

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt unter den indifferenten Arzneimitteln

Anwendung Eucalyptol dient ausserlich zu reizenden Einreibungen bei Rheumatismus, Neuralgien Ferner zum desinficirenden Wundverbande bei atonischen Geschwüren, Hospitalbrand, Gangrän (Verbandpackchen der britischen Kolonialtruppen) Innerlich wird es bei chronischer Bronchitis, Lungengangrän, Asthma, katarrhalischen Affektionen der Harnwege und bei Intermittens gegeben Man reicht mehrmals täglich 5 Tropfen in Gelatinekapseln oder in Emulsionsform

Eulyptol, von Dr SCHMELZ als energisches antifermentatives Mittel empfohlen Dasselbe besteht aus 6 Th Salicylsäure, 1 Th Karbolsäure und 1 Th Eucalyptusöl

Capsules-Cognet Sind Gelatinekapseln, von denen jede 0,03 g Eucalyptol, 0,03 g Kreosot und 0,05 g Jodoform enthält

Eucalyptol, Eucalyptum hydrochloricum Terpilendichlorhydrat $\text{C}_{10}\text{H}_{18} \cdot 2\text{HCl} = 209$ Wird durch Einwirkung von Salzsäuregas auf Eucalyptol erhalten. Farblose, perlmuttarartige Lamellen, in Wasser unlöslich, in Alkohol, Aether und Chloroform leicht löslich Schm-P 50°C , Siedep 115°C Als innerliches Antisepticum bei Typhus, Diarrhoe u s w zu 1–2 g Vor Licht geschützt aufzubewahren

Eucalypto-Resorcin. Man erwärmt 10 Th Resorcin mit 15 Th Eucalyptol, lässt erkalten und reinigt die Krystallmasse durch Umkrystallisiren aus 95 proc Alkohol — Weisses, krystallinisches Pulver, in Alkohol, Aether und Chloroform löslich, in kaltem Wasser unlöslich In siedendem Wasser schmilzt es zu oligon Tropfen Bei 100°C sublimirt es unter Entwicklung kampherähnlichen Geruchs Zu antiseptischen Inhalationen in alkoholischer Lösung bei Phthisis mit stinkendem Auswurf Vor Licht geschützt aufzubewahren

Eucalyptol-Jodoform Eine Auflösung von 5 Th Jodoform in 95 Th Eucalyptol, zum ausserlichen Gebrauche

Eucalyptol-Gaze nach LISTER, 4 Proc Rp Eucalyptoli 40,0, Resinae Dammar 240,0, Paraffini 360,0, Hydrophile Gaze (22–25 m) 1000,0 Bereitung wie Karbol Gaze nach LISTER, S 30

Eucalyptol Gaze nach NUSSBAUM, 7½ Proc Rp Eucalyptoli 100,0, Spiritus 96 proc 500,0 Man löst und setzt hinzu Aquae destillatae fervidae 900,0 Mit dieser Mischung trankt man 1000,0 hydrophile Gaze, presst bis auf 2250,0 ab und trocknet auf Schnüren oder Holzstäben

Fliegen- und Mückenessenz (DIETTERICH) A) Zum Gebrauch im Zimmer Rp Eucalyptoli, Aethers acetici ää 10,0, Spiritus colomensis 40,0, Tincturae Chrysanthemi 50,0 B) Im Freien Rp Eucalyptoli, Olei Lauri expressi, Aethers ää 10,0 Spiritus (90 Vol Proc) 70,0

Fliegen- und Mückenöl, Bremsenöl (DIETTERICH) Rp Olei Lauri expressi, Eucalyptoli ää 50,0, Nitrobenzol 100,0, Petrolet 300,0, Olei Rapae 500,0, Chlorophylli 2,0

Fliegen- und Mückenstifte (DIETTERICH) Rp Eucalyptoli 4,0, Olei Anisi 1,0, Paraffini liquidi 45,0, Paraffini solidi 50,0 Man giebt in Metallstangen aus

Eucalyptol-Opodeldoc. Rp Saponis pro Opodeldoc 90,0, Spiritus (90 Vol Proc) 750,0, Camphorae 45,0, Mentholi 7,5, Eucalyptoli 22,5, Liqueoris Ammoni caustici (10 Proc) 45,0

Eucalyptus.

Gattung der Myrtaceae — *Leptospermoideae* — *Leptospermeae* — *Eucalyptinae*. Mit Ausnahme weniger Arten, die im malaysischen Gebiet und auf Neu-Guinea vorkommen, auf Australien und Tasmanien beschränkte, artenreiche Gattung, die arzneilich verschiedentlich verwendet wird. Es kann im Folgenden nur eine kurze Zusammenstellung gegeben werden. Man verwendet

! Die Blätter *Folia Eucalypti* (Ergänzb.) *Folium Eucalypti* (Helv.) *Eucalyptus* (U-St.) — *Eucalyptusblätter*. — *Feuilles d'eucalyptus* (Gall.) — *Eucalyptusleaves*. Von *Eucalyptus Globulus* *Labillardiere* Fieberbaum Gum Tree Blue Gum Tree Fever Tree. Heimisch in Neu-Süd-wales und Tasmanien, durch die Kultur weit verbreitet in wärmeren Gegenden, da der Baum seiner Schnellwuchsigkeit wegen sich sehr zur Entwässerung feuchter Fiebergegenden (Fever-Tree) eignet.

Beschreibung. Die Blätter des Baumes sind dimorph, die zuerst an den Zweigen entstanden sind gegenständig, ungestielt, eiförmig mit herzformigem Grunde, an der Pflanze wagrecht gestellt. Diese normale Stellung kommt auch im Bau zum Ausdruck. Diese Blätter sind bifacial gebaut, d. h. sie haben Palissaden nur an der Epidermis der Oberseite. Die später an den Zweigen entstehenden Blätter stehen zerstreut, sie sind gestielt, der Blattstiel gedreht. Die Lamma ist sichelförmig oder schmal-lanzettförmig, lang zugespitzt, ganzrandig, am verdickten Rande etwas umgebogen, am Grunde schief gerundet oder in den Stiel etwas zusammengezogen, 20 cm und darüber lang. Farbe grau grün. Von dem wenig starken Primärnerven gehen beiderseits die Sekundärnerven am Grunde des Blattes unter einem Winkel von etwa 50°, in der Mitte von 40°, gegen die Spitze von 80° ab, sie bilden in einiger Entfernung vom Blatttrand einen sehr ausgeprägten Randnerv. Beiderseits etwas höckerig und durcheinand punktiert.

Cuticula auf beiden Epidermen dick, die Zellen der letzteren beiderseits polygonal und mit Stomatien. Beiderseits 2 oder 3 Reihen von Palissaden, in der Mitte schmales Schwammparenchym. Reichlich Oelbehalter und im Mesophyll Einzelkristalle und Drüsen von Kalkoxalat. Ausserdem nicht selten im Blatt Korkwucherungen, die dasselbe als braune Punkte durchsetzen. Geruch angenehm aromatisch, Geschmack ebenso und etwas bitterlich.

Bestandtheile. In den trocknen Blättern 1,6—3,0 Proc. ätherisches Oel (siehe S 1064), ferner Gerbstoff, Harz, Bitterstoff etc.

Handelswaare. Pharmaceutisch verwendet werden nur die soeben beschriebenen, sichelförmigen, monofacial gebauten Blätter, sie kommen meist aus Italien und Nordafrika zu uns.

Aufbewahrung. Vergl. S 807 Fussnote.

Anwendung. Dasselbe beschränkt sich fast ausschliesslich auf das ätherische Oel (s unten) und die Tinktur. Letztere verwendet man bei Magen- und Darmkatarrh sowie Blasenleiden, mit Wasser verdünnt zu Gurgelwässern, zum Wundverband.

Alcoholatura Eucalypti (Gall.) Aus frischen *Eucalyptus*blättern wie *Alcoholat Digitalis* (Gall.) (S 1041).

Aqua Eucalypti. *Hydrolatum Eucalypti* *Eau distillée d'Eucalyptus* (Gall.) Wie *Eau de Camomille* (Gall.) (S 716) zu bereiten.

Cigarettes d'eucalyptus (Gall.) Sollen jede 1 g *Eucalyptus*blätter enthalten.

Extractum Eucalypti fluidum. *Eucalyptus fluidextract* *Extrait fluide d'eucalyptus* *Fluid Extract of Eucalyptus* *Helv.* 100 Th *Eucalyptus*blatt (IV) erschöpft man im Perkulator mit q s Weingeist (94 proc.) Man befeuchtet mit 85 Th, sammelt zuerst 85 Th und stellt weiter 1 a. 100 Th *Fluidextract* her. Braunschgrün, von kampherähnlichem Geruch, mit Wasser trübe mischbar. — U-St. Aus 1000 g *Eucalyptus*blätterpulver (Nr 40) und einer Mischung von 750 cem Weingeist (91 proc.) und 250 cem Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 400 cem, sammelt zuerst 900 cem und verfährt weiter 1 a., so dass man 1000 cem *Fluidextract* erhält.

Ptisana de folio Eucalypti. *Tisane d'eucalyptus* (Gall.) Wie *Tisane de buchu* (S 511).

Eucalyptus

Sirupus Eucalypti. Syrupus de Eucalypto (Gall) Wie Sirupus Obiru Gall (S 716) zu bereiten

Tinctura Eucalypti. Eucalyptustinktur Teinture d'eucalyptus gänzb 1 Th mittelfein zerschnittene Eucalyptusblätter, 5 Th verflüchteter Weing Helv Aus Eucalyptusblatt (IV) wie Tinct Cannabis indicae Helv (S 592) — Aus grob gepulverten Blättern wie Tinct Cinnamomi Gall (S 848)

Vinum Eucalypti Vinum de Eucalypto Vin ou oenolé d'euca (Gall) Wird wie Vinum Colombo Gall (S 937) bereitet

Aquae dentifricia antiseptica (Englisch)
Antiseptisches Mundwasser
Rp Olei Eucalypti 1,5
Thymoli 1,5
Olei Menthae pipent. 1,0
Olei Catri 2,0
Chloroformi 5,0
Glycerini 100
Spiritus 1000,0

Aqua dentifricia cum Eucalypto

Eucalyptus-Zahnwasser

Rp Eucalyptoli 20,0
Mentholi 20,0
Olei Caryophylli 5,0
Olei Gaultheriae 1,0
Aetheris acetic 10,0
Chloroformi q s
Spiritus (90 proc) 1000,0

Elisir Eucalypti (Nat. Form.)

Rp Extracti Eucalypti fluidi
Spiritus (94 Vol Proc) 55 120,0 cem
Magnesia carbonat. 10,0 g
Sirupi Coffeae 370,0 cem

Elisir Taraxaci compositi 370,0 „
Ist öfter zu schütteln und nach 48 Stunden zu filtrieren.

Formalinum eucalyptatum

Rp Formalini (40 proc.) 20,0
Tincturae Eucalypti 5,0
Spiritus 170,0

Diese angenehm riechende Flüssigkeit enthält in 1 Theelöffel (5 g) 0,25 reines Formal.

Pasta dentifricia eucalyptata

Eucalyptus-Zahnpasta.

Rp Calci carbonici praecip 50,0
Saponis medicati 15,0
Amyli Tritici 15,0
Olei Eucalypti 1,0
Olei Menthae pipent 0,5
Olei Gerani 0,5
Olei Caryophyllorum 0,1
Olei Anisi 0,1
Glycerini
Phloxini. 55 q s

Siehe Zahnpasten S 554.

Pulvis antisepticus

Rp Aluminis pulver 50,0
Boracis pulver 50,0
Acidi carbonici cryst.
Olei Eucalypti
Olei Gaultheriae
Mentholi
Thymoli 55 5,0

Remedia contra Insecta

Mittel gegen lästige Insekten.

a. Bremsenmittel

1 Rp Olei Eucalypti 1,0

Oli Lauri expressi 4,0

Zum Einreiben an Hals, Seiten u s w

2 Rp Aquae Eucalypti 1000,0

mischt man mit

Crescini q s

so dass eben eine milchige Trübung entsteht.

Mittels eines Schwammes aufzutragen

S Pp Olei Eucalypti

Olei Lauri

Olei Caryophylli 55 50,0

Tinct Flor Pyrethri 80,0

b Mittel gegen Fliegen.

Fliegenessenz

Fp Eucalyptoli 10,0

Aetheris acetic 10,0

Tinctur Flor Pyrethri 80,0

Aquae Colominis 50,0

Mit 3 Th Wasser verdünnt zum Einreiben an Haut, Kopf und Barthaare, mit 10 Th W gemischt zum Versäuben in den Zimmern

Fliegenpulver

Fp Eucalyptoli 5,0

Falci tincti 10,0

Amyli 85,0

Mittels eines Wattelauchens betupft man hiiters Kopf und Hände

Fliegenessenz, Fliegenstift

Rp Paraffini solidi 50,0

Paraffini liquidi 40,0

Eucalyptoli 4,0

Olei Anisi 1,0

Zum Einreiben der unbedeckten Körpertheile

verabfolgt die Salbe an Schiebedosen

Streupulver

Rp Eucalyptoli 1,0

Rhizomatis Indis 4,0

Amyli pulv 15,0

Mittels einer Streubüchse oder eines Gazebe zu verstäuben

Mäckengeist Mäckenspiritus

(VOMILKA)

Rp Eucalyptoli 15,0

Aetheris acetic 15,0

Olei Terebenti 5,0

Naphtholi 5,0

Spiritus saponati 90,0

Spiritus camphorati 80,0

Schnupfen-Riechmittel (Nat. Diagn)

Rp Acidi carbonici

Olei Eucalypti

Jodi 55 1,0

Alkohol absoluti 2,0

Liquoris Ammonii caust. 4,0

Spiritus saponato camphoratus eucalypti

Eucalyptus Opodeldoki

Rp 1 Saponis oleacei 100,0

2 Spiritus 770,0

3 Camphorae 50,0

4 Mentholi 7,5

5 Olei Eucalypti 22,5

6 Liquoris Ammonii caust. 50,0

1 in der Wärme in 2 Becken dann 3 und 4

4-6 zufügen

Tela eucalyptata

Eucalyptus-Gaze

1 1 proc. nach Lister.

Rp Olei Eucalypti 40,0

Resinae Dammar 240,0

Paraffini solidi 800,0

Tela hydrophil 1000,0 (2²-25

Vergl Tela carbolisata S 31 c

II 7 $\frac{1}{2}$ proc nach NUSSBAUM	
Bp	Oel Eucalypti 100,0
	Alcohol absoluti 500,0
	Aquae destillat. fervid. 900,0
Mit der Lösung trinkt man	
	Telae hydrophil 1000,0 (22—26 m),
	presst bis zum Gewicht von 2250,0 und trocknet
	auf Holstüben oder Schälren

Unguentum Eucalypti (Brit)	
Eucalyptus-Ointment	
Bp	Oel Eucalypti 30,0
	Paraffini dur 120,0
	(Schm F 54,4—57,3° C)
	Paraffini molli 150,0
	(Schm F 50,5—53,3° C)

Oleum Eucalypti (Brit U St Ergänzb) **Oleum Eucalypti Globuli.** **En-**
eucalyptusol. **Essence d'Eucalyptus** (Gall) **Oil of Eucalyptus.**

Von der überaus grossen Anzahl der Eucalyptusole findet hauptsächlich das Oel von *Eucalyptus Globulus* Labill. medicinsche Verwendung (U-St Gall Ergänzb), nur Brit lässt neben diesem Oele auch die Oele anderer Eucalyptusarten zu, wenn sie nur die weiter unten besprochenen Eigenschaften haben. Man pflegt im pharmaceutischen Sprachgebrauch das Globulus-Oel einfach als Eucalyptusol zu bezeichnen.

Darstellung. Eucalyptusol wird in Australien, Californien, Algier und Portugal aus frischen Blättern durch Dampfdestillation gewonnen. Ausbeute etwa 0,7 Proc. Das rohe Oel ist wegen seiner stark zum Husten reizenden Nebenbestandtheile Valeraldehyd, Amylalkohol etc. nicht direkt brauchbar, es kann zu medicinischen Zwecken erst verwendet werden, nachdem diese Körper durch fraktionirte Destillation über Kalk oder Natronlauge entfernt worden sind.

Eigenschaften. Rektificirtes Eucalyptusol ist ein farbloses oder hellgelbes, dünnflüssiges, angenehm erfrischend riechendes Liquidum vom spec. Gewicht 0,910—0,930 (Brit), [0,915—0,925 (U St), 0,920—0,925 Ergänzb]. Das Globulus Oel ist stets rechtsdrehend (+1 bis +15° im 100 mm-Rohr) und unterscheidet sich dadurch von dem phellandrenhaltigen Oel von *Eucalyptus amygdalina*, das stark nach links dreht. Es löst sich klar in 8 Th. Spiritus dilutus auf. Tragt man in 5 Th. auf 50° C erwärmtes Eucalyptusol allmählich 1 Th. zerriebenes Jod ein, so erstarrt die Mischung beim Erkalten zu einem Krystallbrei (Ergänzb), der aus Cineoljodid, $C_{10}H_{16}OJ$, besteht. Fügt man zu gut gekühltem Eucalyptusol in kleinen Portionen die gleiche Menge sirupsöse Phosphorsäure vom spec. Gewicht 1,750 (siehe S. 90) unter Umrühren hinzu, so entsteht ein halbfestes, durch Feuchtigkeit zersetzliches Additionsprodukt (Brit) von Cineol und Phosphorsäure ($C_{10}H_{16}O \cdot H_2PO_4$?). Wie bereits erwähnt, werden von der Brit. auch die Oele anderer, Eucalyptusarten zugelassen, wenn sie ein zwischen 0,910 und 0,930 liegendes spec. Gewicht haben, den polarisirten Lichtstrahl nach keiner Richtung mehr als 10° ablenken, die eben beschriebene Phosphorsäure-Reaktion halten und mit Natriumnitrit und Essigsäure (siehe später unter Oel von *Eucalyptus amygdalina*) keine krystallinische Masse bilden (Abwesenheit grösserer Mengen von Phellandren).

Bestandtheile. Die charakteristischsten Eigenschaften des Eucalyptusols werden durch das bei 176° siedende Cineol oder Eucalyptol, $C_{10}H_{18}O$, das 60—70 Proc. der Gesamtmenge ausmacht, bedingt. Von Terpenen ist nur Rechts-Pinen, $C_{10}H_{18}$, sicher nachgewiesen, während die Anwesenheit von Camphen und Fenchon als wahrscheinlich angenommen wird. In den um 200° C siedenden Antheilen findet sich der Ester eines specifisch schweren, linksdrehenden, noch nicht näher untersuchten Alkohols. Das Rohol enthält Valeraldehyd, Butyraldehyd und Capronaldehyd, Aethylalkohol und Amylalkohol, sowie mehrere Fettsäuren.

Anwendung. Eucalyptusol wird meistens ausserlich zu Salben und Einreibungen (bei Neuralgien) oder zum Einathmen (als Schutzmittel gegen Influenza) gebraucht. Es bildet ferner einen Bestandtheil derjenigen Einreibungen, die zur Abwehr von Mücken und Schnaken verwendet werden.

Ebenfalls durch einen hohen Eucalyptolgehalt ausgezeichnet und in ihren Eigenschaften dem Globulus-Oel ähnlich sind die Oele aus den Blättern folgender Eucalyptusarten:

Oleum Eucalypti odoratae Ввхх. Oelausbeute 1,4 Proc., spec. Gewicht 0,899 bis 0,925, optisch linksdrehend. Das Oel enthält neben Eucalyptol noch Cuminaldehyd.

Oleum Eucalypti oleosae F v MULL Ausbeute 1,25 Proc, spec Gew 0,906 bis 0,926, optisch rechtsdrehend Bestandtheile Eucalyptol und Cuminaldehyd

Oleum Eucalypti dumosa Ausbeute 1 Proc, spec Gew 0,984—0,915, rechtsdrehend, eucalyptolhaltig

Oleum Eucalypti rostratae SCHLECHTID Ausbeute 0,1 Proc, spec Gew 0,912 bis 0,925, in der Regel rechtsdrehend Bestandtheile Eucalyptol, Valeraldehyd

Oleum Eucalypti Amygdalinae Sehr arm an Cineol (Eucalyptol) ist das zum Parfümiren von billigen Seifen vielfach verwendete Oel von *Eucalyptus amygdalina* LABILL. Es riecht pfefferartig, hat das spec Gewicht 0,850—0,886 und dreht den polarisirten Lichtstrahl im 100 mm Rohre 25 bis 70° nach links. Es ist unlöslich in Spiritus dilutus und erfordert zur Lösung meist mehr als 6 Th Spiritus. Versetzt man das mit dem doppelten Vol Petroläther verdünnte Oel mit einer concentrirten, wässrigen Auflösung von Natriumnitrit, so entsteht nach Hinzufügen von Essigsäure in kleinen Portionen eine breiartige Masse verfilzter nadelförmiger Kryställchen von Phenylendiamnitrit, $C_{12}H_{16}N_4O$, Schm.-P. 105°C)

Nicht alle Eucalyptusöle führen Eucalyptol. Einige wie die von *Eucalyptus citriodora* Hooker, *Eucalyptus maculata* und *Eucalyptus dealbata* A. CRAV. enthalten Citronellal, $C_{10}H_{18}O$, als charakteristischsten Bestandtheil. Citral, $C_{10}H_{16}O$ findet sich in den Ölen von *Eucalyptus Staigeriana* F v MULL. und von *Bockhousia citriodora* F v MULL. Die Destillate der Blätter von *Eucalyptus haemastoma* SM. und von *Eucalyptus piperita* SM. sind durch einen pfefferminzartigen Geruch ausgezeichnet, der möglicher Weise auf einen Gehalt des Oeles an Menthol zurückzuführen ist. Alle nicht eucalyptolreichen Öle werden bisher nur in beschränkten Mengen in der Seifenfabrikation und Parfümire verwendet.

Cineol ist die Bezeichnung einer Mischung von Eucalyptus, Cajuput- und Terpenantol (Karlsruher Ortsges.-Rath).

Eucalyptus Globulin von BEWSE & EICK, ein Kesselsteinmittel, ist ein alkalischer Auszug von Rinde und Holz des Blaugummibaumes.

Eucalimol ist ein Antisepticum aus Eucalyptusöl, Gaultheriabl., Thymol und Menthol (Ruedel).

Eunol, α - und β -, sind Verbindungen von α - und β -Naphthol mit Eucalyptol. Gegen Hautkrankheiten benutzt (Geme).

Euthymol, ein Antisepticum, enthält Eucalyptusöl, Wintergreenöl, Borsaure, Thymol und das Fluidextrakt von *Baptisia tinctoria* (Thoms).

II Eine Anzahl von Arten sind des reichen Gerbstoffgehaltes verschiedener Theile wegen von Bedeutung. Die Rinde vom *Eucalyptus leucoxylon* F v M. enthält 41,09 Proc Gerbstoff, die Blätter der *E. macrorhyncha* F. v M. enthalten 18,4 Proc Gerbstoff, von *E. obliqua* L'Her. 17,2 Proc, *E. stellulata* Sieb. 16,62 Proc, *E. Gunnii* Hooker 16,6 Proc, auf *E. rostrata* Schlechtid. vorkommende Gallen enthalten 43,40 Proc.

III Ferner liefern eine Anzahl Arten Kino und Gummi. Beides lässt sich anscheinend nicht scharf trennen, insofern das Sekret mancher Arten als adstringierend schmeckendes Gummi beschrieben wird und andererseits manche Kinosorten beim Behandeln mit Alkohol ein Gummi hinterlassen. Das austretende Sekret ist zuerst farblos, wird aber an der Luft bald roth bis schwarz.

Am besten bekannt ist das Kino vom *Eucalyptus rostrata* Schlechtid. *Eucalyptus Gum* (Brit.) Es bildet eine bruchige Masse und ist von purpurner oder mehr brauner Farbe, das Pulver ist ockerfarben. Es löst sich in 90 Proc Alkohol trübe hellbraun oder orangefarben, in Wasser zu 80—90 Proc. Es soll Catechin und Gerbstoff 84,3 Proc enthalten (Gerbstoff 46,22 Proc), Holzstoff 0,3 Proc, Wasser 15,2 Proc., Asche 0,2 Proc. In einigen Arten, z. B. *E. hemphillia* F v M., sind als beim Lösen trübende Substanzen Eudesmin und Aromadendrin ermittelt worden, letzteres hat

die Zusammensetzung $C_{21}H_{20}O_4$, Schmelzpunkt $216^{\circ}C$, es ist weiss, krystallinisch, löslich in Aether, Essigäther, Alkohol und Amylalkohol, unlöslich in Chloroform, Benzol und Petroläther

Gerbstoffgehalt einiger Kinosorten **E macrorrhyncha** F v M 78,72 Proc, **E stellulata** Sieb 69,96 Proc, **E piperita** Sm 62,12 Proc

Trochisci Eucalypti Gummi Eucalyptus Gum Lozange (Brit) Mit Fruit Basis (vergl Ribes) formt man Pastillen, deren jede 0,0648 g Eucalyptus Gummi enthält

IV Einige Arten liefern der Manna ähnliche Stoffe, so durch den Stich der Cicada moerens Eucalyptus viminalis Labill, E mannifera Mudie, E resinifera Smith, E. Gunnii Hook Die Manna der zuletzt genannten Art enthält eine bei $87^{\circ}C$ schmelzende Melitriose, die ein Kondensationsprodukt von Galaktose, Glukose und Fruktose sein soll

V 1874 wurde ein angeblich von Eucalypten gesammelter Honig als hervorragendes Heilmittel empfohlen Es zeigte sich, dass es sich dabei um gewöhnlichen, mit Eucalyptusöl parfümierten Honig handelte Dass indessen die Bienen in Australien auch von Eucalypten Honig sammeln, ist zweifellos und durch das Auffinden zahlreicher Pollen körner von Eucalyptus in demselben erwiesen Echter Eucalyptushonig enthält 1 Proc Galaktose, ferner viel Glukose und viel Fruktose

Euchininum.

Mit dem vorstehenden Namen wird der von den Chininfabriken Zimmer & Co in Frankfurt a M dargestellte und in den Verkehr gebrachte „Aethylkohlenensäureäther des Chinins“ bezeichnet $C_{20}H_{21}CO_2$, $C_{20}H_{21}N_3O$ Mol Gew. = 396.

Die Darstellung dieser Verbindung erfolgt fabrikmässig durch Einwirkung von Chlorkohlensäure-Äthylester auf Chinin C_8H_7 , $CO_2Cl + C_2H_5N_3O = HCl + C_{20}H_{21}CO_2$, $C_{20}H_{21}N_3O$

Eigenschaften Zarte, weisse, fast geschmacklose Nadeln, noch leichter und seidenglanzender wie das leichte Chininsulfat, in Wasser schwer löslich, in Alkohol, Aether und Chloroform leicht löslich Es reagirt alkalisch, schmilzt bei $95^{\circ}C$, giebt die Thalleiochin-Reaktion, aber keine dem Herapathit analoge Verbindungen (s S 745 u 839) Mit Säuren geht es leicht lösliche, salzartige Verbindungen bez leicht lösliche Salze ein Die mit Schwefelsäure oder Salpetersäure bereiteten Lösungen fluoresciren mindestens ebenso stark wie die entsprechenden Chininlösungen Die Salze schmecken, soweit sie löslich sind, bitter Das gerbsaure Salz ist unlöslich — Uebergiesst man etwa 0,2 g des Euchinins mit 2—3 ccm Natronlauge, fügt einige Körnchen Jod hinzu und erwärmt, so tritt vorübergehend ein schwacher Geruch nach Jodoform auf (Vorhandensein der Aethylgruppe) In seinen Lösungen erzeugen die üblichen allgemeinen Alkaloidreagentien Niederschläge

Prüfung. 1) Das Euchinin sei farblos und fast geschmacklos, auf angefeuchtetes Lackmuspapier von schwach alkalischer Reaktion 2) Es schmelze bei $95^{\circ}C$ 3) Die mit Salpetersäure bereitete Lösung werde weder durch Silbernitrat noch durch Baryumnitrat verändert (Verwechslungen mit Chininhydrochlorid oder Chininsulfat, die aber schon durch die Geschmackprobe erkannt werden) 4) Es verbrenne auf dem Platinblech ohne einen Rückstand zu hinterlassen

Anwendung. Das Euchinin wird als nicht oder nur wenig unangenehm schmeckender Ersatz des Chinins überall da angewendet, wo letzteres wegen des bitteren Geschmacks nur mit Schwierigkeit gegeben werden kann, also z B in der Kinderpraxis, 1,5—2,0 g sind gleichwerthig mit 1 g Chininchlorhydrat Man giebt es sowohl in den bekannten Arzneiformen, als auch mit Milch, Suppe, Chokolade und dergl verrührt Die Neben

wirkungen sollen geringer sein als nach Chinin. Angewendet bei Influenza, Keuchhusten, Phthise, auch als typisches Antipyreticum mit Erfolg.

Euchininum tannicum Eine dem Chininum tannicum analoge Verbindung von Euchinin mit Gerbsäure, welche rund 33 Proc. Euchinin enthält. Ein gelbliches Pulver, in Wasser nur wenig löslich, ohne bitteren Geschmack. In der Kinderpraxis an Stelle des Echinins verwendet.

Eugenia.

Gattung der Myrtaceae — Myrtoideae — Myrtaceae — Eugeniaceae.

I **Eugenia caryophyllata** (vergl. S. 663)

II **Eugenia Cheken Hooker et Arnott** Heimisch in Chile. Man verwendet die Blätter und dünnen Zweige.

Beschreibung. Die Blätter sind 1–4 cm lang und halb so breit, elliptisch bis eiförmig, starr, zart gerunzelt, hellgrün, kurz gestielt, am Rande umgebogen, beiderseits kahl. Gegen das Licht gehalten, scheinen Sekretbehälter durch Zellen der Epidermis beiderseits wellig, Stomata nur auf der Unterseite. An der Oberseite kurze Palissaden. Im Blattgewebe grosse Sekretbehälter, die bis an die Epidermis der Oberseite reichen. Gefässbündel mit Faserbündel. Geruch gewürzhaft, Geschmack anfangs ebensol, später stark bitter.

Bestandtheile. 1 Proc. ätherisches Oel, das Cineol und Rechtsapinen enthält, ferner zu 0,08 Proc. krystallinisches Chekenon $C_{10}H_{14}O_8$, krystallinisches Chekenin $C_{12}H_{18}O_8$, amorphes Chekenbitter und Chekenitin $C_{11}H_{16}O_6$, H_2O , endlich Gerbstoff 9,48 Proc. Asche.

Verwendung. Als tonisches, expektorirendes, diuretisches und antiseptisches Mittel, am liebsten in Form des Fluidextraktes in Dosen von 4–12 cem.

III **Eugenia acris Wight et Arnott.** In Westindien. Aus den Blättern destillirt man ätherisches Oel, das wie das von *Myrica acris* (vergl. dort) als Bayol bezeichnet wird. Das Oel ist zu 2,0–2,5 Proc. in den Blättern enthalten. Spec. Gewicht 0,965–0,985. Drehung (100 mm-Rohr) -2° . Das frische Oel löst sich in gleichviel 90 proc. Alkohol auf, alteres nicht mehr. Es enthält Eugenol $C_{10}H_{16}O_2$, Myricen $C_{10}H_{18}$, Chavicol $C_9H_{10}O$, Methyleugenol $C_{11}H_{14}O_2$, Methylchavicol $C_{10}H_{16}O$, Phellandren $C_{10}H_{18}$, Citral $C_{10}H_{16}O$.

Das Oel wird mit Oel Terebinth verfälscht. Zum Nachweis desselben destillirt man von 10 cem langsam 1 cem ab, mischt das Destillat mit 1 cem Amylnitrit und 2 cem Eisessig. Dann setzt man tropfenweise unter Schütteln und Abkühlen so lange gleiche Mengen Eisessig und Salzsäure zu, als noch Blaufärbung entsteht. Bei Anwesenheit von Pinen aus Oel Terebinth entsteht ein weisser Niederschlag von Pinennitroschlorid. Noch 10 Proc. sind nachzuweisen.

IV. Andere Arten. **Eugenia lucidula Miq.** Die Früchte werden unter dem Namen Daden Salen als Gewürz verwendet. **Eugenia Sandwicensis** Asa Gray und **Eugenia Malaccensis** L. Von beiden Arten verwendet man Blätter, Blüthen und Rinde gegen Schwindsucht und Halskrankheiten. Von **Eugenia Micheli** Lam. verwendet man die Blätter gegen Rheumatismus.

Eugenolum.

I **Eugenolum.** Eugenol *p*-oxy-m-Methoxyallylbenzol $C_6H_3(C_2H_5)(OCH_3)(OH)$. Mol. Gew. = 164. Ueber Gewinnung dieses Phenols auf S. 665 unter *Oleum Caryophyllorum* das Nothige gesagt.

Eigenschaften Frisch destillirt eine farblose oder schwach gelbliche, stark lichtbrechende, an der Luft und im Lichte sich allmählich braunende Flüssigkeit von durchdringendem Geruch des Nelkenols und scharfem, brennendem Geschmack. Es siedet unter gewöhnlichem Drucke unter nur geringer Zersetzung bei 253—254° C und hat bei 15° C die spec. Gewichte 1,027



Eugenol ist unlöslich in Wasser, dagegen leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, Eisessig und in Kalilauge von 1—2 Proc KOH. Die Auflösung von 2 Tropfen Eugenol in 4 cem Weingeist wird durch 1 Tropfen verdünnter Ferrichloridlösung (1:20) blau, durch einen Tropfen unverdünnter Ferrichloridlösung grün gefärbt. Es ist ein einatomiges Phenol und giebt dementsprechend mit atzenden Alkalien salzartige Verbindungen, z. B. Eugenolnatrium $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{OCH}_2)\text{ONa}$.

Prüfung 1) Wird 1 g Eugenol mit 20 cem heissem Wasser geschüttelt, so darf dieses blaues Lackmuspapier nur undeutlich rothen (saure Bestandtheile unorganischer oder organischer Natur). 2) Das nach dem Erkalten klar filtrirte Wasser darf sich mit 1 Tropfen Ferrichloridlösung nur vorübergehend graugrünlich, aber nicht deutlich blau färben (Karbolsäure). 3) 1 Th Eugenol muss sich in 2 Th verdünntem Weingeist, sowie in 1 Th Natriumsalicyllösung (1 = 2) klar auflösen.

Aufbewahrung Vor Licht geschützt

Anwendung Therapeutisch zur Zeit meist in der Form des Nelkenols und in ähnlichen Mischungen. Es wirkt lokal anästhesirend, zugleich aber auch reizend bez. atzend. In der Mikroskope an Stelle des Nelkenols zum Aufheilen von Präparaten. — Technisch zur Darstellung von Vanillin, in welches es durch Oxydation mit Kaliumpermanganat übergeht.

II Eugenolum benzoicum Benzoyleugenol. Benzeugenol. Eugenolbenzoat. $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2$ Mol. Gew. = 268. Diese Verbindung wird durch Einwirkung von Benzoylchlorid auf Eugenolnatrium in der S. 666 angegebenen Weise dargestellt.

Farb- und geruchlos, schwach bitter schmeckende, neutrale Krystallnadeln vom Schmelzpunkt 70,5° C. Sie lösen sich kaum in Wasser, leicht in heissem Alkohol, in Chloroform, Aether, Aceton. Durch Erhitzen mit heisser Kalilauge wird die Verbindung in Kaliumbenzoat und Eugenolkalium gespalten.

In Gaben von 0,5—1,0 g an Stelle des Eugenols bei phthisischen Zuständen, zur Behandlung von Husten und tuberkulösen Kehlkopfleidn., auch bei neuralgischem Kopfschmerz.

III Eugenol acetamidum Eugenolessigsäureamid. $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{OCH}_2)\text{OCH}_2\text{CONH}_2$ Mol. Gew. = 221. Zur Darstellung wird durch Einwirkung von Monochloressigsäure auf Eugenolnatrium zunächst Eugenolessigsäure $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{OCH}_2)\text{OCH}_2\text{COOH}$ dargestellt. Diese wird durch Auflösen in absolutem Alkohol und Einleiten von trockenem Salzsäuregas in die Lösung in den Eugenolessigsäureäthylester $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{OCH}_2)\text{OCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ und dieser durch Einwirkung von alkoholischem Ammoniak in Eugenolacetamid übergeführt. Es krystallisirt aus Wasser in farblosen, glänzenden Blättchen, aus Weingeist in feinen, farblosen, glänzenden Nadeln, welche auf Schleimhäuten anästhesirend wirken und die Zungennerven gefühllos machen sollen. Schmelzpunkt 110° C.



Man verwendet es in der Form des sehr feinen Pulvers an Stelle des Cocains als Anästheticum auf Schleimhäuten, ferner als Antisepticum bei der Wundbehandlung.



IV. Eugenolcarbinolum Eugenolcarbinol. $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)\text{OCH}_2(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$ (1.3.4.5) Mol. Gew. = 194. Wird durch Einwirkung von Formaldehyd auf Eugenol dargestellt (D. B. P. 85588) und stellt farblose Krystalle vom Schmelzpunkt

87° C dar Sie sind in Wasser und in Ligroin schwer, in Alkohol, Aether und Benzol leicht löslich und geben mit Ferrichlorid blaue Färbung

Es ist ebenso wie das Eugenolacetamid als lokales Anästhetikum und als Antisepticum zur Wundbehandlung empfohlen worden

Eupatorium.

Gattung der Compositae — Eupatorieae — Ageratinae

I Eupatorium cannabinum L. Wasserdost, Knäugundenkraut, Lammerschwanz Heimisch in Europa Liefert die jetzt obsoleten Radix et Herba Cannabis aquaticae s Eupatorieae Die Wurzel soll als Verwechslung der Radix Valerianae vorkommen Enthält ein Glukosid Eupatorin Durch Füllen der alkoholischen Tinktur mit verdünnter Salzsäure stellt man das gleichnamige „Resinoid“ dar (vergl Evonymus)

II Eupatorium Ayapana Vent E triplinerve Vahl (Gall) In Brasilien heimisch, weiter in Amerika und in Ostindien kultivirt Das Kraut riecht nach Cumarin Eine aus den Blättern (Folia Ayapanae Fendles d'Ayapana [Gall]) hergestellte Paste verwendet man als blutstillendes Mittel, sonst dient sie bei Magenleiden als Tonicum Neuerdings öfter nach Europa gekommen

III Eupatorium perfoliatum L. In den amerikanischen Südstaaten Man verwendet die Pflanze als Bittermittel Sie soll ein Glukosid, das man ebenfalls Eupatorin nennt, einen nicht glukosidischen Bitterstoff, 0,01 Proc ätherisches Öl, Gallussäure, Gerbsäure etc und die blühende Pflanze ein Alkaloid enthalten

U-St führt als Eupatorium, Thoroughwort die Blätter dieser Pflanze, sowie ein Extrakt daraus auf

Extractum Eupatoriae fluidum. Fluid Extract of Eupatorium Aus 1000 g der gepulverten Droge (No 40) und verdünntem Weingeist (41 proe) wie Extr Convallariae fluidum U-St (S 957) zu bereiten

IV Eupatorium purpureum L. Purple Boneset, Gravel root, Trumpet weed Enthält wenig ätherisches Öl, Euparin oder Eupapurin $C_{12}H_{11}O_8$, Schmelzpunkt 117,3° C, mit konzentrierter Schwefelsäure wird es roth.

V Eupatorium aromaticum L. In Nordamerika Enthält 0,6 Proc ätherisches Öl Volksmittel bei rheumatischen Leiden

VI Eupatorium tinctorium (?) In Südamerika Paraguay Indigo Enthält Indigo, ebenso E. lamifolium H B K

Euphorbia

Gattung der Euphorbiaceae — Platylobeae — Crotonoideae — Euphorbieae.

I Euphorbia resinifera Berg Von kaktusähnlichem Habitus Heimisch im Innern Marokkos, auf den Vorbergen des Atlas Man verwendet das nach Einschneiden in die Kanten der Stengel austretende Gummiharz

† Euphorbium (Austr Germ Helv) Resina s Gummi-resina Euphorbium — Euphorblum Euphorbiumharz — Euphorbe Gomme résine d'euphorbe (Gall)

Beschreibung Die Droge bildet rundlich eckige, unregelmässige, oft stalaktitenartige Stücke, die meist beim Sammeln abgerissene Theile der Pflanze (Stacheln und Stengelfragmente) einschliessen oder doch die Höhlungen zeigen, in denen solche Theile lagen Die Farbe ist mattgelblich bis bräunlich, durchscheinend, bestäubt, zerreiblich Unter dem Mikroskop ist es amorph, lässt aber hier und da die für die Euphorbiaceen

charakteristischen, knochenförmig gestalteten Starkekorner erkennen Geschmack anhaltend und brennend scharf. Sonst geruchlos verbreitet es, in grosseren Mengen erhitzt, einen an Weihrauch erinnernden Geruch. Wasser bildet mit ihm keine Emulsion, sondern entzieht ihm, wenn man es damit verreibt, nur Gummi und verschiedene Salze. In Wasser wenig löslich, besser in Alkohol, Aether und atherischen Oelen, doch löst keine dieser Flüssigkeiten vollständig.

Säurezahl nach Beckurts und Bruchm 18—25, Esterzahl 49—68, Verseifungszahl 70—88.

Bestandtheile. Nach HENKE 34,6 Proc Euphorbon, 29,95 Proc in Aether lösliches Harz, 14,25 Proc in Aether unlösliches Harz, 1,10 Proc Kautschuk, 1,50 Proc Aepfelsäure, 8,10 Proc mit Alkohol fallbares Gummi und Salze, 12,30 Proc mit Alkohol nicht fallbares Gummi und Salze, 1,20 Proc in Ammoniak lösliche Salze und organische Stoffe.

Das Euphorbon $C_{44}H_{80}O$ kann man der Droge entweder direkt mit Petroläther entziehen oder nach Extraktion der Droge durch Wasser und Alkohol mit Aether Schmelzpunkt je nach den Lösungsmitteln, aus denen man krystallisiert, sehr wechselnd, aus Petroläther $87^{\circ}C$, aus Alkohol $114^{\circ}C$. Es dreht rechts. Löslich in Petroläther, Chloroform, Aether, Alkohol, Benzol, Aceton und 90proc Alkohol, in 10000 Th heissen Wassers. Mit Schwefelsäure ziegelroth sich färbend.

Das in Aether lösliche Harz schmeckt scharf, im Schlunde kratzend, und erzeugt Niesen und Augenentzündungen. Schmelzpunkt $42-43^{\circ}C$. Das in Aether unlösliche Harz reagirt sauer, schmeckt wenig bitter, meist kratzend, etwas zusammenziehend. Schmelzpunkt $119-120^{\circ}C$. Asche 10 Proc, in der Chlorkalium nebst Karbonaten des Natrium und Calcium vorhanden sind.

Aufbewahrung Pulverung. Euphorbium hat seinen Platz unter den vor- sichtig aufzubewahrenden Arzneimitteln. Unzerkleinert wird es nicht gebraucht und auch selten vorrätig gehalten. Man lässt es unter Beobachtung der grössten Vorsicht (vergl. S. 595) am besten im Freien stossen und kann zur Verminderung des Staubens auf 100 g zwei süsse Mandeln zusetzen. Da indessen trotz aller Vorsicht das Pulvern des Euphorbiums, dessen Staub schon in geringer Menge zu heftigem und anhaltendem Niesen reizt, eine der unangenehmsten Arbeiten ist, so überlässt man sie in der Regel den Drogenhandlungen, hier wird das Gummiharz in geschlossenen Pulvermühlen gemahlen und gelangt alsdann in dicht verklebten Pappkästchen von $\frac{1}{4}$ und $\frac{1}{2}$ Kilo Inhalt in den Handel. 100 Th liefern etwa 98 Th. mittelfeines Pulver.

Anwendung. Das Euphorbium dient hauptsächlich in der Therie als Zusatz zu reizenden oder blasenziehenden Salben und Pflastern, ist es dabei mit Kantharden oder Harzen zu mischen, so besprengt man es vorher mit wenig Terpentinöl. Euphorbium ist dem freien Verkehr entzogen, im Bereich der Austr. darf es nur gegen ärztliche Verschreibung abgegeben werden.

† **Tinctura Euphorbil.** Euphorbiumtinktur Teinture d'euphorbe. Er gänzb. 1 Th grob gepulvertes Euphorbium, 10 Th Weingeist (87 proc) — Gall. Wie Tinctura Onnamomi Gall. (S. 848) zu bereiten.

Emplastrum Capsicinum	
Kapsinerpflaster Gleichpflaster	
Bp	Pica nigrae navalis 80,0
	Cerafi Resinae Fini 40,0
	Empl. Galbani crocat. 80,0
	Euphorbil pulver 2,0
	Benzols pulver 8,0

Emplastrum Euphorbil	
Emplastrum ischiadicum.	
Bp	Euphorbu pulver 8,0
	Cerafi Resinae Fini 87,0
Bei Kreuz- und Hülftweh.	

Oleum Euphorbil	
Bp	Euphorbil pulver 10,0
	Olei Terebintum 10,0
	Olei Olivarum 90,0

Digieren nach dem Absetzen filtriren. Zum Einreiben bei Lähmung.

Pelvis resinosa acor Voor	
Rp Euphorbia 20	
Colophoni 15,0	
Mastiche 6,0	
Unguentum Euphorbii (Néligan)	
Rp Euphorb pulv 1,0	
Adipis suill 20,0	

Vet	Fen liquide ordinaire (Gall)
Rp 1 Euphorbi pulv	30,0
2 Cantharidum pulv	30,0
3 Olei Olivum	300,0
4 Olei Lavandulae	600,0
Man digerirt 1 und 2 mit 3 zwei Stunden und fñgt dann 4 hinzu	

ACREBA's antirheumatisches Oel, für Pferde, ist Oel Euphorbi ohne Terpentindl **BAUNSCHEIDT's Oel**, durch Ausziehen von Euphorbium und Seidelbastrinde mit Weingeist und Ohvenöl dargestellt, dient zum Einreiben der mittels des sog „Lebens weckers“ erzeugten Nadelstiche

Blister liquide 100 Euphorbium, 400 Leberthran, 1 Alkannawurzel werden 8 Tage digerirt, dann filtrirt

Hundswuthmittel von **PATKIEWICZ** Ein Gebäck, dessen Fettstoff zuvor mit den Samen einer Euphorbia gekocht wurde, und eine unschuldige Salbe

KORNFÖRMIGES Blutreinigungsmittel Bienen-Pustel Fettstoff, enthält Euphorbium, Kanthariden, Crotonöl, Seidelbast, Senf und Veratrin

RIEGER's Diphtheriemittel ist anscheinend ein öliger Auszug von Wolfsmilch, ausserdem Anisliquor und eine Mischung aus Benzoeextrakt, Franzbranntwein u a

II, Euphorbia Lathyris L. Wohl in Südeuropa heimisch, in Mexiko und Peru eingefñhrt In der Gall sind die Samen *Semence d'épurgé* und die Wurzel *Racine d'épurgé* aufgefñhrt Die ersten Samen *Cataputiae minoris*, Samen *Triphymali latifolii*, Samen *Lathyridis majoris*, *Grana regia minoris*, Sping- oder Purgirkörner enthalten 40 Proc eines stark abführend wirkenden Oeles (*Huile d'épurgé*), ferner *Aesculetin* und einen zweiten krystallinischen Körper Der Milchsaft enthält Euphorbon

III Euphorbia pilulifera L. Hemisch in Australien, verbreitet in Ostindien, Westindien etc **Pill bearing spurge.** *Snake-weed* *Cat's hair* Scheint als wirksamen Stoff ein Harz zu enthalten Wird gegen Bronchitis und Asthma empfohlen, besonders das Fluidextrakt (2—4 ocm mehrmals täglich) In ähnlicher Weise verwendet man **E maculata L.** in Nord und Mittelamerika

IV Euphorbia Cattimandoo W Elliot. In Ostindien. Enthält im Milchsaft 35 Proc Euphorbon Man verwendet denselben gegen Rheumatismus

V Euphorbia heterodoxa Mull Arg In Brasilien *Alveoloz, Aveloz* Der Milchsaft findet Verwendung als Heilmittel bei Krebsleiden Ebenso verwendet man **E. phyllanthus (?)**. Ebenfalls in Brasilien.

VI Euphorbia Tirucalli L. Heimisch in Ostafrika, in Indien kultivirt Die Rinde verwendet man gegen Kolk, den Milchsaft als Purgans, letzteren enthält Euphorbon

Euphthalminum.

† **Euphthalminum** *Euphthalmin.* *Euphthalminum hydrochloricum.* Unter diesem Namen ist das salzsaure Salz des *Phenylglykoly-l-n-methyl-β-vinyl-diacetonalkamins* zu verstehen $C_{17}H_{23}NO_2 \cdot HCl$. Mol Gew = 327,5.

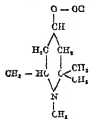
Die freie Base steht in engem Zusammenhange mit dem Eucain B, doch steht an Stelle der Benzoylgruppe beim Euphthalmin der Rest der Mandelsäure, und das Wasserstoffatom im Stickstoff ist durch die Methylgruppe ersetzt.

Darstellung. *Vinyl-diacetonalkamin* wird zunächst durch Einwirkung von Jodmethyl am Stickstoff methyliert, dann wird durch Einwirkung von Mandelsäure in sehr verdünnter wässrig-salzsaurer Lösung der Rest der Mandelsäure (*Phenylglykoly-Rest*) eingefñhrt — Die freie Base krystallisirt aus siedendem Petroläther in sechsseitigen Prismen, die bei 108—113° C schmelzen. — Das salzsaure Salz wird in krystallinischer Form erhalten, indem man in die äthersche Lösung der Base trocknes Salzsäuregas einleitet und das sich ausscheidende Salz aus absolutem Aether umkrystallisirt

Eigenschaften. Farbloses, krystallinisches, luftbeständiges Pulver, sintert bei 181° C zusammen und schmilzt bei 183—184° C. Sehr leicht löslich in Wasser, ferner in 2 Th absolutem Alkohol, schwerer löslich in Aether.

Aufbeahrung Vorsichtig

Anwendung Es unterscheidet sich in seiner Wirkung ganz wesentlich vom Eucain B. Während dieses nämlich ansthesierend wirkt, aber eine mydriatische Wirkung auf das Auge nicht ausübt, erzeugen die Lösungen des Euphthalmins, in das Auge eingetropft, beträchtliche Pupillenerweiterung, aber keine Anästhesie. 2—3 Tropfen einer 2 procentigen Lösung erzeugen nach 20—30 Minuten eine 2 bis 3 Stunden anhaltende Mydriasis. Man gebraucht es daher wie Homatropin und Atropin.



Die freie Euphthalminbase

† Euphthalminum salicylicum Salicylsäures Euphthalmin $\text{C}_{17}\text{H}_{25}\text{O}_5$, $\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2$ Mol Gew = 420

Wird durch Vermischen von 291 Th freier Euphthalminbase und 138 Th Salicylsäure in absolut-ätherischer Lösung als Niederschlag erhalten. Durch Umkrystallisieren aus absolutem Alkohol-Aether erhält man in Wasser leicht lösliche Krystalle vom Schmelzpunkt 115—116° C.

Evonymus

Gattung der Celastraceae — Celastraceae — Evonymeneae

Evonymus atropurpurea Jacq. Heimsch im nördlichen und mittleren Theil der Vereinigten Staaten. Verwendung findet die Rinde der Wurzel und die jungen Zweige. **Evonymi cortex** (Oulit) **Evonymus** (Wahoo) (U-St.) **Evoree d'evonymus** (Gall Suppl.)

Beschreibung Die Rinde besteht aus bis 20 cm langen, 1 cm breiten, halbrinnenförmigen oder rinnenförmigen Stücken von gelblich-grauer Farbe. Der Bast lässt keine Fasern, sondern wie die anderen Evonymus Arten eigenthümliche faserartige, auf der Aussen- mit Grübchen versehene Gebilde erkennen, von denen man annimmt, dass sie durch Umwandlung normaler Fasern entstanden seien. Geschmack anfangs süßlich-fade, später kratzend, zuletzt bitter.

Bestandtheile Ein Glukosid **Evonymin**, leicht in Alkohol, schwer in Wasser löslich, ferner **Evonsäure**, **Mannit**. Das **Evonymin** ist ein Herzgift.

Anwendung. Man verwendet die Rinde als Chologogum, Tonicum und Laxativum.

Nicht zu verwechseln mit dem Glukosid **Evonymin** ist die in Amerika gebräuchliche „Konzentration“ das „Resinoid“ gleichen Namens. Man erhält es durch Fallen der konzentrierten alkoholischen Tinktur mit Salzsäure und Vermischen des ausgewaschenen und getrockneten Niederschlags mit einem indifferenten Pulver. Man unterscheidet **Evonyminum fuscum** aus Wurzelrinde und **Evonyminum viride** aus Zweigrinde.

Extractum Evonymi (U St.) **Extract of Evonymus** Aus gepulverter Rinde (No 80) wie Extr. Digitalis U St. (S 1041) zu bereiten.

Extractum Evonymi. **Extrait d'Evonymus atropurpureus** **Evonymine brune** (Gall Suppl.) Aus 1000 g gepulverter Rinde (Sieb No 70) und 6 Liter 60 proce Weingeist im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 3 Litern, erschöpft nach 24 Stunden mit dem Rest des Weingeists, verdrängt letzteren durch Wasser und destillirt vom Perkolat den Weingeist ab. Den filtrirten Rückstand dampft man zum weichen Extrakt ein, löst in destill. Wasser, filtrirt und dampft wiederum ein und bringt mit 20 g gepulvertem Milchsucker zur Trockne.

Extracta.

I. Extracta *Extractis* *Extracts* Mit den vorstehenden Namen bezeichnet man Zubereitungen von dünnflüssiger, dickflüssiger oder fester (pulveriger) Beschaffenheit, welche man durch Abdampfen eines natürlichen Saftes oder einer Lösung gewinnt, die durch Ausziehen eines vegetabilischen, seltener animalischen Rohstoffes mittels eines geeigneten flüchtigen Lösungsmittels, hergestellt worden ist

Die Arzneibücher geben zur Bereitung der Extrakte fast ausnahmslos allgemeine Anweisungen, welche viele gemeinsame Punkte besitzen, in Einzelheiten aber doch von einander abweichen

Austr Die zur Bereitung der Extrakte zu verwendenden Pflanzenstoffe sind zerschnitten, zerstoßen, grob oder fein gepulvert zu verwenden Zur Bereitung der wasserigen Extrakte werden die Rohstoffe bei nicht über 20° C macerirt oder bei nicht über 50° C digerirt — Die wasserigen Auszüge sind sofort auf den $\frac{1}{4}$ Theil ihres Volumens einzudampfen, dann an einem kalten Orte durch Absetzenlassen zu klären, worauf man die klare Flüssigkeit abgiesst oder abfiltrirt und die Kolatur oder das Filtrat durch Eindampfen bei einer 100° C nicht erreichenden Temperatur auf die richtige Konsistenz bringt — Zur Bereitung der spirituellen und ätherischen Extrakte werden die gepulverten Rohstoffe in einem geschlossenen Apparate (Perkolator) durch das Verdrängungsverfahren vollständig erschöpft Die gesammelten Flüssigkeiten werden vermischt und durch Destillation von der Hauptmenge des Weingutes oder Aethers befreit Der Destillationsrückstand ist bei gelinder Wärme auf die vorgeschriebene Extraktkonsistenz zu bringen Bezüglich der Konsistenz sind vier Grade zu unterscheiden

- 1) Flüssige (*Extracta fluida*), von der Konsistenz dickerer Tinkturen
- 2) Dunne (*Extracta tenuia*), von der Konsistenz des frischen Honigs (*Mellagines*)
- 3) Dicke (*Extracta spissa*), welche sich nach dem Erkalten nicht ausgießen lassen.
- 4) Trockene, die zu Pulver zerreiblich sind

Zur Bereitung der trockenen Extrakte dampft man die Auszüge bis zu einer gewissen Konsistenz ein, streicht sie alsdann auf Porcellanplatten und trocknet bei nicht über 40° C

Verreibung narkotischer Extrakte Es ist gestattet, Verreibungen nicht trockener narkotischer Extrakte herzustellen und vorrätig zu halten Zu diesem Zweck wird 1 Th des betreffenden Extraktes mit 1 Th Milchsucker zur Trockne gebracht Die getrocknete und gepulverte Mischung wird durch Zusatz von Milchsucker auf das Gesamtgewicht von 2 Th gebracht *Signatur Sumatur duplex*

Brit. Gibt keine allgemeinen Anweisungen zur Darstellung der Extrakte Aus dem Text lassen sich folgende allgemeinen Gesichtspunkte entnehmen Die Brit kennt folgende Konsistenzgrade

- 1) Weiche Extrakte (*soft extracts*)
- 2) Dicke Extrakte (*firm extracts*)
- 3) Mässig dicke Extrakte (*moderately firm extracts*)
- 4) Trockene Extrakte (*dry extracts*)
- 5) Fluid-Extrakte (*fluid extracts*)

Die alkoholischen Extrakte werden theilweise durch Abdunsten der entsprechenden Fluidextrakte dargestellt Die narkotischen Extrakte sind, soweit sie Alkaloide enthalten, „standardirt“, d h sie werden auf einen bestimmten Alkaloidgehalt eingestellt

Gall Gibt folgende allgemeine Anweisungen Natürliche Säfte werden in der von der Natur gebotenen Konzentration (ohne Verdünnung) eingedampft Müssen Rohstoffe ausgezogen werden, so bemühe man sich, möglichst konzentrierte Auszüge zu erhalten, damit diese durch den Abdampfungsprocess und die hierbei statthabende Einwirkung der Luft möglichst wenig verändert werden — Das Abdampfen soll nicht über freiem Feuer erfolgen Der beste Apparat für das Abdampfen ist der, welcher das Verdampfen bei möglichst niedriger Temperatur und in der kürzesten Zeit ermöglicht (also das Vakuum)

Gibt es von einem Rohstoff ein wässriges und ein alkoholisches Extrakt, so ist das erstere abzugeben, wenn der Arzt nicht ausdrücklich das letztere verordnet hat

Die Gall unterscheidet die Extrakte nach folgenden Konsistenzgraden

- 1) Weiche Extrakte (*extracts mous*)
- 2) Dicke Extrakte (*extracts fermes*)
- 3) Trockene Extrakte (*extracts secs*)

Die Gall läßt ferner zahlreiche alkoholische Extrakte durch Perkolatation herstellen, ohne doch die Fluidextrakte aufgenommen zu haben

Germ. Die für die Bereitung der Extrakte auszunehmenden Rohstoffe müssen in dem vorgeschriebenen Grade der Zerkleinerung angewendet werden — Die wasserigen Auszüge werden sofort auf $\frac{1}{2}$ ihres Volumens eingedampft, dann an einem kühlen Orte absetzen gelassen und durchgeseiht — Das Abdampfen erfolge im Dampfbade (natürlich ist das Vakuum nicht ausgeschlossen) unter Umrühren. Bei alkoholischen und wasserigen Auszügen darf die Verdampfungstemperatur 100°C , bei ätherischen Auszügen 50°C nicht übersteigen. Die weingeistigen Extrakte sind gegen Ende des Eindampfens mit kleineren Mengen Weingeist wiederholt zu verrühren und so fertig zu stellen. Bezüglich der Konsistenz unterscheidet Germ in analoger Weise wie Austr: a oben 1 dünne Extrakte, 2 dicke Extrakte, 3 trockene Extrakte, 4 Fluid-Extrakte.

Trockene narkotische Extrakte werden aus dicken Extrakten bereitet, indem man 4 Th Extrakt und 3 Th feines Sussholzpulver mischt, die Mischung im Dampfbade austrocknet, noch warm zerreibt und ihr soviel feines Sussholzpulver zumischt, dass das Gesamtgewicht = 8 Th beträgt. Von dieser Extraktmischung entsprechen also 2 Th = 1 Th des ursprünglichen Extraktes. Sie wird daher mit „*Sumatur duplum*“ signirt.

Lösungen narkotischer Extrakte dürfen, nach folgender Vorschrift bereitet, vorrätig gehalten werden: 10 Th Extrakt, 6 Th Wasser, 1 Th Weingeist (von 90 Proc), 3 Th Glycerin. 2 Theile dieser Lösungen entsprechen gleichfalls 1 Theile des ursprünglichen Extraktes.

Helv. Die zur Bereitung der Extrakte dienenden Rohstoffe müssen in dem vorgeschriebenen Grade der Zerkleinerung angewendet werden. Die Auszüge werden absetzen gelassen und filtrirt. Das Eindampfen soll ohne Verzug vorgenommen werden und im Dampfbade oder im Vakuum erfolgen. Beim Verdampfen in offener Schale soll das Verdunsten durch Umrühren beschleunigt werden. Die Verdampfungstemperatur soll bei wasserigen und alkoholischen Auszügen 90°C , bei ätherischen 50°C nicht übersteigen.

Die von der Helv. aufgenommenen Extrakte werden nach ihrer Konsistenz in folgende Grade eingetheilt:

- 1) Fluid-Extrakte
- 2) Dünne Extrakte wie Austr.
- 3) Dicke Extrakte, welche bei 110°C getrocknet 18–20 Proc an Gewicht verlieren
- 4) Trockene Extrakte, welche bei 110°C getrocknet nicht mehr als 4 Proc ihres Gewichtes verlieren

Trockene narkotische Extrakte (*Extracta duplicia*) sind solche, von welchen 1 Th = 2 Th der Droge entspricht. Sie werden mit Reispulver bereitet, dessen Menge je nach dem Trockengehalte des betreffenden Auszuges bemessen wird. Der Gehalt an Trockensubstanz wird bestimmt, indem 1 g des Auszuges bei 110°C bis zum konstanten Gewichte getrocknet wird. Die Flüssigkeit wird nunmehr durch Verdunsten im Wasserbade koncentrirt, nach dem Erkalten mit der berechneten Menge trocknen Reispulvers gleichmässig gemischt, bei nicht über 50°C vollständig ausgetrocknet und zerrieben.

Zur Prüfung auf 1) Metallgehalt werden 1–2 g des Extraktes im Porzellantiegel versacht, die Asche wird mit 5 ccm verdünnter Salzsäure (von 10 Proc HCl) erwärmt und die Lösung filtrirt. Das Filtrat darf durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert und nach Übersättigung mit Ammoniak durch Schwefelammonium nur gefärbt, nicht gefällt werden (eine Ausnahme bildet *Extractum Ferri pomatum*). 2) Wird 1 g Extrakt in der ursprünglichen Extraktionsflüssigkeit gelöst, so darf nach dem Filtriren und Auswaschen nur ein unwägbarer Rückstand zurückbleiben.

U.-St. Gebt keine allgemeinen Vorschriften, sondern schreibt für jedes Extrakt ein besonderes Verfahren vor. Sie kennt:

- 1) Dicke Extrakte (extracts of pulular consistence)
- 2) Trockene Extrakte (dry extracts)
- 3) Fluid-Extrakte (fluid extracts)

Die Auszüge werden (mit Ausnahme des *Extractum Haematoxylini*, bei welchem dies nicht angingig ist) durchweg durch Perkolation bereitet, die alkoholischen Auszüge werden bei nicht über 50°C eingedunstet.

II. Fluidextrakte. Man bezeichnet mit diesem Namen Auszüge von Arznei-Drogen, welche so hergestellt sind, dass 100 Gewichtstheile der Droge = 100 Gewichtstheilen oder Raumtheilen des fertigen Präparates (Fluidextraktes) entsprechen. Dies Princip ist indessen von der Brit. durchbrochen, indem sie für solche Fluidextrakte, welche Alkaloide enthalten, einen bestimmten Alkaloidgehalt vorschreibt, auf welchen die Auszüge einzustellen sind. Die Herstellung der Fluidextrakte erfolgt durch das Vordrängungsverfahren (Perkolation) in besonderen, verschließbaren Extraktionsgefäßen (Perkolatoren). In diese werden die zu extrahirenden Substanzen im Zustande gehöriger Zerkleinerung „engepackt“, nachdem sie vorher mit dem Extraktionsmittel befeuchtet und einige Stunden lang im be-

decken Gefässe stehen gelassen worden sind. Durch langsames Zutropfenlassen der vorgeschriebenen Extraktionsflüssigkeit erreicht man das Abfließen sehr concentrirter Auszüge aus dem Perkolator.

Hat man z. B. aus 1000,0 g Hydrastiswurzel = 1000,0 g Fluidextrakt zu bereiten, so sammelt man die zuerst abfließenden 850,0 g Perkolat und stellt diese bei Seite. Dieser Auszug, welcher die Hauptmenge der vorhandenen Extraktivstoffe enthält, wird keinen eingreifenden Operationen mehr unterworfen. Man setzt nun das Perkoliren fort, bis die Droge erschöpft ist, d. h. bis das Perkolat ungefärbt abläuft, oder bis sich in demselben Alkaloide nicht mehr nachweisen lassen (Vergl. S. 925 die Fussnote). Die so erhaltenen Auszüge sind weitaus schwächer als die zuerst erhaltenen 850 Th Perkolat. Man destillirt von ihnen die Hauptmenge des flüchtigen Lösungsmittels (Alkohol u. dergl.) ab, dampft den Rückstand im Wasserbade zum dünnen Extract ein, nimmt dieses mit einer geringen Menge des vorgeschriebenen Extraktionsmittels auf, bringt auf 150,0 g und vereinigt diese Flüssigkeit mit den vorher zurückgestellten 850,0 g erstem Auszug.

Das Extraktionsmittel ist in vielen Fällen lediglich verdünnter Alkohol. Bisweilen werden denselben, in der Absicht, vorhandene Alkaloide in eine leichter lösliche Form zu bringen, Zusätze von Säuren (Salzsäure, Essigsäure) gemacht. Enthalt das Extraktionsmittel Glycerin, so wird es gewöhnlich in zwei Theilen angewendet. Der in bestimmten Gewichtsmengen angewendete I Theil enthält das Glycerin und wird zum Befeuchten der Droge benutzt, zum Verdrängen dieses ersten Lösungsmittels, bez. zur Beendigung der Perkolation benutzt man alsdann den II Theil des Lösungsmittels, welcher lediglich aus verdünntem Alkohol besteht.

Bezüglich der Concentration der Fluidextrakte machen die hier berücksichtigten Pharmakopöen folgende Angaben:

Austr. hat in dieser Hinsicht kein bestimmtes Princip, sie schreibt die Concentration für jedes aufgenommene Fluidextrakt im einzelnen Falle vor.

Brit. Lässt bei den indifferenten Drogen aus 1000 g Rohstoff = 1000 com Fluidextrakt bereiten. Bei den stärker wirkenden, alkaloidhaltigen Drogen lässt sie die Fluidextrakte auf einen im Einzelfalle vorgeschriebenen Alkaloidgehalt einstellen.

Ger. Lässt aus 100 Gewichtstheilen = 100 Gewichtstheile Fluidextrakt bereiten.

Helv. Wie Germanica.

U.-St. Lässt aus 100 Gewichtstheilen Droge = 100 Volumtheile Fluidextrakt bereiten.

Ueber die technischen Einzelheiten der Perkolation s. Kommentar von HAGEN FISCHER-HARTWIG II. Aufl. Bd. I S. 642.

Acetraeta, Acetextrakte. Diese von Prof. REMINGTON in Philadelphia angegebenen Arzneiformen werden bereitet, indem man die Drogen anstatt mit Alkohol mit Essigsäure, z. B. mit einer solchen von 60 Proc., extrahirt. Diese Arzneiformen haben in Deutschland bisher Eingang nicht gefunden, auch sind sie wohl noch nicht genügend durchgearbeitet.

Valloids. Unter diesem Namen versteht man in Amerika und in England diejenigen Fluidextrakte, bei welchen 1 g = 1 g der Droge ist (nicht 1 com = 1 g Droge).

Mit Kochsalzlösung bereitete Extrakte. Nach D. R. P. 80287 werden die frischen Vegetabilien zerkleinert, mit ungefähr 10 Proc. Kochsalz gemischt, einige Zeit mit diesem stehen gelassen und abgepresst. Die so erhaltene Soole wird im Vakuum zur Syrupconsistenz eingedickt und mittels der Osmose vom größten Theile des Kochsalzes befreit. Die so erhaltene Extraktlösung dampft man schliesslich zur Extraktstärke ein. Diese Präparate haben sich bisher nicht eingeführt.

Konzentrationen, amerikanische, auch Resinoide, sind Verreibungen indifferenten Pulver wie Milchnucker, Lycopodium u. a. mit den aus den betreffenden Pflanzenstoffen dargestellten wirksamen Bestandtheilen. Die Darstellung ist verschieden. In der Regel wird ein concentrirter alkoholischer Auszug durch Wasser oder mit Säuren angesäuertes Wasser oder Salzlösungen gefällt und der erhaltene Niederschlag mit den oben angegebenen Verdünnungsmitteln verrieben, und zwar so, dass das Gewicht des fertigen Präparates zum Gewicht der angewendeten Rohdroge in einer bestimmten Relation steht. Diese Arzneiformen haben in Deutschland Eingang nicht gefunden. Sie sind besonders deswegen zu erwähnen, weil sie mit Namen belegt werden (Atropin, Baptisin, Corydalin, Hydrastin u. s. w.), welche mit den deutschen Bezeichnungen zahlreicher starkwirkender Alkaloide und Glukoside identisch sind. Evonymin z. B. ist der deutsche Name des Glukosids

Evonymin, aber zugleich die Bezeichnung für die amerikanische Konzentration (das Resinoid) aus der alkoholischen Tinktur der Wurzelrinde bez. den jungen Zweigrinde von *Evonymus atropurpureus*

Fabiana.

Gattung der Solanaceae — Cestreae — Nicotianinae

Fabiana imbricata R et P Pichi Heimisch in Chile Verwendung finden die beblätterten und oft mit Blüthen versehenen Zweige der Pflanze

Beschreibung Der Habitus der Pflanze ist ein in Rücksicht auf die Familie sehr auffällender, er erinnert an *Erica* und *Tamarix*, auch wohl an manche *Cupressineae*. Die kleinen Blättchen sind dicht dachziegelig gestellt. Das einzelne Blatt ist lanzettlich-zugespitzt, mit konvexer, gekellter Aussen- und konkaver Innenseite, mit breiter Basis sitzend. Die Blüthen sind violett oder weisslich, röhrig, über dem Kelch eingeschnürt, nach oben etwas aufgeblasen, mit 5 Zipfeln. Ältere Aeste zeigen Borkebildung. Die Borke ist schwarzlich-grau, etwas langerissig. Die Gefässbündel sind bikollateral, im Mark des Stengel Steinzellen, ebenso in der Rinde. Die Epidermis mit Drüsenhaaren. Das Blatt führt im Schwammparenchym Drüsen von Oxalat. Die sehr harzreiche Droge ist von schwach balsamischem Geruch und aromatisch-bitterem Geschmack.

Bestandtheile Die Droge enthält nach Kuntz Krause ein Weichharz, welches als die Muttersubstanz einiger anderer Bestandtheile aufzufassen ist, nämlich 1) Fabianol $C_{44}H_{70}O_4$, ein ätherisches Öl von angenehmem Kampher- und Krauseminzgeruch, und dessen Oxydationsprodukt 2) Fabianresin $C_{44}H_{70}O_6$ in weissen Krystallen vom Schmelzpunkt $280^{\circ}C$ erhalten 3) Fabianaglykotannoid, ein hellgelbes, ausserst hygroskopisches Pulver von schwach saurer Reaktion, vielleicht Glykosyl-Dioxyzimmtsäure, und dessen Zersetzungsprodukte 4) Chrysotropasäure (β -Methyl Aesculetin) und 5) einen nicht krystallisirenden und nicht drehenden, aber reduzierenden Zucker. Ferner enthält die Droge Cholin und reichliche Mengen von Magnesiumphosphat. Infolge des Gehaltes an Chrysotropasäure nimmt die Abkochung der Droge leicht eine violette Farbe an.

Wirkung und Anwendung Man verwendet die zuerst 1885 in Europa bekannt gewordene Droge in Abkochung, als dickes Extrakt oder als Fluidextrakt gegen Erkrankungen der Blase (Blasenstein), Entzündungen der Harnwege, sowie bei Leberleiden. In Südamerika ist die Droge auch ein beliebtes Mittel gegen den Leberegel (*Distoma hepaticum*) der Schafe und Ziegen.

Dosis des Fluidextraktes 0,6—2,6 cem, des dicken Extraktes 0,18—0,65 g

Fagus.

Gattung der Fagaceae

Fagus silvatica L. Buche Rothbuche. — Hêtre — Beech. Heimisch im grössten Theile Europas und im westlichen Asien. Man verwendet

1) Die Früchte, dreikantige Schliessfrüchte, zu zweien von der Cupula ganz umschlossen, die bei der Reife aufreiset, um die Früchte zu entlassen. Die Frucht ist bis 18 mm lang, bis 10 mm breit, aussen glänzend braun. In der Fruchtschale unter der Epidermis mehrere Lagen stark verdickter Steinzellen, um darauf folgenden Parenchym reichlich Oxalatdrüsen. Der Samenschale fehlen charakteristische Elemente, sie umschliesst innerhalb eines dünnen Endosperms den Embryo mit braunen, mehrfach gefalteten Kotyledonen. Der letztere enthält Öl, Oxalat in Drüsen, Aleuron und kleinkörnige Stärke (die Körnchen bis 5μ). 100 Th. der Früchte enthalten 67 Proc Kerne und 33 Proc Schalen.

Bestandtheile der ungeschälten Früchte nach Kohnig: Wasser 4,74 Proc, stickstoffhaltige Substanz 14,34 Proc, Rohfett 23,08 Proc, stickstofffreie Ex-

traktstoffe 32,27 Proc, Rohfaser 21,99 Proc, Asche 3,58 Proc In der Trocken substanz stickstoffhaltige Substanz 15,06 Proc, Rohfett 21,23 Proc

Durch Pressen gewinnt man aus den Samen 12—17 Proc Oel Oleum Fagi silvaticae. — Bucheckernöl — Huile des fruits du hêtre — Beech oil.

Es ist hellgelb, ohne Geruch, von fadem Geschmack, dient als Speise- und Brennöl Konstanten Spec Gew 0,920—0,9235 Erstarrungspunkt $-17,5^{\circ}\text{C}$ Schmelzpunkt der Fettsäuren 24°C Erstarrungspunkt 17°C HENNEL'sche Zahl 95,16 Verseifungszahl 196,25 Jodzahl 104,4 Das Oel besteht vorwiegend aus Olein

Die Rückstände von der Oelgewinnung, die Büchelkuchen, Buchelsamen kuchen, finden Verwendung als Viehfutter, doch sollen sie auf Pferde giftig wirken können Die Rückstände mit Schale enthalten Wasser 16,10 Proc, Stickstoffsubstanz 18,15 Proc, Fett 8,34 Proc, stickstofffreie Extraktstoffe 23,39 Proc, Holzfaser 23,89 Proc, Asche 5,13 Proc Ausserdem sollen die Samen einen giftigen Stoff Fagin, der Trimethylamin sein soll, enthalten

2) Aus dem Holz gewinnt man durch trockne Destillation den Buchenholztheer (vergl. Pix) und aus diesem Kreosot (vergl. den betr Artikel)

Faham.

Faham Thee Fahm Thee Bourbon-Thee — Feuille de Faham (Gall) — Orchid-Tea sind die Blätter von *Angrecum fragrans* Lindl, Familie der Orchidaceae — Monandriae — Acrotinae — Sarcanthinae — Acriidae, heimisch auf Mauritius und Réunion

Beschreibung. Die Blätter sind lederig, lineal, bis 10 cm lang, bis 12 mm breit, an der Spitze ausgerandet, parallelnervig Unter den Epidermen, von denen nur die untere Spaltöffnungen hat, beiderseits ein sklerotisches Hypoderm Im Mesophyll vereinzelte Steinzellen und Oxalatrappen Auf beiden Epidermen Drüsenhaare Die Blätter riechen angenehm nach Cumarin, welches anscheinend in kristallinischem Zustande in den Epidermiszellen der Untersseite vorkommt Geschmack angenehm, etwas bitterlich

Bestandtheile 8,68 Proc Wasser, 5,21 Proc Eiweissstoffe, 6,35 Proc Asche, ferner Cumarin, o-Oxyzimmtsäure, o-Cumarinsäure, Phenolpropylsäure

Anwendung Empfohlen als Heilmittel gegen Schwindsucht, als Ersatz des chinesischen Thees Man soll auch Cigarren mit einem Deckblatt aus Tabak daraus machen

Farfara.

Tussilago Farfara L. Familie der Compositae — Tubuliflorae — Senecioneae — Senecioninae Heimisch in Europa, Nordafrika und dem gemässigten Asien, im östlichen Nordamerika eingebürgert Kraut mit tief in die Erde gehendem, mehrlappigen, Ausläufer treibenden Rhizom Im ersten Frühjahr erscheinen die nur mit Schuppenblättern besetzten Blüthenstiele, nach der Blüthezeit die Laubblätter Verwendung finden

1) Die Blüthenköpfchen Flores Tussilaginis Flores Farfarae. — Hufnattigblüthen. — Capitule de tussilage ou de pas d'âne (Gall) *Zygodes*

Beschreibung. Die Köpfchen sind etwa $1\frac{1}{2}$ cm lang, 2 cm breit, die Blüthen von goldgelber Farbe, der Hüllkelch grünlich, weisslich spinnwebig behaart, cylindrisch, aus zwei Reihen angedruckter Blättchen bestehend Blüthenboden ohne Spreublätter

Weibliche Randblüthen in mehreren Reihen, schmal zungenförmig, die zwittrigen Scheibenblüthen röhrig, fünfzählig Griffeläste halb-walzenförmig, stumpf (Fig 241)

2) Die Blätter *Folia Farfae* (Germ) *Folia seu Herba Tussilaginis* — Huflattigblätter. Huflattig Brandlattig. Brustlattig Lehmblätter Sandkraut Quirinskraut. — Feuilles de tussilage ou de pas d'âne — Coltsfoot leaves

Beschreibung. Die bis handgrossen Blätter sind langgestielt, herzförmig-rundlich, winkelig-gezähnt, die Zähne rothbraun, knorpelig. Das Blatt ist von einem Mittelnerven durchzogen, die ersten Sekundärnerven gehen am Grunde des Blattes ab, so dass die Nervatur handförmig erscheint. Die Sekundärnerven endigen in den Haupt-Adern des Blattrandes, ihre Zweige in den kleineren Zähnen. Oberseits sind die Blätter kahl, unterseits sind sie, wenigstens in der Jugend, von langen Haaren filzig. Die Haare bestehen aus einer Anzahl kurzer, etwas angeschwollener Zellen, an die sich eine dünnere, am Grunde ebenfalls angeschwollene, ausserordentlich lange Endzelle anschliesst.

Epidermiszellen der Oberseite wenig bucklig, mit Stomatien, die der Unterseite stark bucklig, ebenfalls mit Stomatien. Unter der Oberseite drei Reihen kurzer Palisaden, das Schwammparenchym ausserordentlich locker, so dass weite Maschen entstehen, die von schmalen Parenchymstreifen gebildet werden. Diese Maschen treten auf mit Chloralhydrat durchsichtig gemachten Stücken des Blattes von der Unterseite sehr deutlich hervor. Der Blattstiel ist im Querschnitt langgezogen herzförmig, mit meist 18 Gefässbündeln, unter der Epidermis mit sehr stark ausgeprägtem Collenchym, bei dem besonders die Tangentialwände erheblich verdickt sind. Geruchlos, Geschmack fade schleimig.

Bestandtheile. Spuren ätherischen Oeles, 2,68 Proc eines glukosidischen Bitterstoffes, kautschukartige Substanz, Schleim, Gallussäure und 17,10 Proc Asche, die Chloride, Karbonate, Phosphate und Silicate von Kalium, Calcium, Magnesium, Eisen und Aluminium enthält.

Verwechslungen und Verfälschungen. Die Blätter von *Petasites officinalis* Moench haben bis 60 cm im Durchmesser, sie sind kaum eckig, unterseits wollig, die von *Petasites tomentosus* DC fast dreieckig-herzförmig, unterseits schneeweiss filzig, Lappen des Grundes vorne verbreitert, einwärts gekrümmt, die von *Petasites niveus* Baumgarten sind ähnlich, aber die Lappen des Grundes auseinander tretend. Alle sind den Huflattigblättern ähnlich gebaut, doch haben sie nur eine Palisadenschicht.

Die Blätter der Kletten, *Lappa officinalis* Allioni und *Lappa tomentosa* Link, sind oval herzförmig, zugespitzt, klein gezähnt, mit stark auf der Unterseite hervortretenden Nerven.

Einsammlung und Anwendung. Die Blätter werden im Mai und Juni gesammelt, geschnitten, von erdigen und filzigen Theilen durch Absieben gereinigt und an einem trocknen Orte aufbewahrt. 5 Th. frische geben 1 Th. trockne. Man bedient sich ihrer bei katarrhalischen Leiden der Respirationsorgane. Die Wirksamkeit bei Skrophulose bedarf der Bestätigung.

Pisana de floribus Tussilaginis Tisane de tussilage (Gall.) 5 g Huflattigblüthen, 1000 g siedendes Wasser. Nach $\frac{1}{2}$ Stunde abseihen und durch Papier filtriren.

Sirupus de Tussilagine. Sirop de tussilage (Gall.) Wie Sirup Chamomillae (S 716) zu bereiten.

Sirupus pectoralis. Sirop d'espèces pectorales (Gall.) 100 g Brustthee (Espèces pectorales avec les fleurs, Gall S 233) übergiesst man mit 1200 g siedendem Wasser, presst nach 6 Stunden, bringt auf 1000 g, filtrirt, fügt 50 g Orangenblüthenwasser, worin 0,3 g Opiumextrakt gelöst sind, hinzu und macht mit 2000 g Zucker zum Sirup.

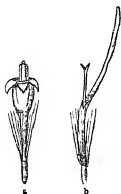


Fig 241
a Scheibenblüthe b Rand-
blüthe von Tussilago Farfara

Species Hispanicae		
Thea Hispanica Spanischer Thea.		
Rp	Florum Lilae	
	Florum Farfarae	
	Florum Millefolii	
	Florum Menthae piper	
	Herbae Veronice	
	Rhizomat Graminis	ää 85,0
	Fructus Corontariae	
	Horleae perfrin	ää 80,0
	Herbae Violae tricolor	
	Florum Rhocados	ää 50,0
	Rhizom Polypodi	
	Rhizom Calami	
	Fructus Sassafras	
	Fructus Foeniculi	
	Fructus Anisi	
	Pastular major	ää 30,0
	Colur Rosmarini	
	Colur Lauri	
	Florum Prunellae	
	Florum Cyni	
	Rhizomat Iridis	ää 10,0

Species majales		
Malkurthee		
Rp	Species Hispanica	500,0
	Natra sulfurea in crist parv	50,0
	Florum Verticillae	
	Florum Rhocados	ää 25,0

Species pectorales Kempt		
Kempt's Hustenthee		
Rp	Florum Farfarae	20,0
	Florum Urticae	
	Herbae Equiseti	ää 10,0
	Fruct Foeniculi	
	Fruct Juniperi	
	Florum Plantaginis	
	Florum Malvae arbor	
	Florum Lilae	aa 5,0
	Semin Foeniculi	
	Florum Verbasci	ää 25

Thea Helvetica		
Species vulnerariae Espéres		
vulnerariae (Gall) Thé suisse		
Rp	Florum Anacardi	
	Florum Antennariae dioicae	
	Florum Tussilaginis	
	Herbae Absinthii	
	Betonicae	
	Agrostis reptans	
	Calamintha offic	
	Chamaedrys	
	Hyssopi	
	Heder terrestr	
	Millefolii	
	Organi	
	Vincet pervino	
	Rosmarini	
	Saniculae	
	Salviae	
	Scolopendrit	
	Scordi	
	Thymi	
	Veronicae	ää

Boek's Pectoral, Hustenpastillen, enthalten nach Angabe des Fabrikanten Huflattig, Süssholz, Isländ Moos, Röm Kamillen, Sternanis, Veilchenwurzel, Eibisch, Schafgarbe, Klatschrose als Auszug, mit Malzextrakt, Salmiak, Traganth, Zucker, Vanille und Rosenöl zu Pastillen geformt

HABERLAND's Alpenkrauterthee, ein Blutreinigungsmittel, besteht aus Eibischwurzel, Süssholz, Senna, Guajakholz, Sassafras, Ringelblumen, Klatschrosen, Schlehen- und Schafgarbenblüthen, Waldmeister und Huflattig

Harzer Gebirgsthee, von PAUL HERMANN Eine Mischung von Schafgarbe, Lavendel, Schlabhornblüthen, Sassafras, Senna, Pfefferminze, Huflattig, Süssholz

Herba Salons ist ein Gemisch aus Huflattig und zerriebnem Weizenschrot
Kräuterthee (Wiener Vorschrift) Eibisch-, Huflattig-, Senbienenblätter, Lungenkraut ää 4,0, Leberkraut, Sassafras-, Guajak-, Rotes Sandelholz, Queckenwurzel, Süssholz, Sennesblätter ää 2,0, Fenchel 1,0, Klatschrosen, Kornblumen, Wollblumen ää 0,5

Lippspringer Thee Huflattig, Isländ Moos, Eibisch-, Alant, Süssholzwurzel, Wasserfenchel, Schafgarbe ää 20,0, Klatschrosen, Malvenblumen, Wollblumen ää 10,0

Fel.

Die Galle ist ein Gemenge von dem Sekrete der Leberzellen und dem sog Schleim, welcher von den Drüsen der Gallengänge und von der Schleimhaut der Gallenblase abgesondert wird. Das Sekret der Leber, die Lebergalle, ist dünnflüssig und klar, die in der Gallenblase angesammelte Galle ist mehr zähe und dickflüssig und infolge Beimengung von Zellen, Pigmentkalk und dergl trübe Therapeutische Verwendung findet nur die Rindergalle, welche den frisch geschlachteten Rindern (*Bos taurus* L.) bez deren Gallenblasen im möglichst frischen Zustande entnommen wird

I. Fel Tauri (Erganzb) **Fel Bovis** (U-St) **Biel de boeuf** (Gall) **Fel Tauri recens**. Ochsengalle. **Fiel de boeuf** Oxygall.

Die frisch der Gallenblase des Rindes entnommene Flüssigkeit werde vor dem Gebrauche durchgeseiht — Bräunlichgrüne oder dunkelgrüne, schleimig-dickliche, eigen-

thümlich, aber nicht widerlich oder fanlig riechende Flüssigkeit von sehr bitterem, unangenehmem Geschmacke, von neutraler oder schwach alkalischer Reaktion. Mit Wasser geschüttelt, schäumt sie seifenartig. Das spec. Gewicht ist bei 15° C = 1,018–1,028. Lost man eine ganz kleine Menge Galle in einem Porcellanschälchen direkt in wenig konc. Schwefelsäure und erwärmt, oder mischt man ein wenig gallensaurehaltige Flüssigkeit mit konc. Schwefelsäure mit der Vorsicht, dass in beiden Fällen die Temperatur nicht über 70° C steigt, und fügt dann unter Umrühren mit einem Glasstabe tropfenweise Rohrzuckerlösung von 10 Proc hinzu, so erhält man eine prachtvoll rothe Flüssigkeit, deren Farbe bei Zimmertemperatur nicht verschwindet, aber im Verlaufe eines Tages mehr blauviolett wird. Die rothe Flüssigkeit zeigt vor dem Spektroskop zwei Absorptionsstreifen, den einen bei *F* und den anderen zwischen *D* und *E*, neben *E* (PETTENKOPF's Gallensäure-Reaktion). Da diese Reaktion auf die Bildung von Furfurol durch Einwirkung der Schwefelsäure auf Zucker beruht, so kann man sie nach MYLIUS und UDRANSKY auch mit 1% Furfurolösung ausführen. Zu je 1 ccm der alkoholischen Gallenlösung setzt man 1 Tropfen 1% Furfurolösung und 1 ccm konc. Schwefelsäure und kühlt, wenn nöthig, etwas ab. Es entsteht alsdann gleichfalls die oben beschriebene Färbung. In dieser Weise soll sich noch $\frac{1}{10}$ – $\frac{1}{100}$ mg Cholsäure nachweisen lassen.

Die Galle enthält 8–10 Proc Trockensubstanz, in dieser als spezifische Bestandtheile Gallensäuren (Glykocholsäure $C_{26}H_{47}NO_7$ und Taurocholsäure $C_{26}H_{45}NSO_7$) an Kali und Natron gebunden, Gallenfarbstoffe (Bilirubin, Biliverdin), im übrigen kleine Mengen Leuthin, Cholesterin, Seifen, Neutralfette, Harnstoff und Mineralstoffe ($NaCl$, Ca , $(PO_4)_3$, Mg , $(PO_4)_3$ und $FePO_4$). Sämmtliche gallensauren Alkalisalze sind löslich in Wasser und Alkohol, unlöslich in Aether. Die alkoholische Lösung der Salze wird daher durch Aether gefällt, und diese Fällungen können im krystallinischen Zustande erhalten werden (PLATTNER's krystallisirte Galle) durch Fällung mit Alkohol kann man die Schleimstoffe, durch Extraktion mit Aether das Fett, Cholesterin und verwandte Stoffe, durch Digestion mit Thierkohle die Farbstoffe entfernen. Die genuine Galle ist nur eine beschränkte Zeit haltbar und geht bald in Faulniss über. Für therapeutische Zwecke wird sie daher in eine haltbare Form gebracht.

Die physiologische Rolle der Galle besteht darin, dass sie die Aufgabe hat, die Resorption der Fette zu befördern, dadurch, dass sie dieselben verseift und emulgirt. Ausserdem nimmt man an, dass die Galle die pankreatische Verdauung des Eiweisses unterstützt und eine gewisse Desinfektion des Darmes besorgt.

Anwendung. Die frische Ochsen-galle wird löffelweise hypochondrischen Hamorrhoidariern gegeben. Sie wird beim Fleischer bestellt und noch frisch aus dem geschlachteten Thiere genommen, kolirt und dispensirt. Ueber zwei Tage hält sie sich, auch wenn sie im Essschrank aufbewahrt wird, nicht. Damit sie sich einige Tage länger konservirt, ist ein Zusatz von circa 8 Proc Spiritus aethereus zu empfehlen. Die Anwendung der Ochsen-galle im Haushalt und in den Gewerken zur Reinigung gefärbter wollener Zeuge ist bekannt. Um Ochsen-galle für einen weiten Transport oder auf mehrere Tage zu konserviren, versetzt man sie mit 0,5–1,0 Proc Aether.

II Fel Tauri inspissatum (Ergänzb.) Extractum animale amium. Eingedickte Ochsen-galle. Erwärmte und durch Leinwand geseigte, frische Ochsen-galle dampft man sofort im Dampfbade in einem Porcellangefässe ohne umzurühren zur Konsistenz eines dicken Extractes ein. Das „ohne umzurühren“ ist so zu verstehen, dass die einzudampfende Galle nicht unnothig viel gerührt werden soll. Ausbeute 11–18 Proc.

Eigenschaften. Die eingedickte Ochsen-galle bildet eine grünlich-braune Masse von dicker Extractkonsistenz, von anfangs süsslichem, dann stark bitterem Geschmack und dem eigenthümlichen Gallengeruche. Frisch bereitet, giebt sie mit Wasser eine grünlich-braune, klare, nach längerer Aufbewahrung etwas trübe Lösung. Sie enthält die Bestandtheile der Ochsen-galle, jedoch zum Theil im veränderten Zustande.

Anwendung. Man wendete dies Präparat früher in denselben Fällen wie die trockene gereinigte Ochsen-galle an. Das Volk streicht es auf Blase wie ein Pflaster auf.

und legt es den kleinen Kindern auf den Nabel oder Unterleib zur Verreibung der Spulwürmer

III Fel Tauri depuratum inspissatum Fel bovinum purificatum (Brit)
Fel Bovis purificatum (U-St) Gereinigte eingedickte Ochsen-galle Purified Ox Bile (oder Ox Gall)

Man dampft 300 g frische Ochsen-galle auf etwa 120 g ein, vermischt den Rückstand mit 100 g Alkohol (95 proc), filtrirt nach dem Absetzen und wascht den Filterrückstand mit etwas Alkohol nach, destillirt von den vereinigten Filtraten die Hauptmenge des Alkohols ab und dampft den Rückstand zu einem dicken Extrakt ein

Eigenschaften und Anwendung wie das vorige Durch die Reinigung mit Alkohol werden namentlich die Eiweisstoffe beseitigt Ausbeute 8—10 Proc Das Präparat besteht vorwiegend aus glykokocholeurem und taurocholeurem Kali und Natron und Gallenfarbstoffen

IV Fel Tauri depuratum siccum (Erganzb) Fel Tauri depuratum, Natrum cholemicum Extractum Felis taurini Gereinigte trockne Ochsen-galle. Gleiche Volume frischer Ochsen-galle und Weingeist werden unter Schütteln durcheinander gemischt und zwei Tage bei Seite gestellt, filtrirt, hierauf von dem Filtrat der Weingeist durch Destillation im Wasserbade abgezogen und der Rückstand unter häufigem Umschütteln mit so viel feuchter thierischer Kohle, welche vorher durch Salzsäure gereinigt worden ist, nach und nach versetzt, bis eine der Flüssigkeit entnommene und filtrirte geringe Menge sich nur von schwach gelber Farbe erweist Alsdann filtrirt man und macht die Flüssigkeit zu einem trocknen Extrakt Ausbeute circa 6,5 Proc

Eigenschaften Die trockne gereinigte Galle bildet ein hygroskopisch gelblich-weißes Pulver von anfangs süsslichem, dann anhaltend bitterem Geschmack und schwachem Gallengeruch Mit Wasser und verdünntem Weingeist giebt sie klare, schwach gelbliche Lösungen Die wässrige Lösung, die beim Schütteln stark schäumt, mit etwas Zucker versetzt, wird auf allmählichen vorsichtigen Zusatz von concentrirter Schwefelsäure dunkel-purpurroth gefärbt (PÄTTERKOFFER'sche Gallenprobe) und giebt dann mit vielem Wasser verdünnt eine völlig trübe zimmtfarbene Flüssigkeit Beim Glühen hinterlässt die Galle einen weissen alkalischen Rückstand

Die Bestandtheile der trocknen reinen Galle sind vorwiegend Taurocholeure, Glykokocholeure, hauptsächlich an Natrium, theils auch an Kali gebunden, dann Cholin, Glycerinphosphorsäure (Lecithin), etwas fleischmilchsaure Salze Die gereinigte trockne Galle ersetzt das sogenannte (unreine) choleinsäure Natrium, *Natrum cholemicum*

Prüfung Die Reinheit des Präparats ergibt sich theils aus den vorstehend angegebenen Eigenschaften Verfälschungen mit Arabischem Gummi, Dextrin und Milchsücker und die Verunreinigung mit Gallenschleim werden beim Auflösen in kaltem Weingeist erkannt, welche Stoffe darin ungelöst bleiben Die wenigste Lösung des reinen Präparats ist fast klar Mit Chloroform geschüttelt, setzt sich die reine Ochsen-galle in der Ruhe an der Oberfläche ab, während etwaige beigemischte Salze, Zucker etc einen Bodensatz bilden Beim Erhitzen schmilzt das Pulver, bläht sich dann unter Ausstossung widerlich riechender, leicht entzündlicher Dämpfe auf Die zurückbleibende hohle Masse hinterlässt endlich nach starkem Glühen von dem Gewicht der trocknen gereinigten Galle ungefähr $\frac{1}{5}$ weissen Asche von alkalischer Reaktion

Anwendung Man giebt die trockne gereinigte Ochsen-galle zu 0,3—0,5—1,0 mehrmals täglich in Pillen bei Verdauungsschwäche, chronischen Magenkatarrhen, zur Bethätigung der Gallensekretion, bei Störungen der Leberfunktionen, chronischen Leber- und Milzanschwellungen, Diabetes mellitus etc Ausserlich hat man sie als Stempulver in Wunden gebraucht

V Extrait de fiel de boeuf (Gall.) Frische Ochsen-galle wird durch ein Wolltuch kolirt und die kolirte Flüssigkeit im Wasserbade zum trocknen Extrakte eingedampft

Balsamm otionum
 Ohrenbalsam Gehörbalsam
 Rp Felis tauri inspissata 50
 Acidi salicylici 10
 Glycerini 150
 Aque Cinnamomi vinosae 100
 Olei Thymi gtt XV
 Linde Tropfen auf Baumwolle täglich in den Gehörgang einzuführen (bei Ausfluss aus den Ohren)

Glycerinum fellicis bovis
 (New-Yorker Vorschlag)
 Rp Felis tauri inspissata 100 g
 Glycerini 700 „
 Acidi salicylici 10 „
 Aque destillatae q s ad 200 cem
 D S 30–40 cem mit Seifenwasser zum Klystier

Liniamentum Sanctae Mariae
 St. Marienbalsam Unguentum PONCILL.
 Rp Felis Tauri recentis 100,0
 Salis culinaris 20,0
 Olei Papaveris 100
 Zum Einreiben (bei Verhärtungen und Anschwellungen, besonders der Brüste)

Oleum otionum SPIELMANN
 SPIELMANN'sches Gehöröl.
 Rp 1 Bulbi Allii Cepae concusi 50,0
 2 Felis Tauri recentis 20,0
 3 Olei Amygdalarum 50,0
 4 Olei Myrjoranae
 5 Olei Rosmarini
 6 Olei Butae ss gtt. VI
 Man digerirt 1 mit 2 und 3 während 2 Tagen, presst ab und fügt zu dem filtrirten Oele 4–6 zu

Pillulae aperientes CLAY
 Rp Felis taurini inspissati 10,0
 Olei Carvi gtt XII
 Magnesi carbonici q s
 Fiat pilulae 50,0
 Täglich dreimal drei Pillen (bei Verstopfung aus mangelnder Gallenabsonderung)

Unguentum vernifugum
 Rp Aloes pulveratae 9,0
 Felis Tauri inspissata 7,0
 Glycerini
 Spiritus Vini ss gtt XV
 Unguenti Rosmarini compositi 25,0
 Täglich dreimal die Nabelgegend einzureiben.

Dr MEYER's Unterleibspillen, von einer Berliner Apotheke in den Handel gebracht, erwiesen sich zusammengesetzt aus Felis taurini depurati siccæ 7,0, Saponis medicati 5,0, Extracti Laguritinae 2,0, Tubera Jalapae et Radices Althaeae ana q s zu 120 Pillen gemacht (HAGER, Analyt.)

Liquor BERNHARD, ein Fleckwasser, bestehend aus circa 10 Th Galle, 5 Th Pottasche und 100 Th Wasser

Pillulae aperientes HUTELAND
 Rp Felis Tauri inspissati
 Extracti Taraxaci
 Saponis medicati
 Rhizomatis Rhei ss 50
 Fiat pilulae 150
 Cortex Cinnamomi Cassiae pulverato conspergantur
 Täglich dreimal 5–10 Pillen (bei Leibverstopfung)

Pillulae Natril cholofusci
 Rp Felis Tauri depurati siccæ 10,0
 Gummi Arabici 10
 Radices Althaeae 0,5
 Aque destillatae q s
 Fiat pilulae 100
 Täglich zweimal, später dreimal je fünf Pillen (bei Cholichthasie)

Pillulae resolventes WICKHAM
 Rp Felis taurini depurati siccæ 10,0
 Extracti Gentianae
 Extracti Cautani minoris
 Rhizomatis Rhei ss 5,0
 Radices Gentianae q s
 Fiat pilulae 150
 Täglich dreimal 4–8 Pillen (bei Hypochondrie)

Sapo fellicus
 Gallenseifenkugeln
 Rp 1 Felis taurini recentis 100,0
 2 Boracis pulverata 50
 3 Sacchari albi pulverati 20,0
 4 Saponis Hispanici pulverati 40,0
 5 Terebinthinae lavinae 4,0
 Man dampft 1 auf 20,0 ein, mischt 2–5 darunter und formt Kugeln von 50,0 g Schwere zum Reiben gefärbter Stoffe aus Woll oder Seide

Sapo fellicus liquidus
 Flüssige Gallenseife
 Rp Masse Saponis fellicii 50,0
 Felis taurini recentis 200,0
 Glycerini 100,0
 Liquoris Ammonii caustici 5,0
 Olei Terebinthinae gtt X.
 Anwendung wie Sapo fellicus.

Ferrum.

Ferrum. Mars. Eisen. Fer (franz) Iron (engl) Fe. Atomgew. = 56 Das metallische Eisen findet in der Pharmacie in mehrfachen Formen Verwendung

! **Ferrum in filis, Eisendraht.** Clavi ferrei, eiserne Nägel. **Limatura Ferri, Ramentum Ferri, Ferrum in ramentis, Scobis ferrea, Eisenfeile, Eisenschluppe.** **Tornatura Ferri, Eisendrehsphäre.**

Unter den vorstehenden Namen verstand man früher diejenigen Formen des Eisens, in denen dasselbe damals, als die reineren Eisensorten noch einen verhältnissmässig hohen Preis hatten, zur Darstellung von Eisenpräparaten verwendet wurde. Die Verhältnisse sind heute infolge des wohlfeilen Preises der reineren Eisensorten sehr viel einfacher geworden — Als leitende Gesichtspunkte für die Auswahl des zu Eisenpräparaten bestimmten Eisens kann man folgende nehmen:

Gusseisen, welches neben Kohlenstoff, Silicium, Phosphor auch noch Schwefel, Arsen, Kupfer, Blei und je nach der Beschaffenheit der Erze, aus denen es ausgebracht wurde, auch noch andere Metalle als Verunreinigungen enthält, sollte niemals zur Darstellung pharmaceutischer Präparate benutzt werden. Das Gleiche gilt hier für den Hammerschlag, den Drahtabfall und die Eisenfeilspäähne der Metallarbeiter. Diese enthalten in der Regel Kupferfeilsphäne und Meisungstaub.

Das beste Material zur Darstellung von Eisenpräparaten ist der Eisendraht. Man verwendet ihn in Stärken von 1–1,5 mm. Da er oberflächlich stets etwas fettig ist, so wird er von dieser Fettschicht entweder durch Abreiben mit Kork, oder durch schwaches Ausglühen gereinigt. Um ihn bequemer handhaben zu können, biegt man ihn in kleine Weifen oder dreht ihn in kleine Zöpfe. Fast ebenso rein sind die eisernen Nägel, und zwar sowohl die jetzt nur noch ausnahmsweise gebrauchten Schmiedenägel (Haken) als auch die sog. Drahtstifte. — Sehr rein sind ferner die in den Maschinenfabriken abfallenden Eisendrehsphäne.

Prüfung. Man übergiesst 1,0 Eisenfeile mit 9,0 verdünnter (12,5 procentiger) Salzsäure, bewirkt die Lösung zuletzt unter Anwendung von Wärme und verdünnt mit einem doppelten Volum Wasser. Ein Theil dieser Lösung mit Schwefelwasserstoffwasser versetzt, darf sich höchstens etwas dunkler färben oder bräunen, aber keinen dunklen Niederschlag ergeben (Kupfer, Blei). Erfolgte hier keine Fällung, so versetzt man einen anderen Theil der Lösung jenes Rückstandes mit einer reichlichen Menge Natriumacetat-lösung oder Ammoniumacetatlösung und dann mit Schwefelwasserstoff. Eine weisse Fällung zeigt Zink an. Eine schwache Trübung ist gegenstandslos.

Die Eisenfeile, welche zur Darstellung des Tartarus martialis Verwendung findet, wird in gleicher Weise geprüft, jedoch ist 1,0 der Eisenfeile in der genaugenden Menge Bromsalzsäure (s. S. 507) zu lösen.

Aufbewahrung. In gut und dicht geschlossenen Glasgefässen, um das Rosten zu verhindern.

Ferrum in filis pro analysi. Eisendraht zur chemischen Analyse. Zur Titrierstellung von Kaliumpermanganatlösungen benutzt man Blumendraht oder dünne Klavierversaiten, welche durch Abreiben mit Bismutpulver und darauffolgend mit Filtrirpapier von Unreinigkeiten und Oxyd befreit sind. Man kann, ohne einen besonderen Fehler zu begehen, annehmen, dass dieser Draht 99,6 Proc. Eisen enthält. Für ganz genaue Bestimmungen muss der Eisengehalt des Drahtes ein für allemal festgestellt werden.

II Ferrum pulveratum (Austr. Germ. Helv.) Limaille de fer porphyrisée (Gall.) Gepulvertes Eisen. Eisenpulver. Limatura Martis praeparata Pulvis Ferri alcoholicus.

Es wird in Tyrol fabrikmässig dargestellt. Möglichst reines Eisen wird zunächst mit grossen Feilen, welche durch Wasserkraft bewegt werden, bearbeitet, und die erhaltene „Eisenfeile“ durch Stossen in Stahlbröckern noch weiter zerkleinert. Das so erzielte Eisenpulver wird durch Luftgebläse sortirt, wobei die feinsten Theilchen am weitesten weg getragen werden, während die gröberen Theile näher liegen bleiben. Die letzteren gelangen in den Stahlbröcker zurück und werden nach wiederholter Zerkleinerung wiederum durch den Luftstrom sortirt. Zum Pulvern darf nicht Gusseisen, sondern lediglich Schmiedeeisen oder kohlenstoffarmer Stahl (Draht) verwendet werden.

Eigenschaften. Das reine gepulverte Eisen bildet ein geruch- und geschmackloses, schweres, höchst feines, graues oder dunkelgraues Pulver, welches vom Magneten angezogen wird, welches beim Druck mit dem Pistill eine grau metallisch glänzende Fläche bietet, und beim Auflösen in verdünnter Salzsäure unter Entwicklung übelriechenden

Wasserstoffgases bis auf einen unbedeutenden und leichten, kohligen Rückstand löslich ist Von Wasser wird es wegen anhaftender Luftbläschen nur unvollständig benetzt. Beim Gluhen an der Luft verglimmt es zu rothem Eisenoxyd, welchem sich mit Essigsäure fremde Metalle entziehen lassen

Das Eisenpulver besteht nicht aus chemisch reinem Eisen, es enthält grosse oder kleinere Mengen Kohlenstoff (Graphit), Schwefel, Arsen, Phosphor, Silicium, Sand, oft auch Mangan, Kupfer, Blei Verfälschungen sind Graphit, Sand, Hammerschlag

Das aus rohem Gusseisen hergestellte Eisenpulver hat eine schwarzgraue Farbe und ist mit Kohle, Schwefel, Arsen, Phosphor, Silicium und Mangan reichlich verunreinigt Die Pharmacopoen fordern an von Zink, Kupfer und Blei völlig reines Eisenpulver Schwefel und Arsen dürfen darin nur in sehr geringen Spuren enthalten sein Demnach darf das aus rohem Gusseisen hergestellte Eisenpulver nicht in den Gebrauch gezogen werden, und ist ein dunkel- oder schwarzgraues Eisenpulver zurückzuweisen

Prüfung Diese richtet sich gegen einen Gehalt von Schwefel, Arsen, sowie fremden Metallen und auf die Bestimmung des Eisengehaltes 1) Wird 1 g Eisenpulver mit 20 cem verdünnter Schwefelsäure (Helv) oder mit einer Mischung aus 15 cem Wasser und 10 cem Salzsäure von 1,123 sp G (Germ) übergossen, so soll das entweichende Gas einen mit Bleiacetat getränkten Papierstreifen innerhalb 5 Sekunden nicht mehr als braunlich färben Da jedes technische Eisen unter diesen Bedingungen Schwefelwasserstoffentwicklung giebt, so wird es sich nur darum handeln, ein nicht zu stark schwefelhaltiges Eisenpulver auszuwählen Man wird also dem Eisenpulver den Vorzug zu geben haben, welches unter sonst gleichen Bedingungen eine nur leichte Braunung des Bleipapiers verursacht 2) Wird ein Theil der sub 1 erhaltenen salzsauren oder schwefelsauren Lösung mit Schwefelwasserstoffwasser überschichtet, so darf sich an der Berührungsstelle eine dunkle Zone (Blei, Kupfer) nicht zeigen 3) Ein anderer Theil der sub 1 erhaltenen salzsauren oder schwefelsauren Lösung wird mit starker Salpetersäure vollständig oxydirt und diese Lösung in zwei Hälften getheilt a) Wird die eine Hälfte mit Natriumlauge übersättigt, so darf das Filtrat durch Schwefelwasserstoffwasser nicht weiss getrübt werden (Zink) b) Wird die andere Hälfte mit Ammoniakflüssigkeit übersättigt, so darf das Filtrat nicht bläulich gefärbt erscheinen (Kupfer) 4) Ein Gemisch aus 0,2 g gepulvertem Eisen und 0,2 g Kaliumchlorat werde in einem geräumigen Probirrohre mit 2 cem Salzsäure übergossen, und die Mischung, nachdem die Einwirkung beendet ist, bis zur Entfernung des freien Chlors erwärmt Wird alsdann 1 cem des Filtrats mit 8 cem Zinnchloridlösung versetzt, so darf innerhalb einer Stunde eine braune Färbung nicht eintreten Diese Prüfung würde durch das Auftreten einer braunen Färbung oder eines braunen Niederschlages die Anwesenheit grosserer Mengen von Arsen, als zuzulassen sind, anzeigen Kleine Mengen von Arsen sind nahezu in jedem Eisenpulver enthalten Ihr Nachweis geschieht am schärfsten durch den Marsh'schen Apparat 5) Bestimmung des Eisengehaltes Germ und Helv schreiben für das Eisenpulver einen Gehalt von 98 Proc metallischem Eisen vor

Germ lässt die Bestimmung auf jodometrischem Wege ausführen 1 g gepulvertes Eisen werde in etwa 50 cem verdünnter Schwefelsäure gelöst, und diese Lösung auf 100 cem verdünnt 10 cem der verdünnten Lösung werden mit Kaliumpermanganat (5 = 1000) bis zur schwachen bleibenden Röthung versetzt, nach eingetretener Entfärbung, welche nöthigenfalls durch einige Tropfen Weingeist veranlasst werden kann, werde 1 g Kaliumjodid zugegeben und die Mischung eine Stunde lang bei gewöhnlicher Wärme in geschlossenen Gefässen stehen gelassen, es müssen alsdann zur Bindung des ausgeschiedenen Jods mindestens 17,5 cem der Zehntel-Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden

Helv 0,1 g Eisenpulver, bei Luftabschluss in 15 cem verdünnter Schwefelsäure gelöst, soll so viel Kaliumpermanganatlösung bis zum Eintreten einer röthlichen Färbung erfordern, als zur Oxydation von 1,75 cem Normal-Oxalsäure erforderlich ist

Ueber die Einzelheiten beider Bestimmungen s. S 1088

III Ferrum reductum (Aust. Germ. Helv) Fer réduit par l'hydrogène (Gall)
 Ferrum reductum (Brit) Ferrum reductum (U-St.) Ferrum Hydrogenio reductum.
 Reducirtes Eisen. Reduced iron. (Fer de Quevenne.)

Darstellung Diese zerfällt 1) in die Darstellung eines reinen Ferrhydroxides (aus Ferrichlorid), Trocknen und Pulvern desselben, 2) in das Ueberleiten eines trocknen und anhaltenden Stromes von reinem Wasserstoffgas über das getrocknete Ferrhydroxid, welches in dünner Schicht ausgebreitet ist und allmählich auf Rothgluth erhitzt wird. Das Erhitzen ist so lange fortzusetzen, als noch Wasserdampf entweicht. 3) In dem Erhitzen lassen des reduzierten Eisens im Wasserstoffstrome — Das erforderliche Wasserstoffgas wird aus Zink und verdünnter Schwefelsäure entwickelt und zu seiner Reinigung zunächst durch Lösungen von Bleiacetat und Cupriulfat, schliesslich, um es zu trocknen, durch concentrirte Schwefelsäure geleitet.

Das reducirte Eisen wird von den deutschen chemischen Fabriken in durchaus vorchriftsmässiger Beschaffenheit geliefert.

Eigenschaften Das sog. durch Wasserstoff reducirte Eisen ist nicht reines metallisches Eisen, sondern ein Gemenge von metallischem Eisen und Eisenoxyduloxyd. Es bildet ein geruch- und geschmackloses und je nach dem Gehalte an Eisenoxyduloxyd glanzloses graues oder dunkelgraues, feines Pulver, welches vom Magneten angezogen wird und specifisch etwas leichter als das gepulverte Eisen ist. Ein grauschwarzes oder schwarzes reducirtes Eisen ist verdächtig, denn es enthält entweder nur wenig metallisches Eisen und viel Eisenoxyduloxyd, oder es ist stark kohlenstoffhaltig. An der Luft erhitzt, verglimmt es zu rothem Ferroxyd. In verdünnter Salzsäure löst es sich unter Entwicklung eines geruchlosen Wasserstoffgases zu einer grünlichen Flüssigkeit.

Prüfung Dieselbe erfolgt im allgemeinen unter den gleichen Gesichtspunkten wie bei Ferrum pulveratum, nur sind die Anforderungen noch etwas strenger.

1) 1 g reducirtes Eisen muss sich in einer Mischung von 15 ccm Wasser und 10 ccm Salzsäure (25 Proc) bis auf höchstens 0,01 g (Kieselssäure) leicht auflösen — Das dabei entweichende Wasserstoffgas sei fast geruchlos und verändere Bleiacetatspapier innerhalb 5 Sekunden überhaupt nicht (Abwesenheit von Schwefelverbindungen).

2) 10 ccm Wasser, mit 2 g reducirtem Eisen geschüttelt, dürfen rothes Lackmuspapier nicht blauern, das Filtrat darf beim Verdunsten keinen Rückstand hinterlassen (Natriumcarbonat, von der Darstellung herrührend).

3) Prüfung auf Arsen erfolgt genau wie unter Ferrum pulveratum angegeben.

4) Die Bestimmung des Eisengehaltes nimmt bei diesem Präparate insofern eine Sonderstellung ein, als hier nicht der Gesamtgehalt an Eisen, sondern nur der Gehalt an metallischem Eisen bestimmt werden soll.

Germ 1 g reducirtes Eisen werde mit 50 ccm Wasser und 5 g gepulvertem Quecksilberchlorid im Wasserbade unter häufigem Umschwenken so lange erwärmt, bis dasselbe gelöst ist, die Flüssigkeit nach dem Erkalten mit Wasser bis zu 100 ccm aufgefüllt und filtrirt. 10 ccm des Filtrats werden zunächst mit 10 ccm verdünnter Schwefelsäure, und hierauf mit Kaliumpermanganatlösung (5 = 1000) bis zur bleibenden Rothung versetzt, nach eingetretener Entfärbung, welche nothigenfalls durch Zusatz von einigen Tropfen Weingeist veranlasst werden kann, werde 1 g Kaliumjodid zugegeben, und die Mischung bei gewöhnlicher Wärme im geschlossenen Gefässe eine Stunde lang stehen gelassen, es müssen alsdann zur Bindung des ausgeschiedenen Jods mindestens 16 ccm der Zehntel-Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden. Hiernach wird verlangt ein Gehalt von 89,6 Proc metallischem Eisen.

Helv 1,0 g reducirtes Eisen mit 4,0 g Jod, 3,0 g Kaliumjodid und 50,0 g Wasser zwei Stunden lang in einer gut verschlossenen Flasche digerirt, soll ein Filtrat von grüner Farbe geben, welches durch Stäkelösung nicht geklärt wird, was einem Minimalgehalte von 88 Proc Eisen entspricht.

Austr Werden 0,2 g metallisches Eisen in einem mit Kohlensäure gefüllten Kolbchen unter Erwärmen in verdünnter Schwefelsäure gelöst, so sollen mindestens 0,111548 g Kaliumpermanganat zur dauernden Rothung erforderlich sein = 98,8 Proc metall Fe.

Aufbewahrung. Vor Feuchtigkeit geschützt in gleicher Weise wie das Eisenpulver, zweckmässig in enghalsigen Flaschen unter Korkverschluss.

Ferrum electricitate reductum COLLAS. Fer réduit par l'électricité de COLLAS. Fer-COLLAS, hat vor dem durch Wasserstoff reduzierten Eisen nichts voraus und kann daher durch letzteres jederzeit ersetzt werden. COLLAS bringt sein Präparat als Specialität in

den Handel und zwar in hosenförmige Gelatinekapseln von der Grösse einer 0,125 Gramm-pille eingefüllt. Eisen, welches aus ammoniakalhaltigen Lösungen elektrolytisch abgeschieden wurde, ist nicht völlig rein, sondern enthält kleine Mengen Stickstoff, in noch unbekannter Weise gebunden.

Chemie und Analyse In reinem Zustande ist das Eisen von silberweisser Farbe, sehr zähe und weicher als Stabeisen, sehr schwer schmelzbar. Das spec. Gewicht ist = 7,6–7,8. Das, was uns im gewöhnlichen Leben als Guss-eisen, Stahl und Stabeisen unter die Hände kommt, ist nicht reines Eisen, sondern Eisen, welches mehr oder weniger Kohlenstoff chemisch gebunden oder mechanisch beigemengt enthält.

An der Luft geglüht, verbrennt das Eisen zu Eisenoxyd. In feuchter, namentlich kohlenstoffreicher Luft rostet es sehr leicht.

Man erkennt das metallische Eisen in Gemischen am einfachsten daran, dass es vom Magneten angezogen wird. Es ist hierdurch sogar möglich, das Eisen ziemlich quantitativ aus Gemischen mit anderen Substanzen auszu ziehen. Verwechselt konnte dabei das Eisen nur werden mit Kobalt und Nickel, die aber weit weniger magnetisch sind, ferner mit Magnetstein (Eisenoxyduloxyd), vom letzteren unterscheidet sich das metallische Eisen dadurch, dass es beim Zusammenbringen mit verdünnter Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure freien Wasserstoff entwickelt, was das Eisenoxyduloxyd bekanntlich nicht thut.

Das Eisen bildet zwei Salzreihen, welche sich von dem Eisenoxydul Fe_2O_3 (oder FeO) und dem Eisenoxyd Fe_3O_4 ableiten. — Lost man Eisen in Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure, so entstehen die Oxydulsalze des Eisens. Durch Oxydationsmittel (Chlor, Brom, Salpetersäure) kann man die Eisenoxydulsalze in Eisenoxydsalze überführen. — In stark verdünnter Salpetersäure löst sich das Eisen ohne Wasserstoffentwicklung (der Wasserstoff wird zur Reduktion der Salpetersäure verbraucht) zu salpetersaurem Eisen oxydul. Wirkt conc. Salpetersäure auf Eisen ein, so erfolgt unter Auftreten von Stick oxyden Bildung von salpetersaurem Eisenoxyd.

Analytisch zeigen die Eisenoxydulsalze und Eisenoxydsalze folgendes Verhalten.

A Die Eisenoxydulsalze. Dieselben sind im wasserhaltigen Zustande grünlich oder bläulich, im wasserfreien Zustande weiss. 1) Schwefelwasserstoff erzeugt in den mit Mineralsäuren angesäuerten Lösungen keine Fällung. Neutrale oder essigsäure Lösungen werden nur unvollständig gefällt. 2) Schwefelammonium fällt aus neutralen oder alkalischen Lösungen alles Eisen als grünschwarzes Ferrosulfid FeS , leicht löslich in Mineralsäuren. Sehr verdünnte Lösungen werden zunächst nur grün gefärbt, erst nach längerem Stehen bei Luftabschluss scheidet sich das Ferrosulfid als grünschwarzer Niederschlag ab. Ammoniumchlorid begünstigt die Abscheidung des Ferrosulfids, durch genügende Mengen von Weinsäure oder Citronensäure und anderer organischer Substanzen kann die Fällung verhindert werden, in diesem Falle tritt alsdann nur grünschwarze Färbung auf. 3) Kalilauge, Natronlauge und Ammoniak bewirken die Ausscheidung von Ferrohydroxyd, welches im ersten Augenblicke weiss ist, aber bald bläulich und grünlich wird und sich durch Aufnahme von Sauerstoff schnell in rostfarbiges Ferrohydroxyd verwandelt. Ammonialsalze verhindern die Fällung durch Kalil- oder Natronlauge theilweise, diejenige durch Ammoniak vollständig, aber nur so lange, als der Sauerstoff der Luft abgehalten wird. Tritt derselbe hinzu, so erfolgt Bildung von Ferrohydroxyd, welches nicht mehr in Lösung gehalten, sondern abgeschieden wird. Nicht flüchtige organische Säuren, sowie Zucker verhindern oder verzögern die Fällung des Ferrohydroxydes durch Alkalien. 4) Ferrocyankalium erzeugt in Eisenoxydulsalzlösungen einen weissen Niederschlag von Ferrocyan-Eisenoxydul-Kalium $(\text{FeCy}_6)_2\text{K}_4\text{Fe}_3$, welcher durch Aufnahme von Luftsaurestoff rasch blau wird und durch Salpetersäure oder Chlor alsbald in Berliner Blau übergeht. 5) Ferricyankalium erzeugt einen blauen Niederschlag, welcher in Säuren unlöslich ist, durch Alkalien (KOH , NaOH) aber zerlegt wird unter Abscheidung von Eisenhydroxydul. — In stark verdünnter Lösung kommt es nur zu einer blauen Färbung. 6) Rhodankalium erzeugt in oxydfreien Lösungen von Eisenoxydulsalzen keine Färbung.

7) Baryumkarbonat zerlegt in der Kälte die Eisenoxydsalze — mit Ausnahme des Ferrisulfats — nicht

B Die Eisenoxydsalze Die wasserfreien neutralen Oxydsalze sind weiss, die wasserhaltigen gelb bis braun 1) Schwefelwasserstoff bewirkt in den mit Mineralsäuren angesäuerten Eisenoxydsalzlösungen milchige Trübung in Folge Ausscheidung von Schwefel Gleichzeitig werden die Eisenoxydsalze zu Eisenoxydsulfiden reducirt Davon abgesehen, ist das Verhalten der Oxydsalze gegen Schwefelwasserstoff das nämliche wie dasjenige der Oxydsalze 2) Schwefelammonium fällt aus neutralen wie aus alkalischen Lösungen grünschwarzes Ferrosulfid FeS , mit freiem Schwefel gemengt Im Uebrigen treten die nämlichen Verhältnisse ein wie bei den Eisenoxydsalzen 3) Kalilauge, Natronlauge und Ammoniak bewirken die Fällung von rothbraunem Ferrhydroxyd $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$ Nicht flüchtige organische Säuren (Weinsäure, Citronensäure), ebenso Zucker, verhindern, falls sie in hinreichender Menge vorhanden sind, die Fällung 4) Ferrocyankalium bewirkt die Ausscheidung eines blauen Niederschlages von Berlinerblau $(\text{FeCy})_x$, Fe . Dasselbe ist in Säuren unlöslich, wird aber durch atrende Alkalien unter Abscheidung von Ferrhydroxyd zersetzt 5) Ferricyankalium färbt Eisenoxydsalze dunkler braun, giebt aber keine blaue Färbung 6) Rhodankalium erzeugt in sauren Eisenoxydsalzlösungen blutrothe Färbung infolge Bildung von Ferrirhodand Die Färbung verschwindet nicht durch wenig Weingeist, wohl aber durch Zugabe von Mercurchlorid In essigsauren Lösungen des Eisens tritt die blutrothe Färbung des Ferrirhodands erst auf, nachdem man die Lösung mit Salzsäure angesäuert hat Ähnliche Verhältnisse ergeben sich für Lösungen der Oxalsäure, Weinsäure, Citronensäure, Phosphorsäure, Arsensäure — Das Ferrirhodand geht durch Ausschütteln der wässrigen Lösung mit Aether in diesen über 7) Baryumkarbonat fällt aus Eisenoxydsalzlösungen schon in der Kälte alles Eisen als basisches Salz

Man bestimmt das Eisen entweder gewichts- oder massanalytisch, und zwar wählt man dasjenige der beiden Verfahren, welches sich für den bestimmten Fall am besten eignet

A Gewichtsanalytisch. Liegt das Eisen nicht schon im Zustande des Oxydsalzes vor, so muss es durch Oxydation mit Chlor, Brom, Salpetersäure oder Königswasser in das Oxydsalz verwandelt werden Etwa vorhandene Kieselsäure ist vorher abzuscheiden Die Eisenoxydsalzlösung versetzt man in einer Porcellanschale mit einer für die vorhandene Magnesia hinreichende Menge von Ammoniumchlorid, fügt alsdann Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss hinzu und erhitzt bis nahezu zum Sieden Man lässt kurze Zeit absetzen, dekanthirt durch ein Filter, wäscht den Niederschlag vollständig (!) aus, trocknet ihn, verbrennt das Filter und glüht den Niederschlag im Platintiegel bis zum konstanten Gewicht (Enthalt der Niederschlag noch Ammoniumchlorid, so kann ein Verlust durch Verflüchtigung von Ferrichlorid erfolgen) Was man gewogen hat, ist Eisenoxyd Fe_2O_3 . Das gefundene Fe_2O_3 , $> 0,7000$ ist = metallisches Eisen

Ist neben Eisenoxydsalz auch noch Aluminiumsalz zugegen, so wird mit dem Ferrhydroxyd zugleich Aluminiumhydroxyd gefällt Um beide zu trennen, löse man den gut ausgewaschenen Niederschlag in warmer verdünnter Salzsäure Man erhitzt alsdann in einer Platinschale einen erheblichen Ueberschuss reiner Natronlauge (aus Natronhydrat e Natrio) bis zum gelinden Sieden und giesst die salzsaure Lösung unter Umrühren im dünnen Strahle in die Lauge ein Man erhitzt noch kurze Zeit, lässt in der Wärme absetzen, dekanthirt durch ein Filter, sammelt auf diesem den Niederschlag, wäscht ihn mehrmals aus, löst ihn wieder in heisser verdünnter Salzsäure, fällt mit Ammoniak und führt die Bestimmung zu Ende, wie oben angegeben ist

B Massanalytisch. Die massanalytische Bestimmung des Eisens geschieht entweder oxydimetrisch durch Kaliumpermanganat oder jodometrisch

a) Durch Kaliumpermanganat oxydimetrisch Diese Methode beruht auf folgenden Thatsachen Versetzt man eine, genügende Mengen freier Schwefelsäure enthaltende Lösung von schwefelsaurem Eisenoxydul mit Kaliumpermanganat, so wird das Eisenoxydul-

salz zu Eisenoxydsalz oxydirt, gleichzeitig das Kaliumpermanganat so lange entfärbt, als noch Eisenoxydsalz in der Lösung vorhanden ist. Sobald alles Eisenoxydsalz oxydirt ist, bleibt die rothe Färbung des Kaliumpermanganats bestehen, und diese Rothfärbung zeigt das Ende des Versuches an. — Voraussetzung ist demnach, dass bei dieser Bestimmung das Eisen im Zustande der Oxydulverbindung zugegen ist. Ist dies nicht der Fall, liegt z. B. metallisches Eisen vor, so ist dieses durch Auflösen in verdünnter Schwefelsäure (unter Ausschluss von Luft) in das Oxydsalz überzuführen. Um während des Auflösungs Vorganges die Luft abzuhalten, verschliesst man das Kölbchen, in welchem die Auflösung vorgenommen wird, mit einem Kautschukpfropfen, in dessen Bohrung ein Glasrohr eingesetzt ist, über welches man ein Blatt Kautschukpapier spannt. Diese Einrichtung gestattet wohl den im Kolben unter Druck stehenden Gasen auszutreten, nicht aber dem Luftauerstoff, in den Kolben einzutreten (Fig. 242).

Enthält die so bereitete Eisenoxydsalzlösung eine genügende Menge freier Schwefelsäure, so ist sie vor der Oxydation hinreichend lange geschützt, so dass man die Titration ohne Fehler zu begehen ausführen kann. Liegt eine Oxydsalzlösung vor, so

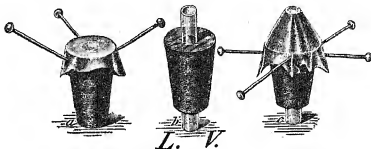
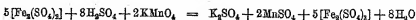


Fig. 242.

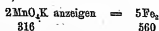
dampft man diese (falls sie nicht etwa an und für sich schon Ferrisulfat ist) mit einem Ueberschuss verdünnter Schwefelsäure ein, um flüchtige Säuren zu verjagen. Man löst alsdann den Rückstand in Wasser, fügt, wenn nöthig, noch etwas Schwefelsäure hinzu, trägt einige Stücke (Stangen) eisenfreies Zink ein und erwärmt im Wasserbade unter gelegentlichem Umschwenken so lange, bis eine mittels Platindraht auf eine Porcellanplatte gesetzte Probe durch Rhodanammonium nicht mehr geröthet wird. Dann giesst man vom Zink ab, spült 1 bis 2 mal mit ausgekochtem destillirten Wasser nach und titrirt ohne Verzug.

Die Ausföhrung der Titrirung erfolgt in der Weise, dass man über einer weissen Unterlage (Filtrirpapier) zu der in einem Kolben befindlichen, genügend freie Schwefelsäure enthaltenden Lösung unter Umschwenken so lange Kaliumpermanganat zuliessen lässt, bis die Flüssigkeit eben anfängt, eine beständige, schwach rothe Färbung anzunehmen.

Da die Reaktion nach der Gleichung

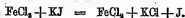


verläuft, so ergibt sich daraus, dass



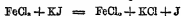
Es ist erwünscht, dass diese Bestimmungsweise lediglich in schwefelsaurer Lösung ausgeföhrt wird.

β. Jodometrisch. Diese Bestimmungsweise beruht darauf, dass durch Einwirkung von Eisenoxydsalzen auf Kaliumjodid bei Gegenwart freier Säure nach folgender Gleichung freies Jod abgespalten wird:



Die Bestimmung hat demnach zur Voraussetzung, dass das Eisen in Form eines Eisenoxydsalzes zugegen ist. Abwesend sein müssen Substanzen, welche ihrerseits Jod aus Kaliumiodid in Freiheit zu setzen vermögen, z. B. freies Chlor, Salpetersäure, Jodsaure. Dagegen verläuft die Reaktion am günstigsten bei Anwesenheit einer massigen Menge freier Salzsäure. Liegt daher schon ein Oxydsalz als solches zur Bestimmung vor, so kann man dasselbe ohne weiteres oder, wie bei dem salpetersauren Salze, nach dem wiederholten Eindampfen mit Salzsäure zur Bestimmung verwenden. Ist das zu bestimmende Salz aber ein Oxydsalz, so muss es zunächst in das Oxydsalz übergeführt werden. Dies geschieht in einfachster Weise dadurch, dass man die betreffende Lösung bei Anwesenheit einer genügenden Menge von freier Schwefelsäure mit Kaliumpermanganatlösung bis zur eben bleibenden Röthung versetzt. Einen Ueberschuss von Kaliumpermanganat kann man durch Zufügung einer geringen Menge Weingeist (1–2 Tropfen) beseitigen.

Die Ausführung dieser Bestimmung erfolgt in der Weise, dass man die betreffende Lösung in ein hinreichend geräumiges Gefäss mit Glasstopfen bringt, falls sie noch nicht genügend sauer sein sollte, etwas Salzsäure, sowie einen Ueberschuss von reinem jodsaurefreien (1) Kaliumjodid dazu giebt. Das Glas wird sofort verschlossen, der Inhalt gemischt und nun 1 Stunde sich selbst überlassen. Nach dieser Zeit lässt man zu der durch freies Jod braun gefärbten Flüssigkeit, soviel $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung zulaufen, dass die Flüssigkeit gerade noch gelb gefärbt ist. Dann fügt man etwas Starke-Lösung zu und titrirt mit der Natriumthiosulfatlösung auf farblos. Aus der Formel



ergibt sich, dass 127 Th Jod = 56 Th metallisches Eisen anzeigt.

Physiologisches. Das Eisen ist in allen drei Naturreichen verbreitet. Im Mineralreiche ist es fast in allen Mineralen und in vielen (Eisenerzen) als wesentlicher oder begleitender Bestandteil vorhanden. Es ist in allen natürlichen Wässern enthalten, feiner ein niemals fehlender Bestandtheil der Ackerkrume. Aus dem Erdboden bez. dem Wasser wird das Eisen von den Pflanzen aufgenommen. Eisen ist ein organogener Bestandtheil der Pflanzen. Es ist ein wesentlicher Bestandtheil des Chlorophylls, an welches bekanntlich der Assimilationsvorgang der Pflanzen gebunden ist. Mit der vegetabilischen Nahrung und dem Wasser gelangt das Eisen in den thierischen Organismus. In diesem hat es unzweifelhaft eine ebenfalls sehr wichtige Funktion. Eisen ist in allen Organen und Sekreten des Thierorganismus enthalten, z. B. in Milch, Eiern, Haaren, Federn, Galle, Gallensteinen, Horn, Muskelfleisch, Knorpel, Knochen, Nerven, vor allem aber im Blute.

Im Blute bildet das Eisen, in der Form des Hämoglobins fast ausschliesslich den Inhalt der farbigen Bluthörperchen, deren Menge zu derjenigen des Eisens in einem konstanten Verhältnisse steht. Die Eisenmenge im Blute eines 70 kg schweren Mannes schätzt GONTE-BESANZ auf 3,077 g.

Der Bestand des Organismus ist an das Vorhandensein einer gewissen Menge von Eisen geknüpft. Die im Verlaufe des Stoffwechselvorganges täglich ausgeschiedenen, wenn auch kleinen Mengen von Eisen müssen dem Organismus wieder ersetzt werden. Dies geschieht auf dem Wege der Nahrungsaufnahme. Nach BOUSSINGAULT genügen täglich 0,059–0,061 g Eisen, um den Bedarf des menschlichen Körpers an Eisen zu decken, und diese Menge wird dem Organismus unter normalen Bedingungen mit der Nahrung zugeführt.

Bei gewissen krankhaften Zuständen des Körpers genügt das mit der Nahrung eingeführte Eisen nicht, um den Eisenbedarf zu decken, in solchen Fällen wird das Eisen als Medikament eingeführt.

Prinzipiell ist zu beachten, dass nur ein verschwindend geringer Prozentsatz des in der Form von Arzneien eingeführten Eisens zur Resorption gelangt, der Rest wird, und zwar hauptsächlich durch die Faeces als Schwefeleisen, in Spuren auch durch den Urin, wieder ausgeschieden. Abgesehen von der thierischen Nahrung, welche gewisses Eisen präparaten eigen ist und die meist in einer Aetzung oder doch Reizung besteht, ist die entfernte Wirkung des (resorbirten) Eisens eine tonisirende, d. h. es bessert sich die Zusammensetzung des Blutes, damit zugleich die Ernährung der einzelnen Organe, wodurch Hebung des Allgemeinbefindens eintritt.

Ueber die Art, in welcher die Aufnahme der in den Magen eingeführten Eisenverbindungen durch den Organismus erfolgt, ist man sich noch keineswegs im Klaren. Früher, als man meist unorganische Eisenpräparate verordnete, stellte man sich vor, dass nicht bloss kleine Mengen Eisen resorbirt würden, sondern dass die physiologische Aufgabe der gereichten Eisenpräparate auch darin bestehe, dass sie den bei krankhaften Zuständen im Darne in überreichen Mengen vorhandenen Schwefelwasserstoff zu Schwefeleisen binden.

sollten, so dass dieser nicht mehr zersetzend auf das Hamatogen der Nahrungsmittel wirken könne. Das war jene Zeit, in welcher Eisensalze in den bekannten grossen Gaben wie bei den BLAUD'Schen Pillen verwendet wurden, während welcher auch die Oxydulsalze bevorzugt wurden. — Später wurde die Annahme gemacht, dass die Oxydulverbindungen, bevor sie zur Resorption gelangen, im Magen bez. Darm erst zu Oxydverbindungen oxydirt werden müssen. Da dies mit einem Verlust an Sauerstoff an irgend einer Stelle verknüpft sein muss, so bevorzugt man nunmehr die Eisenoxydsalze. Und da die unorganischen Eisenoxydsalze mit den im Magen und Darm vorhandenen Eiweissstoffen unlösliche Verbindungen eingehen, so benutzte man eine gewisse Zeit und bis auf den heutigen Tag solche Eisenpräparate (z. B. *Ferrum citricum*), welche mit Eiweiss unlösliche Verbindungen nicht eingehen.

Während der letzten 15 Jahre ist man zu der Anschauung gekommen, dass die Eisenverbindungen, bevor sie zur Resorption gelangen können, in Eisentalbuminatverbindungen umgewandelt werden müssen. Um dem Organismus diese Arbeit abzunehmen, hat man Albuminate, Peptonate und ähnliche Verbindungen des Eisens therapeutisch angewendet. Und neuerdings ist man, von der Erwägung ausgehend, dass der Blutfarbstoff das am günstigsten resorbierbare Eisenpräparat sein müsse, zur Bevorzugung der Blut-eisenpräparate gelangt.

Metallisches Eisen (als *Ferrum pulveratum* oder *Ferrum reductum*) gilt zur Zeit als eine wenig empfehlenswerthe Form, erstlich deswegen, weil das bei seiner Auflösung entstehende Wasserstoffgas Blähungen verursacht, ferner aber auch deswegen, weil zunächst Ferrosalze gebildet werden, welche Sauerstoff absorbiren und dadurch angeblich den Magen belastigen. Die namhafte unerwünschte Wirkung kommt natürlich den Eisenoxydulsalzen an sich zu.

Sauer reagirende gelöste Eisenverbindungen in die Mundhöhle eingeführt, wirken auflösend auf die Zahnschubstanz und gehen mit Bestandtheilen des Speichels unlösliche Verbindungen ein, welche sich in schwarzhäutiger Substanz auf den Zähnen ablagern. Nicht sauer reagirende Eisenlösungen bewirken diesen Uebelstand bei normal alkalisch reagirendem Speichel nicht.

Anwendung. Die Anwendung des Eisens ist in allen den Fällen angezeigt, in welchen der Eisengehalt des Blutes (die rothen Blutkörperchen) gemindert ist. Daher gelten Eisenpräparate als Heilmittel bei Bleichsucht, nach Säfte- und Blutverlust, anämischen Zuständen, Verfall, Körperschwäche, Gliedermüdigkeit, Migräne, Facialischmerz, Krämpfen, Hysterie, Schleimflüssen jeder Art, übermässigen Schweissen, ferner bei allen Krankheiten, zu deren Heilung eine kräftige Blutbereitung gefordert ist, wie bei Krebs, allen kachektischen Zuständen, Skropheln, Rachitis etc. Kontraindiziert ist der Eisengebrauch (ausgenommen in sehr geringen Gaben) bei allgemeiner Vollblütigkeit, entzündlichen, fieberhaften und gastrischen Leiden.

Kitte mit Eisenfeile und Eisenpulver. — Rostkitt, Eisenkitt (für eiserne Röhren, Gerätschaften) ist 1) ein Gemisch aus 100 Th. feinen Eisenfeispanen und 1—2 Th. Salmiak — oder 2) aus 60 Th. Eisenpulver, 2 Th. Salmiak, 1 Th. Schwefelblumen und der nöthigen Menge Wasser — oder 3) aus Eisenpulver mit Essig angerührt — oder 4) aus 200 Th. Eisenfeile, 150 Th. Eisenpulver, 4 Th. Salmiak, 1 Th. Gips, 8 Th. Schwefelblumen und 2 Th. Kalkcement. Diese Mischung wird mit Essig zum Brei angerührt und sofort verbraucht — oder 5) zum Einkitten eiserner Theile in Eisen 30 Th. frisch gebrannter Gips, 10 Th. Eisenfeile und 1 Th. Graphit werden gemischt und zum Gebrauch mit Essig zum Brei angerührt. Er ist sofort anzuwenden. — 6) Kitt für luftdichte Oefenthüren aus 5 Th. feiner Eisenfeile, 1 weissem Bolus mit Essig angerührt, oder aus 120 Th. Eisenfeile, 2 Th. Salmiak, 8 Th. Feldspathpulver (oder Kalkcement), 1 Th. Schwefelblumen mit Wasser angerührt.

BECK'S Stahlkitt-Substanz. Besteht aus einer Salbe und einem Salzgemisch. A) Die Salbe: Colophonium 50,0, Terebinthine 40,0, Oleum Lini 10,0. B) Das Salzgemisch: Ammonium chloratum 65,0, Kalium sulfuricum 6,6, Kalium nitricum 12,0, Natrium nitricum 4,0, Asae foetidae 11,0 (B. FISCHER).

LICHT'S Schweiss- und Löthpulver für Eisen und Stahl. 100 Th. Eisenfeile, 50 Th. Borax, 5 Th. Koparabalsam und 7,5 Th. Salmiak werden gemischt, geglättet und in ein feines Pulver verwandelt. Zur Anwendung werden die Schweissflächen mit dem Pulver bestreut, rothglühend gemacht und in gewöhnlicher Weise die Schweissung ausgeführt.

Verquecksilberung des Eisens. Das mit stark verdünnter Salzsäure gereinigte, in eine mit Salzsäure versetzte, stark verdünnte Natriumsulfatlösung auf eine Minute eingetauchte, dann abgeriebene und abgewaschene Eisen wird alsbald in eine mit etwas Salzsäure versetzte Sublimatlösung eingetaucht (REINER).

Schwarzbeize für Eisen. Um kleinere Eisentheile schwarz zu färben, bestreicht man diese mittels eines Haarpinsels unter Erwärmen mit einer Lösung von 70 Th Kupfernitrat in 80 Th Weingeist und erwärmt auf Eisenblechen. Das Bestreichen und Erwärmen ist zu wiederholen, bis der gewünschte schwarze Ton erzielt ist. Nimmt man an Stelle von Kupfernitrat Mangannitrat, so erhält man Bronze-Töne.

Stahlbeize zum Bruniren von Gewehrläufen, Lanzenstiften u dergl.
I) Hydrargyri bichlorat 7,5, Spiritus 30,0, Acidi nitrici crudi 7,5, Liquoris Ferri sesquichlorat 30,0, Cupri sulfurici 4,5, Aquae 250,0. II) Hydrargyri bichlorat 25,0, Acidi tartarici 2,0, Aquae 650,0, Acidi nitrici crudi 2,0.

Stahl-Rostschutz. Man reibt die Gegenstände aus Stahl ganz dünn mit flüssigem Paraffin ab oder taucht sie in eine Lösung von 1 Th flüssigem Paraffin in 200 Th Benzin.

Stahl-Pulver als Schleifmittel an Stelle von Smirgel u dergl. (Crushed steel). Zur Darstellung werden alte Sägeblätter gehärtet und dann gepulvert. Es wird mit Wasser befeuchtet zum Schleifen verwendet.

Dr ELKING's Pulver gegen Bleichsucht Rp Ferri pulverat 30,0, Corticis Cinnamomi pulverat 7,5, Sacchari albi 45,0

Dr DERRNEHL's Pulver gegen Blutarmuth und Blutstockung Rp Ferri pulverat 16,0, Amyli 20,0, Sacchari 65,0

Ferrin Ist ein mit Eisen versetztes Fleischextrakt, welches in Kapseln in den Handel kommt.

Kölner Klosterpillen. Rp Ferri pulverat, Herbae Cardui benedicti, Succus Sambuci aa

Hohl's Eisenpulver Rp Ferri pulverat 1,4 g, Sacchari albi 10,0, Pulveris Herbarum 8,6 Divide in partes X

Schwäbische Bleichsuchts-Latwerge Rp Fructus Juniperi pulv, Corticis Cinnamomi pulv, Herbae Cardui benedicti aa 7,5, Ferri pulverat 30,0, Succa Juniperi 120,0. Nach beendeter Wasserstoffentwicklung setzt man zu Aquae 20,0 und erwärmt unter Bedecken des Gefasses im Dampfbade.

Mixtura Ferri aromatica
HALLENDER's ink. HESSENER's Mixture

Rp 1 Corticis Chinae gr pulv 50,0
2 Radices Colombo concavo 15,0
3 Caryophyllorum costusorum 7,5
4 Ferri pulverat 10,0
5 Aquae Menthae pipperitae 400,0
6 Tincturae aromaticae 50,0
7 Tincturae Auranti corticis 25,0

Man macerirt 1-6 während 2 Tagen, filtrirt und versetzt 350,0 des Filtrates mit 6 und 7. Täglich 2-6 Esslöffel als Tonicum.

Pasta Cacao maritata

Rp Pastae Cacao saccharatae 1000,0
Ferri reducti 20,0

Man verrührt beide Bestandtheile in der Wärme des Wasserbades und formt 100 Tafeln.

Chocolat au fer réduit

Mignelard et Quevenne

sind 40,0 g schwere Chokoladetafeln mit 0,2 g reducirtem Eisen.

Pilulae Ferri

Rp Ferri pulverat 5,0

Extracti Ferri pomati

Rhizomatis Calami

Corticis Cinnamomi aa 10,0

Extracti Absvadii q s

Fiant pilulae ponderis 0,2 g

Pilulae Ferri camphoratae EOLLESEN

Kampfer Eisen nach EOLLESEN

Rp Ferri reducti

Camphorae tritae aa 5,0

Extracti Gentianae 5,0

Pulveris gummosi

Aquae aa q s

Fiant pilulae 90

Dreimal täglich 2-3 Pillen bei Blutarmuth.

Pilulae Ferri reducti

A Form. Berol.

Rp Ferri reducti 5,0

Radices Gentianae 1,0

Extracti Gentianae 5,0

Fiant pilulae 60

B Münch. A-V

Rp Ferri reducti 5,0

Radices Liquiritiae 2,0

Succi Liquiritiae depurati q s

Fiant pilulae 90

Pulvis antatrophicus (pauperum)

Rp Ferri pulverat 5,0

Corticis Cinnamomi 10,0

Magnesi carbonici 25

Sacchari albi 50,0

Drei- bis viermal täglich eine Messerspitze

Tragace Ferri reducti

Dragées au fer réduit.

Rp Ferri reducti 5,0

Sacchari albi

Gummi arabici aa q s

Fiant cum Aqua granulae 100, Saccharo obducendae

Trochisci antatrophici

Rp Calcii phosphorici 20,0

Calcii carbonici 10,0

Ferri reducti 5,0

Massae cacaotinae

Pastae Cacao saccharatae aa 25,0

Fiant leni calore trochisci 100,0

Trochisci antirachitici

Rp Rhizomatis Rhei 5,0

Ferri reducti 25

Massae cacaotinae 22,5

Fiant leni calor trochi in 100,0

Den Tag über 4-6 Pastillen

Trochisci Ferri hydrogentis reducti,				Trochisci martialis MILLER			
I.							
Rp	Ferri reducti	10,0		Rp	Ferri pulverati	25,0	
	Massae cacoetinae	90,0			Secalis cornuti	8,0	
Fiant trochisci	100	Singuli continent	0,1 g		Sacchari albi	72,0	
Ferri					Aquae destillatae	q s	
II.							
Rp	Ferri reducti	5,0		Fiant trochisci	100		
	Massae cacoetinae	95,0			Morgens und Abends je 5 Pastillen (bei Inconti-		
Fiant trochisci	100	Singuli continent	0,05 g		nentia urinae infolge von Anämie)		
Ferri							

Ferrum aceticum.

I Ferrum aceticum siccum Ferrum aceticum lamellatum. Trockenes Ferriacetat Acetate de fer. Peracetate of iron

Zur Darstellung bedeckt man Glastafeln mit einer etwa 1,5 mm hohen Schicht des noch zu besprechenden Liquor Ferri subacetici und trocknet diese an einem schattigen, staubfreien Orte bei einer 25° C nicht übersteigenden Temperatur soweit aus, dass der Verdunstungsdruckstand sich von den Glastafeln als spröde Lamellen abtossen lässt. Roth braunes Pulver oder braunrothe Lamellen, in kaltem Wasser und in Spiritus langsam aber klar und vollständig zu einer braunrothen Flüssigkeit löslich. Durch heisses Wasser erfolgt Zersetzung unter Abscheidung unlöslicher basischer Salze. 1 Th entspricht = 6 Th des Liquor Ferri subacetici der Germ.

Aufbewahrung in gut verstopften Glasgefässen, vor Licht geschützt

II Liquor Ferri subacetici (Germ) Ferrum aceticum solutum (Helv) Liquor Ferri Acetatis (Brit U-St) Liquor Ferri acetic. Essigsäure Eisenoxydlösung Ferriacetatlösung.

Darstellung. Die Darstellungsvorschriften der einzelnen Pharmakopen wechseln stark, infolgedessen fallen auch die Eigenschaften der Präparate nach den einzelnen Pharmakopen sehr verschieden aus. Principiell werden die sammtlichen Präparate dadurch dargestellt, dass man aus einem Ferrisalz durch Ammoniak das Ferrihydroxyd ausfällt, dieses auswäscht, durch Pressen vom Ueberschuss des Wassers befreit und nunmehr in Essigsäure auflöst. Dabei ist folgendes zu beachten. Bei der Fällung ist das Ferrisalz in die Ammoniakflüssigkeit zu giessen (nicht umgekehrt), andernfalls geht die Zersetzung nicht vollständig zu Ende, es können dem Ferrihydroxyd vielmehr basische Salze beigemengt bleiben. Die Fällung ist ferner nicht mit concentrirten, sondern hinreichend verdünnten Flüssigkeiten auszuführen. Es ist ferner jede Erwärmung thunlichst zu vermeiden, damit nicht wasserärmere und infolgedessen in Essigsäure schwerer lösliche Eisenhydroxyde auftreten. Es empfiehlt sich deshalb in die Ammoniakflüssigkeit einige Eisstücke einzutragen. Das Auswaschen des Niederschlags hat an einem kühlen, schattigen Orte mit thunlichster Beschleunigung zu geschehen. Desgleichen soll man das Auflösen des gehörig abgepressten Ferrihydroxydes in concentrirter oder verdünnter Essigsäure an einem kühlen Orte in einem geschlossenen Gefässe vor sich gehen lassen. Die Lösung ist schliesslich zur Entfernung von Fasern etc. durch einen Bausch Glaswolle zu filtriren.

Brit. 180,0 g Liquor Ferri sulfurici (10,16 Proc. metallisches Eisen enthaltend, spec. Gew. = 1,441) werden mit 1 Liter Wasser verdünnt und in eine Mischung von 200,0 g Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc. NH₃ und 1 Liter Wasser eingegossen. Der gehörig ausgewaschene und abgepresste Niederschlag wird in 79,5 g Eisessig von 99 Proc. Essigsäuregehalt gelöst und die Flüssigkeit mit Wasser auf 1 Liter oder auf das Gewicht von 1031,0 g gebracht. Spec. Gewicht = 1,031. Entsprechend einem Gehalt von etwa 1,75 Proc. metallischem Eisen. — Das Präparat der Brit. enthält auf 1 Atom Fe = 4,1 Mol Essigsäure. Es ist demnach eine Auflösung des neutralen Ferriacetates Fe(CH₃CO₂)₃, mit einem Ueberschuss freier Essigsäure. Man kann ihm die Formel Fe(CH₃CO₂)₃ + CH₃CO₂H geben.

Germ. 50,0 g Ferrichloridlösung (mit ca 10 Proc metallischem Eisen, spec Gew 1,280—1,282) werden mit 20,0 g Wasser verdünnt. Diese Lösung wird in eine Mischung von 50,0 g Ammoniakflüssigkeit mit 1000,0 g Wasser eingetragen. Der völlig ausgewaschene und möglichst stark ausgepresste Niederschlag wird in 40,0 g Essigsäure (von 80 Proc $C_2H_3O_2$) gelöst. Nach erfolgter Auflösung des Ferrhydroxydes wird die Lösung auf das spec Gewicht 1,087—1,091 gebracht, entsprechend einem Gehalte von 4,8—5,0 Proc metallischem Eisen. Das Präparat der Germ enthält auf 1 Atom Fe = 2,24 Moleküle Essigsäure, es ist demnach vorwiegend eine Lösung des $\frac{1}{2}$ Ferracetates $Fe(OH)(CH_3CO_2)_2$ mit kleinen Mengen freier Essigsäure.

Helv. 54,0 g Ferrichloridlösung (mit einem Gehalt von 10,0 Proc Fe, spec Gew = 1,28—1,29) werden mit 500,0 g Wasser verdünnt. Andererseits werden 54,0 g Ammoniakflüssigkeit (spec Gew 0,960) mit 500,0 g Wasser vermischt. Beide Lösungen werden gleichzeitig in dünnem Strahle und unter Vermeidung jeder Erwärmung (Eiszusatz) in 2000 Th Wasser eingegossen. Der gehörig ausgewaschene und bis auf 50,0 g abgepresste Niederschlag wird in 40,0 g verdünnter Essigsäure (von 80 Proc $C_2H_3O_2$, spec Gew 1,041) gelöst und diese Lösung durch Wasser auf 100,0 g gebracht. Spec Gew = 1,087—1,090. Der Gehalt an metallischem Eisen beträgt etwa 5 Proc Fe. Auf 1 Atom Fe sind = 2,07 Mol Essigsäure (CH_3CO_2H) vorhanden. Demnach stellt das Präparat eine Lösung des $\frac{1}{2}$ Ferracetates $Fe(CH_3CO_2)_2$ dar ohne erhebliche Mengen freie Essigsäure.

U-St. 1000,0 g Ferrisulfatlösung (8 Proc Fe enthaltend, spec Gew = 1,320) werden mit 10 Liter Wasser vermischt. Diese Lösung wird in eine Mischung von 850,0 g Ammoniakflüssigkeit (10 Proc) mit 8 Liter Wasser eingetragen. Der ausgewaschene Niederschlag wird auf 700,0 g ausgepresst, in 260,0 g Eisessig von 99 Proc gelöst und die Lösung mit Wasser auf 1000,0 g gebracht. Spec Gew = 1,160. Das Präparat enthält 7,5 bis 8 Proc metallisches Fe. Auf 1 Atom Fe sind 8 Mol Essigsäure vorhanden. Das Präparat ist demnach eine Auflösung des neutralen Ferracetates $Fe(CH_3CO_2)_2$.

Eigenschaften. Eine klare, dunkelbraunrothe, nur in dünnen Schichten durchsichtige Flüssigkeit vom Geruch der verdünnten Essigsäure und von süsslich styptischem Geschmack. Sie ist von sanfter Reaction und mit Wasser oder Weingeist in jedem Verhältnisse mischbar. Beim Erhitzen zersetzt sie sich unter Abscheidung von unloslichem basischen Ferracetat. Ueber spec Gewicht, Gehalt und Zusammensetzung der Präparate siehe oben unter Darstellung.

Prüfung. 1) Eine klare, rothbraune Flüssigkeit ohne Bodensatz, schwach nach Essigsäure riechend. 2) Wird 1 ccm derselben mit 10 ccm Wasser verdünnt und mit soviel Salzsäure versetzt, dass die rothbraune Färbung in Gelb übergeht, so soll durch Ferricyankalium keine Blaufärbung verursacht werden (Eisenoxydulsalz) (wohl aber soll Blaufärbung durch Ferrocyankalium entstehen). 3) Verdünnt man 5 ccm mit 10 ccm Wasser und fällt mit einem Ueberschuss von Ammoniak, so muss das ammoniakalische Filtrat farblos sein (Blaufärbung durch Kupfer), auch darf es durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert werden (Kupfer, Blei, Zink), auch nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitratlösung nicht mehr als opalisirend getrübt werden (Chlor).

Gehaltsbestimmung. Germ. Werden 2 ccm des Präparates mit 2 ccm Salzsäure versetzt, nach dem Verschwinden der rothen Färbung mit 20 ccm Wasser verdünnt und hierauf unter Zusatz von 2 g Kaliumjodid in verschlossenen Gefässe eine Stunde lang stehen gelassen, so sollen zur Bindung des ausgeschiedenen Jods = 18,5—19,5 (Germ) oder 18,5—19,0 ccm (Helv) $\frac{1}{10}$ Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden. Unter den gleichen Bedingungen werden verbraucht für 2 ccm Eisenacetatlösung nach

	Brit.	Germ.	Helv.	U St.
Spec. Gewicht	1,031	1,087—1,091	1,087—1,090	1,160
Verbrauche ccm $\frac{1}{10}$ -N $_2$ S $_2$ O $_3$	6,45	18,5—19,5	18,5—19,0	31,1—33,1
Procentgehalt an metall Fe	1,75	4,8—5,0	4,8—5,0	7,5—8,0

Aufbewahrung. Die Ferracetatlösung muss vor der Einwirkung des Tageslichtes bei einer Temperatur, die nicht unter 10° C und nicht über 20° C liegt, aufbewahrt werden, da sie bei niedriger Temperatur Bodensätze bildet, bei höherer Temperatur bisweilen gelatinirt. Die in der Kälte entstandenen Bodensätze gehen bei mittlerer Temperatur gewöhnlich wieder in Lösung.

Anwendung. Die Ferriacetatlösung dient ziemlich ausschliesslich zur Bereitung der Tinctura Ferri acetici aetherea. In der Farberei benutzt man ein rohes Präparat, welches im Nachstehenden beschrieben ist.

Eisenacetatlösung als Beize in der Farberei. Wird wie das Präparat der Germ dargestellt, nur löst man das aus 50 Th Ferriehloridlösung gefüllte Ferrihydroxyd nicht in 40, sondern vielmehr in 50 Th verdünnter Essigsäure auf, auch wird das Auswaschen des Ferrihydroxyds nur so lange fortgesetzt, bis das Chlor der Hauptsache nach entfernt ist.

III Tinctura Ferri acetici Rademacheri (Erganzb., Hamb. Vorsch.) RADEMACHER'S Eisenacetat-Tinktur

Diese Tinktur kann nicht durch eine ex tempore bereitete Mischung von Eisenacetatlösung mit Weingeist ersetzt werden. Wo sie öfter gebraucht wird, hält man zwei Standgefässe von etwa je 5 Liter vorrätig, von denen immer der Inhalt des einen abgelagert, während derjenige des anderen verbraucht wird.

Darstellung. Man stösst in einem eisernen Mörser 23 Th krystall. Ferrosulfat mit 24 Th krystall. Bleiacetat zusammen, bis eine breiartige Masse entstanden ist. Diese wird mit 48 Th Wasser und 96 Th Essig (von 6 Proc. Essigsäuregehalt) in einem eisernen Kessel zum Sieden erhitzt und nach dem Erkalten mit 80 Th Weingeist vermischt. Die Mischung wird in einer lose verschlossenen Flasche unter öfterem Umschütteln einige Monate an einem kühlen Orte stehen gelassen, dann filtrirt und vor Licht geschützt, aufbewahrt (Erganzb.). RADEMACHER'S Eisenacetattinktur ist von braunrother Farbe und besitzt einen an Malaga erinnernden Geruch und etwas zusammenziehenden Geschmack. Man giebt sie zu 30—60 Tropfen in Wasser drei bis viermal täglich als Antiphlogisticum bei Lungentzündung. Sie sei frei von gelösten Bleiverbindungen.

Mixtura Ferri acetici Rademacheri. Rp Tincturae Ferri acetici Rademacheri 30,0, Aqueo destillatæ 200,0, Gummi arabici 30,0

Tinctura antiphthisica FULLER ist der vorstehenden RADEMACHER'Schen eingemessen verändert. Je 10,0 reiner Eisenvitriol und Bleiacetat werden zusammen gerieben, dann mit 100,0 verdünntem Weingeist übergossen, unter öfterem Umschütteln (im offenen Gefäss) 24 Stunden macerirt und dann filtrirt.

Tinctura antiphthisica GRAHAM (welche immer stark bleibaltig ist) wurde durch Vermischen einer Lösung von 5,0 Bleiacetat in 20,0 Essig mit einer Lösung von 4,0 (nach der Originalvorschrift mit 3,75) reinem Eisenvitriol in 60,0 Rosenwasser und Zusatz von 20,0 Weingeist, eine zweitägige Maceration und endlich durch Filtration dargestellt. Ein vollständiger Ersatz für dieses Präparat dürfte eine Mischung aus 4,0 Laquer Ferri acetici, 4,0 Wasser und 8,0 Weingeist sein.

Tinctura Martis ZWELFER, Tinctura Ferri acetici aromatica, ZWELFER'S Stahl-tropfen. 25,0 reiner Eisenvitriol werden zerrieben, zuerst mit 50,0 kaltem Wasser und 10,0 verdünnter Essigsäure (von 80 Proc.), dann mit 50,0 Kalumacetatflüssigkeit von 1,180 spec. Gew. übergossen und unter bisweiligem Umrühren 24 Stunden bei Seite gestellt. Hierauf wird ein Gemisch aus 400,0 weinigem Zimmtwasser und 450,0 verdünntem Weingeist dazu gegeben. Man lässt unter bisweiligem Umrühren 8 Tage stehen, filtrirt hierauf, versetzt das Filtrat mit einer Lösung von 2,5 Citronensäure in weinigem Zimmtwasser und giebt dann von letzterem soviel hinzu, dass ein Liter ausgefüllt wird. Diese Tinktur enthält kaum 0,4 Proc. Eisen. Dosis ein Theelöffel voll 3—5 mal täglich. Es existiren noch andere Vorschriften, welche eine Tinktur mit kaum 0,15 Proc. Eisengehalt liefern.

Tinctura Ferri acetico-formicæ (Bad Taxo, Münch. Ap.-V.) Ersatz für HENSEL'S Tonicum. 60,0 Calciumcarbonat werden mit einer Mischung aus 200,0 Ameisensäure (25 Proc.) und 155,0 Wasser übergossen. Nach Aufhören der Kohlensäure-entwicklung wird eine Lösung von 21,0 krystall. Ferrosulfat, 80,0 Ferriacetatlösung (spec. Gew. 1,428—1,430), 80,0 Wasser und 320,0 verdünnter Essigsäure (80 Proc.) zugesetzt, die Mischung in eine Flasche gegeben und gut durchgeschüttelt. Dann fügt man zu 400,0 Weingeist und 15,0 Essigäther, lässt die Flasche an einem schattigen Orte unter bisweiligem Lüften des Stopfens 4 Wochen stehen und filtrirt alsdann.

Hämatin-Eisen. Nach HENSEL enthält die festen Bestandtheile von HENSEL'S Tonicum, ist also ein Kalk-Eisenpräparat.

Essentia antiscorbutica

Skorbut-Essenz

Rp	Tincturae Chinæ	50,0
	Tincturae Ferri acetici aetherea	25,0
	Acidi citrici	3,0
	Glycerinal	22,0

Dreimal täglich 20—30 Tropfen in Wein zu nehmen.

Liquor Ferri et Ammonii Acetatis (U-St)		Sirupus Ferri acetici	
BASCHAM'S Mixture		Pp	Liquoris Ferri acetici 10.0
Rp	Tinctura Ferri chlorati (enthaltend 13,6 Proc FeCl ₃) 20 ccm Aceti (6 Proc) 30 ccm	Sirupi Sacchari 90,0	
Liquoris Ammonii acetici (7 Proc) 200 ccm		Tinctura Ferri acetici aetherea.	
Elixir aromatici 100 ccm		Tinctura Martis KLAPROTH	
Glycerini 120 ccm		KLAPROTH'S Eisentinktur! Stahltropfen.	
Aqua q s. ad 1 Liter		Germ und Helv	
Remedia anticarcinomatika GRAHAM		Rp	Liquoris Ferri subacidi 3,0
I. Alterativpillen		Spiritus	
Rp	Ferri oxydanti fusi 15,0	Aetheris acetici 55 1.0	
	Rhusomatus Rhei 3,0	Enthält etwa 4,0 Proc metall Eisen Spec. Gen	
	Aloes 3,5	= 1,044—1.046	
	Extracti Chamomillae 10,0	Tinctura Martis BOERHAAVE	
Fiant pulvis 150		Pp	Liquoris Ferri acetici
II. Absorbent Tinctur		Aceti (6 Proc.) 55 10.0	
Liquor Ferri acetici		Sirupi Sacchari 110.0	
III. Detergentpulver		Spiritus Vial 90,0	
Ferrum phosphoricum oxydatum		Nach einer älteren Vorschrift werden 10,0 Eisen-	

felle, 120,0 Essig und 80,0 Zucker bis auf 140.0 eingekocht, die Kolatur mit 20,0 Weingest vermischt und nach einiger Zeit filtrirt

Ferrum albuminatum

Das Eisenalbuminat wird in der Regel in der Form seiner wässrigen Lösung, seltener als trockenes Pulver angewendet.

I. Liquor Ferri albuminati (Germ) Ferrum albuminatum solum (Helv)
Eisenalbuminatlösung Die von Germ und Helv gegebenen Vorschriften weichen auf einander etwas ab, geben aber schliesslich das gleiche Präparat.

Darstellung Grundsätzlich ist folgendes zu beachten Versetzt man eine Eiweisslösung mit Ferroxychlorid, so erhält man eine rostfarbene trübe Flüssigkeit von saurer Reaktion Neutralisirt man diese Flüssigkeit ganz genau (!) so scheidet sich Ferrialbuminat als rostfarbener Niederschlag ab Wäscht man denselben mit Wasser bis zur annähernden Chlorfreiheit aus, so geht der noch feuchte Niederschlag durch Einwirkung kleiner Mengen von Natronhydrat in Lösung Diese Lösung wird „Eisenalbuminatlösung“ genannt

Germ 35 Th trockenes Eiweiss werden in 1000 Th Wasser von nicht höherer Temperatur als 50° C (!) gelöst Diese Lösung wird — um Eiblaute und andere trübende Bestandtheile zu entfernen — durch ein feines Seidensieb gegossen und in eine Mischung von 120 Th flüssigem Eisenoxychlorid (Liquor Ferri oxychlorati) unter Umrühren eingetragen Man erhält gewöhnlich eine trübe, rostbraune Flüssigkeit, in der nur wenig Niederschlag vorhanden ist Man stellt die Reaktion dieser Flüssigkeit fest Sie wird in der Regel sauer sein Man fügt zu dieser sauren Flüssigkeit tropfenweise — am besten aus einer Burette — soviel einer 0,75 procentigen Natronlauge hinzu, dass die Flüssigkeit genau neutral ist (Ein Ueberschuss von Natronlauge ist zu vermeiden, da alsdann das Ferrialbuminat wieder in Lösung geht) Sobald die Flüssigkeit genau neutral ist, scheidet sich das Ferrialbuminat gut ab Man lässt dieses absetzen und wäscht es durch Dekantiren mit Wasser (von 50° C) so lange aus, bis das Waschwasser nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nur noch schwach opalisirend getrübt wird Hierauf bringt man den Niederschlag auf ein genähtes Leinen-Kolatorium und lässt ihn auf diesem freiwillig abtropfen Wenn das Abtropfen beendet ist, bringt man den Niederschlag in eine vorher gewogene, genügend grosse Flasche und übergiesst ihn unter Umschütteln mit einer Lösung von 0,45 Th festem Natronhydrat in 50 Th Wasser Hierdurch geht der Niederschlag binnen kurzer Zeit in Lösung Nach stattgehabter Lösung fügt man hinzu Weingest (von 90 Vol Proc) 150,0 Th, Zimmtwasser 100,0 Th, Tinctura aromatica 2,0 und soviel Wasser, dass das Gesamtgewicht = 1000,0 Th ist

Helv 200,0 Th frisches Eiweiss werden mit 4000,0 Th Wasser von 50° C gemischt und nach dem Durchgossen durch ein Seidensieb unter Umrühren zu einer Mischung gegossen von 120,0 Th Eisenoxychloridlösung und 4000,0 Th Wasser von 50° C Die Flüssigkeit wird hierauf mit einer 0,3 procentigen Natronlauge genau (!) neutralisirt und der alsdann entstandene Niederschlag nach dem Absetzen solange durch Dekantiren gewaschen, als das Waschwasser noch Chlor enthält Dann sammelt man den Niederschlag auf einem gewogenen Kolatorium und lässt ihn bis zu 400,0 Th abtropfen Diesen Rück-

stand (von 400 Th) bringe man in eine gewogene Flasche und füge eine Lösung von 0,75 g festem Natronhydrat in 2,0 g Wasser unter Umschütteln hinzu. Nachdem Auflösung des Niederschlages erfolgt ist, setze man eine Mischung hinzu von Tinctura aromatica 2,0, Zimmtwasser 100,0, Spiritus 150,0, Wasser 350,0, lasse absetzen und kohlren

Eigenschaften Klare, aromatisch riechende und ebenso schmeckende rostfarbige nicht völlig klare Flüssigkeit von schwach alkalischer Reaktion. Das spec Gewicht ist bei 15° C = 0,99. Der Gehalt an metallischem Eisen beträgt = 0,4 Proc. Klar mischbar mit Wasser, Milch und nicht zu erheblichen Mengen von Alkohol. Durch Zusatz von Ammoniakflüssigkeit oder Natriumbikarbonat entsteht keine Fällung. Neutralisirt man die Flüssigkeit aber vorsichtig mit Salzsäure, so entsteht ein Niederschlag von Ferralbuminat, der auf weiteren Zusatz von Salzsäure in Ferrichlorid und Eiweiss gespalten wird. Niederschläge entstehen durch Einwirkung sehr verdünnter Kochsalzlösung (z. B. $\frac{1}{10}$ -Normal-NaCl-Lösung). Durch Gerbstoffe entsteht keine Dunkelfärbung, durch Kaliumferrocyanid ohne Zusatz von Salzsäure keine Blaufärbung, dagegen wird durch Schwefelammonium schwarzes Schwefeleisen gebildet. Durch Zusatz kohlensaurer oder ätzender Alkalien erfolgt Gelatiniren der Lösung.

Prüfung 1) Die Eisenalbuminatlösung sei flassig, nicht dicklich oder gelatinös.

2) Werden 40 ccm Eisenalbuminatlösung mit 0,5 ccm Normalsalzsäure vermischt, so muss ein farbloses Filtrat resultiren. Ware dasselbe nicht farblos, so wurde das ein Beweis dafür sein, dass das Präparat zu viel Alkali enthält.

3) Zur Bestimmung des Eisengehaltes erhitzt man 10 g Eisenalbuminatlösung in einem Becherglase mit 5 ccm Salzsäure, bis das anfangs ausgeschiedene rothbraune Eisenalbuminat völlig zersetzt ist. Das geronnene Eiweiss filtrirt man ab, wäscht es aus und verdampft das Filtrat nach Zusatz von wenig Kaliumchlorat im Wasserbade zur Trockne. Man nimmt alsdann mit Wasser und wenig Salzsäure wieder auf, fügt 1 g Kaliumjodid hinzu und lässt die Mischung bei gewöhnlicher Wärme im geschlossenen Gefasse 1 Stunde lang stehen. Hierauf titirt man mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung. Bei Annahme eines Gehaltes von 0,4% Fe würden zur Bindung des ausgeschiedenen Jods 7,1 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein.

Aufbewahrung. Man bewahre die Eisenalbuminatlösung in wohlverstopften, möglichst gefüllten Gefässen, vor Säuredämpfen geschützt, an einem Orte von mittlerer und gleichmässig bleibender Temperatur auf. Glasstopfen sind nicht zu empfehlen, weil sie ein Verdunsten des Wenigsten nicht verhindern. Man wähle Korkstopfen, welche übrigens fast gar nicht geschwärzt werden. Die Einwirkung von Luft und direktem Sonnenlicht, sowie Temperaturschwankungen sind von dem Präparate möglichst fernzuhalten. Der Fäulnis ist es übrigens nicht unterworfen.

Trotz aller aufgewendeten Sorgfalt gelatinirt die Eisenalbuminatlösung doch bis weilen nach einiger Zeit der Aufbewahrung, ohne dass es bekannt wäre, welche Ursachen dies bewirken und ob dieselben stets die nämlichen sind. In der Regel beseitigt eine Erhöhung des Natronzusatzes das Gelatiniren.

Anwendung. Eisenalbuminatlösung steht in dem Rufe, ein milde wirkendes, leicht verdauliches, den Magen nicht belastigendes Eisenpräparat zu sein. Man giebt es Kindern und Erwachsenen je nach dem Alter zu 5–80 Tropfen oder zu $\frac{1}{8}$ – $\frac{1}{4}$ Theelöffel voll dreimal täglich kurz vor den Mahlzeiten entweder mit Wasser oder mit Milch vermischt. Th. Geyser hat es mit gutem Erfolge bei Magengeschwüren angewendet.

II Ferrum albuminatum (Ergänz.) Eisenalbuminat. Trockenes Eisenalbuminat.

Dieses Präparat wird erhalten, indem man, wie unter Liquor Ferri albuminati angegeben, eine Eiweisslösung mit Ferroxychloridlösung vermischt und die Flüssigkeit mit 0,8procentiger Natronlauge genau neutralisirt. Der entstandene Niederschlag wird bis zur Chlorfreiheit ausgewaschen, alsdann zum Abtropfen gebracht, später, soweit es möglich, abgepresst, bei einer 80° C. nicht übersteigenden Wärme in dünner Schicht ausgetrocknet.

und in ein feines Pulver verwandelt (Eine Auflösung in Nitronhydrat findet hier also nicht statt)

Ein ockerfarbenes Pulver, das in Wasser unlöslich ist und 13–14 Proc metallisches Eisen enthält

Prüfung. 1) Werden 3,0 g Eisenalbuminat durch Anreiben in einer Mischung von 0,8 cem Natronlauge (von 15 Proc. NaOH) und 96 cem Wasser vertheilt und einige Zeit unter hie und da Umschwenken sich selbst überlassen, so erfolgt Auflösung zu einer im durchfallenden Lichte klaren, im zurückgeworfenen Lichte etwas trüben, rothbraunen Flüssigkeit Diese Lösung entspreche bezüglich ihrer Reinheit der Eisenalbuminatflüssigkeit.

2) Eisenbestimmung 0,5 g Eisenalbuminat werden mit einem Theile einer Mischung aus 0,2 cem Natronlauge (von 15 Proc NaOH) und 20 cem Wasser angerieben, mit dem Rest der Flüssigkeit in ein Becherglas gespült, nach vollendeter Auflösung mit 5 cem Salzsäure (25 Proc HCl) versetzt und im Wasserbade erhitzt, bis das anfangs ausgeschiedene rothbraune Eisenalbuminat völlig zersetzt ist Das geronnene Eiweiss wird abfiltrirt und ausgewaschen, das Filtrat wird nach Zusatz von wenig Kaliumchlorat im Wasserbade zur Trockne verdampft und mit Wasser + wenig Salzsäure aufgenommen Die Lösung wird bis auf 100 cem mit Wasser verdünnt und nach Zusatz von 3,0 g Kaliumjodid bei gewöhnlicher Wärme im geschlossenen Gefasse 1 Stunde lang stehen gelassen Es müssen alsdann zur Bindung des ausgeschiedenen Jods 11,6–12,5 cem der $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein, was einem Gehalte von 13–14 Proc an metallischem Eisen entspricht

Aufbewahrung Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Liquor Ferri albuminati DREPS DREPS'sche Eisenalbuminatflüssigkeit Ist ein nach einer geheim gehaltenen Vorschrift dargestelltes Eisenpräparat, welches im wesentlichen identisch ist mit dem von der Germ und Helv aufgenommenen Präparat (s oben)

Liquor Ferri albuminati dialysati Wird wie das Präparat der Germ und Helv bereitet, nur wird das in verdünnter Natronlauge gelöste Ferrialbuminat solange der Dialyse unterworfen, bis das den Dialysator umgebende Wasser nicht mehr alkalisch reagirt

Liquor Ferri albuminati GRAMM (Holländische Specialität) Rp **Liquoris Ferri albuminati** (dialysati) 30,0, **Liquoris Ferri oxychlorati** 10,0, **Aquae destillatae** 50,0, **Aquae Menthae piperitae** 10,0

Sirupus Ferri albuminati. Eisenalbuminatsirup I Hamb Vorsehr Sacchari pulverati 5,0 werden in **Liquoris Ferri albuminati** 10,0 gelöst und mit **Sirupi Sacchari** 85,0 gemischt II **Albuminis ovi recentis** 25,0 werden mit **Aquae destillatae** 15,0 und **Sirupi Sacchari** 50,0 gemischt In der kochten Mischung löst man **Ferri oxydati saccharati solubilis** 12,5 (Münch Ap-V)

III Liquor Ferri albuminati Brautleucht. Eisenalbuminatsirup nach BRAUTLEUCHT **Albuminis ex ovis siccis** 10,0 löst man in **Aquae destillatae** 100,0, fugt zur Lösung **Natrii caustici** (1,16 spec Gew) 25,0 und erhitzt im Dampfbade auf 80–90° C Anderseits mischt man **Aquae destillatae** 150,0, **Liquoris Ferri oxychlorati** 130,0, löst in der Mischung durch Erhitzen auf 80–90° C **Sacchari albi pulv** 500,0, vereinigt mit der heissen Albuminatlösung, fugt **Tincturae aromaticae** 20,0 hinzu und bringt mit Wasser auf ein Gesamtgewicht von 1000,0 (DIETRICH) Nach 8 Tagen wird von einem etwa vorhandenen Bodensatze dekantirt

IV. Ferrum albuminatum cum Natrio citrico (DIETRICH) Den bei der Bereitung von **Liquor Ferri albuminati** (Germ.) aus 300,0 g **Liquor Ferri oxychlorati** gewonnenen Eisenalbuminat Niederschlag presst man, nachdem er chlorfrei gewaschen, schwach aus Anderseits löst man 7,5 g Citronensäure in 30,0 g destillirtem Wasser und neutralisirt unter Kochen mit q s (15–17,0 g) krystall Natriumkarbonat Den zerbrockelten Niederschlag übergesst man in einer Porcellanschale mit der erkalteten Natriumcitratlösung und überlässt die bedeckte Schale der Ruhe Wenn sich alles, wenn nothig nach Zusatz von etwas Wasser, gelöst hat, seht man durch, giesst auf Glasplatten und trocknet bei 25–35° C

Liquor Ferri albuminati cum Natrio citrico. **Ferri albuminati cum Natrio citrico** (Marke Helfenberg) 28,0 löst man unter öfterem Schütteln in **Aquae destillatae** 770,0 und setzt der Lösung zu **Spiritus** (90 proc) 100,0, **Spiritus Vini Cognac** 100,0, **Tincturae Zingiberis**, **Tincturae Galangae**, **Tincturae Cinnamomi Ceylonici** aa 1,5

Ferrum benzoicum.

Ferrum benzoicum (Erganzb. Hamb. Vorschr.) Eisenbenzoat. Ferribenzoat. Benzoisaures Eisenoxyd. $\text{Fe}_2(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2)_3 (\text{OH})_3 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 634.

Darstellung. 20,0 Th Benzoesäure (o Toluol) werden in 400 Th Wasser gelöst und mit q s (28,0 Th) Ammoniakflüssigkeit von 0,96 spec. Gew. genau neutralisirt. Zu dieser Lösung setzt man eine Mischung aus 81,0 Ferrichloridlösung (spec. Gew. 1,280—1,282) und 1000,0 Th Wasser. Der entstandene rothbraune Niederschlag wird zunächst durch Dekantiren, später auf dem Filter gewaschen, bis das ablaufende Wasser nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nicht mehr getrübt wird, dann massig abgepresst und bei einer 30° C nicht übersteigenden Wärme an einem schattigen Orte getrocknet. Ausbeute 30,0 Th.

Eigenschaften. Ein bräunlich röthliches, geruch- und geschmackloses Pulver, in Wasser unlöslich. Durch heisse Salzsäure wird es mit gelber Farbe gelöst, während beim Erkalten der Lösung sich Benzoesäure in Krystallen abscheidet. Durch atzende Alkalien wird das Salz unter Abscheidung von Ferrihydroxyd zersetzt. Frisch bereitet löst es sich in Leberthran, diese Löslichkeit nimmt aber im Verlaufe der Aufbewahrung ab. Es enthält 17—18 Proc. metallisches Eisen und hinterlässt daher beim Verbrennen im Platintiegel 24,28 bis 25,71 Proc. Ferroxyd Fe_2O_3 .

Prüfung. 1) 1 g Fernbenzoat hinterlässt beim Glühen im Platintiegel 0,24—0,25 Proc. Ferroxyd, wird letzteres mit 1 ccm Wasser befeuchtet, so blaue es rothes Lackmuspapier nur schwach.

2) 0,5 g Ferribenzoat werden in 2 ccm Salzsäure (von 25 Proc. HCl) und 15 ccm Wasser in der Wärme gelöst. Nach dem Erkalten filtrirt man und wäscht den Filterrückstand mit Wasser bis zur Entfernung alles Eisens aus. Zum Filtrat bringe man 1,0 g Kaliumjodid und lasse die Mischung bei gewöhnlicher Temperatur 1 Stunde im geschlossenen Gefasse stehen. Zur Bindung des ausgeschiedenen Jods sollen mindestens 15 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein. $15 \times 0,0056 \text{ g} = 0,084 \text{ g}$ metallisches Eisen. Da diese Menge in 0,5 g Ferribenzoat mindestens enthalten sein soll, so wird hierdurch für dieses ein Mindestgehalt von 16,8 Proc. metallischem Eisen gefordert. Vergl. S. 1089.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt aufzubewahren. **Anwendung.** Lediglich zur Bereitung von Essaleberthran (vergl. S. 420).

Ferrum bromatum.

Das Ferrobromid oder Eisenbromür kommt 1) Im wasserfreien Zustande, 2) als krystallisirtes Salz $\text{FeBr}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, 3) als Lösung in verschiedenen Formen vor. Unter Ferrum bromatum im Sinne der Pharmacie ist stets das krystallisirte Salz sub 2 zu verstehen.

I. Ferrum bromatum anhydricum. Wasserfreies Ferrobromid oder Eisenbromür. FeBr_2 . Mol. Gew. = 216.

Dieses Salz entsteht, wenn man Bromdampf bei schwacher Rothgluth über metallisches Eisen, am besten über Eisendraht, leitet. Grünlichgelbe krystallinische Schuppen, welche hygroskopisch sind und deshalb in Glasröhren eingeschmolzen werden. Wegen seiner schwierigen Handhabung wird es in der Praxis so gut wie gar nicht angewendet, sondern ist lediglich als „Sammlungspräparat“ anzusehen.

II. Ferrum bromatum crystallisatum album. Weisses Ferrobromid oder Eisenbromür. $\text{FeBr}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 252.

Das Salz dieser Zusammensetzung wird wie folgt erhalten. Man übergiesst in einem Kolben 35,0 Th Eisenpulver mit 300,0 Th destillirtem Wasser und fügt allmählich 63,5 Th Brom hinzu. Die Darstellung erfolgt in analoger Weise wie beim Ferrojodid, s S 1111. Die filtrirte Lösung wird unter Zusatz von etwas Bromwasserstoffsäure in der Wärme des Wasserbades zur Trockne gebracht. Alsdann zerreibt man den Rückstand, breitet ihn zwischen zwei Glasplatten aus und setzt ihn zwischen diesen von beiden Seiten dem direkten Sonnenlicht aus, bis er grünlich weiss geworden ist.

[NB. Lässt man die wässrige Lösung des Ferrobromids bei Luftabschluss verdunsten, so erhält man bläulich grüne Krystalle $\text{FeBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$]

Da das Ferrobromid ziemlich leicht zersetzbar ist, wird es meist *ex tempore* dargestellt. Es sei bemerkt, dass man bei Pillenmassen das im Ueberschuss vorhandene Eisen nicht abfiltrirt, sondern mit dem Ferrobromid zusammen in die Pillen verarbeitet.

Zur Darstellung des wasserhaltigen Ferrobromids *ex tempore* (z. B. für Pillenmischungen) sind anzuwenden:

Ferrobromid	Brom	Eisenpulver	Ferrobromid	Brom	Eisenpulver
g	g	g	g	g	g
0,5	0,82	0,15	5,5	8,49	1,05
1,0	0,63	0,3	6,0	8,81	1,8
1,5	0,95	0,45	6,5	4,13	1,95
2,0	1,27	0,6	7,0	4,44	2,1
2,5	1,59	0,75	7,5	4,76	2,25
3,0	1,90	0,9	8,0	5,08	2,4
3,5	2,22	1,05	8,5	5,40	2,55
4,0	2,54	1,2	9,0	5,71	2,7
4,5	2,86	1,35	9,5	6,03	2,85
5,0	3,17	1,5	10,0	6,35	3,0

Wasser muss mindestens so viel, als Ferrobromid darzustellen ist, genommen werden.

III. Liquor Ferri bromati enthält 10 Procent wasserhaltiges Ferrobromid $\text{FeBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Es wird wie oben sub II angegeben bereitet, das Filtrat aber mit destillirtem Wasser bis auf 1000,0 verdünnt und im Tageslichte wie der Liquor Ferri chlorati aufbewahrt.

Bromure ferreux (Gall.) Solution officinale de bromure de fer ist eine fast genau 88 Proc wasserfreie Ferrobromid FeBr_2 enthaltende wässrige Lösung und wird bereitet durch Zusammenbringen von 40,0 Th Brom, 20 Th Eisen und 100 Th Wasser.

IV Tinctura Ferri bromati, wird *ex tempore* bereitet durch Lösung von 9,6 Kaliumbromid, 12,0 krystallisirtem Ferrosulfat in 40,0 destillirtem Wasser. Zusatz zunächst von etwa 0,5 Eisenpulver und dann von 50,0 Weingeist von 90 Proc. Nach einem halbstündigen Beisitzestellen wird die geschüttelte Flüssigkeit durch ein Bauschen's Glaswolle filtrirt und wie die Ferrobromidlösung aufbewahrt. Sie enthält 10 Proc Ferrobromid, $\text{FeBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

Aufbewahrung. Das Ferrobromid und seine Lösungen werden in gutgeschlossenen Gefässen (vor Luft und Feuchtigkeit geschützt), aber unter möglichster Bestrahlung durch das direkte Sonnenlicht aufbewahrt. Die Lösungen halten sich trotzdem nur kurze Zeit und sollten deshalb stets *non nisi ad dispensationem* bereitet werden.

Anwendung. Innerlich in wässriger oder spiritueller Lösung zu 0,05–0,25 g bei Chlorose, Dysmenorrhoe, chronischer Diarrhoe, Fluor albus, Gonorrhoe, Diphtherie, Bronchitis, besonders gut wird es mit kohlensaurem Wasser vertragen (s unten). Aeusserlich zum Aufpinseln bei Erysipelas, zur Inhalation bei Bronchitis.

Aqua ferri bromata nervina BAUER & BAUM. Auf 1 Liter kohlensaures Wasser werden 2,0 g Ferrobromid $\text{FeBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ zugesetzt. Gegen Neurasthenie und Anämie.

Liquor Ferri bromati PARRISH
Rp Sacchari albi pulverati 40,0
Liquore Ferri bromati (10 Proc.) 60,0

Pilules de bromure ferreux (Gall)
Rp 1 Solutionis Ferri bromati (33 proc.) 15,0 g
2 Ferri pulverati 0,1 g
3 Gummi arabici
4 Radicis Licanthes ER q s
Man dampft 1 mit 2 auf 5,0 ein, giesst den Püch-
stand in einen erwärmten Porcellanmörser und

formt mit 3 und 4 = 100 Pillen. Diese werden
in Eisenpulver (oder auch Graphit) gerollt und
mit einem ätherischen Lack aus Mastix und
Tolubalsam lackirt.

Sirapus Ferri bromidi Nat. form.

Rp Ferri pulverati 80,0
Bromi 75,0
Sacchari pulverati 600,0
Aquae q s ad 1000,0

Der Sirup enthält 10 Proc. wasserfreies Ferrobromid FeBr₃.

† V Ferrum sesquibromatum solutum Liquor Ferri perbromati. Ferri-
bromidlösung. Eisenbromidlösung.

Das trockne Ferribromid FeBr₃ ist sehr hygroskopisch und daher schwer konservir-
bar. Man stellt es durch Hinüberleiten von Bromdämpfen, welche man über dunkelroth-
glühendes Eisen leitete, dar. Die 10procentige Lösung des Ferribromids wird wie folgt
dargestellt: 2,5 Eisenpulver, circa 60,0 destillirtes Wasser und 5,4 Brom werden
in eine Ferrobromidlösung verwandelt, nach dem Filtriren, welches unter Nachwaschen des
Filtrums geschieht, mit 2,7 Brom und dann soviel destillirtes Wasser versetzt, dass
die Flüssigkeit 100,0 beträgt. Diese wird in Flaschen mit dichtschiessendem Glasstopfen
in der Reihe der starkwirkenden Arzneikörper aufbewahrt.

Anwendung. Es ist das Ferribromid bei Skrofeln, Amenorrhoe, Hysterie, Leu-
korrhoe, Hypertrophie des Herzens und Uterus empfohlen und zu 0,02–0,04–0,08 g drei-
bis fünfmal täglich gegeben worden. Die stärkste Einzeldosis ist zu 0,15 g, die stärkste
Gesamtdosis auf den Tag zu 0,5 g anzunehmen. Ausserlich als Pinselflüssigkeit fand
es GILLESPIE besonders wirksam auf Geschwülste der Drüsen und bei Erysipelas.

Ferrum carbonicum.

Das Karbonat des Eisenoxyds, Ferrokarbonat FeCO₃, ist bekannt. Es
entsteht als ein weisser Niederschlag, wenn man eine Ferrosalzlösung mit Natriumkarbonat
oder Natriumbikarbonat unter Abschluss von Sauerstoff fällt. Aber dieser Niederschlag ist
wenig beständig, er wird schon durch die Einwirkung des Luftsauerstoffs rasch oxydirt,
wobei er eine grünliche bis bläuliche, schliesslich rostrothe Färbung annimmt. Man ver-
sucht, das Ferrokarbonat durch Zusätze von Zucker und ähnlichen Substanzen in eine
haltbare Form zu bringen. Das Karbonat des Eisenoxyds, Ferrikarbonat Fe₂(CO₃)₃,
ist zur Zeit kaum bekannt. Es soll angeblich nur bei niedriger Temperatur bestehen.
Durch Fällung von Ferrosalzlösungen mit Natriumkarbonat oder Natriumbikarbonat erhält
man bei gewöhnlicher Temperatur unter Entweichen von Kohlensäure = Ferrihydroxyd

I. Ferrum subcarbonicum Safran de Mars apéritif. Crocus Martis.
 $x \text{ FeCO}_3 + y \text{ Fe(OH)}_3$

Man löst 100,0 g reines krystall. Ferrosulfat in 1 Liter Wasser, anderseits 120,0 g
krystall. Natriumbikarbonat in $\frac{1}{2}$ Liter Wasser und giesst die Sodalösung in kleinen An-
theilen allmählich unter Umrühren in die Eisenlösung. Man lässt den zunächst fast
weissen Niederschlag absetzen, wäscht ihn vorerst einige Male durch Dekanthiren, später
auf dem Kolatorium oder Filter, bis im ablaufenden Wasser Schwefelsäure sich nicht mehr
nachweisen lässt. Gleichzeitig sorgt man während des Fallens und Auswaschens dafür,
dass der Niederschlag in möglichst gründliche Berührung mit der Luft kommt. Er
nimmt infolgedessen eine grünliche bis bläuliche, später rostrothe Färbung an. Sobald dies
der Fall und Schwefelsäure im Filtrat nicht mehr nachzuweisen ist, wird der Niederschlag
auf porösen Unterlagen bei gewöhnlicher Temperatur getrocknet.

Ein rostfarbnes Pulver, welches im wesentlichen aus Ferrihydroxyd besteht und
nur kleine Mengen Ferrokarbonat enthält.

II Ferrum carbonicum saccharatum (Austr Germ Helv) **Ferri Carbonas saccharatus** (Brit U-St.) **Zuckerhaltiges Ferrokarbonat.** Das Präparat ist im wesentlichen Ferrokarbonat, welches durch Zusatz von Zucker in haltbaren Zustand gebracht worden ist

Darstellung. Man bereitet zunächst Ferrokarbonat durch Fällung einer Ferrosulfatlösung mit Natriumkarbonat oder Natriumbikarbonat oder Ammoniumbikarbonat. Damit das Ferrokarbonat möglichst wenig oxydirt wird, wendet man die Ferrosulfatlösung heiss (!) an, die Erwärmung der Natriumbikarbonatlösung dagegen soll nicht über 50° C hinausgehen. Man bringt die Natrium(bi)karbonatlösung in eine passende Flasche, filtrirt die heisse Ferrosulfatlösung dazu, füllt die Flasche sofort (!) mit ausgekochtem Wasser völlig an und lässt unter Verschhessen (!) der Flasche mit einem Kork absetzen. Nach dem Absetzen hebet man die über dem Niederschlage stehende Flüssigkeit ab, fällt die Flasche wiederum mit ausgekochtem Wasser völlig an, schüttelt um, lässt absetzen und hebet wieder ab. Dieses Auswaschen mit heissem Wasser wiederholt man so oft, bis die überstehende Flüssigkeit, nach dem Ansäuern mit Salpetersäure, durch Baryumchlorid kaum noch getrübt wird. Ist dieser Punkt erreicht, so lässt man den Niederschlag sich möglichst dicht absetzen, hebet die Waschlösungkeit thunlichst vollständig ab und giest alsdann den ruckständigen Brei in eine Porcellanschale, welche die vorgeschriebene Menge Zucker enthält. Die letzten Reste kann man mit Hilfe von mehreren kleinen Portionen Alkohol dazubringen. Man dampft nun die Zuckermischung im Wasserbade rasch zur Trockne, zerreibt den trocknen Rückstand und bringt ihn durch Vermischen mit Zucker auf das geforderte Gewicht. — Die Vorschriften der einzelnen Pharmakopen weichen in Einzelheiten von einander etwas ab, gehen aber sämmtlich von den oben ausgeführten Gesichtspunkten aus.

Austr. Eine siedende Lösung von 500,0 Th kryst. Natriumkarbonat in 1200 Th Wasser wird mit 50,0 Th gereinigtem Honig vermischt. Dann setzt man unter Umschwenken in kleinen Antheilen 250,0 Th gepulvertes krystall. Ferrosulfat hinzu (das Schäumen lässt sich durch Zusatz kleiner Mengen Weingeist unterdrücken). Der Niederschlag wird, wie oben angegeben, gewaschen und mit 200,0 Th Zuckerpulver eingedampft bez. eingetrocknet.

Germ und Helv. Eine hinreichend geräumige Flasche enthält eine filtrirte Lösung von 25,0 Th Natriumbikarbonat in 500,0 Th lauwarmem Wasser (von nicht über 50° C). In diese Lösung filtrirt man eine zweite Lösung hinein von 50,0 Th krystall. Ferrosulfat in 200,0 Th siedendem (!) Wasser. Der Niederschlag wird wie oben angegeben ausgewaschen, dann in eine Porcellanschale übergeführt, welche 10,0 Th Milchzuckerpulver und 80,0 Th Zuckerpulver enthält und mit diesem zur Trockne verdampft und ausgetrocknet. Der Trockenrückstand wird zerrieben und durch Vermischen mit Zuckerpulver auf 100,0 Th gebracht.

Brit. Eine Lösung von 40,0 g krystall. Ferrosulfat in 1,6 Liter siedendem Wasser wird in eine Lösung von 25,0 g Ammoniumbikarbonat in 1,6 Liter siedendem Wasser eingetragen, der Niederschlag wie oben angegeben ausgewaschen und mit 20,0 g Zuckerpulver eingedampft.

U-St. Eine heisse Lösung von 50,0 Th krystall. Ferrosulfat in 200,0 Th heissem Wasser wird in eine Lösung von 35,0 Th Natriumbikarbonat in 500,0 Th lauwarmem Wasser, welches nicht über 50° C heiss sein soll, eingetragen, der Niederschlag wie oben angegeben ausgewaschen, mit 80 Th Zucker eingedampft und schliesslich mit Zucker auf das Gesamtgewicht von 100 Th gebracht.

Eigenschaften. Ein grünlichgraues Pulver von anfangs süßem, hinterher von mildem Eisengeschmacke. Beim Uebergiessen mit verdünnter Salzsäure löst es sich unter Aufbrausen (d. h. Entwicklung von Kohlensäure) zu einer gelblichen Flüssigkeit auf. Bei sorgsamer Bereitung sind von dem vorhandenen Gesamtessen etwa 25 Proc als Ferrihydroxyd und etwa 75 Proc als Ferrokarbonat zugegen. Die salzsaure Lösung giebt daher sowohl mit Ferricyankalium, als auch mit Ferrocyankalium blaue Niederschläge.

Prüfung. Die Güte des Präparates ergibt sich zunächst aus seiner Färbung. Grünlichgraue oder graue Präparate sind weniger zersetzt als deutlich braune. Feiner muss beim Uebergiessen mit verdünnter Salzsäure lebhaftes Aufbrausen von Kohlensäure

erfolgen. In dem Masse, wie die Umwandlung des Ferrokarbonats zu Ferrhydroxyd erfolgt, wird nämlich das Entweichen der Kohlensäure weniger lebhaft.

1) 1 g des Präparates muss sich in verdünnter Salzsäure ohne Rückstand zu einer gelben Flüssigkeit auflösen, welche nach dem Verdünnen mit Wasser durch Baryumchlorid nur ganz schwach getrübt werden darf (Spuren von Schwefelsäure sind zuzulassen).

2) Bestimmung des Gesamteisens. Helv. 1 g des Präparates wird im Platintiegel verascht, der Rückstand wird wiederholt mit Salpetersäure behandelt und bis zum konstanten Gewicht geglüht. Es sollen etwa 0,14 g Ferrioxyd zurückbleiben, entsprechend einem Gehalt von 9,8 Proc (also rund 10 Proc) an metallischem Eisen. Germ. 1 g des Präparates werde in 10 ccm verdünnter Schwefelsäure in der Wärme gelöst, nach dem Erkalten (1) mit Kaliumpermanganatlösung bis zur vorübergehend bleibenden Rothung und darauf mit 1 g Kaliumjodid versetzt. Diese Mischung werde 1 Stunde bei gewöhnlicher Temperatur in einem geschlossenen Gefässe stehen gelassen. Es sollen aladann zur Bindung des abgeschiedenen Jods 17,0—17,8 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden entsprechend einem Gehalte von 9,52—9,97 Proc metallischem Eisen.

3) Bestimmung des Gehaltes an Ferrokarbonat (Eisenoxydulsalz). Diese schreiben nur Brit. und U-St. vor. Brit. Wird 1 g des Präparates in kochender Phosphorsäure (von 66 Proc H_3PO_4) unter Erwärmen gelöst, die Lösung mit Wasser verdünnt und mit 20,0 ccm Kaliumdichromatlösung [4,87 g $K_2Cr_2O_7$ in 1 Liter] versetzt, so soll dieselbe mit Kaliumferriocyanid noch eine blaue Färbung geben. Daraus berechnet sich ein Gehalt von rund 16 Proc metallischem Eisen in der Form des Oxydulsalzes oder ein Gehalt von 88 Proc Ferrokarbonat $FeCO_3$. U-St. Wird 1,16 g des Präparates in 10 ccm verdünnter Schwefelsäure gelöst und die Lösung mit Wasser auf 100 ccm verdünnt, so sollen etwa 15 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Kaliumpermanganatlösung zur bleibenden Rothung verbraucht werden [8,1584 g $KMnO_4$ in 1 Liter]. Hieraus berechnet sich ein Gehalt von 8,4 Proc metallischem Eisen im Zustande eines Ferrosalzes, bez. 15 Proc Ferrokarbonat $FeCO_3$.

Aufbewahrung. Das gut angetrocknete Pulver werde in trocken, nicht zu grossen und gut verschlossenen Flaschen aufbewahrt. Die Einwirkung direkten Lichtes ist eher nützlich als schädlich.

Massa pilularum Ferri carbonici. *Massa pilularum Valetti.* *Massa Ferri Carbonatis* (U-St.)

Gall. Man löst 100,0 krystall. Ferrosulfat in heissem 5procentigen Zuckerwasser und giesst die heisse Lösung in eine zweite, noch heisse Lösung von 120,0 krystall. Natriumcarbonat in 5procentigem Zuckerwasser. Der Niederschlag wird in einer stets völlig gefüllt und gut verschlossen zu haltenden Flasche (siehe oben) mit heissem 5procentigen Zuckerwasser gewaschen, bis das Waschwasser nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Baryumnitrat nicht mehr merklich getrübt wird. Dann bringt man ihn auf ein mit Zuckersirup angefeuchtetes Leinen-Kolatorium, bindet dieses zu und presst unter der Presse allmählich, aber stark ab. Den Pressrückstand bringt man in eine Porcellanschale, fügt 80,0 Honig und 80,0 Milchzucker zu und dampft zur Konsistenz eines dicken Extractes ein. U-St. Man fällt eine heisse Lösung von 100,0 g krystall. Ferrosulfat in 200,0 g heissem Wasser + 20 ccm weissem Sirup mit einer gleichfalls heissen Lösung von 100,0 g krystall. Natriumcarbonat in 200,0 g Wasser, wäscht mit heissem Zuckerwasser (1 weisser Sirup, 19 Wasser) aus, sammelt auf einem Leinen-Kolatorium, presst möglichst stark und dampft den Rückstand in einer Porcellanschale mit 88,0 g gereinigtem Honig und 25,0 g Zucker bis zum Gewicht von 100,0 g im Wasserbade ab.

Aqua Ferri nervina von WOLFF & CALMBERG. Enthält in 100 Liter kohlensaurem Wasser 15,0 g Ferrokarbonat, 205,7 g Calciumphosphat, 232,9 g Natriumchlorid und 99,7 g Natriumbikarbonat. Es wäre demnach nachzubilden aus 21,1 g Ferrochlorid ($FeCl_3 + 2H_2O$), 205,7 g Calciumphosphat, 218,8 g Natriumchlorid und 120,7 g Natriumbikarbonat auf 100 Liter kohlensaures Wasser.

Dr. NAGEL'S Nervenpillen der Salomonis-Apotheke in Dresden. Rp. *Massae pilularum Valetti* 10,0, *Ferri lactici* 2,5, *Chinini* 0,8, *Rhizomatis Rhei* 5,0, *Vini Tokayensis Extracti Gentianae* aa 5,0.

Bleichsuchtwasser von Dr Ewicz enthält in 10000 Th 11 Th kohlensaures Natron, 9 Th Chlornatrium, 1,5 Th schwefelsaures Natron, 7 Th kohlensaure Kalkerde und 1,2 Th kohlensaures Eisenoxydul nebst reichlicher Kohlensäure (HAGEN, Analyt.)

Zu seiner Darstellung gehören entwässertes Natronkarbonat 20,0, wasserfreies Calciumchlorat 10,0, krystall Ferrosulfat 3,0, Wasser 10000, Kohlensäure q s

Chocolat ferrugineux (Gall)

Eisen-Chocolade

Rp Pasteae Cacao saccharatae 990,0

Ferri subcarbonici (= Safran apertus) 10,0

Man bereite nicht zu grosen Vorräthe

Granula Ponguensis

Dragées de Pongues

Rp Ferri carbonici saccharati

Calci carbonici

Magnesi subcarbonici 53 10,0

Natrii bicarbonici 30,0

Sacchari albi 140,0

Olei Menthae piperitae 2,0

Tragacanthae pulveratae 0,5

Aquae q s

Fiant pilulae ponderis 0,12, quae saccharo obducantur

Mixtura antihelctica GRIFFITH

GRIFFITH'sche Mixtur Mixtura antiphthisica GRIFFITH Mixtura Ferri composita (Sgratzb.) (Hamb V)

Rp 1 Ferri sulfidici 1,25

2 Kali carbonici 1,50

3 Aquae Menthae crispae 250,0

4 Myrrhae pulveratae 4,0

5 Sacchari 15,0

Man löst 1 und 2 in 3, reibt 4 mit 5 fein und reibt es mit der Lösung an

Pasta Cacao cum Ferro carbonico

Rp Pasteae Cacao saccharatae 1000,0

Sacchari vanillinati 5,0

Ferri carbonici saccharati 20,0

Man forme 100 Täfelchen à 10,0 g

Pilulae antiagastricae SCHNECKEY

Rp Masse pilularum Valletti

Radici Colombo 3,0

Semina Struchni 0,5

Radici Liquiritiae 1,5

Fiant pilulae sexaginta (60)

Zwei bis drei Pillen dreimal täglich (bei chlorotischer Gastralgie)

Pilulae Ferri carbonici BLAUD

BLAUD'sche Eisenpillen.

I Ergänz

Rp Ferri sulfidici sicc 9,0

Sacchari pulv 3,0

Kali carbonici 7,0

Magnesia ustae 0,7

Radici Althaeae 1,4

Glycerini q s (0,4)

werden zu 100 Pillen geformt.

II Pilulae Ferri sulfurici Blanditi

(Form Berol)

Rp Ferri sulfurici

Kali carbonici 33 9,0

Tragacanthae 12

Aquae destillatae q s

Fiant pilulae 60

III Pilulae Blanditi alkalinae

(Münch Vorschr)

Rp Kali carbonici 18,0

Ferri sulfurici sicc 12,0

Magnesi carbonici 5,2

Glycerini q s

Fiant pilulae ponderis 0,4 g

IV Hamb Vorschr

Rp 1 Ferri sulfidici sicc

2 Kali carbonici 33 12,5

3 Mellis 15,0

Man schmilzt 3 im Dampfbade, fügt die innige Mischung von 1 und 2 hinzu, lässt zur Masse an und formt diese noch halbwarm zu 100 Pillen. Keine zu grossen Vorräthe halten!

V Aeltere Vorschrift.

Rp 1 Ferri sulfurici crystall

2 Kali carbonici 33 10,0

3 Sacchari albi 5,0

4 Radici Althaeae q s

Man zerreibt 1 und 2 in einem eisernen Mörtel und lässt 1/4 Stunde oder so lange stehen, bis die Mischung breig geworden. Dann fügt man 3 und 4 hinzu und formt 100 Pillen, die mit Zimmtpulver zu bestreuen sind

VI Pilulae ferratae Kalliae (Habr)

Rp Gummi arabici

Kali carbonici 33 3,5

Ferri sulfurici crystall

Sacchari 33 5,0

Aquae gtt VIII

Man formt 100 Pillen, welche sofort in Milchzucker zu rollen und an der Luft zu trocknen sind.

Pilulae Ferri carbonici

I Germ I

Rp Masse pilularum Valletti 10,0

Radici Althaeae q s

Fiant pilulae 100, cortice Cinnamomi conspersendae für den Handverkauf werden die Pillen häufig verübert oder kandirt abgegeben

II Gall Pilulae de carbonato ferreux

selon VALLET

Rp Masse pilularum Valletti 30,0

Radici Liquiritiae 100

Fiant pilulae ponderis 0 25 g

III Pilulae Ferri carbonici (Heiv),

Rp Gummi arabici 2,5

Ferri carbonici saccharati 10,0

Glycerini

Aquae 33 gtt XV

Fiant pilulae 100

Pilulae ferrugineae de BLAUD (Gall),

Rp 1 Gummi arabici 5,0

2 Aquae destillatae 30,0

3 Sirupi Sacchari 15,0

4 Ferri sulfurici sicc

5 Kali carbonici 33 30,0

Man löst unter Erwärmen 1 in 2, fügt 3 und 4 hinzu, rührt dann mit einem eisernen Spatel unter Erwärmen 5 dazu und verarbeitet zu 100 Pillen, die zu versüßern sind

Pilulae Ferri compositae GRIFFITH

Pilulae Myrrhae ferratae

Rp Ferri sulfurici crystallini

Kali carbonici 33 2,5

Myrrhae pulveratae 5,0

Extracti Gentianae 2,5

Fiant pilulae 100

Fiant Pillen täglich drei bis viermal (bei Phthisis tuberculosa)

Compound Pills of iron (Nat. Form.)		Pulvis aërophorus ferrugineus MANKEN	
Rp	Myrrhæ	9,75	A
	Natrii carbonici cryst.		Rp Ferri sulfurici cryst. 0,2
	Ferri sulfurici cryst.	25 4,85	Sacchari 0,5
	Sirupi Sacchari	q s	In eine blaue oder rothe Kapsel.
Plant. pilulæ 100		B	
			Natrii bicarbonici 0,2
	Pulvis effervescent ferratus (Helv.)		Sacchari 0,5
Rp	Ferri sulfurici succi	80,0	In eine weisse Kapsel Gebrauch wie vorher,
	Acidi tartarici	270,0	Pulvis aërophorus ferrugineus WALDENBURG
	Natrii bicarbonici	305,0	Rp Ferri sulfurici succi 0,05
	Sacchari	595,0	Pulvis aërophori 1,0
Poudre gazeuse ferrugineuse (Gall.)		Doses tales X	
Rp	Acidi tartarici	80,0	Pulvis aërophorus martianus venalis
	Natrii bicarbonici	60,0	Rp 1 Natrii bicarbonici 25,0
	Sacchari	200,0	2 Magnesi carbonici 2,0
	Ferri sulfurici cryst.	5,0	3 Acidi tartarici 25,0
			4 Sacchari 20,0
Pulvis aërophorus martianus FRANK			5 Ferri pyrophosphorici 5,0
			6 Sacchari 20,0
	A		Man mischt zunächst je für sich 1 und 2, ferner
Rp	Ferri carbonici saccharat.		3 und 4, dann 5 und 6. Die drei Mischungen
	Natrii bicarbonici	25 0,75	werden dann zu einem Pulver zusammengemischt:
In eine blaue oder rothe Kapsel.			Sirupus Ferri carbonici
			Sirupus ferratus
	B		Pp Massae pilularum Valletti 2,0
	Acidi tartarici	0,7	Aquæ destillatæ 5,0
	Eisensacchari Citri	0,5	Sirupi Sacchari 95,0
In eine Wachskapsel Man löse A zuerst in Wasser			Ungeschüttelt täglich 2—4mal 1 Kinderöffel
und füge alsdann B hinzu.			

Ferrum chloratum.

I. Ferrum chloratum crystallisatum viride Ferrum chloratum oxydulatum crystallisatum Chlorure ferreux cristallisée (Gall.) Krystallisirtes Eisenchlorid oder Ferrochlorid. $\text{FeCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 199

Darstellung In einen geräumigen Glaskolben bringt man 150 Th reine Salzsäure (von 25 Proc HCl) und giebt dazu allmählich 85 Th Eisen in Form kleiner Schmiedennagel oder als Draht. Wenn die Gasentwicklung bei gewöhnlicher Temperatur fast aufgehört hat, so erwärmt man den Kolben einige Zeit massig, bis die Einwirkung der Säure auf das Eisen völlig beendet ist. Man filtrirt alsdann rasch und kocht das Filtrat alsbald in einem Porzellangefäss über freiem Feuer bis zum Salzhautehen ein. Man fügt zu der Flüssigkeit alsdann 1 Th Salzsäure (von 25 Proc) hinzu und dampft unter Umrühren mit einem Glasstabe bis auf 98—100 Th Rückstand ab oder so lange, bis der resultirende Brei, auf einen kalten Gegenstand gebracht, zu einer Krystallmasse erstarrt. Man lässt alsdann erkalten, stößt die Krystallmasse in Stücke und bringt diese sofort in gut zu verschliessende Gefässe.

Eigenschaften. Grünliche, hygroskopische Krystallfragmente, die meist durch Oxydation oberflächlich mit einer ockerfarbigen Schicht von Ferrioxychlorid bedeckt sind. Sie lösen sich in Wasser und Weingeist, in Aether sind sie unlöslich. Bei der Auflösung in Wasser verursacht das vorhandene Ferrioxychlorid eine Trübung, die durch Salzsäure verschwindet. Das Salz enthält rund 64 Proc Ferrochlorid FeCl_2 und 36 Proc Wasser, es enthält trotz sorgfältigster Darstellung und Aufbewahrung stets Ferrioxychlorid. Ueber die Aufbewahrung siehe das folgende Präparat.

Prüfung Es ist genügend rein, wenn es sich in gleichviel Wasser unter Zusatz einiger Tropfen Salzsäure klar löst, und wenn diese Lösung mit einem dreifachen Volumen Weingeist eine klar bleibende Mischung liefert. Die wässrige Lösung soll auch durch Baryumchlorid nicht getrübt werden.

II. Ferrum chloratum insolatione paratum Ferrum chloratum (Ergänzb.) Ferrum chloratum siccum $\text{FeCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 163.

Darstellung Die sub I gewonnene heisse Salzlösung wird nicht mit 1 Th, sondern mit 3 Th Salzsäure vermischt, die später erhaltene harte Krystallmasse zu Pulver gerieben und dieses in etwa 0,5 cm dicker Schicht auf Porcellantellern den direkten Sonnenstrahlen ausgesetzt. Sobald die äusserste Schicht weiss erscheint, wird umgekehrt und dies so oft wiederholt bis alles in ein trocknes weisses Pulver verwandelt ist und eine kleine Menge, in Wasser gelöst, mit Kalumferrocyanid zunächst nur eine weissliche Trübung giebt. Das Pulver wird sofort in kleine langliche Flaschen von ca 50 ccm Rauminhalt eingefüllt etc. Bereitungszeit im Sommer.

Eigenschaften. Dieses Ferrochlorid bildet ein weisses, wenig hygroskopisches, in Wasser fast klar lösliches Pulver, welches mit Kalumferrocyanid eine weissliche, erst nach einigen Augenblicken bläulich werdende Trübung giebt. Es besteht aus 78 Proc wasserfreiem Ferrochlorid $FeCl_2$ und 22 Proc Wasser. Die Prüfung erfolgt wie bei dem vorigen Präparat.

Aufbewahrung Das krystallisierte sowie das getrocknete Ferrochlorid werden sofort nach der Darstellung in kleine lange Cylindergläser von ca 50 ccm Rauminhalt eingefüllt, die Gläser mit Kork dicht geschlossen und die Verschlüsse mit Flaschenlack dicht gemacht. Der Aufbewahrungsort ist ein Ort, auf welchen helles Tageslicht und auch direktes Sonnenlicht fällt.

Liquor Ferri chlorati (Ergänz.) Eisenchloridlösung 110 Th metallisches Eisen werden mit 520 Th Salzsäure (von 25 Proc HCl), wie sub I angegeben, gelöst. Man filtrirt die Lösung durch ein mit 1 Th Salzsäure angefeuchtetes Filter und wascht dieses mit Wasser nach, bis das Gewicht des Filtrates = 1000 Th ist. Klare, grunliche Flüssigkeit vom spec Gewicht 1,226—1,230. Sie enthält 10 Proc metallisches Eisen oder 22,68 Proc wasserfreies Ferrochlorid $FeCl_2$.

Tinctura Ferri chlorata Eisenchlorärtinktur. Ergänzb. Ferri chlorati insolatione parata 25,0, Spiritus diluti (70 proc) 225,0, Acidi hydrochlorici (25 proc) 1,0. In kleinen Flaschen im hellen Tageslichte aufzubewahren.

Liquor Ferri Protochloridi Nat Form. Ferri metallici 160,0 g, Acidi hydrochlorici (31,9 proc) 625,0 g, Glycerini 250,0 ccm, Acidi hypophosphorosi diluti (10 proc) 10 ccm, Aquae destillatae q s ad 1 Liter.

Pilulae de chlorure ferreux (Gall.)
Rp Ferri chlorati siccat 1,0
Radices Liquiritiae
Gummi arabici Rn 0,5
Aqua q s

Fiant pilulae 10

Man rolle sie in Eisenpulver (oder Graphit) und lackire sie sodann mit einem ätherischen Lack aus Tolu balsam und Mastix an.

Pilulae Ferri chlorati (halbare)
Rp Ferri chlorati siccat 5,0
Sacchari pulverisati 1,0
Pulvis Althaeae 1,0
Tragacanthae 0,2
Syrupi Sacchari q s

Fiant pilulae 50

Sirupus Ferri Protochloridi (Nat form)
Siroop of Protochloride of Iron.

Rp Liquoris Ferri chlorati (Nat. form) s vorher 50 ccm
Glycerini 125 ccm
Aqua Aurantii florum 120 ccm
Syrupi Sacchari q s ad 1 Liter

Ferrum citricum.

I Ferrum citricum oxydatum (Germ.) Citrate de fer. Ferrieitrat Eisen-citrat. Citronensäures Eisenoxyd. $(C_6H_5O_7, Fe)$, Mol. Gew = 480

Darstellung 25 Th. Ferrichloridlösung von 1,26—1,232 spec Gew werden mit 250 Th. Wasser gemischt und in ein Gemenge (nicht umgekehrt) von 25 Th Ammoniakflüssigkeit (0,96 spec Gew) und 200 Th Wasser im dünnen Strahle, unter Umrühren und unter Ausschluss jeder Erwärmung eingegossen (man bringe zweckmässig etwas Eis in die ammoniakalische Flüssigkeit). Am Ende der Fällung muss ein Ueberschuss von freiem Ammoniak durch den Geruch deutlich (!) wahrzunehmen sein.

Man lässt die Fällungsflüssigkeit unter gelegentlichem Umrühren zunächst 2—3 Stunden an einem kühlen, schattigen Orte stehen. Dann lässt man absetzen, zieht die klare, überstehende Flüssigkeit mit Hilfe eines Hebers ab, wäscht den Niederschlag so lange mit kaltem (zum Schluss mit destillirtem) Wasser aus, bis etwa 100 ccm des Filtrats nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nur noch opalisirend getrübt werden. Man sammelt nun den Niederschlag am besten auf einem dichten, genähten und dann gewogenen Leinentuche, lässt ihn abtropfen und presst ihn in demselben vorsichtig so weit aus, dass sein Gewicht etwa 12,5 Theile beträgt. Die noch feuchte Masse trägt man alsdann sofort in eine geeignete Flasche ein, welche eine Lösung von 9 Th Citronensäure in 35 Th Wasser enthält, und lässt an einem vor Licht geschützten Orte unter häufigem Umschütteln so lange stehen, bis möglichst vollständige Auflösung eingetreten ist. Ist es nothig, die Mischung zum Zwecke der Auflösung zu erwärmen, so lasse man die Temperatur nicht über 50° C hinausgehen. Sobald alles gelöst erscheint, filtrirt man. Das Filtrat wird bei sehr gelinder Wärme (45 bis 50° C) bis zur Sirupsdicke eingedampft und bei ca 30 bis 45° C, auf wagerecht liegenden Glasplatten ausgestrichen, getrocknet. Die Ausbeute beträgt ungefähr 12 Theile.

Eigenschaften. Ferricitrat bildet dünne durchscheinende Blättchen von rubinrother Farbe und schwachem Eisengeschmacke, beim Erhitzen verkohlt es unter Entwicklung eines eigenartigen Geruches und Hinterlassung von Eisenoxyd, in 100 Theilen sollen 19 bis 20 Theile Eisen enthalten sein. In siedendem Wasser ist es leicht, in kaltem Wasser nur langsam, aber vollständig löslich.

Das nach der vorstehenden Vorschrift der Germ bereitete Präparat hat die Zusammensetzung $(C_6H_5O_7, Fe)_2 + 6H_2O$. Die in demselben enthaltenen 6 Mol Krystallwasser entweichen erst bei etwa 150° C. Trotzdem empfiehlt es sich, zur Erzielung eines in Wasser leicht löslichen Präparates beim Eindampfen und Trocknen die Temperatur von 50° C nicht zu überschreiten, weil andernfalls sehr langsam lösliche bezw wenig lösliche Präparate erhalten werden.

Die wässrige Lösung des Ferricitrates ist gelb gefärbt, sie schmeckt schwach eisenartig und reagirt schwach sauer. In derselben erfolgt durch Schwefelwasserstoff kein Niederschlag von Schwefeleisen, Ammoniak bewirkt infolge Bildung von löslichem Ferriammoniumcitrat keine Fällung. Dagegen entsteht durch Acetkalk oder Aetznatron ein Niederschlag von Feinhydroxyd, durch Natriumkarbonat jedoch erst beim Erhitzen.

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung (1 = 10) giebt mit Kaliumferrocyanid zunächst nur eine blaue Färbung, erst nach dem Ansäuern mit Salzsäure fällt ein blauer Niederschlag aus. — Mit überschüssigen Kalilauge versetzt, fällt ein gelbrother Niederschlag aus. Wird das Filtrat von diesem mit Essigsäure schwach angesäuert, und nach Zusatz von Calciumchlorid zum Sieden erhitzt, so entsteht eine weisse krystallinische Ausscheidung von Calciumcitrat. — 2) Die wässrige Lösung (1 = 10) werde nach Zusatz von etwas Salpetersäure durch Silbernitrat nur opalisirend getrübt (Chlor), mit kaltem Ferrocyanidlösung gebe sie höchstens blaugrünliche Färbung (Ferrosalz). Nach Ausfällung des Eisens durch Kalilauge gebe sie ein Filtrat, welches nach dem Ansäuern durch Essigsäure auch bei längerem Stehen eine krystallinische Ausscheidung nicht bilde (Weinsäure). — 3) Ferricitrat gebe beim Verbrennen einen Rückstand, welcher feuchtes rothes Lackmuspapier nicht bläut (Alkali).

4) **Gehaltsbestimmung.** A. Man löse 0,5 g Ferricitrat in 2 ccm Salzsäure und 15 ccm Wasser, füge 1 g Kaliumjodid hinzu und lasse in verschlossenem Glasstopfengefasse 1 Stunde lang bei gewöhnlicher Temperatur stehen. Zur Bindung des ausgeschiedenen Jods sollen alsdann 17—18 ccm der $\frac{1}{100}$ -Normal Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein, entsprechend einem Gehalte von 19,04—20,16 Proc metall Eisen. B. 1 g Ferricitrat hinterlasse beim Versuchen 0,271—0,288 g Ferroxyd.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt. **Anwendung.** Das Ferricitrat gehört zu den milden Eisenpräparaten und wird leicht resorbirt. Seine verdünnte Lösung soll

neben der Eisenwirkung diuretisch, die concentrirte die Harnabscheidung beschränkend wirken. Man giebt es zu 0,1—0,3—0,5 drei- bis viermal täglich.

Ferri Citras (U-St.) Ferric Citrate. Der im Nachstehenden noch zu besprechende Liquor Ferri Citratis (U-St.) wird bei nicht über 60° C zum Sirup abgedunstet, dieser auf Glasplatten gestrichen und bei 50—60° C getrocknet. Grünstrothe Blättchen von den gleichen Eigenschaften wie das vorige Präparat — 0,5 g verbrauchen bei der jodometrischen Bestimmung (s. vorher) = 14,3 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung — 1,0 g des Ferricitrats hinterlasse beim Verbrennen = 0,2286 g Ferrioxyd. Nach beiden Bestimmungen wird ein Gehalt von 13 Proc. metallischem Eisen verlangt.

Liquor Ferri Citratis (U-St.) Ferricitratlösung. Man fällt aus 840,0 g Ferrisulfatlösung (1,43 spec. Gew.) nach gehöriger Verdünnung mit Wasser in der auf S 1092 angegebenen Weise das Ferrihydroxyd durch 880 cem Ammoniakflüssigkeit (von 19 Proc. NH_3). Den wohl ausgewaschenen Niederschlag presst man ab, bringt ihn in eine Porcellanschale und erwärmt mit 800,0 g Citronensäure im Wasserbade auf 80° C, bis völlige Auflösung erfolgt ist, bringt das Gesamtgewicht auf 1000 g, lässt absetzen und filtrirt.

Dunkelbraune Flüssigkeit, spec. Gewicht = 1,25 bei 15° C. Sie enthalte 7,5 Proc. metallisches Eisen. Demnach müssen 2,0 g nach dem Auflösen in 4 cem Salzsäure und nach Zugabe von 20 cem Wasser und 2 g Kaliumjodid (nach einstündigem Stehen) zur Bindung des ausgeschiedenen Jods = 26,8 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erfordern.

II Ferrum citricum ammoniatum (Ergänz. Austr. Helv.) Citrate de fer ammoniacal (Gall.) Ferri et Ammonii Citras (U-St.) Ferri Ammoniumcitrat. Eisenammoniumcitrat. Citronensaures Eisenammonium. Wenn auch die Vorschriften der einzelnen Pharmacopoen in den Mengenverhältnissen der vorgeschriebenen Bestandtheile von einander abweichen, so stimmen sie doch alle im Princip der Darstellung überein. Demnach wird zunächst durch Eingießen einer Ferrisalzlösung (Ferrichlorid, Ferrisulfat) in Ammoniakflüssigkeit unter den S 1092 angegebenen Bedingungen normales Ferrihydrat gefällt, dieses vollständig ausgewaschen, dann in Citronensäure gelöst und diese Lösung mit Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss versetzt, bei gelinder Wärme zur Sirupconsistenz verdunstet, und der Sirup durch Aufstreichen auf Glasplatten und Eintrocknen bei 50° C in Lamellenform gebracht.

Austr. Giebt weder eine Vorschrift, noch schreibt sie einen bestimmten Eisengehalt vor. Man wird das Präparat daher sowohl nach der Vorschrift der Helv. als nach derjenigen des Ergänz. bereiten dürfen.

Eigenth. Man fällt aus 50,0 Th. Ferrichloridlösung (spec. Gew. 1,28—1,282) in der S 1092 angegebenen Weise durch Ammoniakflüssigkeit das Ferrihydroxyd, wäscht dieses völlig aus und trägt es noch feucht in eine Auflösung von 18 Th. Citronensäure in 70 Th. Wasser ein. Nach erfolgter Auflösung, welche durch Erwärmen (nicht über 50° C) unterstützt werden darf, filtrirt man, wäscht das Filter mit Wasser nach, löst im Filtrat 9 Th. Citronensäure, fügt Ammoniakflüssigkeit bis zur deutlich alkalischen Reaction hinzu, dunstet im Wasserbade bei nicht über 50° C zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet.

Helv. Man fällt aus 50,0 Th. Ferrichloridlösung (spec. Gew. 1,28—1,282) durch Ammoniak das Ferrihydroxyd, bringt dieses nach völligem Auswaschen noch feucht (?) in eine Lösung von 17,5 Th. Citronensäure in 85 Th. Wasser, digerirt bis zur Auflösung, versetzt das Filtrat mit Ammoniakflüssigkeit bis zur alkalischen Reaction, dunstet im Wasserbade zur Homogenität ein, streicht auf Glasplatten und trocknet.

Gall. Man fällt aus 875,0 Th. Ferrichloridlösung (1,280—1,282 spec. Gew.) das Ferrihydroxyd, wäscht es völlig aus, löst es noch feucht durch Zugabe von 100,0 Th. kryst. Citronensäure, macht die filtrirte Lösung durch Zugabe von etwa 86,0 Th. Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc. alkalisch, dunstet sie im Wasserbade bei nicht über 60° C zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet bei 40—50° C.

Brit. Man fällt aus 288,0 Th. Ferrisulfatlösung (1,441 spec. Gew.) durch Ammoniak in der S 1092 angegebenen Weise das Ferrihydroxyd, wäscht dieses völlig aus, löst es in einer koch. Lösung von 88,0 Th. kryst. Citronensäure auf, macht mit 108,0 Th. Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc.) alkalisch, filtrirt, wenn nöthig, die Lösung, dunstet sie unter gelegentlicher Zugabe von etwas Ammoniakflüssigkeit zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet bei nicht über 38° C.

U-St. Man mischt 100 cem Liquor Ferri Citratis U-St. (s. S. 1107) mit 40 cem Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc., dunstet bei nicht über 60° C zum Sirup, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet.

Eigenschaften. Dünne, durchscheinende, etwas hygroskopische Blättchen von hellrothbrauner Farbe und salzigem, hintenach schwach eisenartigem Geschmacke, welche

beim Erhitzen unter Entwicklung von Ammoniak verkohlen und als Verbrennungsrückstand Ferroxyd hinterlassen

Sie lösen sich leicht in kaltem Wasser, kaum in Alkohol und in Aether. Die wässrige Lösung rötet blaues Lackmuspapier schwach. Sie wird durch Ammoniakflüssigkeit nicht gefällt, aber dunkler gefärbt. Auf Zusatz von Kalil- oder Natronlauge entsteht ein rostfarbener Niederschlag, beim Erwärmen tritt deutlich Ammoniakentwicklung auf.

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung (1 = 10) werde nach Zusatz von Salpetersäure durch Silbernitratlösung nur schwach opalisierend getrübt. (Spuren von Chlor sind zuzulassen). 2) Mit Kaliumferrieyanidlösung gebe sie höchstens eine blaugrüne Färbung. 3) Wird 1 g des Präparates verascht, so soll das zurückbleibende Ferroxyd angefeuchtetes rothes Lackmuspapier nur ganz schwach blauen.

4) Bestimmung des Eisengehaltes. Diese kann jodometrisch oder durch Bestimmung des beim Verbrennen hinterbleibenden Ferroxyds erfolgen. Bei der jodometrischen Bestimmung wende man 0,5 g des Präparates an und verfähre genau wie auf S. 1106 an gegeben ist.

Es verlangen

	Austr.	Brit.	Gall.	Ergänzb.	Helv.	U. S.
Gehalt an Fe in Proc.	—	21,7—22,4	—	18,0—14,0	—	16,0
1 g hinterlasse Fe_2O_3	—	0,81—0,82 g	—	0,184—0,30 g	—	0,228 g
0,5 g erfordern von						
$\frac{1}{100}$ N-Natriumbisulfat	—	19,4—20,0	—	12,0—13,0	—	14,3

5) Nach dem Ausfällen des Ferrhydroxyds durch Kalilauge darf das Filtrat beim Uebersättigen mit Essigsäure auch nach längerem Stehen keine krystallinische Ausscheidung geben (Weinsäure). Wird das essigsäure Filtrat mit Calciumchlorid versetzt und zum Sieden erhitzt, so muss eine körnige Ausscheidung von Calciumcitrat auftreten.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, in kleineren, gut verschlossenen Gefässen, letzteres mit Rücksicht auf die hygroskopischen Eigenschaften des Präparates.

Anwendung. Als mildes Eisenmittel wie das Ferrum citricum. Man giebt es zu 0,2—0,5—1,0 g drei- bis vier Mal täglich.

Ferrum citricum cum Magnesio citrico ist eine Mischung aus gleichen Theilen Ferrum citricum und Magnesium citricum.

Aqua Acidi carbonici cum Ferro citrico.

I.

Rp	1 Ferri citrici	20
	2 Acidi citrici	4,5
	8 Aquae frigidae	800—7000
	4 Natrii bicarbonici	85

Man löst 1—8 in einer Mineralwasserflasche auf, fügt 4 in Stücken hinzu und verschleibt sofort mit einem Kork, der zu verdichten ist.

II.

Rp	Ferri citrici	0,2
	Aquae destillatae	200
	Aquae Acide carbonico saturatae	980,0

Cerevisia ferrata.

Rp	Ferri citrici	1,0
	Cerevisiae fuscas	500,0

Drei- bis viermal täglich ein Weinglas voll.

Ferrum citricum effervescent.

Gekörntes Eisenbrausepulver (Ergänzb. Hamb. V.)

Rp	Ferri pyrophosphori cum	
	Natrii pyrophosphorici	200
	Acidi citrici	35,0
	Natrii bicarbonici	45,0
	Sacchari	100,0

werden als mittelfeine Pulver gemischt, mit Wein- gel in eine kleimige Masse gebracht, diese durch ein Sieb aus verzinntem Eisendraht von 2 mm Maschenweite gerieben und bei nicht über 40°C getrocknet. Weiße Körner, vor Luft geschützt aufzubewahren.

Ferrum citricum effervescent flavum.

Rp	1 Ferri citrici ammoniaci	50,0
	2 Aquae destillatae	30,0
	3 Acidi citrici	50,0
	4 Spiritus (95 Proc.)	80,0
	5 Natrii bicarbonici	250,0
	6 Acidi citrici	200,0
	7 Sacchari	500,0
	8 Spiritus (95 Proc.)	60,0

Man löst 1 und 3 in 2, und fügt 4 hinzu. Anderseits mischt man die scharfgetrockneten 5—7, befeuchtet mit 3, arbeitet die eintere Lösung von 1—4 gleichmässig darunter und granuliert durch ein verzinntes Eisenroß (siehe vorher).

Mixtura Ferri et Chinini effervescent.

(Consumption Hospital London)

Rp	Ferri citrici ammoniaci	0,3
	Chinini sulfurici	0,08
	Acidi citrici	0,8
	Aquae destillatae	35,0

Mit 0,6 g Natriumbicarbonat zu nehmen.

Pilulae Ferri citrici (Form Berol.)

Rp	Ferri citrici oxydati	50
	Radices Gentianae	10
	Extracti Gentianae	50

Fiant pilulae 60

Sirup de citrate de fer ammoniacal (Gall.)

Rp	Ferri citrici ammoniaci	
	Aquae destillatae	88 25,0
	Sirupi Sacchari (1,32 sp G)	980,0

Sirupus Ferri citrici		
Rp	Ferri citrici	
	Aquæ destillatæ	aa 25,0
	Sirupi Sacchari (sp G 1,33)	950,0
Tablettes de citrate de fer ammoniacal (Gall)		
Rp	Ferri citrici ammoniati	50,0
	Sacchari	1000,0
	Sacchari Vanillæ	50,0
	Mucilaginis Tragacanthæ	100,0
Fiant tablettes à 10 g		
Vin chalybe (Gall)		
Rp	Ferri citrici ammoniati	5,0
	Vin de Gensache	1000,0
Vinum ferratum (Erganzb)		
Stahlwein.		
Rp	Ferri citrici ammoniati	5,0
	Vini Cerassti	100,0

Sirap adstringent de Chable ist eine Auflösung von 10,0 Ferrum citricum ammoniatum in 900,0 Sirupus Sacchari.

Vinum Ferri Citratis (U St.)		
Rp	Ferri citrici ammoniati	40,0 g
	Tincturæ Aurantii dulcis	
	(Apfelsinentinktur)	100,0 cem
	Sirupi Sacchari	100,0 cem
	Vini albi	q s ad 1 Liter

Vinum martialis FULLER		
Vinum Ferri aromaticum FULLER's		
Stahlwein.		
Rp	Ferri citrici	5,0
	Vini albi	480,0
	Tincturæ aromaticæ	15,0

Vinum Ferri Citratis (Brit.)		
Rp	Ferri citrici ammoniati (Erganzb)	27,5
	Vini Aurantii	q s ad 1 Liter

Ferrum cyanatum.

I Ferrum cyanatum Ferrum Borussicum Ferrum zoeticum Ferrocyanure ferrique (Gall) Ferroferrieyand. Eisencyanureyanid (Berliner Blau). Blausaures Eisen. $3(\text{FeCN})_2 + 4 \text{Fe}(\text{CN})_2 + x\text{H}_2\text{O}$

Darstellung Man giesst unter Umrühren eine Lösung von 10 Th Kaliumferrocyanid (gelbes Blutlaugensalz) in 100 Th Wasser in eine Mischung aus 20 Th Ferri-chloridlösung (spec Gew 1,280—1,282) mit 200 Th Wasser ein. Der entstandene blaue Niederschlag wird zunächst wiederholt durch Dekanthiren mit salzsaurehaltigem warmen Wasser, schliesslich auf dem Filter mit Wasser gewaschen, bis das Ablaufende nicht mehr sauer reagirt und durch Silbernitrat laun noch getrübt wird. Nach dem Abtropfen wird der noch feuchte (!) Niederschlag (weil das Papier an denselben sehr leicht antrocknet) vom Filter abgelöst und auf Porcellantellern in massiger Wärme getrocknet. Zur therapeutischen Anwendung eignet sich nur das so dargestellte Präparat, nicht aber die blauen Farbstoffe des Handels.

Eigenschaften. Ein tiefblaues, amorphes, geruch- und geschmackloses Pulver, unlöslich in Wasser, Weingeist und verdünnten Säuren. Beim Erwärmen mit Kohlauge wird es unter Rückbildung von Kaliumferrocyanid und Abscheidung von Ferrihydroxyd zerlegt, wobei natürlich die blaue Farbe verschwindet. Aehnlich wird es durch Kochen mit Quecksilberoxyd unter Bildung von Mercurocyanid und Ferro Ferrihydroxyd zerlegt. In conc Schwefelsäure löst es sich ohne Entwicklung von Blausäure zu einer farblosen kleisterartigen Masse, aus der durch Verdünnen mit Wasser wieder Berlinerblau ausfällt. Ebenso löst es sich in conc Salzsäure und fällt aus dieser Lösung beim freiwilligen Verdunsten (krystallinisch) oder beim Verdünnen mit Wasser (amorph) wieder aus. Beim Erhitzen an der Luft wird es zersetzt, es entweichen zunächst Dämpfe, welche nach Ammoniak und nach Blausäure riechen, schliesslich hinterbleibt Ferrioxyd, welches gewöhnlich etwas kalihaltig ist. Das lufttrockne Präparat enthält in der Regel circa 20 Proo Wasser, welches unter theilweiser Zersetzung erst gegen 250° C vollständig entweicht.

Prüfung Nach dem Glühen und vollständigen Verbrennen des Kohlenstoffs muss die Asche, mit Salzsäure erwärmt, eine klare gelbe Lösung geben (Ungelöstes Schwespath, Kieselerde). Nach Zusatz einiger Tropfen Salpetersäure und Kochen theilt man die Lösung in zwei Theile. Den einen Theil fällt man mit einem Ueberschuss Ammoniakflüssigkeit, den anderen mit Aetznatron oder Aetzkali und filtrirt. Das ammoniakalische Filtrat darf nicht blau sein (Kupfer) und durch Ammoniumcarbonat nicht getrübt werden (Erden), das kalische Filtrat dagegen weder durch Schwefelwasserstoff, noch nach der

Neutralisation mit Salzsäure durch Ammoniakflüssigkeit eine Veränderung erleiden (Blei, Zink, Thonerde)

Aufbeuahrung In geschlossenem Glas oder Porcellangefass

Anwendung Das Ferroferrocyanid wird gelegentlich als Febrifugum und Antiepilepticum angewendet und zu 0,2—0,4—0,6 drei- bis viermal täglich in Pulvern oder Pillen gegeben. Eine Wirkung dieser Verbindung ist wegen ihrer Unlöslichkeit zweifelhaft. Im pharmaceutischen Laboratorium wird es zur Darstellung des Mercurcyanids gebraucht.

II Ferrum cyanatum solubile Kalium-Ferrocyan Eisen Kaliumferroferrocyanid Lösliches Berlinerblau Diese Verbindung entsteht, wenn man eine Ferri-chloridlösung mit einem grossen Ueberschuss (!) von Kaliumferrocyanid fällt $\frac{1}{2}[\text{Fe}(\text{CN})_6] \text{KFe} + x\text{H}_2\text{O}$.

Zur Darstellung trägt man eine Mischung von 8 Th. Ferrichloridlösung mit 100 Th. Wasser in eine Lösung von 10 Th. Kaliumferrocyanid (gelbem Blutlaugensalz) in 100 Th. Wasser ein. — Um das technische Produkt zu gewinnen, giesst man die Flüssigkeit nach dem Absetzen auf ein Filter, bringt auch den Niederschlag später darauf und wäscht ihn so lange mit Wasser aus, bis das Filtrat blau durchzulaufen beginnt. Sobald dies der Fall ist, lost man den Niederschlag in Wasser, um diese Lösung als blaue Tinte zu verwenden, oder man trocknet ihn nach dem Abtropfen bei 25—30° C auf Porcellantellern. Will man die Verbindung rein haben, so wäscht man den Niederschlag zunächst mit verdünntem Weingeist, dann löse man ihn in Wasser und fälle ihn aus dieser Lösung wieder durch Zusatz von Alkohol. Im trocknen Zustande ein violettblaues Pulver, welches in Wasser mit blauer Farbe löslich ist, seine Löslichkeit aber durch Trocknen bei 100—110° C verliert.

Coerulementum. 1) Eine wässrige Lösung des vorstehend beschriebenen löslichen Berliner Blaus. 2) 10 Th. reines Berlinerblau (welches mit verdünnter Salzsäure aus-gezogen und völlig ausgewaschen worden ist, s. oben) werden mit einer Lösung von 2,5 Th. Oxalsäure in 10 Th. destillirtem Wasser angerieben und nach Zusatz von 60 Th. Gummi schlemm mit destillirtem Wasser auf 500 Th. gebracht.

III. Technische Berlinerblau-Sorten Diese werden meist dargestellt, indem man Ferrosulfatlosung mit Ferrocyanidkaliumlösung fällt und das entstandene wenig gefärbte Produkt der Oxydation durch die Luft überlässt, wodurch es lichtblau wird. Die Sorten werden als Farbstoffe verbraucht und zu diesem Zwecke häufig mit Thonerde, Gips, Kreide, Schwerspath vermischt. Als die reinsten Sorten gelten Pariser Blau und Berliner Blau, als die unreinsten das Mineralblau, Hamburger Blau, Erlanger Blau, Diesbacher Blau, WILLIAMSON'S Blau sind sämmtlich technische Sorten von Berliner Blau.

TURNBULL'S Blau entsteht durch Fällung von Ferrosalzen mit Kaliumferrocyanid. Es ist dem Berliner Blau sehr ähnlich, aber theurer als dieses, hat auch vor demselben keinen Vorzug.

Bleu Suisse ist eine eingetrocknete Lösung von Pariserblau in concentrirter Oxal-säurelösung.

Pilulae antineuralgicæ JOLLY

Rp Ferri cyanati	2,0
Chiniini sulfurici	1 ½
Extracti Opil	0,1
Conservæ Rosæ q s	

Fiant pilulae 25
Sindliches 1—2 Pillen.

Pulveres febrifugæ STROCH

Rp Ferri cyanati	1,8
Chiniini sulfurici	1,8
Rhusomati Rhei	3,0
Albaeacchari Calami	6,0

Fiat pulvis Divide in partes æquales X
8—4 mal täglich ein Pulver (bei hartnäckigen
Wechselfiebern)

Bestimmung des Cyans in Gasreinigungsmasse 4,0 g der feingepulverten Substanz werden in einem gläsernen Porcellanmörser mit 8,0 g chlorfreiem, gefälltem Queck-silberoxyd gemischt und mit Wasser fein gerieben. Man spült den feinen Brei mittels weithalsigen Trichters in einen 100 ccm Kolben und spült soviel Wasser nach, dass der Kolben halb gefüllt ist. Dann kocht man in schräger Lage des Kolbens 10—15 Minuten lang. Wenn die Farbe der Mischung von Grün in Gelbbraun übergegangen ist, so lässt man erkalten, füllt bis zur Marke auf und fügt noch 2,5 ccm Wasser zu, um das Volumen des Bodensatzes auszugleichen. Man mischt durch Umschütteln und filtrirt alsdann durch ein glattes trocknes Filter von 7 cm Durchmesser in ein trocknes Kolbchen. Man bringt

nun 50 cem des Filtrates (= 2 g Masse) in einen 300 cem Kolben, giebt eine klare Lösung von 3–4 g kryst chlorförmigen Zinksalz in Ammoniumflüssigkeit und freie Ammoniumflüssigkeit dazu, dass die Lösung völlig klar ist. Hierauf versetzt man nach und nach unter jedesmaligem Umschütteln mit kleinen Portionen frischbereiteten, gesättigten Schwefelwasserstoffwassers, bis in der über dem schwarzen Niederschlage stehenden Flüssigkeit eine rein weisse Zinkfällung erfolgt (Man überzeugt sich von der Beendigung dieser Reaktion dadurch, dass man absetzen lässt, mittels Pipette einige cem der klaren Lösung entnimmt und Schwefelwasserstoffwasser zugeibt. Es muss nun eine rein weisse Zinkfällung entstehen. Die entnommene Probe fügt man zu der Gesamtmischung wieder zu, spült Reagensglas sowie Pipette nach und giebt auch diese Waschwasser dazu.) Wenn dies der Fall ist, füllt man mit Wasser bis zur Marke auf, mischt und filtrirt durch ein trocknes Faltenfilter in ein trocknes Kölbchen. Von dem Filtrat pipettirt man 150 cem (= 1 g Masse) in ein Becherglas, fügt Silbernitratlösung im Ueberschuss hinzu und säuert mit Salpetersäure an. Das ausgeschiedene Silbercyanid wird gesammelt, gewaschen, getrocknet und im Porcellantiegel bei langsam gesteigerter Hitze $\frac{1}{2}$ Stunde geglüht. Das hinterbleibende metallische Silber wird gewogen. $\text{Ag} > 0,24074 = \text{CN}$ $\text{Ag} > 0,44248 = \text{Fe}_2(\text{CN})_{12}$ $\text{CN} > 1,8375 = \text{Fe}_2(\text{CN})_{12}$

Ferrum jodatum.

I Ferrum jodatum anhydricum Wasserfreies Ferrojodid. FeJ_2 . Mol. Gew. = 310

Zur Darstellung der wasserfreien Verbindung erhitzt man Eisenfeile in einem bedeckten Porcellantiegel zum Glühen, setzt dann Jod in kleinen Mengen allmählich hinzu und sowie die Masse rothglühend ist, wirft man grössere Mengen von Jod hinein, setzt das Erhitzen fort, bis sich nur wenig Joddampf mehr zeigt, und lässt dann den gut bedeckten Tiegel erkalten. Sobald die Temperatur sich etwas erniedrigt, entwickeln sich plötzlich reichliche Joddämpfe, woraus zu schliessen ist, dass die glühend flüssige Masse Ferrojodid enthält, das sich beim Erkalten zersetzt. Der Tiegeleinhalt erstarrt zu einer grauen, blattförmig-kristallinischen Masse von Ferrojodid FeJ_2 , welches bei 177°C schmilzt.

Ferrum jodatum crystallisatum. $\text{FeJ}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 382. Diese Verbindung krystallisirt in grünlichen Krystallen, wenn man eine wässrige Lösung des Ferrojodids durch Eindampfen bis zum Salzhautehen concentrirt.

Beide Salze sind nur wenig haltbar und finden aus diesem Grunde allgemeine therapeutische Anwendung nicht.

II Liquor Ferri jodati (Germ.) Ferrum jodatum (Helv.) Eisenjodidlösung

Man beachte, dass die Helv. unter „Ferrum jodatum“ eine Lösung des Eisenjodids versteht. Diejenige der Germ. enthält 50 Proc., die der Helv. 25 Proc. FeJ_2 .

Germ. In ein Glaskölbchen von ca. 200 cem Fassungsvermögen bringt man 50 Th. Wasser, sowie 41 Th. Jod und fügt nun in kleinen Theilen unter häufigem Umschütteln sowie (15 Th.) Eisenpulver hinzu, bis die zunächst braunliche Flüssigkeit grünlich geworden ist. Sollte die Reaktion zu heftig werden, so kann man sie durch Abkühlen des Gefässes in Wasser massigen. Die filtrirte Lösung enthält 50 Proc. Ferrojodid FeJ_2 . Eisenjodidlösung ist bei Bedarf frisch zu bereiten. Wird Eisenjodur verschrieben, so sind für je 1 Th. Eisenjodur = 2 Th. frisch bereitete Eisenjodidlösung zu rechnen und nöthigenfalls in einer eisernen Schale rasch einzudampfen.

Für Pillenmassen stellt man 5 Th. Ferrojodid dadurch her, dass man im eisernen Mörser 4 Th. Jod mit 3 Th. Wasser verreibt, 1 Th. Eisenpulver zugebt und nachdem die Flüssigkeit grünlich geworden ist, unter Zufügung der übrigen Ingredienzien die Pillenmasse bereitet, ohne den kleinen Ueberschuss des metallischen Eisens vorher zu beseitigen.

Helv. Lässt zu einer Mischung von 15 Th. Eisenpulver und 100 Th. Wasser allmählich 41 Th. Jod zufügen, nach beendigter Reaktion die grüne Flüssigkeit filtriren und durch Nachwaschen des Filters mit destillirtem Wasser auf 200 Th. bringen. Diese Lösung enthält 25 Proc. Ferrojodid FeJ_2 .

Man beachte also. Im Geltungsbereiche des deutschen Arzneibuchs bedeutet Ferrum jodatum die wasserfreie Verbindung FeJ_2 , im Geltungsbereiche der Pharmacopoea Helvetica dagegen die 25procentige wässrige Lösung der Verbindung FeJ_2 .

Aufbewahrung Für den Fall, dass Ferrojodid häufig in der Rezeptur vorkame, kann man es wohl für eine Woche in Lösung vorrathig halten, wenn man es in gut verstopfter Flasche über Eisenpulver und an sonnigem Orte aufbewahrt. Das zu dispensierende Quantum wird jedesmal nach dem Umschütteln abfiltrirt. Die Mischung wird für diesen Fall aus 8,0 Jod, 6,0 Eisenpulver und 40,0 destillirtem Wasser bereitet und die Signatur mit *sumatur quantum* vervollständigt, denn fünf Theile der filtrirten Lösung enthalten 1 Th. Ferrojodid, FeJ_2 .

Anwendung Man giebt das Eisenjodür in allen den Fällen, wo man die Wirkung des Jods mit derjenigen des Eisens kombiniren will, zu 0,1—0,15—0,3 drei- bis viermal täglich. Die stärkste Einzeldosis ist zu 0,5, die stärkste Gesamtdosis auf den Tag zu 3,0 anzunehmen. Ausserlich findet es Anwendung in Baden (30,0—50,0 auf ein Vollbad), zu Injektionen (1,0 auf 80,0—100,0 Wasser), in Salben (1,0 auf 50,0 Fett).

Liquor Ferri Jodidi (Nat. form.) Man bereitet eine Ferrojodidlösung aus 200 g Eisenpulver, 664 g Jod und 750 ccm Wasser, filtrirt in eine, 25 ccm Unterphosphorige Säure von 10 Proc. H_3PO_2 enthaltende Flasche, wäscht mit 85 ccm heissem Wasser nach und füllt auf 1 Liter auf 100 ccm dieser Lösung enthalten 81 g Ferrojodid FeJ_2 .

III Ferrum jodatum saccharatum (Erganzb.) Ferri Jodidum saccharatum. (U St.) Zuckerhaltiges Eisenjodür. Die Vorschriften des Ergänzb. und der U-St. führen zu identischen Präparaten.

Darstellung Man bereitet zunächst in der oben angegebenen Weise aus 3 Th. Eisen, 10 Th. Wasser und 8 Th. Jod eine Lösung von Eisenjodür. Man filtrirt diese Lösung durch ein kleines Filter in eine Porzellanschale, welche 40 Th. mittelfein gepulverten und getrockneten Milchsucker enthält, wäscht das Filter mit heissem Wasser nach und dampft die Masse im Wasserbade unter beständigem Umrühren zur Extraktdicke ab. Man zieht alsdann die Masse in Fäden, trocknet diese thunlichst rasch im Trockenschranke aus und verwandelt sie durch Zerreiben in ein mittelfeines Pulver, das sogleich in gut zu verschliessende, kleine Gläschen untergebracht wird.

Eigenschaften Ein gelbliches Pulver ohne Geruch, von süslichem und zugleich eisenartigem Geschmack. In 7 Th. Wasser klar löslich. 100 Th. enthalten etwa 20 Th. Ferrojodid FeJ_2 . — Wird die wässrige Lösung (1 = 10) mit einem Tropfen Ferrichloridlösung versetzt und alsdann Starkelösung zugegeben, so tritt Blaufärbung ein. — Wird die wässrige Lösung mit Kaliumferrocyanidlösung versetzt, so färbt sie sich nur hellblau.

Jodbestimmung Löst man 2,0 g zuckerhaltiges Eisenjodür in etwa 80 ccm Wasser, fügt zu dieser Lösung zunächst 80 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Silbernitratlösung, alsdann 2 ccm Salpetersäure (von 25 Proc. HNO_3) und 2 ccm Ferriammoniumsulfatlösung, so sollen nicht mehr als 4,5 ccm (theoretisch 4,2 ccm) zum Auftreten einer rothen Färbung erforderlich sein, entsprechend einem Gehalt von 20 Proc. FeJ_2 . Zur Vervollständigung dieser Prüfung löst man etwa 0,5 g des zuckerhaltigen Eisenjodürs in 50 ccm Wasser und fällt nach dem Ansäuern durch Salpetersäure durch Silbernitrat im Ueberschuss. Wird der ausgeschiedene Silberniederschlag auf einem Filter gesammelt und nach dem Auswaschen durch Wasser mit Ammoniakflüssigkeit ausgezogen, so soll das klare ammoniakalische Filtrat beim Ansäuern durch Salpetersäure nur opalisirend getrübt werden (Eisenchlorür).

Aufbewahrung Ein gut ausgetrockneter Ferrojodidzucker hält sich in wohl verkorkten kleinen Flaschen über Jahr und Tag. Mangelhaft ausgetrocknet, oder nachdem er etwas Feuchtigkeit aus der Luft angezogen hat, wird er dunkler in der Farbe, zuletzt braun und riecht nach Jod. Ein solches verdorbenes Präparat lässt sich auf keine Weise wieder brauchbar machen und muss weggeworfen werden. Selbst die Einwirkung des Sonnenlichtes ist ohne jeden Erfolg.

Anwendung. Das zuckerhaltige Eisenjodür vereinigt in sich die stärkende, blutverbessernde Wirkung des Eisens und die umstimmende Wirkung des Jods. Man giebt es zu 0,5—1,0—2,0 g drei- bis viermal täglich bei skrofulösen Leiden und sekundärer Syphilis mit anämischer Blutmischung, gegen Kropf, bei Lungentuberkulose, Lungenphthisis, Milzhypertrophie, Lähmungen des Rückenmarks, Morbus Brighti. Als grösste Einzelgabe sind 2,5, als grösste Gesamtdosis auf den Tag 15,0 anzunehmen.

Ferrum jodatum lamellatum Ferrojodid in Lamellen, ein Präparat mit 10 Proc Ferrojodid. Die Ferrojodidlösung aus 6 Th Eisenpulver, 20 Th Wasser und 16 Th Jod wird mit einer pulverigen Mischung von 10 Th Milchrucker, 4 Th weissem Zucker und 165 Th arabischem Gummi vereinigt und die sirupdicke Masse auf Porcellan- oder Glasflächen ausgestrichen an einem lauwarmen Orte ausgetrocknet, bis sich das Präparat leicht von seiner Unterlage sondern lässt. Die Aufbewahrung ist dieselbe wie vom Ferrojodidsaccharat, die Gabe doppelt so gross.

IV Sirupus Ferri jodati (Austr Germ Helv) Sirop de jodure de fer (Gall) **Sirupus Ferri Iodidi** (Brit U St) Die Vorschriften zur Darstellung und der Gehalt an Ferrojodid sind in den einzelnen Pharmacopoen sehr wechselnd.

Austr Man bereite aus 4 Th Eisenpulver, 87 Th destillirtem Wasser und 10 Th Jod eine wässrige Lösung von Ferrojodid, filtrire sie durch ein genaues Filter (ohne nachzuwaschen) auf 141 Th Zuckerpulver und bereite im bedeckten Gefasse durch Schütteln und Erwärmen einen Sirup. Dieser enthält ungefähr 5 Proc Ferrojodid FeJ_2 .

Brit Man bereitet aus 825 g Zucker und 300 g siedendem Wasser einen Sirup. Von diesem Sirup verdünnt man 25 ccm mit 25 ccm Wasser und stellt die Mischung zur Seite. Dann bereitet man eine Lösung von Ferrojodid aus 25 g Eisenpulver, 83 g Jod und 125 g Wasser, diese filtrirt man in die Hauptmenge des Sirups, dann wascht man zunächst mit der vorher zur Seite gestellten und zum Sieden erhitzten Sirupmischung, schliesslich mit soviel siedendem Wasser nach, dass 1 Liter Sirup erhalten wird. Der Sirup enthält 7,3 Proc Ferrojodid, oder 1 Liter enthält rund 100 g FeJ_2 .

Gall. Man bereitet eine Ferrojodidlösung aus 4,1 g Jod, 2,0 g Eisenpulver und 10,0 g destillirtem Wasser. Diese filtrirt man in eine Mischung von 78,5 g Sirupus Gummi arabici und 200,0 g Sirupus Auranti florum und wascht mit wenig Wasser nach. Der Sirup enthält etwa 0,5 Proc Ferrojodid FeJ_2 .

Germ. Man bereitet eine Ferrojodidlösung aus 50 g Wasser, 41 g Jod und 15 g Eisenpulver, filtrire durch ein kleines Filter in 850 g Zuckersirup und bringe das Gesamtgewicht durch Auswaschen des Filters auf 1000 g. Der Sirup enthält 5 Proc Ferrojodid FeJ_2 .

Helv Man mischt 40 Th Eisenjodur (d. i. Laquer Ferri jodati, 25 Proc FeJ_2 enthaltend s. S. 1111) mit 0,2 Th Citronensäure und 960 Th Zuckersirup. Der Sirup enthält 1 Proc Ferrojodid FeJ_2 .

U-St Man bereitet eine Ferrojodidlösung aus 25 g Eisenpulver, 83 g Jod und 150 g Wasser. Diese filtrirt man in ein Gefass, welches 600 g Zuckersirup enthält, wascht das Filter mit einer siedenden Mischung aus je 25 ccm Zuckersirup und destillirtem Wasser nach und füllt darauf mit Zuckersirup bis 1000 g auf. Der Sirup enthält etwa 10 Proc Ferrojodid FeJ_2 .

Eigenschaften. Jodeisensirup ist frisch bereitet fast farblos oder etwas gelblich. Bei unzuweckmassiger Aufbewahrung färbt er sich gelegentlich infolge Ausscheidung von Jod braunlich.

Aufbewahrung Man bewahre den Jodeisensirup in möglichst gefüllten Flaschen aus weissem Glase von 50–60 ccm Fassungsraum auf und hänge die Gefasse so auf, dass sie möglichst reichlich vom Sonnenlicht getroffen werden. Das Sonnenlicht allein verhindert, — vorausgesetzt, dass der Sirup heiss in die Gefasse gefüllt wurde, und dass diese möglichst vollgefüllt sind — in durchaus befriedigender Weise die Ausscheidung von Jod. Die Vorschläge, dem Sirup (wie Helv vorschreibt), um ihn haltbarer zu machen, einen Zusatz von Citronensäure zu geben oder einen blanken eisernen Nagel in das Vorrathsgefäss zu hängen, sind als überflüssig zu bezeichnen.

Anwendung Die Gabe vom Sirupus Ferri jodati der Germ ist ungefähr 1,5–3,0–5,0. Als eine sehr starke Gabe für Kinder bis 10 Jahren können 3,0, für erwachsene Personen 7,5 g (2 Theelöffel), als die stärkste Gesamtdosis auf den Tag 30,0 angesehen werden. Sollte der Arzt diese Dosis überschreiten, so mache man ihn darauf aufmerksam. Dies ist in Elsass-Lothringen und überhaupt an der französischen und schweizerischen Grenze wohl zu beachten, weil der Sirup der Gall nur 0,5, derjenige der Helv 1 Proc Ferrojodid enthält.

Aqua Acidi carbonici cum Ferro jodato

Rp	1 Kalki jodati	0,50
	2 Natrii chlorati	1,0
	8 Aquae destillatae	10,0
	4 Aquae Acidi carbonici	600,0
	5 Ferri sulfonci crystalli	0,05

Man löst 5 in 4, giebt die Lösung von 1–3 hinzu und verschliesst die Flasche sofort.

Injectio Iodoferrata RICORD

Rp	1 Ferri pulveris	0,2
	2 Jodi	0,4
	3 Aquae destillatae	500,0
	4. Aquae destillatae q s ad 500,0	

Man bereite aus 1–3 eine Ferrojodidlösung und fülle das Filtrat auf 50,0 auf. Zu 3–4 Injektionen bei Blennorrhoe ohne Schmerzen.

Liquor Ferri Jodidi (Nat form)
 Rp 1 Ferri pulverati 2000 g
 2 Jodi 6640 g
 3 Acidi hypophosphorosi diluti (10 Proc) 25,0 ccm
 4 Aq. q s (750,0) ad 1 Liter
 Man bereitet aus 1, 2 und 4 eine Ferrojodidlösung, fügt 3 hinzu und füllt zu 1 Liter auf 100 ccm enthalten etwa 81,0 g FeJ₃.

Mixtura Ferri Jodidi GPFXX
 Rp Kali jodati 8,0
 Aque destillata 50,0
 Ferri sulfura 6,0
 Tincturae Cardamomi
 Sirupi Sacchari ss 250

Täglich dreimal 1 Theelöffel bei Amenorrhoe mit Cephalalgie und Schmerzen in der Regio pelvis

Oleum Ferro Jodatum
 Rp Ferri pulverati 1,0
 Olei Olivae 100,0
 Jodi 0,5

Man lässt unter häufigem Umschütteln 24 Stunden an einem warmen Orte stehen und filtrirt.

Oleum Ferri Jodati cum Ferro Jodatum
 Wie Oleum ferro jodatum mit Leberthran zu bereiten

Pilulae antiscorbuticae BORNIT
 Rp Saponis medicati 5,0
 Gummi Ammoniac 4,0
 Ferri jodati 2,0
 Ferri bromati 1,0
 Extracti Conii
 Extracti Aconiti ss 5,0

Piant pilulae 120

Täglich drei- bis viermal eine Pille zu nehmen (mindestens sechs Monate hindurch). Zur Darstellung dieser Pillenmasse wärd in einem Porzellanhörser 0,5 Eisenpulver und circa 30 Wasser, dann 1,64 Jod und 0,65 Brom zu geben, umzurühren, hierauf zunächst mit dem Gemisch aus Ammoniakgummi und der Seife, zuletzt mit den Extrakten zu versetzen und die Masse mit Tragantpulver zu verdicken. Das Eisenseife und Natriumjodid und Natriumbromid entstehen, ist erklirt.

Pilulae Ferri Jodati BLANGARD.
 BLANGARD'sche Eisenpillen
 Z. Gall

Rp 1 Jodi 4,1
 2 Ferri pulverati 2,0
 3 Aque 6,0
 4 Mellis 5,0

Man bereitet eine Ferrojodidlösung aus 1—3 filtrirt setzt 4 zu und dampft bis auf 10,0 ein. Dann rührt man mit gleichen Theilen Radix Althaeae und Radix Liquiritiae zur Masse an und formt 100 Pillen, welche man in Eisenpulver rollt und mit einem Tolu balsam enthaltenden Mastlack schwach lackirt. Jede Pille enthält 0,06 g Ferrojodid.

II Helv

Rp 1 Ferri pulverati 2,0
 2 Aque 2,0
 3 Jodi 4,0
 4 Tragacanthae 0,8
 5 Gummi arabici
 6 Sacchari Lactis
 7 Amyli Tritici ss 8,0

Man lässt 1—3 im Eisenmörser auf einander einwirken, stößt mit 4—7 zur Masse an und formt 100 Pillen, welche sogleich in Milchzucker zu rollen sind. Jede Pille enthält 0,06 g Ferrojodid

III U St.

Rp Ferri reducti 4,0
 Jodi 5,0
 Radix Liquiritiae
 Sacchari pulv ss 40
 Extracti Liquiritiae
 Gummi arabici ss 1,0

Man formt 100 Pillen, die mit einer ätherischen Tolu balsamlösung zu lackiren sind

Sirupus Ferri Citri Jodidi (Nat form)
 Tasteless Sirup de Jodide of Iron.

Rp Ferri limati 28,5 g
 Jodi 50,0 g
 Kalii citrei 84,0 g
 Sacchari 600,0 g
 Aque q s ad 1 Liter

Sirupus Ferri et Mangani Jodidi (Nat form)

Rp Jodi 81,5 g
 Ferri limati 25,5 g
 Mangani sulfid 25,5 g
 Kalii jodati 81,5 g
 Sacchari 775,0 g
 Aque q s ad 1 Liter

Sirupus Ferri Jodati LUTAN

LUTAN's Jodeisensirup

Rp Ferro Kalii tartarici 20,0
 Aque Cinnamomi 60,0
 Kalii jodati 20,0
 Sirupi Sacchari 900,0

Tinctura Ferri Jodati

Rp 1 Ferri pulverati 3,0
 2 Jodi 8,2
 3 Aque 20,0
 4 Spiritus q s ad 100,0

Man bereitet aus 1—3 eine Ferrojodidlösung, fügt 4 (ca 70,0) hinzu, filtrirt und bringt durch Nachwaschen mit Spiritus auf 100,0

Trochisci Ferri Jodati

Rp Ferri jodati saccharati 50,0
 Ferri reducti 1,0
 Sacchari pulverati 100,0
 Masse saccharina 200,0

Man rührt die Mischung im erwärmten Eisenmörser zum gleichförmigen Brei und formt 400 Trochiscen. Jede derselben enthält 0,125 g Ferrum jodatum saccharatum oder 0,0625 Ferrojodid FeJ₃.

Ferrum lacticum.

I. Ferrum lacticum (Aust. Germ. Helv) Lactate ferreux (Gall) Ferri Lactas (U St.) Ferrolaktat Eisenlaktat Milchsäures Eisenoxydul $\text{Fe}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew = 288

Dasstellung. Abgeahmte Kuhmilch lässt man an einem warmen Ort gerinnen und sondert durch Kohren die Molken von dem Kase 500 Th die trüben

Molken, 100 Th Wasser, 25 Th Meliszucker, 25 Th vom Staube durch Absieben gereinigte Eisenfeile werden mit 10 Th altem speckigen Kuhkase, welcher mit 30—50 Th Wasser zu einer emulsionshhnlichen Flüssigkeit angerieben ist, vermischt und an einen Ort, dessen Temperatur weder unter 20°C herabgeht, noch 35°C übersteigt, gestellt. Eine niedrigere Temperatur begünstigt die Weingeistbildung, eine höhere die Buttersäuregährung, und die Ausbeute wird vermindert. Mit einem Holzstabe rührt man des Tages 4—5 mal um. Die Milchsäuregährung tritt nach Verlauf eines Tages ein, und unter Aufwerfen von Schaumblasen bildet sich Ferrolaktat, welches sich als ein grünlich weisses Pulver am Boden des Gefasses ansammelt. Nach zwei Tagen der Gährung (also am vierten Tage morgens) werden 25 Th Meliszucker zugesetzt und, wie oben bemerkt, rührt man den Tag über 4—5 mal um. Die Zuckerzusätze werden nach Verlauf von je 2 Tagen wiederholt, bis im ganzen 125 bis 130 Th Zucker verbraucht sind. Wenn einige Tage nach dem letzten Zuckerzusatz sich keine Blasen mehr an der Oberfläche der Flüssigkeit ansammeln, ist die Milchsäuregährung beendet. Man griesst nach Zumischung von 200 Th kochend heissem Wasser und 5 Th Zucker die Flüssigkeit sammt Bodensatz in einen eisernen Kessel, kocht über freiem Feuer und unter bisweiligem und sehr massigem Umrühren (das Ansetzen der Salzmasse zu verhüten) nur einige Male auf und griesst die kochendheisse Lösung durch ein leinenes, nicht zu dichtes Kolatorium. Den Rückstand im Kolatorium bringt man in den Topf zurück, in welchem man wiederum circa 250 Th Wasser ins Kochen gebracht hat, kocht auf und kolirt wieder. Sollte der Rückstand auf dem Kolatorium noch bedeutend sein und durch körnige Beschaffenheit einen erheblichen Gehalt an Ferrolaktat zu erkennen geben, so wird er nochmals mit circa 150 Th. Wasser aufgekocht.

Die Kolaturen sind eine gesättigte Auflösung von Ferrolaktat mit verschiedenen Mengen Ferrolaktat. Ersteres scheidet man ab, wenn man der Kolatur ein Drittel ihres Volumens Weingeist zuzusetzt, sie an einen kalten Ort stellt, alle 2—4 Stunden umrührt, nach Verlauf von 1½ Tagen die dickliche Masse in einen Abtropftrichter bringt, anfangs mit 60procentigem Weingeist, zuletzt mit 90procentigem Weingeist die gefärbte Mutterlauge aus dem Krystallmehle verdrängt, dieses in Kolatorien auspresst und die ganzen Presskuchen trocknet. Es lohnt nicht, aus der hier gewonnenen Mutterlauge noch Ferrolaktat abzuscheden.

Ausbeute 75—95 Th Ferrolaktat. Es fällt während der Milchsäuregährung die Temperatur sehr ins Gewicht, die günstigste Ausbeute wird bei 30—38° C der Gährungstemperatur erlangt.

Die Mutterlauge wird mit dem Weingeist, den man zum Nachwaschen benutzte, gemischt und einen Tag bei Seite gestellt. Es setzen sich daraus noch 5 bis 6 Th eines grünlich weissen Eisenlaktats ab, welches man nach dem Abgessen der klaren grünlich braunen Flüssigkeit in einem Trichter sammelt, mit etwas Weingeist auswascht, auspresst und trocknet.

Eigenschaften. Ferrolaktat bildet ein weisses, aus nadelförmigen Krystallen bestehendes Pulver mit einem geringen Stich ins Grünliche, oder grünliche oder grünlich-weisse Krystallkrusten. In reinem Zustande ist es geruchlos, von aussich-metallisch herbem Geschmack. Das im Handel befindliche Präparat besitzt jedoch in der Regel noch den eigenthümlichen Geruch der Gähflüssigkeit in sehr geringem Grade. Es löst sich in etwa 40 Th kaltem oder 12 Th siedendem Wasser. Die wässrige Lösung ist grünlichgelb, reagirt sauer und färbt sich an der Luft durch Aufnahme von Sauerstoff braun. In Weingeist ist Ferrolaktat so gut wie unlöslich. Das trockne Ferrolaktat ist kaum hygroskopisch und oxydirt sich an der Luft nur langsam. Im feuchten Zustande dagegen geht es erheblich leichter in braunes basisches Ferri-laktat über. Aus der letzteren Verbindung bestehen die braunen Beläge an Stopfen und Hals der Standgefässe des Ferrolaktates.

Auf dem Platinblech erhitzt, verkohlt es unter Verbreitung saurer, nach verbrennendem Zucker riechender Dämpfe, schliesslich hinterbleibt rothes Eisenoxyd, welches an

Wasser keine bläulichen Antheile abgeben und befeuchtetes rothes Lackmuspapier nicht blauen soll.

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung (1=50) gebe nach dem Ansäuern durch Salzsäure mit Ferricyankalium einen starken, mit Ferrocyankalium einen nur schwachen, blauen Niederschlag, wodurch Spuren von Ferrisalz zugelassen sind — 2) Dieselbe Lösung werde a) durch Bleiacetat nur schwach getrübt (Schwefelsäure, Citronensäure und Apfelsäure), b) nach dem Ansäuern mit Salzsäure durch Schwefelwasserstoffwasser nur schwach getrübt (Ferri-laktat) aber keinesfalls dunkel gefärbt oder gefällt (Kupfer, Blei), c) nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Baryumnitrat oder Silbernitrat nur opalisirend getrübt (Spuren von Schwefelsäure oder Chlor sind zuzulassen) — 3) Wird Ferri-laktat mit konc. Schwefelsäure verrieben, so darf weder eine Gasentwicklung, noch Brauung (Kohlehydrate), noch der Geruch nach Buttersäure (buttersäure Salze) auftreten — 4) Versetzt man die wässrige Lösung mit Kalilauge bis zur alkalischen Reaction, filtrirt und fügt zum Filtrat Fehling'sche Lösung, so trete in der Kälte weder eine Koagulation (Gummi), noch beim Erwärmen Abscheidung von rothem Kupferoxydul ein (Milchzucker) — 5) Wird 1 g Ferri-laktat mit 10 Tropfen Salpetersäure befeuchtet, alsdann getrocknet und geglüht, so soll es mindestens 0,27 g Ferri-oxyd hinterlassen, welches feuchtes rothes Lackmuspapier nicht blaut und an Wasser nichts Bläuliches abgibt. Die Theorie verlangt 0,277 g Ferri-oxyd.

Aufbewahrung. In gut geschlossenen Gefässen hält sich das trockene Ferri-laktat ziemlich unverändert. Einwirkung von direktem Sonnenlicht befördert die Haltbarkeit. Man achte darauf, dass Stopfen und Hals von anhaftendem Ferri-laktat freigehalten werden, da die der feuchten Luft ausgesetzten Antheile sich leicht zu (braunem) basischem Ferri-laktat oxydiren.

Anwendung. Als milde wirkendes, den Magen nicht belastgendes, leicht resorbirbares Eisenpräparat in Gaben von 0,1—0,4 g täglich in Pulvern, Pillen und Pastillen. Lösungen wurden sich schnell verändern.

Elixir Ferri Lactatis (Nat. form)
Rp Ferri lactici 17,5 g
Kali citrici 52,5
Elixir aromatisat q s ad 1 Liter

Ferrum et Manganum lacticum
Rp Ferri lactici
Mangan lactici aa.

Pilulae Ferri lactici (Form. Berol.)
Rp Ferri lactici 5,0
Radice Gentianae 1,0
Extracti Gentianae 3,0.

Piant pilulae No 60

Sirupus Ferri lactici
Rp Ferri lactici 2,0
Sirupi Sacchari 100,0

Sirupus Ferri phospholactici
Rp Ferri lactici 2,25
Acidi phosphorici (25 Proc.) 10,0
Sirupi Sacchari 40,0
Diæosacchari Citri 1,0
Sirupi Sacchari q s ad 200,0

Tablettes de lactate de fer (Gall.)

Rp Ferri lactici 50,0
Sacchari pulverat. 1000,0
Sacchari Vanillae (1-3) 30,0
Mucilago Tragacanthae 100,0

Piant pastilli à 1,0 g

Trochisci Ferri lactici

Rp Ferri lactici 50,0
Massa Cacao 650,0
Sacchari 800,0

Piant trochisci 1000

Vinum Ferri lactici amarum

JOHANN de LAMBALLE

Rp Ferri lactici 10,0
Vin albi 550,0
Tinctura Gentianae 50,0

Dragées au lactate de fer de GILLES et CONTRA, eine Specialität, mit aromatisirtem Zucker überzogene Pillen, deren jede 0,05 Ferri-laktat enthält.

II Ferrum lacticum oxydatum Milchsäures Eisenoxyd. Ferri-sublaktat. Ferri-laktat, ist ein Sublaktat und wird hergestellt durch Auflösen des noch feuchten Ferrihydrats, welches man aus 150,0 g der Ferri-chloridlösungkeit von 1,28 spec. Gewicht mittels Ammoniakflüssigkeit abgeschieden hat, in 55—60 Th. concentrirter Milchsäure unter eintägiger Maceration. Die nöthigenfalls filtrirte Lösung wird bei gelinder Wärme (40—50° C) bis zur Sirupdicke eingeengt und dann auf Porcellan- und Glasflächen aus-

gestrichen getrocknet. Es bildet leuchtbraune durchscheinende Lamellen, welche vor Einfluss des Lichtes und der Luft aufzubewahren sind. Sie sind in Wasser und Weingeist leicht löslich und von mildem styptischen Geschmack.

Ferrum malicum.

Ferrum malicum, Eisenmalat, äpfelsaures Eisen, kommt nicht in reiner Substanz in den Arzneigebrauch, sondern in folgenden Formen

I **Extractum Ferri pomatum** (Germ, Helv) **Extractum Malatis Ferri** (Austr)
Extractum Ferri. Extractum Martis pomatum.

Germ 50 Th reife, saure Äpfel werden in einem steinernen Mörser in einen Brei verwandelt und ausgepresst. Der Saft wird mit 1 Th gepulvertem Eisen versetzt und die Mischung auf dem Wasserbade zunächst ziemlich schwach, später stärker erhitzt, bis die Gasentwicklung (von Wasserstoff) aufgehört hat. Die mit Wasser auf 50 Th verdünnte Flüssigkeit lässt man einige Tage an einem kühlen Orte absetzen. Abdann filtrirt man die geklärte Flüssigkeit und dampft sie im Wasserbade zu einem dicken Extrakte ein — Ausbeute etwa 7 Proc vom Gewicht der Äpfel.

Austr 300 Th zerstoßene reife, saure Äpfel werden mit einer genügenden Menge Wasser $\frac{1}{4}$ Stunde gekocht, dann mit 50 Th reiner Eisenfeile während einiger Wochen an einem lauen Orte unter häufigem Umrühren und unter Ersatz des verdunsteten Wassers digerirt, bis eine schwarze Masse entstanden ist. Man presst in Beuteln ab, lässt die Flüssigkeit durch Absetzen klären, filtrirt und dampft sie zu einem dicken Extrakte ein. Ausbeute ca 10 Proc vom Saft.

Helv Man fällt aus 10 Th Ferrichloridlösung (1,28—1,29) durch Ammoniak das Eisen als Ferrhydroxyd, wäscht dieses aus und löst es noch feucht unter Erwärmen in 100 Th Saft von reifen, sauren Äpfeln. Die erkaltete Lösung wird filtrirt und zu einem dicken Extrakte eingedampft.

Eigenschaften. Ein dunkel-grunschwarzes Extrakt, welches sich in Wasser klar mit dunkelbrauner Farbe löst, von eisenhaltigem, aber mildem Geschmack. Ein aus Ebereschentrüchten dargestelltes Extrakt hat einen unangenehmen, kratzenden Geschmack. Sind in der Flüssigkeit während der Bereitung unbeabsichtigte Gährungen (Milchsäure, Bernsteinsäure) aufgetreten, so enthält das Extrakt infolge Vergähung der Äpfelsäure ausser äpfelsaurem Eisen auch noch milchsäures und bernsteinsaures Eisen. Das Eisen ist bei der Helv als Ferrisalz, bei Germ und Austr zum grosseren Theil als Ferri-, zum geringeren Theile als Ferrosalz zugegen. Der Gehalt an metallischem Eisen beträgt 6—8 Proc — Sind erhebliche Mengen von bernsteinsaurem Eisen zugegen, so löst sich das Extrakt nicht völlig in Wasser, in der Regel bleibt vielmehr das bernsteinsaure Eisen als krystallinischer, sandiger Rückstand zurück.

Anwendung. Das **Extractum Ferri pomatum** gehört zu den milden Eisenmitteln und wird zu 0,25—0,5—0,75 g drei- bis viermal täglich in Lösung und in Pillen gegeben.

Extractum Ferri cydoniatum wird aus Quittenfrüchten in der nämlichen Weise wie das vorstehende bereitet, kann übrigens durch dieses in allen Fällen ersetzt werden.

II **Tinctura Ferri pomata** (Germ Helv) **Tinctura Malatis Ferri** (Austr)
Äpfelsaure Eisentinctur. **Tinctura Martis pomata** Stahltropfen. Eisentropfen.

Germ Helv Eine filtrirte Lösung von 1 Th. **Extractum Ferri pomatum** und 9 Th **Aqua Cinnamomi**. Austr Eine filtrirte Lösung von 2 Th **Extractum Ferri pomatum** und 10 Th **Aqua Cinnamomi spiritiosa**.

Schwarzbraune Flüssigkeit von Zimmtgeruch und mildem Eisengeschmack, mit Wasser in jedem Verhältniss klar mischbar. Sie bildet nach einiger Zeit gern Bodensätze und muss alsdann wiederholt filtrirt werden. Man giebt 3—4 mal täglich $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Theelöffel.

Tinctura Ferri cydoniata. Wird aus **Extractum Ferri cydoniatum** wie die vorige bereitet und kann durch diese in allen Fällen ersetzt werden.

Sirupus Ferri compositus (Helv)
Sirupus magistralis Magistralisirup

Rp Extracti Ferri pomati	1,0
Aquae Cinnamomi	4,0
Sirupi Auranti corticis	20,0
Sirupi Sacchari	24,0
Sirupi Phei	50,0
Tincturae Cinnamomi	1,0

Tinctura Digitalis ferrata Linhart	
Rp Tincturae Ferri pomati	20,0
Tincturae Digitalis	10,0
Dreimal täglich 15–20 Tropfen bei Klappenkrankheiten des Herzens	
Vinum Auranti martiatum	
Fp Extracti Ferri pomati	10,0
Vini Hispanici	160,0
Tincturae Auranti corticis	50,0

Ferrum nitricum.

Ferrinitrat $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_6$ entsteht durch Auflösen von Eisen in Salpetersäure. Die konzentrierte, braune Lösung setzt auf Zugabe von Salpetersäure, je nach der Menge der selben oder der Konzentration der Flüssigkeit, entweder farblose Würfel $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_6 + 12\text{H}_2\text{O}$ oder farblose monokline Prismen $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_6 + 18\text{H}_2\text{O}$ ab. Die Krystalle sind sehr zerfließlich und lösen sich in Wasser zu einer braunen Flüssigkeit.

I. Liquor Ferri Nitratis (U-St.) Man fällt aus 145,0 g Ferrichloridlösung (spec Gew 1,280–1,282) nach passender Verdünnung mit Wasser in der auf S 1092 angegebenen Weise durch einen Ueberschuss von Ammoniakflüssigkeit das Eisen als Ferrihydroxyd. Dieses wäscht man mit Wasser bis zur Chlorfreiheit aus, sammelt es auf einem Sehtuch, lässt ablaufen, bringt es sodann in eine Porzellanschale, löst es in 194,0 g Salpetersäure von 25 Proc HNO_3 , bringt die Lösung durch Zugabe von Wasser auf 1000,0 g und filtrirt Klare, bräunliche Flüssigkeit von saurer Reaktion. Spec Gew = 1,050 bei 15° C. Enthält 1,4 Proc metallisches Eisen.

Liquor Ferri pernitratis (Brit.) Spec Gew = 1,107 Enthält 3,22 Proc metallisches Eisen.

II. Liquor Ferri nitrici Kerr. Tinctura Ferri nitrici KERR. Ferrinitratlösung. Salpetersäure Eisenlösung. Eisennitratflüssigkeit. 5 Th Eisendraht in Stücke von 1 cm werden nach und nach in 60 Th Salpetersäure von 1,185 spec Gew eingetragen. Nach Ablauf der Reaktion wird die Lösung im Dampfbad erhitzt und bis zur Sirupdicke eingedampft. Nach dem Erkalten wird sie mit soviel Wasser gemischt, dass ihr Gewicht 100 Th beträgt, und endlich durch Glaswolle filtrirt.

Eigenschaften. Eine dunkelrothe, sehr styptische Flüssigkeit, welche 5 Proc Eisen oder 21,6 Proc wasserleeres Ferrinitrat enthält.

Anwendung. Man giebt die Ferrinitratlösung zu 5–10–15 Tropfen, allmählich bis zu 25 Tropfen steigend in wässriger Verdünnung 3–4 mal täglich bei chronischer Diarrhoe, Blennorrhoe, Leukorrhoe, Nesselsucht und atonischen Zuständen. Aeusserlich auf Aphthen und schlaffe Geschwüre.

Das salpetersäure Eisen des Handels, ein Gegenstand für die Farber, ist eine unter Erwärmen bewirkte Lösung von ca 25 Th Eisenvitriol in einem Gemisch aus 2 Th Schwefelsäure und 5 Th roher Salpetersäure, nach dem Erkalten verdünnt mit 16 Th Wasser.

Linimentum Ferri nitrici	
Rp Liquoris Ferri nitrici KERR	40,0
Olei Olivae	60,0
Misce agitando	
Zum Einreiben (bei Gesichtsschmerz, arthritischen Leiden)	
Unguentum martiatum	
Rp Liquoris Ferri nitrici KERR	
Olei Olivae	50,0
Misce agitando	

Unguentum martiatum THAL et NEVERMANN	
Rp Liquoris Ferri nitrici	90,0
Evaporando ad 10,0 remanentia redacta cum misce	
Adiis pulverisatæ q s	
ut fiat massa unguinea	
Salbe (auf Condylome, phagedänische Schanler, faule und brandige Geschwüre)	

Ferrum oxydatum

I. Ferrum oxydatum hydratum Ferrum oxydatum fuscum. Ferrum hydri cum Magistorium Vitrioli Martis Ferrioxhydrodrat. Biannes Feirihydrat. Biannes Eisenoxyhydrat Unterscheidet sich wenig von dem auf S 1100 abgehandelten Crocus Martis

Darstellung 100 Th des Liquor Ferri sulfurici oxydati (spez Gew 1,428–1,430) werden mit 1000 Th kaltem destillirten Wasser verdünnt und dann einer kalten Mischung aus 100 Th 10proc Ammoniakflüssigkeit und 200 Th destillirtem Wasser unter Umrühren zugesetzt. Den Niederschlag sammelt man in einem leinenen Kolatorium, und nachdem man ihn mit kaltem destillirten Wasser gut ausgewaschen hat, vertheilt man ihn in dünner Schicht auf Glas- oder Porcellanflächen und lässt ihn an einem Orte, dessen Temperatur nicht über 80° C hinausgeht, vor Tageslicht geschützt trocken werden. Endlich zerreibt man ihn zu Pulver. Wesentliche Momente bei der Bereitung sind die Fällung aus kalten Flüssigkeiten und das Austrocknen bei möglichst geringen Wärmegraden. Ausbeute 15–16 Th

Eigenschaften. Ein feines, braunliches, geruch- und geschmackloses Pulver, welches in Wasser unlöslich, in Chlorwasserstoffsäure aber ohne Aufbrausen löslich ist. Diese Lösung, mit Wasser verdünnt, giebt mit Kaliumferriocyanid keine blaue Färbung.

Es besteht, wenn es bei einer über 30° C nicht hinausgehenden Temperatur getrocknet wurde, der Hauptmenge nach aus bräunem (amorphem) normalen Ferrihydroxyd (Eisenoxydehydrat) $Fe_2(OH)_6$. Wenn die Trocknungstemperatur erheblich über 80° C herausging, können diesem wasserärmere Ferrihydroxyde ($Fe_2O_3 \cdot H_2$ und $Fe_2O_3 \cdot H_2$) beigemischt sein. Das normale Ferrihydroxyd $Fe_2(OH)_6$ ist das am meisten reaktionsfähige. Es wird deshalb Werth darauf gelegt, dass von diesem möglichst viel in dem Präparat enthalten ist.

Prüfung Das braune Ferrihydroxyd muss, mit einer 5fachen Menge 25procentiger Salzsäure übergossen, sich darin ohne Aufbrausen auflösen (Darstellung und Fällung mit Alkalikarbonat), und ein Theil dieser Lösung mit einem 20fachen Volumen destillirtem Wasser verdünnt mit Chlorbaryum keine oder nur geringe Trübung erleiden (eine starke Trübung, welche die Durchsichtigkeit der Flüssigkeit völlig aufhebt, deutet auf ungenügendes Auswaschen des Ferrihydroxyds). Das mit verdünntem Aetzammon geschüttelte Präparat muss endlich ein Filtrat geben, welches auf Zusatz von Oxalsäurelösung keine Trübung erfährt (zum Auswaschen verwandtes kalkhaltiges Brunnenwasser).

Aufbewahrung In gut geschlossenen Glasgefäßen und vor Tageslicht geschützt.

Anwendung Das Eisenoxyhydrat ist ein höchst mildes Eisenpräparat, welches sich besonders in Pulvern, Pillen, Pastillen und Lechsaften geben lässt und die Zähne nicht angreift wie Eisenlösungen. Man giebt es zu 0,15–0,3–1,0 drei bis viermal täglich. Aeusserlich gebraucht man es als Einstreupulver in jauchige Wunden, Krebsgeschwüre etc.

Emplastrum Ferri (U-St.)	
Strengthening Plaster	
Rp Ferri hydrate 90,0	
Oil Olive 60,0	
Resine Burgundens 140,0	
Emplastrum Plumbi 720,0	

Trochiscus Ferri (U-St.)	
Rp Ferri hydrate 90,0	
Vanilla 10	
Sacchar 100,0	
Mucilago Tragacanthae q s	
Fiant trochisci 100	

Ferrum hydroxydatum in Aqua. Ferrum hydricum in Aqua. Ferri Oxydum hydratum (U-St.) Sesquioxide de fer bihydraté (Gall.) Man verdünnt 100,0 Th Ferrisulfatlösung mit 1000,0 Th Wasser und giesst diese Lösung unter Umrühren in 110,0 Th Ammoniakflüssigkeit von 10 Proc NH_3 , die mit 300,0 Th Wasser verdünnt ist. Man wascht den Niederschlag aus, bis das Ablaufende Schwefelsäure nicht mehr enthält, sammelt ihn auf einem Kolatorium, presst gelinde aus, vertheilt ihn durch Anreiben mit Wasser, bringt auf das Gesamtgewicht von 1000,0 Th und bewahrt diese Mischung an einem kühlen Orte auf.

Dient besonders als Antidot bei Arsenikvergiftungen, s S 391. Indessen ist nur ein frischbereitetes Präparat von der gehörigen Wirksamkeit.

Pulvipulver für Stahl ist ein Gemisch aus kohlensaurer Magnesia 1 Th., gebrannter Magnesia 1 Th. und braunem Eisenoxyd 2 Th.

II Ferrum oxydatum rubrum Ferrum oxydatum (Helv.) (Crocus Martis adstringens) Rotheres Eisenoxyd Ferrioxyd. Fe_2O_3 Mol. Gew. = 160.

Das stellung 100 Th. krystallisirtes Ferrosulfat und 9 Th. Kaliumnitrat werden zu einem groben Pulver gemischt, in einen Gluthiegel gegeben, so dass dieser höchstens halb angefüllt ist, und anfangs bei geludem, dann allmählich verstärktem Feuer erhitzt, bis keine Dämpfe mehr daraus aufsteigen. Nach dem Erkalten wird die gepulverte Masse mit destillirtem Wasser ausgekocht und ausgewaschen, getrocknet und aufbewahrt. Es ist ein braunrothes geruch- und geschmackloses Pulver. Es kann auch durch schwaches Glühen des Ferrum oxydatum fuscum dargestellt werden.

Dieses unwirksame Präparat wird nicht mehr therapeutisch angewendet, und, wenn es ein Arzt verordnen sollte, durch das wirksamere Ferrum oxydatum fuscum ersetzt.

III Haematites Lapis Haematites Bergioth Hämatit Blutstein. Rother Glaskopf. Ein natürliches Eisenoxyd von krystallinischer spießig faseriger Textur, von braunrother bis stahlgrauer Farbe und ein rothes Pulver gebend. Es wird gewöhnlich nur in ganzen Stücken vorrätig gehalten, indem es besonders in fingerlangen und dicken Stücken zum Zeichnen auf Eisen, Stein u. dergl. von Handwerkern gefordert wird, in mittelfeiner Pulverform mit Schmirgel als Schleifmittel dient. In Stelle des gepulverten und geschlammten, des präparirten Blutsteins, Haematites praeparatus, als Medikament für Vieh pflegt man gewöhnlich gepulvertes Colcothar zu dispensiren.

IV Colcothar Vitrioli Caput mortuum Crocus Martis vitriolatus Englisch roth. Braunroth. Vitriolroth. Todtenkopf. Colcothar. Oxyde de fer anhydre (Gall.) Der pulvrige Rückstand von der Destillation der Schwefelsäure aus Eisenvitriol. Es besteht aus Eisenoxyd mit kleinen Mengen Ferrisulfat.

Der Todtenkopf findet eine vielseitige Anwendung als Anstrichfarbe, Polirmittel. Vom Volke wird er oft als innerliches und ausserliches Arzneimittel gebraucht bei Blutungen, auf Wunden, bei Blutharnen und Ruhren der Haus- und Zugthiere, auch gegen das sogenannte Ranschen der Sane.

Die im Handel bezogene Waare wird durch ein mittelfeines Sieb geschlagen und aufbewahrt.

Ein geschlammter Colcothar ist das beste Putzpulver für Goldsachen.

Eisenmennige ist ein etwas Thonerde und Kalk enthaltendes Eisenoxyd von hellrother Farbe. Sie dient als Anstrichfarbe. Man beachte, dass die Eisenmennige in sehr verschiedenen Nuancen vorkommt, deshalb bestellt man stets zweckmässig nach Probe.

V Eisenglanz Ein natürlich vorkommendes Eisenoxyd in Rhomboedern von rüthlich stahlgrauer Farbe krystallisirend. Im fein gemahlenen Zustande zu Anstrichfarben verwendet.

Schuppenpanzerfarbe A) In Teigform 75 Th. fein gepulverter Eisenglanz und 25 Th. Leinölfirnis B) Streichfertig 30 Th. fein gepulverter Eisenglanz, 70 Th. Leinölfirnis.

VI Ferrum oxydatum saccharatum (Germ.) Ferrum oxydatum saccharatum solubile (Helv.) Eisenzucker. Ferrisaccharat.

Die Bereitung dieses Präparates beruht auf der Erkenntniss der Thatsache, dass Ferrhydroxyd in Zuckerlösung löslich ist bei Gegenwart einer zwar geringen, aber immerhin genügen Menge Natronhydrat. Dieses zum Zustandekommen der löslichen Verbindung erforderliche Natronhydrat lässt Germ einfach zusetzen, nach Helv. bleiben genügende Mengen Natronhydrat in dem Ferrhydratniederschlage, da dieser absichtlich nicht bis zur Beseitigung alles Natronhydrats ausgewaschen wird.

Darstellung Die Vorschrift der Germ ist im allgemeinen derjenigen der Helv. vorzuziehen, da sie unter allen Umständen ein lösliches Präparat liefert.

Germ. In einem etwa 2 Liter fassenden Gefässe werden 30 Th. Ferrichloridlösung (spec. Gew. = 1,28–1,282) mit 150 Th. kaltem, destillirtem Wasser verdünnt, dann wird

nach und nach eine heiss bereitete, filtrirte und wieder vollständig erkaltete Lösung von 26 Th kryst Natriumkarbonat in 150 Th Wasser mit der Vorsicht hinzugesetzt, dass bis gegen Ende der Fällung vor jedem weiteren Zusatze die Wiederauflösung des entstandenen Niederschlages abgewartet wird (!) Man hat wohl darauf zu achten, dass beide Lösungen vollständig kalt und Nachdem die Fällung vollendet ist, übergiesst man den Niederschlag mit etwa der 3—5fachen Menge kaltem destillirten Wasser, zieht die klar, Flüssigkeit nach etwa 2stündigem Absetzenlassen mit Hilfe eines Hebers klar ab und wiederholt dies so oft, bis das Ablaufende, mit 5 Raumtheilen Wasser verdünnt, nach dem Filtriren und Versetzen mit etwas Salpetersäure, durch Silbernitratlösung nicht mehr als opalirend sich trübt, bis also das Natriumchlorid bis auf Spuren entfernt ist. Alsdann wird der Niederschlag auf einem angefeuchteten, dicht gewebten, leinenen Tuche gesammelt und nach dem Abtropfen nur gelinde abgepresst. Man ziehe die Presse sehr langsam und vorsichtig an, weil sonst das Tuch leicht platzt. Hierauf mischt man den noch feuchten Niederschlag in einer Porcellanschale mit 50 Th Zuckerpulver und zunächst mit 3 Th Natronlauge (von 15 Proc NaOH). Man achte hierbei sorgfältig darauf, dass sich nicht etwa unzertheilte Klumpchen von Eisenoxydhydrat in dem Gemische befinden, weil sich diese beim späteren Erhitzen und Eindampfen nur schwierig oder gar nicht auflösen, sondern zu kleinen festen Stückchen, aus Eisenoxyd bestehend, enttrocknen. Die Mischung wird nun im Dampfbade bis zur vollständigen Klärung erwärmt, nöthigenfalls noch etwas Natronlauge von 15 Proc NaOH (0,5 bis höchstens 2 Th.) zugesetzt, darauf unter Umrühren zur Trockne eingedampft, zu mittelfinem Pulver zerreiben, diesem noch so viel trockenes Zuckerpulver zugemischt, dass das Gewicht der Gesamtmenge 100 Th beträgt, und das Ganze durch ein geeignetes Sieb geschlagen.

Helv 30 Th Ferrichloridlösung, 10 Th Zucker und 10 Th Wasser werden gemischt, alsdann allmählich und unter Umrühren mit 40 Th Natronlauge von 40 Proc NaOH (oder 80 Th Natronlauge von 15 Proc NaOH) versetzt. Man lässt einige Stunden bis zum Klarwerden stehen und fügt alsdann hinzu 500 Th siedendes Wasser. Das Gemisch wird bis nach erfolgter Klärung zur Seite gestellt, die überstehende klare Flüssigkeit später abgehört und der Niederschlag so lange mit Wasser ausgewaschen, als die Flüssigkeit farblos abläuft und deutlich alkalisch reagirt. Der noch feuchte Niederschlag wird in einer Porcellanschale mit 90 Th Zucker gemischt, die Mischung wird im Dampfbade eingetrocknet, der Rückstand gepulvert und durch Zumischen von Zucker auf das Gewicht von 100 Th gebracht.

Eigenschaften. Eisenzucker bildet ein rothbraunes, süßes und schwach nach Eisen schmeckendes Pulver, welches sich in 20 Th Wasser klar auflöst. Die wässrige Lösung zeigt ein anderes Verhalten, als es sonst für Lösungen von Eisenoxydverbindungen bekannt ist. Phosphorsäure, Kohlensäure, Arsensäure, Bernsteinsäure, Benzoesäure Alkalisalze erzeugen in ihr keine Fällung, durch Ferrocyanalkalium entsteht kein blauer Niederschlag, durch Rhodankalium keine rothe Färbung, durch Gerbsäurelösung keine blauschwarze Fällung. Dagegen fällt Schwefelammonium alles Eisen als Schwefeleisen.

Auf Zusatz sehr vieler Neutralsalze (z. B. NaCl, KBr, KJ, Sulfate, Nitrate u. a. m.) zur Lösung, wird aus derselben beim Erwärmen sofort, bei gewöhnlicher Temperatur allmählich unlösliches Eisensaccharat abgeschieden.

Auf Zusatz von Säuren zur Lösung des Eisensaccharates erfolgt zunächst Abscheidung von unlöslichem Eisensaccharat, bei weiterem Zusatz von Säure werden unter Zerlegung des Eisensaccharates die betreffenden Salze des Eisens gebildet. Daher wird die wässrige Lösung des Eisensaccharates durch Ferricyanalkalium nicht verändert, auf Zusatz von Salzsäure entsteht zunächst schmutzig grüne, alsdann rein blaue Färbung.

Prüfung. 1) Man erhitzt 10 ccm der wässrigen Lösung (1 20) mit 2 ccm Salpetersäure. Nach dem Erkalten der Flüssigkeit darf in derselben durch Silbernitrat nur eine opalirende Trübung erzeugt werden. Spuren von Chlor sind zuzulassen. 2) Zur Bestimmung des Eisengehaltes bringt man 1 g Eisenzucker in eine Flasche mit gut eingeschlifften Glasstopfen, fügt 5 ccm Salzsäure hinzu und verdünnt nach erfolgter Auflösung mit 20 ccm Wasser. Hierauf setzt man 1,0 g Kaliumjodid hinzu und lässt das verschlossene Gefäß eine Stunde lang bei gewöhnlicher Temperatur stehen. Nach dieser Zeit sollen zur Bindung des ausgeschiedenen Jods folgende Mengen $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden.

Germ 5,0—5,3 ccm, entsprechend 2,8—2,968 Proc metall Eisen und Helv 5,85 ccm entsprechend rund 3 Proc (genauer 2,996 Proc) metall Eisen.

Anwendung Der Eisenzucker ist ein mildes Eisenpräparat, welches nicht unangenehm schmeckt und die Zähne nicht angreift, auch den Magen nicht belastigt. Er steht in dem Ansehen, besonders leicht zur Resorption zu gelangen, was allerdings nicht bewiesen erscheint, um so mehr, als unter dem Einflusse des sauren Magensaftes jedenfalls eine Veränderung des Präparates erfolgt. Dagegen hat er zweifellos den Vorzug, dass er mit alkalischen Nahrungs- oder Genussmitteln vermischt werden kann, ohne Zersetzung zu erfahren.

Man giebt den Eisenzucker von 0,3–0,5–1,0 g drei- bis viermal täglich in Pulvern, Pillen und Pastillen in allen jenen Fällen, in denen man das Eisen als tonisirendes und das Blut verbesserndes Mittel anwenden will.

Sirupus Ferri oxydati solubilis **Sirupus Ferri oxydati** Eisensirup. **Ferri-saccharatsirup.** **Natriumferrisaccharatsirup**

A) 1 Proc metallisches Eisen enthaltend. Man bereitet, wie S 1121 angegeben, das *Ferrum oxydatum saccharatum* (Germ) aus 30,0 Th Ferrichloridlösung, fügt im ganzen 100,0 Th Zucker zu, verdampft aber nicht zur Trockne, sondern auf 150,0 Th, und fügt 150,0 Th Zuckersirup hinzu.

B) 6,6 Proc metallisches Eisen enthaltend (Hamb Vorsch.) Wird wie *Ferrum oxydatum saccharatum* (Germ) bereitet, nur mit dem Unterschiede, dass der aus 30,0 Th Ferrichloridlösung erhaltene Niederschlag (von $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$) nach dem Auswaschen gemischt wird mit 25,0 Th Zuckerpulver sowie 3,0 Th. Natronlauge (von 15 Proc NaOH), worauf man die Mischung auf 45 Th eindampft.

C) **Sirupus Ferri saccharati solubilis** (Nat Form) 1 Proc metallisches Eisen enthaltend. Wird entweder nach A dargestellt oder *ex tempore* aus *Ferri oxydati saccharati*, Aque, *Sirupi Sacchari aa*.

Anwendung. Man giebt den Eisensirup zu 3,0–5,0–10,0 g drei- bis viermal täglich rein, nie in Mixturen und anderen Arzneistoffen, oft aber in Verdünnung mit *Sirupus Aurantii florum*.

Sirupus Ferri-Ammonii saccharati (**Sirupus Ferri oxydati solubilis** Hagen), eine Zuckerlösung mit fast 1,5 Proc Eisen oder 2 Proc wasserleerem Eisenoxyd. 150 Th einer Ferrichloridlösung von 1,280–1,282 spec Gew werden mit der 15fachen Menge kaltem destillirtem Wasser verdünnt und mit 120 Th einer 10procentigen Ammoniakflüssigkeit, welche zuvor mit ihrer 10fachen Menge destillirtem Wasser verdünnt ist, gemischt, nach einer Stunde auf ein Filter gegeben und der Niederschlag mit einer 1procentigen Ammoniakflüssigkeit so lange ausgewaschen, bis das Ablaufende mit Salpetersäure angesäuert aufhört, mit Silbernitrat eine Chlor-Reaktion zu geben. Dann giebt man den Niederschlag nebst 10 Th 10procentiger Ammoniakflüssigkeit auf 700 Th zerstoßenen Zucker, welche sich in einem porcellanen oder eisernen Gefässe befinden, erhitzt unter Umrühren, kocht einige Male behufs Verflüchtigung des freien Aetzammons auf und verdünnt mit soviel Rosenwasser, dass das Gewicht der Mischung 1100 Th beträgt.

Eisenzucker, krystallisirter. 1000 Th weisser Zucker werden mit 100 Th *Ferrum saccharatum solubile* gemischt, in 300 Th Wasser bei Digestionswärme gelöst und an einem Orte von ca. 30° C zur Krystallisation bei Seite gestellt.

VII Ferrum oxydato-oxydulatum **Ferrum oxydulatum nigrum** **Oxydum Ferri magneticum** **Aethiops martialis.** Eisenmehr. Ein Gemisch oder eine Verbindung von Ferrooxyd mit Ferrioxyd.

Darstellung. 100 Th einer Ferrisulfatlösung von ca 1,318 spec Gew setzt man eine Lösung von 25 Th krystallisirtem Ferrosulfat in 350 Th destillirtem Wasser hinzu und versetzt nach geschehener Mischung unter Umrühren mit 105 Th 10proc Aetzammon, oder soviel davon, dass es etwas vorwaltet. Dann giebt man das Gemisch in einen eisernen Kessel und kocht so lange, bis der Niederschlag pulvrig und sehr schwarz erscheint. Hierauf wird der Niederschlag in einem leinenen Kolatorium gesammelt, mit heissem Wasser gewaschen und auf unglasierten Thonplatten bei gelinder Wärme trocken gemacht. Ansichte ca 15 Th. Ein in verdünnter Salzsäure bei Digestionswärme völlig lösliches schwarzes Pulver. Früher wurde dieses Präparat auch durch Glühung von *Ferrum oxydatum fuscum*, welches mit Olivenöl getränkt war, dargestellt.

Man bewahrt es in gut geschlossener Flasche auf. Es ist ein höchst wenig wirksames Eisenpräparat, welches kaum noch Anwendung findet. Die Gabe ist eine beliebige.

Bromophtharin, ein Desinfektionsmittel zur groben Desinfektion. Gemisch aus Eisenoxyd, Calciumoxyd, Calciumkarbonat, Gips, Natriumsulfat, ca 5 Proc Sand, mit einem alkoholischen Farbstoff gelb gefärbt. Desinfizierende Wirkung = Null.

Ferrosol. Angeblich ein Doppelsaccharat von Eisenoxydehlorhydrat (?) mit 9,77 Proc Eisengehalt. Mit Wasser mischbare Flüssigkeit. Bei chlorotischen und anämischen Zuständen. Die Zusammensetzung des Präparates ist nicht näher bekannt.

Frostsalbe, BRÄUDEL'S, ein Gemisch aus Ferrum oxydatum fuscum 6,0, Bolus Armena 3,0, Terebinthina 6,0, Sebum taurinum 50,0, Adeps 50,0 und 15 Tropfen Oleum Bergamottae.

Frostsalbe des Parochus WAHLER in Kupferzell ist von vorstehender Salbe nicht wesentlich verschieden.

Grains de beauté von Dr. FENFLES PARIS. Mit Silberüberzug versehene Pillen aus Hülsenfruchtmehl, Zucker, Ferrihydroxyd, Gerbstoff, Drachenblut und einigen aromatischen Pflanzenstoffen.

Purine, Metallpulspomade von BERENDT & Co - Berlin besteht aus Eoglischroth und Braunkohlensäure, die mit Rückständen der Purnfabrikation zur Paste verarbeitet sind.

Putzpomade. Adipis 5 kg, Acidi stearici 700,0 g, Acidi oleici 1,8 kg, Capitis mortuum 500,0, Terrae tripolitanae 6 kg, Nitrobenzol 75,0 g. Die Pulver müssen fein geschlämmt sein. Zum Schluss läßt man die ganze Masse durch eine Farbmühle gehen.

ATHENSTADT'S Eisentinktur ist der Tinctura Ferri composita, Ergänz. b, ähnlich zusammengesetzt.

Emplastrum cum Ferri oxydato
Emplâtre ou Onguent de CANET (Gall.).
Rp Emplastri Lithargyri simplicis
Emplastri Lithargyri compositi
Cerae flavae
Olei Olivae
Colcotharis $\text{ss } 100,0$
Der Colcothar ist mit der Hälfte des Oeles fein zu reiben. Gilt als Heilpflaster für alle Fälle.
Emplastrum sticticum rubrum.
Emplastrum sticticum (stypticum) CRELL.
Emplastrum defensivum rubrum. Emplâtre de BAUMEZ. Rothes Sticticum.
Rothes Bruchpflaster CANNAN'S Bruch- und Heilpflaster STICK-SCHWEDA.
Rp Emplastri Plumbi simplicis 400,0
Cerae flavae 500
Terebinthinae ladanum 200
Olibani pulverati 200
Colcotharis Vitroli 400
Olei Olivae 20,0

Der Colcothar ist vorher mit dem Olivenöl fein zu reiben. Das Pflaster ist in Stangen auszurollen.

Pillsae Ferri oxydulati KIRCHMANN
Rp Ferri sulfidum crystallinum 12,0
Magnesiae ustae 2,0
Glycerini gt XXV vel q s

M f pilulae centum (100), ut singulae 0,03 Ferri oxydulati continent.

Liquor Ferri cum Cacao (Hamb Vorsch.)
Aromatische Eisensessenz mit Kaka.
Rp 1 Cacao excoctum 20,0

2 Spiritus (50 Proc.) $\text{ss } 240,0$
4 Sirupi Ferri oxydati sacch. (II V = 6,6% Fe) 38,0
5 Aque 227,0
6 Sirupi Sacchari 240,0
7 Mixture aromatische 5,5

Man macerirt 1—3 während 3 Tagen. Dann Filtrirt, getrocknet man 4—7 zu.

Tinctura Ferri aromatis (Hamb Vorsch.)
Aromatische Eisensessenz.
Rp Sirupi Ferri oxydati saccharati (66 Proc Fe Hamb V.) 38,0
Sirupi Sacchari 240,0
Spiritus (50 Proc.) 185,0
Aque 562,0
Mixture aromatische 5,5

Mixture aromatis (Hamb Vorsch.)

Aromatische Mischung
Rp Aetheris aceticus 40
Tincturae Vanillae 15,0
Tincturae aromaticae 30,0
Tincturae Aurantii corticis 60,0

Tinctura Ferri composita (Ergänz. b).

Aromatische Eisentinktur
Rp Ferri oxydati saccharati (Germa.) 75,0
Aque 574,0
Sirupi Sacchari 180,0
Spiritus (50 Proc.) 165,0
Tincturae Aurantii 3,0
Tincturae aromaticae 1,5
Tincturae Vanillae 1,5
Aetheris aceticus gti V

Tinctura Ferri aromatis composita

Aromatische Eisentinktur (Bad T.).
Rp Ferri oxydati saccharati 22,0
Aque 570,0
Sirupi Sacchari 240,0
Spiritus (50 Proc.) 165,0
Acidi citrici 0,2
Tincturae Aurantii corticis 3,0
Tincturae aromaticae
Tincturae Cinnamomi Ceylanid
Tincturae Vanillae $\text{ss } 0,75$
Aetheris aceticus gti II

Trochisci cum Ferri oxydato saccharato solubili

Rp Ferri oxydati saccharati solubilis 100,0
Sacchari albi 200,0
Sacchari vanillinati 5,0
Tragacanthae pulveratae 1,0
Aque destillatae q s
Plant trochisci 1000, ut singuli continent 0,1 Ferri oxydati saccharati.

Unguentum Ferri compositum (Hamb Vorsch.)

Frost-Heilsalbe
Rp Boli rubrae laevigatae 25,0
Ferri hydrici 50,0
Terebinthinae venetae 50,0
Sebo ovilli $\text{ss } 43,0$
Adipis nulli 5,0
Olei Lavandulae 5,0
71*

Vet. Pulvis antichloroticus ovium

Rp	Colcotharis rubra Vitrioli
	Fulguris splendentis aa 200,0
	Vitrioli Ferri 50,0
	Natrii carbonici dilapsi 10,0
	Natrii sulfurici
	Herbae Absinthii
	Fructus Juniperi aa 400,0
	Radices Liquiritiae 200,0
	Olei Ferri bithynae 50,0

Täglich 15 g mit Wasser angerührt einem Schafe zu geben (bei der Fäule, nebenher Fütterung mit Pappel- und Weidenlaub)

Dieselbe Mischung past auch bei Rückenblut der Rinder, nur in doppelter Menge pro dos und täglich drei Gaben.

Vet.

Pulvis vermifugus suum

Rp	Aloës 2,0
	Semina Strychni 1,0
	Colcotharis Vitrioli
	Radices Liquiritiae aa 10,0

Dosis Eine Messerspitze auf das Futter

Vet. Pulvis martialis ad boves

Rp	Colcotharis Vitrioli 200,0
	Vitrioli Ferri 20,0
	Kali nitrici 100,0
	Natrii sulfurici 500,0

Divide in partes aequales 20

Täglich viermal ein Pulver mit Wasser (bei Rückenblut der Rinder)

Vet.

Pulvis suum aurantium

(Raschpulver für Säue)

Rp	Antimonii crudi
	Natrii murici
	Capitis mortui aa partes

Eine Messerspitze auf jedes Futter (zur Unterdrückung der Geschlechtsaufregung der Mastäue)

Ferrum peptonatum.

I. Ferrum peptonatum (Ergänzb) Eisenpeptonat. Peptoneisen Peptonate de fer. Peptonate of Iron. Ferripeptonat

Darstellung. 20 Th trocknes Pepton werden in 2000 Th Wasser gelöst, worauf der kalten Lösung eine Mischung aus 240 Th flüssigem Ferroxychlorid (Germ) und 2000 Th Wasser in dünnem Strahle und unter fortwährendem Umrühren zugefügt wird. Zur Fällung des gebildeten Eisenpeptonats wird mit verdünnter Natronlauge (1,5 Proc NaOH enthaltend) bis zur ganz schwach (!) alkalischen Reaktion versetzt. Hierauf wird der entstandene Niederschlag möglichst schnell durch Dekanthiren mit Wasser so lange ausgewaschen, bis eine Probe des Waschwassers durch Silbernitratlösung nicht mehr verändert wird. Der Niederschlag wird alsdann auf einem angefeuchteten leinenen Tuche gesammelt und nach dem Abtropfen in einer Porzellanschale mit 3 Th Salzsäure (von 25 Proc HCl) bis zur Auflösung erwärmt. Die Lösung wird nunmehr im Dampfbade zur Sirupdicke abgedunstet, der Sirup auf Glasplatten gestrichen und bei 50–60° C getrocknet.

Eigenschaften. Glänzend braune, durchscheinende Blättchen oder Schüppchen, welche in 100 Th. = 24–25 Th Eisen enthalten. Eisenpeptonat löst sich langsam in kaltem, schneller in warmem Wasser zu einer schwach sauer reagirenden Flüssigkeit, welche weder durch Kochen noch durch Zusatz von Weingeist getrübt wird. Werden 10 ccm einer Lösung (1 = 20) des Eisenpeptonats mit 2 ccm Salzsäure langsam bis zum Kochen erhitzt, so findet zunächst Trübung, dann flockige Ausscheidung statt, bevor Auflösung eintritt.

Bestimmung des Eisengehaltes 0,5 g Eisenpeptonat werden in 20 ccm heissem Wasser gelöst, mit 10 ccm verdünnter Schwefelsäure erhitzt, bis die entstandenen Ausscheidungen wieder gelöst sind. Alsdann wird die Lösung mit 200 ccm heissem Wasser verdünnt, mit Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss versetzt und so lange im Wasserbade erhitzt, bis der Niederschlag sich völlig ausgeschieden hat und die Flüssigkeit farblos erscheint. Der Niederschlag wird auf einem Filter gesammelt, mit heissem Wasser ausgewaschen, bis das Filtrat durch Baryumnitrat keine Trübung mehr erleidet, sodann durch Auftröpfen heissem, verdünnter Schwefelsäure auf dem Filter in Lösung übergeführt. Die Lösung wird durch Auswaschen des Filters auf etwa 100 ccm gebracht. Man fügt 3–4 g Kaliumjodid hinzu und lässt 1 Stunde lang bei gewöhnlicher Temperatur im verschlossenen Gefasse stehen. Zur Bindung des ausgeschiedenen Jods sollen alsdann 21,4–22,3 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein, entsprechend einem Gehalt von 23,97 bis 24,97 Proc metallischem Eisen. Vergl S 1089

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

II Liquor Ferri peptonati (Erganzb) Eisenpeptonatessenz.

8,0 g trockenes Pepton werden in 100 g heissem Wasser gelöst. Zu der erkalteten Lösung fügt man allmählich 174 g Ferroxychloridlösung (Germ) unter fortwährendem Umrühren hinzu. Bei durch genaues Neutralisieren der Flüssigkeit mit stark verdünnter Natronlauge (1,5 Proc. NaOH enthaltend) erhaltene Niederschlag wird solange mit Wasser gewaschen, bis im Waschwasser Chlor nicht mehr nachzuweisen ist. Alsdann sammelt man ihn in einem leinenen Kolatorium und lässt abtropfen. Hierauf verreibt man den abgedampften Niederschlag mit 200 g Zuckersirup und fügt unter Erwärmen soviel Natronlauge (von 1,5 Proc. NaOH) hinzu, bis Auflösung des Niederschlages erfolgt, wozu etwa 90 g der 1,5 procentigen Natronlauge erforderlich sind. Der erkalteten (!) Lösung werden zugefügt Spiritus (90 Proc.) 100,0 g, Pomeranzenschalentinktur 3 g, Aromatische Tinktur, Vanilletinktur je 1,5 g, Essigäther fünf Tropfen und Wasser bis zum Gesamtgewicht von 1000,0 g.

Klare, rötlich braune Flüssigkeit 100 Th. enthalten mindestens 0,6 Th. Eisen.

Vor Licht geschützt aufzubewahren.

III Sirupus Ferri peptonati Eisenpeptonatsirup (Hamb. Vorschr.)

Man löse 14,4 g trockenes Pepton in 500,0 g Wasser unter Erwärmen. Zu der erkalteten Lösung fügt man eine Mischung aus 174,0 Th. Ferroxychloridlösung (Germ) und 400,0 Th. Wasser. Alsdann neutralisiert man genau mit 1,5 proc. Natronlauge (ca. 50 Th.). Der Niederschlag wird ausgewaschen und gelinde ausgepresst, dann in einer Porzellanschale mit 60 Th. Zuckerpulver verrieben und unter Zusatz von 1,5 proc. Natronlauge (ca. 45 Th.) durch Erwärmen in Lösung gebracht und durch Eindampfen auf ein Gesamtgewicht von 125,0 Th. gebracht. Der Sirup enthält rund 5 Proc. metallisches Eisen.

IV Ferralbumose

Fein gehacktes, vom Fett befreites Fleisch wird mittels künstlichen Magensaftes verdaut, das nach vollendeter Verdauung erhaltene Filtrat zur Beseitigung von Eiweiss aufgeköcht, mittels Natriumkarbonatlösung genau neutralisiert, nochmals filtriert und im luftverdünnten Raume zur Trockne eingedampft. Diese Albumose wird in 10procentiger wässriger Auflösung durch eine Lösung von Eisenchlorid (1 10) gefällt, bis kein Niederschlag mehr entsteht, der Niederschlag gesammelt, gewaschen, getrocknet, zerrieben und gesiebt (Doxcum).

Der Eisengehalt beträgt rund 10 Proc. Fe = rund 14 Proc. Fe₂O₃.

Ferro-Chininum peptonatum. 16 g Eisenpeptonat (mit 25 Proc. Fe) löst man durch Kochen in 80 g destillirtem Wasser. Andererseits verreibt man 5 g Chininchlorhydrat in 10 g destillirtem Wasser, setzt q. s. Salzsäure bis zur Auflösung hinzu, mischt beide Flüssigkeiten, dampft zum Sirup ein, streicht auf Glasplatten und trocknet. Enthält 20 Proc. metall. Eisen und 25 Proc. Chininchlorhydrat (Dietzsch).

Liquor Ferri peptonati Eisenpeptonat-Essenz	
I Bad Taxe	
Rp. Ferri peptonati	16,0
Aquae calidae	708,0
Spiritus Cognac	100,0
Spiritus (90 Proc.)	75,0
Sirupus Sacchari	100,0
Essentiae Benedictinorum	1,0
Aetheris acetic	0,5

Man lasse absetzen und filtrire.

II Hamb. Vorschr.	
Rp. Sirupus Ferri peptonati	
Spiritus	SS 125,0
Aquae	750,0
Mixturae aromatische (s. S. 1123)	5,5

Liquor Ferri peptonati cum Chinino	
I Bad Taxe	
Rp. Liquoris Ferri peptonati	100,0
Chinini sulfuri	0,5

II Metzsch Ap-V	
Rp. 1 Ferri peptonati	24,0
2 Aquae calidae	665,0
3 Chinini sulfuri	5,0
4 Spiritus (90 Proc.)	100,0
5 Sirupus Sacchari	200,0
6 Tincturae Aurantii corticis	3,0
7 Tincturae Vanillae	
8 Tincturae aromaticae	SS 1,5
9 Aetheris acetic	0,25

Man kocht 1 in 2 unter Erwärmen, in der wieder erkalteten Lösung 3 und fügt alsdann 4-9 zu.

Pilulae Ferri peptonati (Form. Berol.).

Rp. Ferri peptonati sicc.	5,0
Radioli Gentianae	1,0
Extracti Gentianae	5,0

Fiant pilulae No 60

Ferrum phosphoricum.

Da die Zusammensetzung der phosphorsauren Salze des Eisens in der Nomenklatur nicht immer genügend zum Ausdruck kommt, so hat man sich in jedem einzelnen Falle die Frage vorzulegen, welches Salz wohl gemeint ist.

I **Ferrum phosphoricum oxydulatum** (Ergänzb) **Ferrum phosphoricum Ferri Phosphas** (Brit) **Ferrum phosphoricum caeruleum. Ferrophosphat. Eisenprotophosphat Ferroferriphosphat. Phosphorsaures Eisenoxydul**

Darstellung. Ergänzb Zu einer Lösung von 3 Th krystall Ferrosulfat in 18 Th. Wasser wird eine andere Lösung von 4 Th. krystall Natriumphosphat ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 + 12\text{H}_2\text{O}$) in 16 Th Wasser unter Umrühren hinzugesetzt. Der ausfallende Niederschlag ist zunächst weiss, wird aber rasch bläulich. Man bringt ihn alsbald auf ein Filter und wäscht ihn solange mit Wasser, bis das Ablaufende, mit Salpetersäure angesäuert, durch Baryumchlorid nicht mehr getrübt wird. Hierauf lässt man ihn auf porösen Tellern absaugen und trocknet bei gewöhnlicher Temperatur.

Brit. lässt eine Lösung von 60 Th kryst. Ferrosulfat in 600 Th Wasser durch eine Lösung von 55 Th kryst Natriumphosphat in 600 Th Wasser bei $40-55^\circ\text{C}$ fällen, alsdann eine Lösung von 15 Th Natriumbikarbonat zusetzen und wie vorher auswaschen.

Eigenschaften. Ein lockeres, graublaues oder lavendelblaues, geruch- und geschmackloses Pulver, in der Wärme grünlichblau, bei starkerer Hitze graubraun. In Wasser und Weingeist ist es unlöslich, von Mineralsäuren wird es leicht gelöst. Die Lösung in verdünnter Salzsäure ist schwach gelblich gefärbt. Es besteht vorwiegend aus Ferrophosphat $\text{Fe}_2(\text{PO}_4)_3$, neben geringeren Mengen Ferriphosphat $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ und Eisenoxyduloxyd.

Die Lösung in Salzsäure darf nach dem Verdünnen mit Wasser durch Baryumchloridlösung nur schwach getrübt, durch Schwefelwasserstoffwasser nicht dunkel gefärbt werden.

Aufbewahrung. In gut geschlossener Flasche und an einem kühlen Orte Tageslicht wirkt in betreff der Farbe konservierend.

Anwendung. Die gebräunliche Gabe ist 0,1—0,3—0,6 mehrmals des Tages in allen den Fällen, wo milde Eisensalze indicirt sind, besonders bei Rhachitis.

Sirupus Ferri Phosphatis (Brit.) **Sirupus Ferri phosphoric.** Ferr. in filis 8,6 g, Acid. phosphoric. (88,3 Proc H_3PO_4) 93,8 g Sirupi Sacchari 700 com, Aquae q s ad 1 Liter. Enthält Ferrophosphat.

II. **Ferrum phosphoricum oxydatum** (Ergänzb) **Ferrum phosphoricum album. Ferriphosphat. Eisenphosphat. Phosphorsaures Eisenoxyd. $\text{Fe}_2(\text{PO}_4)_3 + 8\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 446.**

Darstellung. Man vermische einerseits 1 Th Ferriehloridlösung (1,280—1,282 spec. Gew.) mit 9 Th. Wasser, anderseits löst man 1 Th krystall Natriumphosphat ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 + 12\text{H}_2\text{O}$) in 9 Th Wasser. Beide Lösungen werden bei gewöhnlicher Temperatur gleichzeitig (!) in dünnem Strahle unter Umrühren in ein Gefäss eingegossen. Der entstandene Niederschlag wird solange mit kaltem Wasser gewaschen, bis eine Probe des Waschwassers nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nur noch opalisierend getrübt wird. Man sammelt ihn alsdann auf einem leinenen Tuche oder auf einem Filter, lässt auf porösen Unterlagen absaugen und trocknet bei gewöhnlicher Temperatur.

Eigenschaften. Ein weisses oder gelblichweisses Pulver, fast geschmacklos, in Wasser und Weingeist unlöslich, löslich in Mineralsäuren, unlöslich in Essigsäure, beim Erhitzen braun werdend. — Nach dem Trocknen bei 50°C hat es die Zusammensetzung $\text{Fe}_2(\text{PO}_4)_3 + 8\text{H}_2\text{O}$, nach dem Trocknen bei 100°C entspricht es der Formel $\text{Fe}_2(\text{PO}_4)_3 + 4\text{H}_2\text{O}$.

Aufbewahrung. In geschlossener Flasche vor Tageslicht geschützt.

Anwendung. Wie das blaue Ferroferriphosphat. Das Ferriphosphat findet auch eine äusserliche Anwendung z. B. in Salbenform auf Krebsgeschwüre (3—5 auf 10 Fett).

Ferrum phosphoricum cum Natrio citrico **Ferri Phosphas solubilis** (U St)
Ferrum phosphoricum solubile Man löst 50 Th Ferrocitrat in 100 Th destillirtem Wasser unter Erwärmen auf dem Wasserbade, fugt 55 Th unverwittertes Natriumphosphat hinzu, rührt bis zu dessen Auflösung, dunstet die Lösung bei 60° C zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet.
 Glänzende, grüne, durchsichtige Blättchen, leicht und völlig löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol. Enthält 12 Proc metallisches Eisen.

		Panis martiatum Eisenbrot	
Liquor Ferri phosphorici Schönmeyer	Rp	Ferri phosphorici oxydati albi	50 0
Liquor Ferri phosphorici acidus		Farinae triticeae	63,0
Liquor Schönbelti		Farinae secalinae albæ imbec	
Rp Ferri phosphorici oxydati albi 2,5		Farinae secalinae grossularis	33 2000,0
Acidus phosphoricus (25 Proc) 24,0		Salts culinaris	q s
Man löst unter Erwärmen, filtrirt, wäscht mit Wasser nach und dampft das Filtrat auf 30,0 ab		Fructus Cavi	
Einige Tropfen auf Waite in den Zahn zu bringen (bei Schmerz carürer Zähne)		Fructus Anisi	33 q s
		Man lasse vom Backen Brode backen.	
		hinzeln täglich zwei bis drei Schnitten mit Butter	
		100,0 enthalten circa 0,5 Ferriphosphat.	

III Ferrum pyrophosphoricum (Erganzb) **Ferripyrophosphat** **Eisenpyrophosphat** **Pyrophosphata de fer** **Ferri Pyrophosphas** $\text{Fe}_2(\text{P}_2\text{O}_7)_3 + 9\text{H}_2\text{O}$ Mol Gew = 909

Darstellung Eine Lösung von 84 Th Natriumpyrophosphat in 500 Th Wasser wird allmählich in eine Mischung von 126 Th Ferrichloridlösung (spec Gew 1,28—1,282) mit 800 Th Wasser unter Umrühren eingetragen. Man lässt absetzen, dekantiert die klare Flüssigkeit und wäscht den Niederschlag auf dem Filter solange aus, bis das Filtrat nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nur noch ganz wenig opalisierend getrübt wird. Man trocknet den Niederschlag auf porösen Unterlagen bei Anwendung gewöhnlicher Temperatur. Wärme ist bei der Fällung und bei dem Auswaschen unbedingt auszuschließen. Ausbeute etwa 50 Th.

Eigenschaften. Ein weissliches, geruchloses und fast geschmackloses amorphes Pulver, fast unlöslich in Wasser, löslich in verdünnter Salzsäure, sowie in einer wässrigen Lösung von Natriumpyrophosphat. Im frischgefällten Zustande wird es auch durch Ammoniakflüssigkeit und durch Ammoniumnitratlösung in Lösung übergeführt.

1 g Ferripyrophosphat löse sich in 20 ccm Wasser unter Zusatz von 3 g Natriumpyrophosphat zwar langsam, aber vollkommen auf. Diese Lösung muss beim Versetzen mit überschüssiger Salpetersäure in der Kälte klar bleiben, und diese salpetersaure Lösung darf durch Baryumnitratlösung oder Silbernitratlösung nicht mehr als opalisierend getrübt werden.

Aufbewahrung Vor Licht geschützt.

Ferri Pyrophosphas solubilis (U-St) **Ferrum pyrophosphoricum solubile.** Man löst 50 Th Ferrocitrat in 100 Th destillirtem Wasser unter Erwärmen auf dem Wasserbade, bringt 50 Th unverwittertes Natriumpyrophosphat hinzu, löst unter Umrühren, dunstet die Lösung bei 50° C zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet — Grüne, durchsichtige Blättchen, leicht löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol. Sie enthalten 10 Proc metallisches Eisen.

Mixtura Ferri pyrophosphorici		
Rp	1 Natrii pyrophosphorici	13 0
	2 Aquae destillatae ferridae	100 0
	3 Liquoris Ferri sesquichlorati	
	(spec Gew 1,280—1,282)	5 0
	4 Aquae destillatae frigidae	100 0

Man löst 1 in 2, lässt völlig erkalten (1), setzt die Mischung aus 3 und 4 zu und filtrirt, nachdem der entstandene Niederschlag sich wieder gelöst hat. Dreimal täglich einen Esslöffel mit Selters Wasser.

IV. Ferrum pyrophosphoricum cum Ammonio citrico (Erganzb Helv)
Pyrophosphata de fer citro-ammoniacal (Gall) **Eisenpyrophosphat mit Ammoniumcitrat** Man trägt, wie unter Ferrum pyrophosphoricum angegeben ist, in eine Mischung aus 126 Th. Ferrichloridlösung (spec Gew 1,280—1,282) mit 800 Th Wasser nach Ergänzb eine Lösung von 84 Th (nach Helv von 75 Th) Natriumpyrophosphat in

500 Th Wasser ein. Der ausgewaschene Niederschlag wird noch feucht in eine Lösung von 26 Th Citronensäure mit 50 Th. Wasser und 100 Th. Ammoniakflüssigkeit (oder soviel von letzterer, dass sie ein wenig vorwaltet) eingetragen. Die klare, event filtrirte Lösung wird in einer Porcellanschale bei nicht über 50° C zum Sirup eingedampft, dieser auf Glasplatten gestrichen und getrocknet.

Grünlichgelbe Blättchen von schwachem Eisengeschmacke, leicht und vollständig in Wasser löslich, 18 Procent metallisches Eisen enthaltend. — Mit Kahlauge erhitzt, giebt die wässrige Lösung unter Entweichen von Ammoniak einen rothbraunen Niederschlag. — Die wässrige Lösung (1 = 10) darf auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit einen Niederschlag nicht fallen lassen und nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitratlösung höchstens opalsirend getrübt werden.

Werden 0,5 g des Präparates in 2 ccm Salzsäure gelöst und mit 1 g Kaliumjodid versetzt, so sollen nach einstündigem Stehen 15–16 ccm $\frac{1}{10}$ Normal Natriumthiosulfatlösung zur Bindung des ausgeschiedenen Jods erforderlich sein. Vergl S 1089. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Sirupus Ferri pyrophosphorici. Sirup de pyrophosphate de fer (Gall.) Ferri pyrophosphorici cum Ammonio citrico 10,0, Aque destillatae 20,0, Sirupi Sacchari 970,0.

V Ferrum phosphoricum cum Natrio pyrophosphorico. Ferrum et Natrium pyrophosphoricum (Austr.) Pyrophosphate de fer et de soude (Gall.) Natrium pyrophosphoricum ferratum. Natriumferripyrophosphat Ferro-Natrium-pyrophosphoricum. Das Präparat ist eine lose molekulare Verbindung von Ferripyrophosphat, Natriumpyrophosphat und kleinen Mengen Natriumchlorid.

Darstellung. 200 Th krystallisirtes Natriumpyrophosphat werden zu Pulver zerrieben, mit 400 Th. kaltem, destillirtem Wasser übergossen und unter beständigem Umrühren allmählich mit 120 Th. Ferrichloridlösung (von 1,282 spec Gew.), welche vorher mit 200 Th. destillirtem Wasser verdünnt sind, versetzt, und zwar so, dass nicht eher eine zweite Portion dieser Eisenlösung zugesetzt wird, ehe nicht der vorher entstandene Niederschlag in Lösung übergegangen ist. Diese Flüssigkeit wird mit 1000 Th. Weingeist gemischt, der dadurch entstandene Niederschlag mit etwas Weingeist abgewaschen, zwischen Fliesspapier ausgepresst und bei gelinder Wärme getrocknet. Ausbeute circa 125 Th.

Eigenschaften. Das nach vorstehender Vorschrift bereitete Natriumferripyrophosphat bildet ein weissliches, amorphes (nicht krystallinisches) Pulver von erwärmend mild salzigem, keineswegs styptischem Geschmack, welches sich in kaltem Wasser langsam löst und damit eine blaugrünliche Lösung giebt, aus welcher es durch Weingeist wieder ausgefällt wird. Wird die Lösung bis zum Aufkochen erhitzt, so findet die Umsetzung in Orthophosphorsäure statt, und es scheidet sich weisses Fernorthophosphat ab. Die Gegenwart freier Säure setzt es ebenfalls, aber langsamer, in Orthophosphat um, selbst die Kohlensäure der Luft genügt, diese Umsetzung anzubahnen. Dem den Hauptbestandtheil dieser Verbindung angeblich bildenden Natrium-Ferripyrophosphat wird die Formel $\text{Fe}_2(\text{P}_2\text{O}_7)_2 + 3\text{Na}_2\text{P}_2\text{O}_7 + 14\text{H}_2\text{O}$ zugeschrieben, doch ist diese Formel nicht völlig sicher gestellt.

Aufbewahrung. In gut geschlossenen Glasgefässen, vor Sauredämpfen und vor Tageslicht geschützt.

Anwendung. Man giebt das Natriumferripyrophosphat für sich oder in Pulver- und Pillenmischungen zu 0,2–0,5–1,0 g zwei- bis dreimal täglich. In der Lösung vermeide man saure Zusätze.

Ferrum pyrophosphoricum solubile. Phosphate de fer soluble de LEBAS. Ist ein Gemisch aus Ferripyrophosphat, Natriumpyrophosphat und Natriumchlorid in Lamellenform.

100 Th. krystallisirtes Natriumpyrophosphat werden in der 10fachen Menge destillirtem Wasser gelöst und nach und nach in kleinen Portionen unter Umrühren solange mit Ferrichloridlösung versetzt, als der dadurch entstehende Niederschlag noch in Lösung übergeht. Dann setzt man noch 10 Th. krystallisirtes Natriumpyrophosphat hinzu, dampft bei

gehender Wärme auf ein Drittel-Volum ein, trägt mittelst eines Pinsels die Flüssigkeit auf Glastafeln und lässt am lauwarmen Orte trocken werden Ausbeute ca 130 Th

Dieses Präparat bildet glänzende, durchscheinende, farblos oder weisse Lamellen oder Lamellensplitter Es ist in Wasser leicht löslich, damit eine fast farblose Lösung von sehr schwach salzigem und styptischem Geschmack gebend

Das LERAS'sche lösliche Eisenphosphat wird wie vorstehend bereitet, in Stelle des Ferrichlorids aber Ferrisulfatlösung genommen

Liquor Ferri pyrophosphoricæ natriumhaltige Ferripyrophosphatlösung, enthält 1 Proc Ferripyrophosphat in Lösung 48 Th krystallisiertes Natriumpyrophosphat werden in 850 Th destillirtem Wasser gelöst und der kalten Lösung unter Umrühren allmählich 24 Th Ferrichloridlösung (spec Gew 1,282) zugesetzt (oder aus 12 Th krystallisiertem Ferrichlorid), verdünnt mit 50 Th destillirtem Wasser, zugesetzt Nachdem der entstandene Niederschlag nach mehrstündiger Maceration in Lösung übergegangen ist, werden noch 2 Th krystallisiertes Natriumpyrophosphat hinzugegeben und gelöst, endlich filtrirt und das Filtrat bis auf 1000 Th mit destillirtem Wasser verdünnt

Solution de LERAS, Phosphate de fer soluble de LERAS, eine französische Specialität, wird wie die Ferripyrophosphatlösung dargestellt und aus 10,0—12,0 krystallisiertem Natriumpyrophosphat, 15,0 Ferrisulfatlösung von 1,817 spec Gew und soviel destillirtem Wasser bereitet, dass die Lösung 1000,0 beträgt

Sirupus Ferri pyrophosphoricæ LERAS Sirop de LERAS Eine Lösung von 0,5 Natriumbicarbonat, 1,0 des Natriumferripyrophosphats in 50,0 Sirupus Sacchari und 50,0 Sirupus Auranti florum Ein kalkhaltiges Wasser zu den Sirupen ist zu vermeiden.

Vinum Chinæ ferratum FORESTIER.

Rp	1 Ferri pyrophosphoricæ		Man bereitet durch Digestion eine Lösung von
	2 Acid citricæ	ss 5,0	1—5, anderseits stellt man einen Auszug von
	3 Natri pyrophosphoricæ	10,0	6—8 dar, vermischt beide und filtrirt nach einigen
	4 Glycerini	60,0	Tagen
	5 Vinu Hispanici	300,0	Bei kachectischen, anæmischen, chlorotischen
	6 Corticus Chinæ	50,0	Leiden täglich drei bis viermal ein halbes Wein-
	7 Corticus Auranti fructus	15,0	glas
	8 Vinu Hispanici	750,0	

Lac Ferri (Hamb Vorschr) Lac Ferri pyrophosphoricæ (Ergänz) Eisenmilch. Man löst 2 Th Natriumpyrophosphat in 40 Th Wasser und 5 Th Glycerin, filtrirt und bringt nach und nach unter Umrühren eine Mischung von 8 Th Ferrichloridlösung (spec Gew = 1,282) und 40 Th Wasser hinzu und füllt mit Wasser zu 100 Th auf

Lac Ferri cum Calcio phosphorico (Hamb Vorschr) Zu einer Lösung von 100 g Natriumpyrophosphat in 2 Liter Wasser werde eine Mischung von 100 g Ferri chloridlösung (spec Gew 1,282) und 50 g einer Calciumchloridlösung (1+2) sowie 2 Liter Wasser gegossen Der entstandene Niederschlag wird auf einem Filter gesammelt, nach völligem Abtropfen wiederholt mit geringen Mengen Wasser gewaschen und mit 0,5 g Natriumpyrophosphat, 400 g weissem Sirup und soviel Wasser angerührt, dass man 2 Liter enthält.

Elixir Ferri Pyrophosphatis (Nat form)

Rp	Ferri pyrophosphoricæ	
	solubilis (U-St)	35,0 g
	Aquæ destillatæ	60 ccm
	Elixir aromatis q s ad i	Liter

Pyrophosphorsaures Eisenwasser Auf 125 Liter mit Kohlensäure unpräpariertes destillirtes (!) Wasser giebt man eine filtrirte Lösung von 180,0 g Natriumpyrophosphat in 3250,0 g Wasser, sowie 90,0 g Ferrichloridlösung (spec Gew 1,282) mit 225,0 g Wasser Das Natriumpyrophosphat wird in der vorgeschriebenen Menge Wasser gelöst und in die völlig erkaltete (!) Lösung wird die Eisenlösung tropfenweise (!) unter Umschütteln eingetragen Die erhaltene Lösung ist zu filtriren Sind die Lösungen warm, so löst sich der zuerst entstehende Niederschlag nicht mehr auf, sondern man erhält eine bleibende Fällung Das pyrophosphorsaure Eisenwasser ist mit destillirtem Wasser zu bereiten, weil es mit gewöhnlichem Wasser bereitet nach einiger Zeit Niederschläge bildet Die Flaschen sind vor dem Einfüllen des fertigen Wassers in einer pneumatischen Wanne mit Kohlensäure zu füllen

VI Ferrum hypophosphorosum Man hat ein Oxydsalz und ein Oxydsalz des Eisens mit der unterphosphongen Säure zu unterscheiden

Ferrum hypophosphorosum (hypophosphoricum) oxydulatum. Hypophosphis ferrosus. Ferrohypophosphit $\text{Fe}(\text{P}^{\text{O}}_2)_2$, Mol Gew. = 186

Darstellung. 10,0 Calciumhypophosphit und 16,4 krystallisiertes Ferrioxalat nebst 50,0 kaltem destilliertem Wasser werden in einer Flasche gemischt und eine Stunde macerirt, die Flüssigkeit durch Filtration gesondert und bei sehr gelinder Wärme abgedampft. Ausbeute ca 11 Th

Eigenschaften. Ein grüngelbliches krystallinisches, der Zersetzung ungemein leicht unterworfenen Pulver. Wegen letzteren Umstandes ist von dem Gebrauche desselben abzurathen.

Anwendung. Ein recht überflüssiges Präparat, welches besonders bei Phthisis grosse Erfolge sichern soll. Es dürfte durch ein Gemisch aus Ferrochlorid und Calcium hypophosphit zu gleichen Theilen jederzeit ersetzt werden.

Ferrum hypophosphorosum oxydatum. Ferri Hypophosphitis (U-St.) Unterphosphorigsaures Eisenoxyd. $\text{Fe}_2(\text{P}_2\text{O}_5)_2$. Mol Gew = 502. Man löst 100 Th. kryst. Ferri-Ammoniumsulfat in 400 Th. Wasser, andererseits 67 Th. Natriumhypophosphit in 125 Th. Wasser und mischt beide Lösungen unter Umrühren. Man wäscht den entstandenen Niederschlag, bis das ablaufende Waschwasser ohne Geschmack ist, und trocknet schliesslich an einem warmen Orte.

Ein grauweisses, geschmackloses und fast geschmackloses Pulver, an der Luft beständig. Unlöslich in Wasser, leicht löslich in Salzsäure. Eine Lösung von Natriumcitrat nimmt es mit grünlicher Färbung auf. Im Glasrohre stark (!) erhitzt, entwickelt es selbstentzündlichen Phosphorwasserstoff. In verdünnter Essigsäure muss es sich ohne Rückstand auflösen (Ferriphosphat), diese essigsäure Lösung darf mit Ammoniumoxalat keinen weissen, in Salzsäure löslichen Niederschlag (Calcium) ausscheiden.

Aqua Ferri nervina WOLFF & CALMBERG. Enthält nach KRUCKENBERG in 10000 Th. Ferrokarbonat 1,50, Calciumphosphat 20,57, Natriumchlorid 23,29, Natriumbikarbonat 9,97. Man wird es demnach nachzubilden haben aus Ferrochlorid ($\text{FeCl}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$) 2,1, Natriumphosphat (Na_2PO_4) 21,75, Calciumchlorid (CaCl_2) 20,72, Calciumkarbonat 1,8, Natriumbikarbonat 12,17, Kohlensäures Wasser 10000,0. Man vergl. S. 343.

Elisir Cinchonae et Ferri (Nat. form.)

Rp. Ferri phosphorici solubilis (U-St.)	30,0 g
Aquae	60,0 ocm
Elisir Quininae compositi (Nat. form.)	s S 765 q s ad 1 Liter

Elisir Cinchonae, Ferri et Bismuti (Nat. form.)

Rp. Bismuti Ammonio-citrici s S 487	17,5 g
Aquae ferridae	30,0 g
Liquoris Ammonii caustici q s.	
Elisir Cinchonae et Ferri (s vorher) q s ad	1 Liter

Ammoniaklöslichkeit ist nur soviel zusetzen als erforderlich ist, um das Wismutnalk in Lösung zu bringen.

Elisir Cinchonae, Ferri et Calcii Lactophosphatis (Nat. form.)

Rp. Calcii lactici Acidii phosphorici (85 Proc. H_3PO_4)	5,5 g
Liquoris Ammonii caustici (10 Proc.)	4 ocm
Acidii citrici	32 ocm
Elisir Cinchonae et Ferri (s oben) q s ad	16,0 g
	1 Liter

Elisir Ferri Phosphatis (Nat. form.)

Rp. Ferri phosphorici solubilis (U-St.)	55,0 g
Aquae	60,0 ocm
Elisir aromatici	q s ad 1 Liter

Elisir Ferri Phosphatis, Quininae et Strychninae (Nat. form.)

Rp. Ferri phosphorici solubilis (U-St.)	17,5 g
Chinini puri	5,75 g
Strychnini puri	0,775 g
Spiritus (94 Vol Proc.)	150,0 ocm
Elisir aromatici	q s ad 1 Liter

Elisir Ferri Hypophosphitis (Nat. form.)

Rp. Liquoris Ferri Hypophosphitis (Nat. form.)	100 ocm
Elisir aromatici	500 ocm

Liquor Ferri Hypophosphitis (Nat. form.)

Rp. Ferri-Ammonii sulfurici (Eisenalaun s S 1143)	570,0 g
Natrii hypophosphorici	220,0 g
Kali citrici	215,0 g
Glycerini	150,0 ocm
Aquae	q s ad 1 Liter

Pulvis Ferri Phosphatis effervescent (Nat. form.)

Rp. Ferri phosphorici solubilis (U-St.)	24,0
Natrii bicarbonici	365,0
Acidii tartarici	330,0
Sacchari	280,0

Siraps Phosphatus compositus (Nat. form.)

Rp. Chemical food	
Calcii carbonici	55,0 g
Ferri phosphorici solubilis (U-St.)	
Ammonii phosphorici	52 17,5 g
Kali bicarbonici	
Natrii bicarbonici	55 4,0
Acidii citrici	60,0
Glycerini	65,0 ocm
Acidii phosphorici (50 Proc.)	125,0 ocm
Aquae Aurantii florum	125,0 ocm
Tincturae Personiae	14,0 ocm
Sacchari	555,0 g
Aquae	q s ad 1 Liter

Siraps Ferri Hypophosphitis (Nat. form.)

Rp. Ferri hypophosphorici (U-St.)	17,5 g
Kali citrici	25,0 g
Aquae Aurantii florum	65,0 ocm
Sirupi Sacchari	q s ad 1 Liter

Man beachte, dass dieser Sirup das Ferrihypophosphit enthält.

Sirupus Ferri hypophosphorosi (Ergänz. Hamb. V)		Acid. hydrochlorici (15,5 Proc.)		1,0
Rp. 1 Ferri sulfurali crystall		Spiritus dilut. (70 Vol. Proc.)		9,0
2 Aquae		Glycerini		12,0
3 Acid. phosphoric. (25 Proc.)		Sirupi Ferri hypophosphorosi		32,0
4 Calcii hypophosphorosi		Sirupi Calcii hypophosphorosi		650,0
5 Sirupi Sacchari		II Nat. form.		
Man bereitet eine Lösung von 1—3, trägt 4 ein. Nach 5 Minuten wird der entstandene Niederschlag durch Kolieren und Pressen entfernt 1 Th. des Filtrates mit 8 Th. Sirupus Sacchari gemischt. Man beachte, dass dieser Sirup Ferri hypophosphit enthält.		Rp. Calcii hypophosphorosi	32,0	g
Sirupus Hypophosphitum compositus.		Calcii hypophosphorosi		17,5
I Hamb. Vorschr.		Ferri hypophosphorosi (U-St.)		2,25
Rp. Chinini sulfurali		Manganii hypophosphorosi		5,0
Extracti Strychni		Kali citrici		2,0
		Acid. citrici		1,125
		Chinini hydrochlorici		22,0
		Tincturae Strychni		77,0
		Sacchari		q s ad 1 Liter
		Aqua		

Ferrum sesquichloratum.

I **Ferrum sesquichloratum anhydricum** Wasserfreies Ferrichlorid Wasserfreies Eisenchlorid. Perchlorure de fer. Ferri Chloridum Fe_2Cl_6 Mol. Gew. = 325.

Dieses Präparat wird durch Erhitzen von Eisendraht in einem Strome trockenen Chlorgases erhalten und stellt kantharidenglanzende Krystallblättchen (etwa wie krystall. Fuchsin) dar. Sie sind sehr hygroskopisch und in Wasser, Alkohol und Aether leicht löslich, doch wird es in aetherischer Lösung unter dem Einfluss des Lichtes leicht zu Eisenchlorid reducirt. Die durch Zerfließen dieser Krystalle an der Luft entstehende Flüssigkeit hiess früher *Oleum martis per deliquium*. Das wasserfreie Eisenchlorid ist lediglich ein Sammlungspräparat, welches praktisch kaum verwendet wird.

II **Ferrum sesquichloratum (Germ.)** **Ferrum sesquichloratum crystallisatum** (Anstr.) **Ferri Chloridum** (U-St.) Gelbes, krystallisirtes Eisenchlorid oder Ferrichlorid **Ferrum perchloratum crystallisatum**. **Ferrum muraticum oxydatum crystallisatum** $\text{Fe}_2\text{Cl}_6 + 12\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 541

Zur Darstellung bringt man 1000 Th. Ferrichloridlösung von 1,280—1,282 spec. Gew. in eine Porcellanschale, dampft sie in dieser auf 483 Th. ein und lässt diesen Rückstand unter Bedecken der Schale an einem kühlen, trockenen Orte erkalten. Binnen 1—2 Tagen erstarrt die Flüssigkeit zu einer gelben, krystallinischen Masse. Sobald sie vollständig fest geworden ist, wärmt man die Schale über einer Flamme rasch an, nimmt den ganzen Kuchen heraus, zerstoßt ihn in einem kalten, trockenen Porcellanmörser zu Stücken und bringt diese in trockne Gefässe, welche sogleich zu verstopfen und mit Paraffin zu dichten sind.

Eigenschaften. Gelbe, strahlige, drusig oder wazig krystallinische Massen, sehr hygroskopisch, an der Luft zerfließlich, durch Sonnenlicht werden sie zum Theil zu Ferrichlorid reducirt. Schmelzpunkt zwischen 35 und 40° C. Sie lösen sich leicht in Alkohol und in Wasser, auch in Aetherweingeist, die Lösungen reagieren sauer. Das Präparat besteht aus 60 Proc. wasserfreiem Ferrichlorid Fe_2Cl_6 und 40 Proc. Wasser. Die Lösung von 1 Th. des Präparates in 1 Th. Wasser entspricht in ihrer Reinheit den bei Liquor Ferri sesquichlorati gestellten Anforderungen.

Aufbewahrung. In mit Korken dicht verschlossenen Gefässen unter Paraffindichtung an einem kühlen Orte, vor Licht geschützt.

Anwendung. Insbesondere zur Darstellung von Pillenmassen.

Ferrum sesquichloratum crystallisatum rubrum Wasserarmes krystallisirtes Ferrichlorid $\text{Fe}_2\text{Cl}_6 + 6\text{H}_2\text{O}$ oder $5\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 433 bez. 415. Dieses Salz wird erhalten, wenn man die oben erwähnte gelbe Krystallmasse $\text{Fe}_2\text{Cl}_6 + 12\text{H}_2\text{O}$ über Schwefelsäure sich selbst überlässt. Die Krystallmasse wird alsdann zunächst wieder flüssig und

bei weiterem Abdunsten von Wasser scheiden sich alsdann aus der Lösung rothe warzenartige Krystallmassen der Zusammensetzung $\text{Fe}_2\text{Cl}_6 + 5\text{H}_2\text{O}$ (auch $6\text{H}_2\text{O}$) aus. Es entsteht ausserdem direkt, wenn man eine Eisenchloridlösung über die vorher angegebene Konzentration von 60 Proc Fe_2Cl_6 hinaus an einem warmen Orte abdunsten lässt.

Dieses Salz ist nicht das von den Pharmakopoen recipirte, es findet sich zuweilen zufällig in geringeren oder grösseren Mengen in dem officinellen gelben Salze, wenn die Ferrichloridlösung zuweit eingedampft worden war.

III Liquor Ferri sesquichlorati (Germ.) **Ferrum sesquichloratum solutum** (Anstr. Helv.) **Chlorure ferrique dissous** (Gall.) **Liquor Ferri Chloridi** (U-St.) **Liquor Ferri Perchloridi**¹⁾ (Brit.) **Liquor Ferri perchlorati** **Liquor Ferri muratici oxydati** **Oleum Martis** **Liquor stypticus** **Leoffi.** Eisenchloridflüssigkeit. Ferrichloridflüssigkeit. Eisenöl.

Die von den verschiedenen Pharmakopoen aufgenommenen Präparate enthalten verschiedene Mengen von Ferrichlorid.

Darstellung Diese erfolgt durch Oxydation von Ferrochloridlösung und zwar mittels Chlor oder Königswasser. Bei der Darstellung verfolgt man das Ziel, eine möglichst neutrale Ferrichloridlösung zu gewinnen, welche frei ist von Salpetersäure oder freiem Chlor und möglichst frei von freier Salzsäure und basischem Ferrichlorid. Dies ist der Grund, weshalb man zunächst das krystallinisierte Salz darstellt.

125 Th abgeriebenen Eisendraht (ziemlich genau gewogen) übergiesse man in einem langhalsigen Kolben in mehreren Antheilen, so dass kein Ueberschaumen stattfindet, mit 525 Th Salzsäure von 25 Proc HCl. Wenn die Einwirkung der Säure auf das Eisen in der Kälte nachlässt, so führt man die Reaktion durch Erwärmung auf dem Wasser oder Sandbade zu Ende. [Man hüte sich, den entweichenden Wasserstoff einzusaugen oder zur Entzündung zu bringen.]

Nachdem die Salzsäure mit Eisen gesättigt ist, wird die warme (!) Lösung in ein tarirtes, zuvor mit Wasser geküsstes Filter gegeben, und der Eisenrest mit dem letzten Theile der Lösung, zuletzt mit etwas heissem (!) destillirtem Wasser in das Filter gespült. Das Filter wird mit warmem (!) Wasser mit Hilfe einer Spritzflasche völlig ausgewaschen und dann mit seinem Inhalte getrocknet, um durch Nachwägen das Gewicht des in Lösung gegangenen Eisens zu erfahren. Waren gerade 100 Th Eisen gelöst worden, so mind dem Filtrate 260 Th Salzsäure von 25 Proc HCl und 185 Th Salpetersäure von 25 Proc HNO_3 zuzusetzen. Waren nur 98 Th. Eisen gelöst worden, so musste der Zusatz berechnet werden $100 \cdot 260 = 98 \cdot x$ ($= 254,8$) und $100 \cdot 185 = 98 \cdot x$ ($= 182,8$). Es wären in diesem Falle also 254,8 Th Salzsäure und 182,8 Th Salpetersäure hinzuzusetzen.

Man giebt das Filtrat, die Ferrochloridlösung, in einen Glas Kolben²⁾ mit nicht zu langem Halse, welcher bis zu $\frac{1}{2}$ damit angefüllt sein kann, setzt zur Ueberführung in Ferrichlorid die vorgeschriebenen Mengen Salzsäure und Salpetersäure hinzu, verschliesst die Kolbenöffnung mit einem Glasrohrtrichter und erhitzt im Wasserbade oder Sandbade bis auf ca. 90°C . Die hier sich freimachenden Dämpfe und Gase hute man sich einzusaugen. Zur Prüfung, ob die Chlorirung (Oxydation) der Ferrochloridlösung vollendet ist, bereite man sich eine sehr verdünnte Lösung eines oberflächlich abgewaschenen Krystalls von Kaliumferricyanid. In diese lässt man einige Tropfen des Kolbennhaltes fallen. Zeigt sich nun keine Blaufärbung mehr, so ist die Ueberführung des Ferrochlorids in Ferrichlorid beendet.

Nunmehr wird der Kolbennhalt in eine tarirte Porcellanschale gebracht und soweit eingedampft, dass für je 100 Th des gelbsten Eisens = 433 Th Rückstand verbleiben. Ist dieser Punkt erreicht, so verdünnt man die Flüssigkeit mit Wasser, dampft wiederum bis auf 433 Th an und wiederholt dieses Verfahren so oft, bis sich nach der unter „Prüfung“ angegebenen Reaktion mit Schwefelsäure und Ferrocyulfat Salpetersäure nicht mehr nachweisen lässt. Das wiederholte Abdampfen hat den mehrfachen Zweck, den vorhandenen Ueberschuss von Salpetersäure (bez. freiem Chlor und Oxyden des Stickstoffs), aber auch die vorhandene freie Salzsäure zu entfernen. Dieser Zweck wird allerdings erreicht, zugleich aber werden kleine Mengen Ferrichlorid unter Abspaltung von Chlorwasserstoff in Ferrhydroxyd verwandelt, so dass die von Salpetersäure und freier Salzsäure befreite Ferrichloridlösung schliesslich etwas Ferrhydroxyd enthält. Indessen verfolgt die Vorschrift die Absicht, eine Ferrichloridlösung darzustellen, welche keinesfalls

¹⁾ Man beachte, dass Brit. einen **Liquor Ferri perchloridi** und einen **Liquor Ferri perchloridi fortis** kennt.

²⁾ Hier ist abweichend ein Kolben (nicht eine Schale) vorgeschrieben, weil in diesem die entwichenen Dämpfe von Stickoxyd wieder zu Untersalpetersäure regeneriert zurückfliessen und nicht ungenutzt in die Luft entweichen.

freie Salzsäure, Salpetersäure, freies Chlor oder Oxide des Stickstoffs enthalten darf, während ein geringer Gehalt an Ferroxychlorid als weniger störend mit in Kauf genommen wird. Hat der Versuch gezeigt, dass die Lösung Salpetersäure nicht enthält, so dampft man, wenn nötig, nochmals ein und verdünnt den noch heissen Rückstand mit so viel Wasser, dass das Gesamtgewicht das Zehnfache der angewendeten Eisenmenge beträgt und das spec Gewicht bei 15° C = 1,280 bis 1,282 ist.

Ein anderes, weniger bequemes Verfahren der Darstellung besteht in der Chlorirung der Ferrochloridlösung durch Chlorgas. Die oben aus 100 Th Eisen gewonnene Ferrochloridlösung wird bis auf 800 Th mit destillirtem Wasser verdünnt, bis auf 60–80° C erwärmt, und in dieselbe so lange Chlorgas eingeleitet, bis die Eisenlösung sich gegen Kaliumferrixyanid indifferent verhält. Leitet man das Chlorgas in eine kalte oder zu konzentrierte Ferrochloridlösung, so geht die Chlorirung nur langsam vor sich, und ein Theil Chlorgas geht sogar unausgenutzt durch die Eisenlösung und entweicht. Nach vollendeter Chlorirung muss die Flüssigkeit durch Aufkochen von freiem Chlorgas befreit werden. Für die Ferrochloridlösung aus 100 Th Eisen ist das Chlor aus 450 Th 20proc roher Salzsäure und 95 Th Braunstein erforderlich.

Eigenschaften. Die Ferrichloridlösung der Pharmakopoen ist eine gelbbraune, sauer reagierende Flüssigkeit, fast ohne Chlor- oder Salzsäuregeruch. Sie lässt sich in jedem Verhältniss mit Wasser, Weingeist und Glycerin mischen. Durch kleine Mengen von Alkalien entsteht nur eine rothbraune Färbung der Lösung infolge Bildung von Ferroxychlorid, durch Alkalien (KOH, NaOH, NH₄ OH) im Ueberschuss werden je nach den eingehaltenen Bedingungen verschiedene Ferrihydroxyde erhalten. Bezüglich der Concentration stellen die einzelnen Pharmakopoen folgende Anforderungen:

	Austr.	Brit.	Gal.	Germ.	Helv.	U-St.
Spec Gew bei 15° C	1,28	1,11	1,26	1,280–1,282	1,28–1,29	1,387
Proc metall. Eisen	10,0	4,50	8,96	10,0	10,0	18,0
Proc Fe ₂ Cl ₆	29,0	13,0	26,0	29,0	29,0	87,8
Proc Fe ₂ Cl ₆ + 12H ₂ O	48,2	21,6	43,3	48,2	48,2	62,9

Liquor Ferri perchloridi fortis (Brit.) Hat das spec Gew 1,42 und soll in 100 cem = 22,5 g Eisen enthalten. In Gewichtsprocenten demnach 15,84 metallisches Eisen oder 45,9 Proc wasserfreies Ferrichlorid oder 76,5 Proc Fe₂Cl₆ + 12H₂O. Indessen stimmen diese Procentangaben mit dem specifischen Gewichte nicht überein.

Gehaltstabelle der Lösungen des wasserfreien und krystallisirten Ferrichlorids.
Temperatur 17,5° C (nach Haas)

Spec Gew	Proc Fe ₂ Cl ₆	Proc Fe ₂ Cl ₆ + 12 H ₂ O	Spec Gew	Proc Fe ₂ Cl ₆	Proc Fe ₂ Cl ₆ + 12 H ₂ O	Spec Gew	Proc Fe ₂ Cl ₆	Proc Fe ₂ Cl ₆ + 12 H ₂ O
1,870	60	100,0	1,415	40	66,6	1,180	20	88,8
1,859	59	98,2	1,403	39	64,9	1,170	19	81,6
1,648	58	96,4	1,390	38	63,2	1,160	18	29,9
1,636	57	94,8	1,376	37	61,5	1,150	17	28,3
1,624	56	93,2	1,364	36	59,9	1,140	16	26,6
1,612	55	91,5	1,352	35	58,2	1,131	15	24,9
1,600	54	89,8	1,340	34	56,6	1,123	14	23,3
1,587	53	88,2	1,328	33	54,9	1,113	13	21,6
1,573	52	86,4	1,316	32	53,2	1,104	12	19,9
1,560	51	84,8	1,304	31	51,6	1,095	11	18,3
1,547	50	83,2	1,292	30	49,9	1,087	10	16,6
1,533	49	81,5	1,280	29	48,2	1,078	9	14,9
1,520	48	79,9	1,268	28	46,6	1,069	8	13,3
1,507	47	78,2	1,256	27	44,9	1,060	7	11,6
1,494	46	76,5	1,245	26	43,2	1,051	6	9,9
1,481	45	74,9	1,234	25	41,6	1,042	5	8,3
1,469	44	73,2	1,223	24	39,9	1,033	4	6,6
1,454	43	71,6	1,212	23	38,3	1,025	3	4,9
1,441	42	69,9	1,202	22	36,6	1,016	2	3,3
1,428	41	68,3	1,191	21	34,9	1,008	1	1,6

Das spec Gew der Lösungen vermehrt oder vermindert sich zwischen 8–24° C bei Ab- und Zunahme der Wärme um 1° C bei einem Gehalt an wasserfreiem Chlorid

von 50—60 Proe	durchschn	um 0,0008	von 80—89 Proe	durchschn	um 0,0005
„ 45—49 „	„	„ 0,0007	„ 20—29 „	„	„ 0,0004
„ 40—44 „	„	„ 0,0006	„ 10—19 „	„	„ 0,0003

Prüfung Die Reinheit des Präparates stellt man in folgender Weise fest

1) Breitet man über einer Glasscheibe einige Tropfen Eisenchloridlösung aus und hält über dieselbe einen mit Ammoniakflüssigkeit benetzten Glasstab, so sollen nicht Nebel entstehen. Bei einem erheblichen Gehalte an freier Salzsäure entstehen augenblicklich dichte Nebel von Salmiak — 2) Hält man über die Oeffnung des die Eisenchloridlösung enthaltenden Gefässes ein Stück mit Zinkjodidstärkelösung befeuchtetes Papier, so darf dasselbe nach 2 Minuten nicht blau gefärbt werden, andernfalls enthält das Präparat freies Chlor (Man achte darauf, dass nicht Eisenchloridlösung in Substanz auf das Papier gelangt) — 3) Nach dem Ansäuern mit Salzsäure darf sie mit 20 Th Wasser verdünnt durch Ferricyankalium nicht sogleich gebläut werden (Ferrosalz) — 4) Man verdünnt eine Probe mit Wasser und fällt mit Aetzammon im Ueberschuss. Das Filtrat ist farblos (bei Gegenwart von Kupfer ist es vielleicht bläulich). Ein Theil desselben darf beim Eindampfen und Glühen keinen Rückstand hinterlassen (feuerbeständige Stoffe), ein anderer Theil auf Zusatz von Schwefelwasserstoffwasser weder eine weisse (Zink), noch eine gefärbte Trübung oder Fällung (Kupfer und andere Metalle) veranlassen. Ein dritter Theil des Filtrats mit Salzsäure schwach angesäuert, darf auf Zusatz von Chlorbaryumlösung keine weisse Trübung (Schwefelsäure) geben. Ein vierter Theil des Filtrats wird bis zum Verschwinden des Ammoniakgeruchs erwärmt. Wird die erkaltete (!) rückständige Flüssigkeit mit dem gleichen Volumen conc. Schwefelsäure gemischt und diese Mischung mit Ferrosulfatlösung überschichtet, so soll keine braune Zone entstehen (Salpetersäure) — 5) Auf zu hohen Gehalt an Ferroxychlorid prüft man durch Aufkochen der Lösung. Es darf alsdann keine Trübung auftreten — 6) Auf Arsen prüft man am sichersten im Maass'schen Apparate, s S 404. Weniger genau mit BERTSENDORF'S Reagens. Wird 1 cem Eisenchloridlösung mit 3 cem Zinnchloridlösung versetzt, so geht zunächst die Dunkelfärbung der Flüssigkeit in Hellgrün über, indem Ferrochlorid gebildet wird. In dieser Flüssigkeit darf innerhalb 1 Stunde eine Färbung sich nicht zeigen, anderenfalls ist Arsen zugegen.

Bestimmung des Eisengehaltes. Man wägt (!) 2,5 g des Liquors ab, verdünnt mit Wasser, fällt mit Ammoniak unter Erwärmen, filtrirt, wäscht aus, trocknet den Niederschlag, glüht ihn und wägt das vorhandene Eisenoxyd. Gefundenes $\text{Fe}_2\text{O}_3 > 0,700$ = metallisches Eisen. Gefundenes $\text{Fe}_2\text{O}_3 < 2,031$ = wasserfreies Ferrichlorid Fe_2Cl_6 . Gefundenes $\text{Fe}_2\text{O}_3 > 3,3813$ = krystallisiertes Ferrichlorid $\text{Fe}_2\text{Cl}_6 + 12\text{H}_2\text{O}$.

Aufbewahrung. In Glasflaschen mit Glasstopfen vor Tageslicht geschützt, weil durch Belichtung das Ferrichlorid zu Ferrochlorid reducirt wird. Man achte darauf, dass die Stopfen nach jedesmaligem Gebrauche gereinigt werden, weil sonst an Hals und Stopfen durch den Ammoniakgehalt der Zimmerluft hassliche Ausscheidungen von Eisenhydroxyden entstehen.

Anwendung. Eisenchloridlösung ist ebenso wie das feste Eisenchlorid das kräftigste der Eisenoxysalze. Sie koagulirt Eiweiss, wirkt daher im conc. Zustande auf Schleimhäuten und Wunden atzend, in starker Verdünnung adstringirend. Innerlich erzeugt sie in conc. Form heftige Magenentzündung. In starker Verdünnung zeigt sie allgemeine Eisenwirkung, stört aber die Verdauung. Man benutzt sie Aeusserlich als Aetzmittel bei wildem Fleisch, Kondylomen, Diphtherie, als blutstillendes Mittel, verdünnt zu adstringirenden Injektionen. Innerlich nur selten und dann entweder in Form von Tropfen oder von Pillen.

Eisenchlorid verträgt sich nicht mit Natriumkarbonat, Tannin, gerbstoffhaltigen Aufgüssen, Schleimen, Gummi arabicum, Opium, Morphin, Scaled cornutum, Ergotin, Eiweissstoffen, Quecksilbersalzen, Arsenik, Brechweinstein, Schwefelantimon etc. Hely giebt für die Eisenchloridlösung als Höchstgaben 1,0 g *pro dosi*, 4,0 g *pro die*.

Aether martiatas
Aether Ferri muriatici.
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 5,0
 Aethers 20,0
 Man lässt einen Tag unter häufigem Umschütteln stehen und giest dann den Aether ab.

Bacilli e Ferro sesquichlorato MARTY
Rp Ferri sesquichlorati crystallinati
 Radicus Althaeae aa 1,0
 Glycerini q s.

Ist bacillum unum Dosis V
 Bei chronischer Metritis Uteruskatarrh.

Colloidium ferratum
Colloidium martiatum Colloidium haemostaticum. Colloidium stypticum.
Rp Ferri sesquichlorati crystall 20
 Colloidi 18,0
 Ausserlich, als blutstillendes Mittel

Gossypium haemostaticum (Ergänzb.)
Gossypium stypticum (Nat. form.)
Elaeochloridwaite
Ergänzb. Nat. form.
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati (Ergänzb.) =
 1,38, Nat. form. =
 1,387) 500,0 500,0
 Aqueae 1100,0 500,0
 Gossypil depurati 1000,0 500,0
 Glycerini — 500,0

Glycerolatum martiatum CLAU.
Glycerinum cum Ferro sesquichlorato
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 2,5
 Glycerini 97,5
 Halbstündlich 1 Kaffeelöffel voll bei Group, Duphtherie.

Linalmestum martiatum.
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 20,0
 Aqueae destillatae aa 50,0
 Glycerini aa 50,0
 Bei Krampfadern, Blutadern, Varices, jeden 2 bis 4 Tag das auf Leinwand gestrichene Liment aufzupressen.

Liquor aureus contra perioncos.
Golden-Frostspiritus
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 20,0
 Spiritus diluti 30,0
 Die Frostanschwellung morgens und abends zu bestreichen. Man lasse 1/2 Stunde trocknen und verbinde das Glied mit Watte

Liquor haemostaticus ADRIAN
Haemostaticum JANSEN
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati
 Sella culmaria 25 10,0
 Aqueae destillatae 30,0
Mixtura anhaemoptoea OPOLZER.
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 15
 Aqueae destillatae 150,0
 Syrupi Papaveris 30,0
 Tincturae Opil simplicis 0,3
 Halbstündlich einen Esslöffel voll

Tinctura Ferri ammoniata
Tinctura Martis aperitiva Aropha
Paracelsi
Rp Ammonii chlorati (curati) 5,0
 Spiritus diluti (70 Vol Proc.) 20,0
 Man hat durch Digeriren und filtrirt mehrmals täglich 30—60 Tropfen

Tinctura Ferri Citro Chloridi (Nat. form.)
Tasteless Tincture of Iron
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati
 (1,887) 250,0 ccm
 Natrii citrici 460,0 g
 Spiritus (94 Vol Proc.) 160,0 g
 Aqueae destillatae q s ad 1 Liter

Tinctura Ferri sesquichlorati
Tinctura Ferri muriatici oxydatis
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 5,0
 Spiritus diluti (70 Vol Proc.) 20,0

Unguentum Ferri sesquichlorati
Unguentum haemostaticum
Rp Ferri sesquichlorati crystallinati 5,0
 Aqueae destillatae 10
 Adipis 20,0

Unguentum contra combustiones STARR.
STARR'sche Brandsalbe.
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 2,0
 Vasellini 16,0

Vet. Colloidium stypticum
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 5,0
 Colloidi 50,0
 Zum Bepinseln der Geschwüre am Ohr und an der Schwertsitze

Vet. Liquor vulnerarius stypticus.
Rp Liquoris Ferri sesquichlorati 10,0
 Aluminii sulfurici 5,0
 Acidi benzoici e Toluolo 1,5
 Aqueae communis 150,0
 Damit befeuchtete Charpie oder Leinwand in die Wunde zu legen.

IV Tinctura Ferri chlorati aetherea. Spiritus aethereus martiatas. Liquor anodynus martiatas Tinctura nervina BESTUSCHEFF Tinctura tonico-nervina BESTUSCHEFF Tinctura aurea LAKOTTE BESTUSCHEFF's Nerventropfen. LAKOTTE's Goldtropfen. Die von den einzelnen Pharmacopoen gegebenen Vorschriften weichen zwar in den Mengenverhältnissen von einander ab Sie stimmen aber zum Theil dann überein, dass man die Mischungen in langen cylindrischen, gut verstopften Flaschen zunächst dem Sonnenlichte aussetzen soll, bis sie farblos geworden sind. Dann soll man sie an einem dunklen Orte unter öfterem Lüften des Stopfens lassen, bis sie wieder goldgelbe Färbung angenommen haben Die einzelnen Vorschriften lauten

Anstr. Spiritus Ferri sesquichlorati aethereus Ferri sesquichlorati crystallinati (Fe₂Cl₆+12H₂O) 15,0, Spiritus Aethers (0,820) 180,0 Im Sonnenlicht entfärben, dann wieder gelb werden lassen

Brit. Tinctura Ferri perchloridi Liquoris Ferri sesquichlorati fortis (spec Gew = 1,42) 250 ccm, Spiritus von 90 Proc 250 ccm, Aqueae q s ad 1 Liter Durch einfaches Mischen zu bereiten

Germ Tinctura Ferri chlorati aetherea Aetherische Chloreisentinktur. Liquoris Ferri sesquichlorati (spec Gew 1,280—1,282) 1,0, Aethers 2,0, Spiritus 7,0 Im Sonnenlicht entfärben, dann wieder gelb werden lassen

Helv Spiritus aethereus ferratus Liquoris Ferri sesquichlorati (Spec Gew 1,28—1,29) 1,0, Spiritus aetherei 9,0 Im Sonnenlicht entfärben und wieder gelb werden lassen

U-St. Tinctura Ferri chloridi. Liquoris Ferri sesquichlorati (spec Gew 1,387) 250 cem Spiritus (94 Vol Proc) q s ad 1 Liter Die Mischung soll vor der Abgabe mindestens drei Monate stehen, dann vor Licht geschützt in Glasstopfenflaschen aufbewahrt werden

Tinctura Ferri Chloridi aetherea Nat. Form ist = Tinctura Ferri chlorati aetherea Germ

Man gibt diese mehrmals täglich zu 10—20—30 Tropfen in einem Glase voll Zuckerwasser bei Chlorose und Nervenschwäche

Sirup de perchlorure de fer (Gall) Liquoris Ferri sesquichlorati (spec Gew 1,28) 15,0, Sirupi Sacchari 985,0

V Ammonium chloratum ferratum Eisensalmiak (Germ Helv) Chlorure de fer et d'ammonium. Ammonium muriaticum martiatum Flores Salis ammoniaci martiales. Ist keine chemische Verbindung, sondern eine galenische Mischung

Germ Ammonii hydrochlorici 32,0 Th werden in einer Porcellanschale mit Liquoris Ferri sesquichlorati (1,280—1,282 spec Gew) 9,0 Th gemischt und unter fortwährendem Umrühren im Dampfbade zur Trockne verdampft Es enthalte etwa 2,5 Th metallisches Eisen 10 cem einer wässrigen Lösung, welche in 100 cem = 5,6 g Eisensalmiak enthält, werden nach Zusatz von 2 cem Salzsäure kurze Zeit zum Sieden erhitzt Nach dem Erkalten fügt man 0,5 g Kaliumjodid hinzu und lässt 1 Stunde bei gewöhnlicher Temperatur im geschlossenen Glase stehen Zur Bindung des ausgeschiedenen Jods sollen 2,5—2,7 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung erforderlich sein

Helv Liquoris Ferri sesquichlorati 1,0 Th, Ammonii hydrochlorici 6,0 Th, Aquae 3,0 Th werden im Wasserbade unter Umrühren zur Trockne verdampft

Pomeranzengelbes, krystallines, etwas hygroskopisches Pulver, in 3 Th Wasser löslich

Vor Licht geschützt aufzubewahren Anwendung zu 0,1—0,8—0,5 g mehrmals täglich als roborentes Eisenmittel und zur Beförderung des Auswurfes bei Bronchitis

VI Liquor Ferri oxychlorati (Germ) Ferrum oxychloratum solum (Helv)

Liquor Ferri peroxychlorati Eisensubchloridlösung Peroxyde de fer soluble Eisenchloridlösungen sind im Stande, grosse Mengen von frisch gefälltem Ferrihydroxyd aufzulösen Diese Lösungen haben eigenthümliche, rothbraune Färbung Wenn das Eisenchlorid mit genügenden Mengen Ferrihydroxyd verbunden ist, so lässt sich in der Lösung das Chlor durch Silbernitrat nicht ohne weiteres nachweisen

Darstellung Diese ist nach Germ und Helv die gleiche, nur schreibt die Helv einige überflüssige Umständlichkeiten zur Fällung des Ferrihydroxydes vor

Man mischt 350 Th Ferriehloridlösung (von 1,280—1,282 spec Gew) mit 1600 Th kaltem destillirten Wasser Sodann mischt man in einem hinreichend geräumigen Gefässe 350 Th Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc NH_3) mit 2200 Th kaltem destillirten Wasser und giesst die Ferriehloridlösung unter Umrühren in die verdünnte Ammoniakflüssigkeit Jede Temperaturerhöhung ist auszuschliessen, sehr zweckmässig ist es, die Ammoniakflüssigkeit durch Eintragen einiger Eisstücke kalt zu halten Nach Beendigung der Fällung muss die Flüssigkeit deutlich nach Ammoniak riechen (!) und rothes Lackmuspapier bläuen Auch hier ist (wie bei Liquor Ferri acetici S 1092) darauf hinzuwirken, dass der Niederschlag wirklich aus normalem Ferrihydroxyd $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$ besteht und weder wasserärmere Hydrate noch Ferrioxychloride enthält Riecht die Flüssigkeit zu Ende der Fällung nicht deutlich nach Ammoniak, so muss von diesem noch zugegossen werden Da in dieser Anweisung schon ein Ueberschuss von Ammoniak vorgeschrieben ist, so würde das Eintreten dieses Falles darauf hinweisen, dass entweder die Ferriehloridlösung zu sauer oder die Ammoniakflüssigkeit zu schwach ist Den Niederschlag sammelt man nach sechs-stündigem Stehen auf einem leinenen Kolatorium und wäscht ihn unter Nachgiessen von destillirtem Wasser so lange aus, bis sich das Abtropfende, nach dem Ansäuern mit Salpetersäure, mit Silbernitrat nicht mehr trübt Dann legt man die Kanten des Kolatoriums aneinander, und unter Umschnüren mit Bindfaden schliesst man es beutel förmig oder in einer Weise, dass das Kolatorium mit seinem Inhalte einem zuge schnürten Beutel ähnlich

ist Man legt es nun einige Stunden in destillirtes Wasser, hierauf den Beuteltheil auf den äusseren Boden einer umgestülpten porcellänen Abdampfschale, so dass das aus dem Inhalte Abtropfende abwärts fließen kann, drückt den Zipfeltheil des Kolatoriums mit den Händen aus, überdeckt den Beutel mit einer Porcellanplatte oder einem Teller und beschwert den Teller nach und nach 2stündlich mit Gewichten, so dass wohl die Flüssigkeit sehr langsam aus dem Niederschlage austreten, aber von dem Niederschlage selbst nichts durch die Maschen des Gewebes treten kann. Mittels einer Presse lässt sich dieses Ausdrücken im Anfang weniger zweckmässig bewerkstelligen. Nachdem der grösste Theil des Wassers aus dem Beutel allmählich ausgedrückt ist, kann man mit der Presse nachhelfen. Der Druck auf den Niederschlag kann bis zu 10–15 kg nach und nach verstärkt werden. Die Masse hat dann ein fast gleiches Gewicht wie die zur Fällung verwendete Ferrichloridlösung und eine bröcklige Konsistenz. Man giebt sie in eine tarirte Flasche mit weiter Öffnung und übergiesst sie darin mit 30 Th Salzsäure von 25 Proc HCl. Man setzt einen Stopfen auf und schüttelt gut durch. Hierauf stellt man die Mischung an einen kühlen schattigen Ort und wiederholt das Umschütteln alle 3–4 Stunden. Im Verlaufe von 1–2 Tagen ist dann Lösung erfolgt. Wenn es nicht unbedingt nöthig ist, so vermeide man es, die Lösung durch Erwärmen zu befördern, wenn dies auch zulässig ist. Man verdünnt auf etwa 800 Th, lässt nun einige Tage absetzen, giesst die Lösung klar ab und bringt sie durch Zusatz von Wasser auf das vorgeschriebene spec Gewicht.

Eigenschaften Eine braunrothe, klare oder fast klare, sauer reagirende Flüssigkeit von nur schwach adstringirendem Geschmacke, in 100 Th = 3,5 Th metall. Eisen enthaltend. Das spec Gewicht ist = 1,050 bei 15° C. Sie lässt sich mit Wasser, wenig Weingeist, auch mit Zuckerlösung ohne Trübung mischen. Konc. Salzlösungen scheiden Ferrhydroxyd aus, durch Kalilauge, Natronlauge oder Ammoniak wird gleichfalls Ferrhydroxyd gefällt. Kaliumferrocyanid erzeugt blaue, Gerbsäurelösung schwarze Fällung. Das Präparat gerinnt nach öfterem Erhitzen, in der Kälte durch Einwirkung von Spuren Schwefelsäure, Alkalien, Carbonaten und Sulfaten der Alkalien. Nicht verändert wird es durch Gegenwart kleiner Mengen von Salzsäure und Salpetersäure. Viele Neutralsalze, z. B. Ferrosulfat, Magnesiumsulfat, erzeugen Fällung. Beim Vermischen mit Erweisslösung entsteht, wenn die Flüssigkeit völlig neutral gemacht wird, ein rostfarbener Niederschlag von Ferralbuminat (s. S. 1095).

Seiner chemischen Zusammensetzung nach kann das Ferroxychlorid aufgefasst werden als eine Verbindung von 1 Mol Fe_2Cl_3 + 8 Mol $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$, 100 Th. enthalten 3,5 Th. metallisches Eisen, entsprechend 7,07 Th. der Verbindung $\text{Fe}_2\text{Cl}_3 + 8 \text{Fe}_2(\text{OH})_6$.

Prüfung 1 ccm flüssiges Eisenoxychlorid wird mit 19 ccm Wasser verdünnt und hierauf mit 1 Tropfen Salpetersäure und 1 Tropfen Silbernitratlösung versetzt. Die Flüssigkeit muss im durchfallenden Lichte klar erscheinen. Eine Trübung würde ungehörigen Chlorgehalt anzeigen. Es würde alsdann der Schluss zu ziehen sein, dass 1 Mol Fe_2Cl_3 mit weniger als 8 Mol $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$ verbunden ist. Die Verhältnisse sind genau einzuhalten, insbesondere ist nur 1 Tropfen Salpetersäure und 1 Tropfen Silbernitratlösung anzuwenden. Würde mehr Salpetersäure zugesetzt werden, so würde ein Gemisch von Ferrinitrat und Ferrichlorid entstehen und infolgedessen das Chlor durch Silbernitrat nachweisbar werden.

Zur quantitativen Bestimmung des Eisengehaltes kann man a) eine gewogene Menge mehrmals mit Salpetersäure eindampfen, glühen und den Rückstand als Ferroxyd, Fe_2O_3 , wägen, oder b) eine gewogene Menge mit einem Ueberschuss von Ammoniakflüssigkeit fällen, den Niederschlag auswaschen, trocknen, glühen und als Ferroxyd wägen, c) missanalytisch verfahren. 5,6 g des Präparates werden mit 3 g Salzsäure schwach erwärmt, bis eine hellgelbe Lösung resultirt. Nach dem Erkalten fügt man 20 ccm Wasser und 2 g Jodkalium hinzu, und lässt 1 Stunde in verschlossenen Gefässe bei gewöhnlicher Wärme stehen. Alsdann füllt man zu 100 ccm auf und titirt 20 ccm dieser Lösung mit $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung. Von letzterer müssen zur Bindung des ausgeschiedenen Jods 7 ccm verbraucht werden.

Aufbewahrung Dieselbe erfolge in gut geschlossenen Gefässen an einem kühlen Orte, vor Sonnen- oder Tageslicht geschützt, da durch Einwirkung desselben die Abscheidung von Niederschlägen begünstigt wird.

Dispensation. Wird *Liquor Ferri oxydati dialysati* verordnet, so darf (Germ), bez soll (Helv) *Liquor Ferri oxychlorati* abgegeben werden

Sirupus Ferri dialysati, *Sirupus Ferri oxychlorati* (Hamb Vorschr) Eisen-oxychloridsirup *Liquoris Ferri oxychlorati* 40,0, *Aquae destillatae* 100,0, *Sacchari* 210,0. Enthält 0,56 Proc metallisches Eisen

VII Liquor Ferri oxydati dialysati (Ergänz b) **Ferrum hydroxydatum dialysatum liquidum** (Aust) Dialysirtes, flüssiges Eisenhydroxyd. Dialysirtes Eisen Fer BRAVAIS Das thatsächlich durch Dialyse dargestellte Präparat ist dem Ferroxychlorid zwar ziemlich ähnlich, aber doch nicht gänzlich mit demselben identisch

Darstellung 100 Th Ferrichloridlösung verdünnt man mit 150 Th destillirtem Wasser, kühlt die Mischung ab und versetzt sie in kleinen Antheilen unter Umrühren und Ausschluss jeder Erwärmung mit einer Mischung von 25 Th Ammoniakflüssigkeit und 25 Th Wasser. Wenn nach 1–2 Stunden die Flüssigkeit völlig klar geworden ist, fügt man ihr vorsichtig so viel Ammoniakflüssigkeit zu, bis eine bleibende, schwache Trübung entsteht und beseitigt diese durch vorsichtige Zugabe von etwas Ferrichloridlösung (klärt sich die Flüssigkeit nach dem ersten Zusatz von Ammoniak nach einiger Zeit nicht völlig, so giebt man natürlich kein Ammoniak mehr zu, sondern beseitigt die Trübung durch Zugabe von Ferrichloridlösung)

Diese Lösung giebt man in einen Dialysator und unterwirft sie in diesem solange der Dialyse (s unten), bis sie neutral ist, und das die Membran umgebende Wasser nicht mehr bräunlich gefärbt ist und kein Chlor oder wenigstens nur Spuren desselben enthält. Ist dies der Fall, so bringt man die Lösung durch Eindunsten oder durch Verdünnen mit Wasser auf das spec Gewicht 1,05

Eigenschaften Eine rothbraune, klare, neutrale, kaum nach Eisen schmeckende Flüssigkeit, welche sich von der sonst ähnlichen Ferroxychloridlösung durch folgende Momente unterscheidet

Die mit Wasser verdünnten (1 : 20) Lösungen zeigen folgendes Verhalten

	Ferroxychlorid	Dialysirtes Eisenhydroxyd
Ferrocyankalium	Blaue Fällung	Schwache Trübung ohne Färbung
Rhodanammonium	Blutrothe Färbung	Geringe Trübung, die Flüssigkeit wird heller gelb
Gersäure	Blauschwarze Ferritannatlösung	Trübung, auch nach mehrstündigem Stehen kein Niederschlag
Silbernitrat	10 ccm mit 3 Tropfen Salpetersäure zeigen nach Zusatz von 10 Tropfen Silbernitratlösung im auffallenden wie im durchfallenden Lichte starke Trübung	10 ccm mit 3 Tropfen Salpetersäure werden erst nach 80 Tropfen des Reagens im auffallenden Lichte trüb, im durchfallenden Lichte klar

Die Lösung kann auf 70–80° C, ja bis zum Sieden erhitzt werden, ohne dass unlösliche Antheile sich ausscheiden, sie kann im Wasserbade zur Trockne abgedunstet werden, der Verdunstungsrückstand ist in Wasser löslich. Sie enthält bei einem spec Gew von 1,05 bei 15° C = 8,5 Proc metall. Eisen oder 5 Proc Eisenoxyd

Ihrer chemischen Zusammensetzung nach ist sie eine Lösung eines sehr stark basischen Ferrichlorids, d. h. das Ferrhydroxyd wird durch die möglichst geringste Menge Ferrichlorid in Lösung gehalten

Prüfung. Werden 5 ccm des Präparates mit 5 ccm verdünnter Salpetersäure erwärmt, bis die Lösung gelb geworden ist, darauf mit 4,5 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Silbernitratlösung versetzt, so soll nach dem Umschütteln und Filtriren eine klare Flüssigkeit erhalten werden, welche durch Silbernitrat nicht mehr getrübt wird. Vor Luft geschützt aufzubewahren.

Dispensation. Von den Pharmakopöen schreibt nur die Austr vor, dass ihr *Ferrum hydroxydatum dialysatum liquidum* in der That durch Dialyse bereitet werden soll.

Germ sagt Wenn Liquor Ferri oxydati dialysati verordnet wird, so darf Liquor Ferri oxychlorati gegeben werden. Helv Wenn Liquor Ferri dialysati verordnet wird, so soll Ferrum oxychloratum solutum gegeben werden.

Dialyse. Der Vorgang der Dialyse beruht bekanntlich darauf, dass zwei Flüssigkeiten von verschiedener Zusammensetzung, welche von einander durch eine Membran getrennt sind, sich durch diese hindurch ins Gleichgewicht zu setzen suchen, soweit wenigstens ihre diffusionsfähigen Bestandtheile, die sog. Krystalloide, in Betracht kommen. Als Membran benutzt man heute das für die Zuckerfabrikation fabricirte Dialyspergamentpapier (Osmose Papier, s. S. 720). Man beachte wohl, dass nicht das gewöhnliche zu Verpackungszwecken dienende Pergamentpapier hierfür benutzt werden kann. Für Dialyse nur einigermaßen grosser Mengen benutzt man den nachstehenden, von KRUSS angegebenen Dialysator.

Der Dialysator besteht aus einem langlich viereckigen fischen Kasten. Die Länge des Kastens ist 43 cm, die Breite bei 23 cm, die Tiefe 3 cm. An jeder der Breitseiten

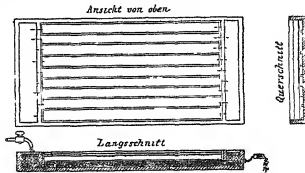


Fig. 243. Dialysator nach KRÜSS.

Der Dialysator besteht aus einem langlich viereckigen fischen Kasten. Die Länge des Kastens ist 43 cm, die Breite bei 23 cm, die Tiefe 3 cm. An jeder der Breitseiten der Kastens ist eine Scheidewand von ebenfalls 3 cm Höhe angesetzt, die am Boden befestigt ist und sich in einem Abstand von 2 cm von der Breitseite befindet, so dass zwei kleine Behälter entstehen, von welchen der eine für die Aufnahme des frischen Wassers dient, während der andere das verbrauchte Wasser aufnimmt. Zwischen diesen beiden schmalen Behältern befindet sich ein Raum von 38 cm Länge. Dieser Raum ist auf dem Boden mit einer Anzahl Leisten versehen, welche 5 mm breit und ebenso hoch in einem Abstand von 1,5 cm von einander parallel mit den Längsseiten laufen und sich an die Scheidewände anschliessen. Auf diese Leisten kommt das Pergamentpapier zu liegen. Die Länge und Breite des Papiers ist gleich der des mittelsten Raumes vermehrt um 6 cm. Man schlägt nun an allen vier Seiten des Papiers einen Streifen von 8 cm Breite aufwärts um die an den vier Eckpunkten entstehenden dreieckigen Stücke auf die Seite, so dass man ein flaches Papierkästchen erhält, welches gerade in den mittelsten Raum des Dialysators passt. Das Papier wird jetzt auf die Seiten aufgelegt, so dass die aufstehenden Seiten durch die Längsseiten des Kastens und die Scheidewände gestützt werden. Das Papier kann man sich der Bequemlichkeit halber auch auf einem gesonderten Rahmen falten, dessen Abmessungen um ein wenig kleiner sind als der Innenraum des Kastens, man setzt dann das auf dem Rahmen gefaltete Papier mit diesem in den Kasten und entfernt sodann den Rahmen wieder, da dieser sonst den Raum für die dialysirende Schicht unnöthig verkleinern würde. Man lässt nun das Wasser in das erste Reservoir einfließen. Dasselbe gelangt durch Oeffnungen, welche unten in den Scheidewänden zwischen den Leisten angebracht sind, in den mittleren Raum, fließt dort langsam an der Unterseite des Pergamentpapiers entlang und gelangt ebenfalls durch Oeffnungen in der zweiten Scheidewand in das dritte Reservoir, von wo es den Dialysator durch eine in der Nähe des Bodens durch die Aussenwand gebohrte Oeffnung von 1,5 cm Durchmesser verlässt.

Um zu verhüten, dass der Papierkasten zu stark auf die Leisten aufdrückt, hat man Sorge zu tragen, dass das Niveau der Flüssigkeit innerhalb in gleicher Höhe mit dem Wasser in den beiden Aussenbehältern zu stehen kommt. Dies lässt sich durch folgende Regulirung des Abflusses erreichen. In die Ausflussöffnung des Kastens wird mittels eines Korkes ein zweimal rechtwinklig gebogenes Glasröhrchen eingesetzt, so dass man durch Drehung des Röhrchens das Wasser im Dialysator leicht auf die gewünschte Höhe einstellen kann. Um das Abtropfen des Wassers zu befördern, ist ein weiteres, schief abgeschliffenes Röhrchen mittels eines Korkes aufgesetzt.

Man gießt nun die zu dialysirende Ferroxychloridlösung in etwa 1 cm hoher Schicht in den Pergamentpapierkasten und lässt das Wasser, nachdem sich der Apparat gefüllt hat, so zu laufen, dass in der Minute etwa 30 Tropfen zu- und ablaufen.

Antimiasmatischer Likör von Dr. Korne in Geerttrudenberg, Mittel gegen Cholera, Ruhr, Typhus, Pocken, Röheln, Scharlach, Masern, Diphtherie, ist Eisenchloridlösung mit viel freier Salzsäure

LEGOUX's Mittel zur Behandlung des Schwefelfusses. Liqueur Ferri sesquichlorati 30,0, Glycerin 10,0, Olei Bergamottae gtt. XX

LÖFFLER's Diphtheriemittel. Spiritus 60,0, Toluol 36,0, Liqueur Ferri sesquichlorati 4,0, Mentholi q s Die erkrankten Stellen werden alle 3—4 Stunden mit einem in obiger Lösung getränkten Wattebausch betupft

WOLLMAN's Desinfektionsmittel. In den Handel gelangt eine Flüssigkeit und ein Pulver Zur Darstellung werden Eisenoxydhydrat enthaltende Mineralen mit Sagemehl gemischt, zu Haufen geschichtet, diese mit Salzsäure befeuchtet und sich selbst überlassen Das Ablaufende ist WOLLMAN's Desinfektionslösung, das Zurückbleibende WOLLMAN's Desinfektions-Streupulver Beide enthalten wechselnde Mengen Ferrochlorid und Ferrichlorid B FISCHER fand Wasser 43,2, Gesamtisen (Fe) 11,4, davon Fe_2O_3 in Wasser löslich 9,5, Fe_2O_3 in Salzsäure löslich 6,9, ferner Chlor 10,8, Kieselsäure und Sand (in HCl unlöslich) 8,4, Sagemehl 12,7

Eisencognac von GOLLIEZ enthält in 100 cem = 0,5 g Eisenoxyd und 18,5 g Alkohol und wird daher dargestellt durch Vorsetzen von 10 cem Ferroxychlorid mit 90 Th eines Brantweins von 20 Gewichtsprocent Alkohol (möglicherweise eine Mischung aus gleichen Theilen Cognac und Wasser) B FISCHER

Ferrum sulfuratum.

Ferrum sulfuratum. Ferrosulfid. Schwefeleisen. Einfach-Schwefeleisen **Sulfure de fer.** Sulfid of iron. FeS . Mol Gew. = 88. Man hat von dieser Verbindung zwei Modifikationen das auf trockenem Wege und das auf nassem Wege bereitete, zu unterscheiden

! Ferrum sulfuratum fusum Ferrum sulfuratum (Ergänz.) **Sulfure de fer par voie sèche** (Gall.) Dieses Präparat wird von chemischen Fabriken in genügender Reinheit bezogen, und nur im Nothfall bewirkt man seine Darstellung im pharmaceutischen Laboratorium

60 Th reine Eisenfeile und 45 Th sublimirter Schwefel werden abwechselnd in 0,8 cm dicken Lagen in einen irdenen Schmelztiegel bis zu $\frac{1}{4}$ seines Rauminhaltes unter Drücken eingeschichtet Dann wird der Tiegel, nachdem er mit dem Deckel geschlossen ist, zwischen Kohlen erhitzt Schon bei verhältnismässig mässiger Hitze verbindet sich das Eisen mit dem Schwefel. Es tritt eine sehr lebhafte Reaktion ein, welche sich durch Auftreten reichlicher Schwefeldämpfe zu erkennen giebt. Man erhitzt alsdann unter Verstärkung des Feuers weiter, bis der überschüssige Schwefel verdampft und das gebildete Schwefeleisen geschmolzen ist, und giesst den Fluss entweder auf eine Eisenplatte oder in Stabformen aus

Eigenschaften. Dunkelgrane oder granschwarze, nach längerer Aufbewahrung auch bronzefarbene, zusammengesenkerte, stellenweise bläuliche, harte Massen ohne Geruch und Geschmack, vom spec. Gew 4,7 In verdünnten Säuren (HCl oder H_2SO_4) muss es nahezu ohne Rückstand unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff gelöst werden. Das entwickelte Gas muss nahezu vollständig von Kalilauge absorbiert werden (Wasserstoff wird nicht absorbiert) Wird das in einer Waschflasche mit Wasser gewaschene Gas in rauchende Salpetersäure geleitet, so darf beim Verdampfen derselben kein Rückstand hinterbleiben, der, in den MARSH'schen Apparat gebracht, Flecken oder Spiegel von Arsen verursacht

Aufbewahrung An einem trockenen Orte, in gut geschlossenen Gefässen

Anwendung. Zur Darstellung von Schwefelwasserstoffgas s S 118 Man unterscheidet im Handel verschiedene Sorten dieses Schwefeleisens Die gewöhnliche Sorte, von welcher 1 kg etwa 25 Pfg kostet, enthält stets noch geringe Mengen von Arsen. Zur toxiologischen Analyse verwendet man Ferrum sulfuratum absolut arsenfrei zur forensischen Analyse, von welchem sich 1 kg im Einkauf auf 4 Mk. stellt.

Hepar Sulfuris martiale, ein Gemisch aus Kaliumsulfid und Ferrosulfid 40 Th trockenes Kaliumkarbonat, 40 Th gewaschener sublimierter Schwefel und 20 Th feine Eisenspäne oder Eisenpulver werden gemischt in einen Tegel gefüllt und wie oben bei Bereitung des Ferrosulfids bemerkt ist behandelt. Eine graubraune Masse, welche in wohl verstopfter Flasche aufzubewahren ist.

II Ferrum sulfuratum praecipitatum Ferrum sulfuratum hydratum. Sulfure ferreux par voie humide (Gall) Frisch gefälltes Schwefeleisen. Die Gall lässt es bereiten durch Fällung einer Lösung von 189,0 g krystall Ferrosulfat mit einer Lösung von 120,0 g krystall Natriummonosulfid ($\text{Na}_2\text{S} + 9\text{H}_2\text{O}$)

Bereitung 32,0 g krystallisiertes Ferrosulfat werden zu Pulver verrieben mit 50,0 g Aetzammon und 1000,0 g Wasser übergossen. In die bisweilen umzudrehende Flüssigkeit wird nun Schwefelwasserstoffgas bis zur Uebersättigung eingeletet. Der Niederschlag wird in einem Filter gesammelt, mit etwas Wasser ausgewaschen und für irgend einen Zweck (zur Darstellung einer Mixtur, eines Sirups etc.) verwendet. Er enthält 10,0 g Ferrosulfid.

Man beachte, dass das Präparat nicht getrocknet wird, sondern stets noch feucht zur Verwendung gelangt. Will man es aufbewahren, so geschieht dies unter ausgekochtem destillirtem Wasser oder unter Schwefelwasserstoffwasser in kleinen, völlig gefüllten Flaschen. — Verwendung findet das Schwefeleisen gelegentlich als Antidot bei Metallvergiftungen.

Sirupus Ferri sulfurati, Schwefeleisensirup. Der nach vorstehender Vorschrift gewonnene Ferrosulfidniederschlag (aus 32,0 g kryst. Ferrosulfat) wird mit 500,0 destillirtem Wasser, in welchem 5,0 kryst. Natriumkarbonat und 2,0 trockenes Aetzammon gelöst sind, ausgewaschen, dann, so feucht wie er ist, sofort mit 125,0 Zuckerpulver versetzt und im geschlossenen Gefäß bis zur Auflösung des Zuckers digerirt. Endlich wird mit soviel destillirtem Wasser verdünnt, dass das Gewicht des Sirups 200,0 beträgt. Dieser Sirup enthält gut umgeschüttelt etwa 5 Proc. Ferrosulfid.

Er wird zum Gebrauch jedesmal frisch bereitet. Man giebt ihn (am besten mit Magnesiämilch, Lac Magnesiae, abwechselnd) bei Vergiftungen mit Metall-, besonders Blei- und Quecksilbersalzen nach Umständen zu $\frac{1}{4}$ –1 Esslöffel alle halbe bis ganze Stunden und nach jeder Dosis ebensoviel von der Magnesiämilch. Vorzuziehen ist die alsbaldige Mischung von 200,0 des Ferrosulfidsirups mit einer Mischung aus 5,0 Magnesia usta in 50,0 Wasser oder auch das Duflos'sche Präparat.

Magnesia cum Ferro sulfurato in Aqua. Antidotum Duflosii, DUFLOS' Antidotum. Der aus 32,0 krystallisiertem Ferrosulfat gewonnene Ferrosulfid-Niederschlag wird mit 8,0 gebrannter Magnesia und 56,0 Wasser gut durchmischt und endlich mit soviel Wasser versetzt, dass die Mischung 160,0 beträgt.

Es wird in ganz gefüllten, gut verstopften Flaschen an einem kühlen Orte aufbewahrt.

Ferrum sulfuricum oxydulatum.

I. Ferrum sulfuricum (Aust. Germ. Helv.) Sulfate ferreux officinal (Gall.) Ferri Sulphas (Brit. U. St.) Ferrum sulfuricum purum seu crystallisatum. Vitriolum Martis purum. Reiner Eisenvitriol. Ferrosulfat. Reines schwefelsaures Eisenoxydul. $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 278. Man kann dieses Präparat sowohl in gut ausgebildeten Krystallen als auch in Form eines krystallinischen Pulvers gewinnen.

Dasstellung. A) der Krystalle. 1000 g destillirtes Wasser werden in einem Kolben von etwa 3 Liter Fassungsraum durch Umschwenken des Kolbens in wirbelnde Bewegung versetzt, worauf man 250 g reine, lichte Schwefelsäure in dünnem Strahle zutropfen lässt. In diese Mischung trägt man 165 g Eisendraht, der durch Abreiben gereinigt und in Bündel zusammengedreht ist, ein. Sobald die Wasserstoffentwicklung nachlässt, erwärmt man den Kolben im Dampfbade, zunächst kurze Zeit, später andauernd, bis die Wasserstoffentwicklung aufhört. — Die so erzielte Lösung wird in eine Flasche, welche 80 Th verdünnte Schwefelsäure enthält, hineingefiltrirt. Alsdann dampft man das Filtrat bis zum Salzbauteilen ein und lässt es an einem kühlen Orte krystallisiren. Die Krystalle lässt man in einem Trichter abtropfen, wäscht sie mit wenig Wasser, dann mit etwa 50procentigem Alkohol nach und trocknet sie durch Walzen auf Filtrirpapier bei ge-

wöhnlicher Temperatur Man passt den Zeitpunkt ab, wenn die Krystalle trocken sind, und bringt sie alsdann sogleich in die Gefässe, lässt sie nicht durch unnötiges Liegen an der Luft verwittern — Es mag hier gleich bemerkt werden, dass das Ferrosulfat aus der neutralen oder aus schwachsaurer Lösung in bläulichgrünen, aus stark schwefelsaurer Lösung aber in grasgrünen Krystallen anschießt.

B) des Krystallpulvers Man löst wie sub A 165 g Eisendraht in einer Mischung von 1000 g Wasser und 250 g kono Schwefelsäure und filtrirt diese Lösung noch warm in ein Gefäss, welches 500 g Alkohol (90—95 Vol Proc) enthält, der während des Einfiltrirens der Lösung durch Umrühren mit einem Glasstabe in Bewegung erhalten wird. Das Ferrosulfat scheidet sich alsdann in Form eines blass bläulichgrünen Krystallpulvers ab. Das Krystallpulver sammelt man nunmehr auf einem leinenen Kolatorium, wäscht es mit 50 procentigem Weingeist, bis es nur noch sehr schwach sauer reagirt, presst es alsdann leicht ab und trocknet durch Wälzen auf Filtrpapier und Ausbreiten auf diesem in dünner Schicht, bis es lufttrocken geworden ist. Das lufttrockne Präparat bringt man sogleich in die Aufbewahrungsgefässe.

Eigenschaften. Entweder blass-grünlich-blaue, schiefhomboidische (monokline) Krystalle oder ein weisslich-blassblau grünlisches Krystallpulver, löslich in 1,8 Th Wasser von gewöhnlicher Temperatur oder in 0,5 Th Wasser von 100° C, in Alkohol oder Aether unlöslich. Die wässrige Lösung ist blass grünlich-blau, reagirt sehr schwach sauer und verwandelt sich unter Sauerstoffaufnahme aus der Luft allmählich in eine Ferroferrisalz-lösung, welche eine braungelbe Farbe hat und ein gelbes basisches Salz (Ferroferrisulfat) absetzt. Diese Oxydation kann einige Zeit verzögert werden durch Anäuern der wässrigen Lösung mit etwas verdünnter Schwefelsäure. Beim Liegen an der Luft verwittern die Krystalle des Ferrosulfats allmählich, bei einer Temperatur von 30—40° C ziemlich schnell, zu einer fast weissen Masse. Sind die Krystalle feucht oder befinden sich dieselben in feuchter Luft, so werden sie braungelb unter Bildung von Ferroferrisulfat. Erhitzt, schmelzen die Krystalle, lassen bei 100° C $\frac{1}{4}$ ihres Krystallwassers abdunsten, verlieren aber erst zwischen 250—300° C das letzte $\frac{1}{4}$ Krystallwasser, das sogenannte Konstitutionswasser.

Das bei gewöhnlicher Temperatur aus der konzentrierten Lösung krystallisierende und das durch Alkohol gefällte Ferrosulfat haben beide die Zusammensetzung $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$. Bei 80° C krystallisirt aus der gesättigten Lösung ein Salz von der Zusammensetzung $\text{FeSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$ in geraden, rhombischen Säulen.

Prüfung. 1) Die mit ausgekochtem destillirten Wasser bereitete wässrige Lösung reagire nur schwach sauer (stark saure Reaktion zeigt freie Schwefelsäure an) und werde nach dem Anäuern mit Salzsäure durch Schwefelwasserstoff nicht verändert (Dunkle Färbung oder Fällung = Kupfer oder Blei) — 2) Werden 2 g des Salzes in wässriger Lösung mit Salpetersäure oder Bromwasser oxydirt und dann mit einem Ueberschusse von Ammoniakflüssigkeit versetzt, so darf das farblose Filtrat durch Schwefelwasserstoffwasser nicht verändert werden, auch beim Abdampfen und Gluhen einen wägbaren Rückstand nicht geben. Blaufärbung der ammoniakalischen Lösung würde Kupfer, ein durch Schwefelwasserstoff entstehender weisser Niederschlag würde Zink anzeigen, ein glühbeständiger Rückstand würde Magnesium und Alkalisalze anzeigen. 3) Wird 1 g des Ferrosulfats mit Natronlauge erhitzt, so darf der Geruch nach Ammoniak nicht auftreten (Verwechslung mit dem ähnlich ansehenden Ferro-Ammoniumsulfat).

Spec. Gewicht und Gehalt der Lösungen an krystallisirtem Ferrosulfat bei 15° C.

Proc. FeSO_4 + $7\text{H}_2\text{O}$	Spec. Gew bei 15° C	Proc. FeSO_4 + $7\text{H}_2\text{O}$	Spec. Gew bei 15° C	Proc. FeSO_4 + $7\text{H}_2\text{O}$	Spec. Gew bei 15° C	Proc. FeSO_4 + $7\text{H}_2\text{O}$	Spec. Gew bei 15° C	Proc. FeSO_4 + $7\text{H}_2\text{O}$	Spec. Gew bei 15° C
40	1,289	32	1,187	24	1,137	16	1,088	8	1,043
39	1,282	31	1,180	23	1,131	15	1,082	7	1,037
38	1,226	30	1,174	22	1,125	14	1,077	6	1,032
37	1,219	29	1,168	21	1,118	13	1,071	5	1,027
36	1,213	28	1,161	20	1,112	12	1,065	4	1,021
35	1,206	27	1,155	19	1,106	11	1,059	3	1,016
34	1,200	26	1,149	18	1,100	10	1,054	2	1,011
33	1,193	25	1,143	17	1,094	9	1,048	1	1,005

II Ferrum sulfuricum siccum (Aust. Germ. Helv.) Ferri Sulphas exsiccatus (Brit. U-St.) Ferrum sulfuricum exsiccatum. Entwässertes Ferrosulfat. Getrocknetes Ferrosulfat.

Darstellung Man legt Ferrosulfat (als Krystallmehl) zwischen zwei Fließpapierschichten, in ungefähr 0,5 cm dicker Schicht locker ausgebreitet, an einen Ort, welcher 20–30° C warm ist. In einer über 45° C hinausgehenden Wärme würde das Salz schmelzen. Die Kryställchen verwittern bei lauer Wärme oberflächlich in kurzer Zeit und schmelzen dann, in die Wärme des Wasserbades gebracht, nicht mehr. In letzterer lässt man das Pulver unter bisweiligem Umrühren 1½–2 Tage, um es schliesslich noch eine Stunde hindurch im Sandbade bei ca 120° C zu erhitzen, nach welcher Zeit die Verdampfung der 6 Mol Wasser sicher vollendet sein wird. Das in eine tauchte Porcellanschale übergeführte Salz wird wiederholt bezüglich seines Gewichtsverlustes kontrollirt und ist genügend entwässert, wenn 100 Th auf 64 Th reducirt sind. Völlig vom Krystallwasser (6H₂O) befreit, beträgt der Rückstand 61,15 Proc.

Wurde man das Krystallpulver sofort im Wasserbade auch mit aller Vorsicht langsam erwärmen, so kann dennoch leicht Schmelzung eintreten. Das geschmolzene Salz müsste erkaltet wieder zu einem Pulver zerrieben werden.

Eigenschaften Ein weisses, in Wasser unter Selbsterwärmung langsam, aber völlig lösliches Pulver, welches ungefähr die Zusammensetzung FeSO₄ + H₂O hat. Auf seine Reinheit ist es wie das krystallisirte Salz zu prüfen.

Bestimmung des Eisengehaltes Die Lösung von 0,2 g des getrockneten Ferrosulfates in 10 ccm verdünnter Schwefelsäure werde mit Kaliumpermanganatlösung (5 = 1000) bis zur bleibenden Rothung versetzt, nach eingetretener Entfärbung, welche nothigenfalls durch Zusatz von einigen Tropfen Weingest veranlasst werden kann, werde 1 g Kaliumjodid zugegeben, und die Mischung bei gewöhnlicher Wärme im geschlossenen Gefässe eine Stunde lang stehen gelassen, es müssen alsdann zur Bindung des ausgeschiedenen Jods mindestens 10,8 ccm der $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden, entsprechend einem Gehalte von 20,14 Proc. metall. Eisen. Das getrocknete Ferrosulfat wird namentlich zur Bereitung der Pilulae aloëticae ferratae gebraucht. Es ist in einem gut verschlossenen Gefässe vor Feuchtigkeit geschützt aufzubewahren, da es sonst Wasser aus der Luft aufnimmt und theilweise wieder in das wasserhaltige Salz übergeht.

Aufbewahrung. Das krystallisirte und das durch Alkohol gefällte Ferrosulfat sind beide lange Zeit haltbar (das durch Alkohol gefällte ist aber immer das haltbarere), wenn sie völlig lufttrocken und frei von ungebundener Schwefelsäure sind. Sind sie aber feucht oder enthalten sie freie Schwefelsäure, oder hat feuchte Luft zu ihnen Zutritt, so oxydiren sich die Krystalle, indem sie sich oberflächlich mit rostfarbigen Flecken bedecken. Es ist also wesentlich, das gut gewaschene und völlig lufttrockene Salz in trockene, nicht zu grosse Gefässe zu füllen und diese gut zu verstopfen.

Anwendung. Das reine Ferrosulfat ist ein kräftiges Eisenmittel und beschränkt besonders die Absonderung der Schleimbaut der Verdauungswege. In grossen Gaben wirkt es ätzend und erzeugt Entzündung der Magenschleimbaut. Man gibt es innerlich zu 0,05–0,1–0,2 g drei- bis viermal täglich bei inneren Blutungen, chronischen Katarthen des Darmkanals, der Lungen und Urogenitalorgane, Chlorose, Wurmliden. Aeusserlich wendet man es als Adstringens zu Einspritzungen, Waschungen etc. an bei Schleimflüssen, Nasenbluten, bei Auflockerung der Bindehaut, bei Hornhautflecken etc. In der Pharmacie dient es zur Bereitung verschiedener Eisenpräparate und als Reagens.

Ueber die Wirkung des Eisens und seiner Präparate ist S. 1089 das Nothwendigste angeführt.

Ferri Sulphas granulatus (U-St.) ist das durch Alkohol gefällte, krystallinsche Ferrosulfat.

III Ferrum sulfuricum crudum (Germ. Helv.) Sulfate ferreux du commerce (Gall.) Vitriolum Martis. Eisenvitriol. Grüner Vitriol. Kupferwasser. Rohes

Ferrosulfat. Wird von den Vatriolwerken meist aus Schwefelkiesen dargestellt und gelangt in grossen Mengen in den Handel.

Der Eisenvitriol ist nie rein, sondern gewöhnlich mit den Sulfaten von Mangan, Zink, Kupfer, Thonerde etc. verunreinigt. Eine gute Waare ist ziemlich durchsichtig, trocken, von bläulichgrüner oder grünlieber Farbe, in der Regel etwas verwittert und mässig oxydirt, daher sind die Krystalle zum Theil meist beschlagen und stellenweise mit gelblichen Partikeln bedeckt. Sie bildet grössere Krystallklumpen, untermischt mit einzelnen Krystallen und Bruchstücken derselben. Die grossen Krystalle sind die besten. Mit vielem Krystallgruss untermischte, kleinstückige, an der Oberfläche bräunlichgelbe, sowie eine schwarzlichdunkelgrüne (Schwarzvitriol) Waare ist zu verwerfen oder nur zur Bereitung der Gallustinte oder zu Desinfektionszwecken anwendbar.

Die wässrige Lösung (1 = 5) darf einen erheblichen, ockerartigen Bodensatz nicht fallen lassen und muss nach dem Filtriren eine blaugrüne Farbe zeigen. Nach dem Ansäuern darf sie durch Schwefelwasserstoffwasser nur schwach gebräunt werden.

Kleinere Mengen des Eisenvitriols bewahrt man in Steinzeuggefässen, grössere Mengen in Holzkästen oder in Holzfässern an einem kühlen, schattigen Orte auf.

Anwendung. Der Eisenvitriol wird äusserlich zu Bädern (25,0–50,0 auf ein Vollbad) angewendet und besonders zur Desinfektion von Fäkalmassen (um theils Ammon, theils Schwefelwasserstoff zu binden oder zu zerstören) für sich in Auflösung, oder als Pulver oder in Mischung mit Aetzkalkpulver gebraucht, er ist indessen lediglich als Desodorizationsmittel, nicht als Desinfektionsmittel anzusehen.

Balsam Vichyense Bain de Vichy

Rp	Natrii bicarbonici pulverati	500,0
	Salis sulfuriatis	30,0
	Natrii sulfurici crystallisati	180,0

Misce. Signa. Salus I.

Rp. Calci chlorati crystallisati 180,0.
Signa. Salus II.

Rp. Magnesi sulfurici 33,0
Ferri sulfurici 2,0

Misce. Signa. Salus III.

In das Bad, aus 200–250 Litern Wasser bestehend, werden zuerst Salus I, nach dem Umrühren Salus II und zuletzt Salus III gegeben. Vergl. auch S. 442.

Lapis stypticus KRAUPE

Poudre adstringente de KRAUPE (Gall).
Heilstein

Rp	1. Ferri sulfurici crist.	
	2. Aluminis crudi	ss 50,0
	3. Ammonii hydrochlorici	
	4. Zinci sulfurici crist.	
	5. Cupri oxydati	ss 5,0

Man schmilzt 1–4, rührt 5 darunter und giebt auf eine Eisenplatte aus. Ein wie eine wälsche Nuss grosses Stück wird in einem Liter warmem Wasser gelöst und mittelst Kompressen auf wunden Hautstellen, Wunden, Hautausschlägen etc. bei Menschen und Vieh, in zwei Litern Wasser gelöst auch als Augenwasser angewendet.

Liquor stypticus BRUNTON

Rp	Ferri sulfurici crystallisati	5,0
	Aquae destillatae	60,0

Äusserlich (mit der erwärmten Flüssigkeit getränkter Schwamm mittelst Rollbinde auflegen), nebenher ein Laxans und Gebrauch von Chinin und Ferrichlorid bei Phlegmatia alba dolens (peripneumonia).

Pilulae antihæmorrhagicae MOSE

Rp. Ferri sulfurici crystallisati

Kino
Extracti Gentianae
Terebinthinae coctae ss 5,0

Fiant pilulae ducentae (200)
Dreimal täglich 5–6 Pillen (bei inveterirten Hämorrhagien)

Pilulae antichloroticae KRAUPE KRAUPE's Rothe-Backen-Pillen.

Rp. Ferri sulfurici crystallisati 5,0
Extracti Myrrhae
Galbani ss 15,0

Extracti Aurantii corticis q. s.
Fiant pilulae centum et quinquaginta (150),
Täglich 4–5mal fünf Pillen

Pilulae Ferri cum Magnesia. Eisen-Magnesia-Pillen.

I. Ergänzb.

Rp	1. Ferri sulfurici crist.	20,0
	2. Sacchari pulverati	2,0
	3. Aquae destillatae	10,0
	4. Glycerini	2,0
	5. Magnesiae ustae	7,4
	6. Tragacanthae	0,8
	7. Radicis Althaeae	2,0

Man löst 1–4 unter Erwärmen im Wasserbade, mischt 5 hinzu und dampft auf 25,4 c.c.m. Der Rückstand wird mit 6 und 7 zur Pillenmasse angestossen, aus welcher 120 Pillen zu formen sind.

II. Form. Berol.

Rp. Ferri sulfurici crist. 5,0
Magnesiae ustae 1,0
Glycerini q. s.

Fiant pilulae No 60

Polvis desinfectorius STRAZ

Rp	Ferri sulfurici crist.	1000,0
	Zinci sulfurici	50,0
	Gips	2000,0
	Carbonis Ligni	100,0

Pilulae nervinae Norveg
Rp *Ferrum sulfuricum*
Asae foetidae
Extracti Gentianae ss 5,0
Pulveris Gentianae q s
Piant pilulae 100
Pulvis aërophorus ferrugineus
Poudre gazeuse ferrugineuse (Gall),
Rp *Acidii tartarici* 80,0
Natrii bicarbonici 60,0
Sacchari 260,0
Ferrum sulfurici crust 3,0
Pulvis martiatus externus DAUENHOFER
Rp *Ferrum sulfuricum crystallinum* 10,0
Carbonis Ligni 30,0
Fist pulvis subtilissimus
D S Aeusserlich (abends auf das Kinn auszu-
 breiten bei der Kinnflechte)
Species ad halnsum ferrugineum
 Eisenbad.
I Balneum mitius
Rp *Ferrum sulfurici crust* 100,0
D S No 1
Rp *Acidii tartarici* 30,0
D S No 2
Rp *Natrii bicarbonici pulveris* 60,0
D S No 3
 In dieser Reihenfolge werden die Substanzen dem
 Badewasser zugesetzt, nach jedem Zusatz einige
 Male umgerührt.
II Balneum fortius.
Rp *Ferrum sulfuris crust* 150,0
Salis marini 300,0
D S Auf ein Bad.

Sirupus Ferri sulfurici
Sirupus chalybestus WITTIA
Rp *Ferrum sulfuricum crystallinum* 2,0
Sirupus Sacchari 100,0
Vet *Electuarium anticoryzarium*
I p *Vitroli Martis* 50,0
Foliorum Digitalis 80,0
Rhizae Conii 15,0
Lichenis Islandici 250,0
Radix Liquiritiae
Farinae scabinae ss 200,0
Aquae q s
Fist electuarium.
 Vierstündlich so viel wie ein Hühnerlei gross (bei
 bösseriger Druse der Pflanze)
Vet *Injectio uterina*
Rp *Ferrum sulfuricum* 2,0
Lactis vaccini 750,0
 (Bei Gebärmutterentzündung der Kühe. Neben
 her Gaben einer Latwerge aus halb natrium,
 Natrium nitricum, Natrium sulfuricum)
Vet. *Pulvis contra haematuriam*
Rp *Vitroli Martis* 30,0
Radix Althaeae
Radix Imperatoriae
Rhizomatus Calami ss 90,0
Fist pulvis Divide in partes aequales decem (10)
 Täglich viermal ein Pulver mit Wasser zu geben
 (bei Blutharnen der Rinder)
Vet *Pulvis roborans*
 Für genesendes Rindvieh.
Rp *Ferrum sulfurici crust*
Radix Gentianae pulv
Fructus Carvi pulv ss .

Vet *Trinkwasser für das Geflügel*
 bei Hühnercholera
Rp. *Ferrum sulfurici* 5,0
Aquae 500,0

Massa pilularum Blandii, haltbare A) Man erhitzt im Wasserbade *Ferrum sulfuricum* präcipitatum 500,0, *Natrii bicarbonici*, *Kali carbonici* ss 250,0, *Sacchari albi* 150,0, *Aquae destillatae* 120,0, bis die Kohlensäure-Entwicklung nachlässt, setzt *Gummi arabici pulv*, *Radix Liquiritiae* ss 40,0 hinzu und dampft auf 1000,0 ein 20,0 g Masse liefern 100 Pillen mit je 0,1 g *Ferrum sulfuricum*. Die Masse hält sich in gut schliessenden Gefässen unverändert. B) Nach MERRILL *Ferrum sulfuricum* crystall 1200,0, *Sacchari pulv* 400,0, *Glycerini* 350,0, *Magnesia usta* 100,0, *Kali carbonici*, *Natrii bicarbonici* ss 600,0. Man mischt in der angegebenen Reihenfolge zusammen, rührt mit 1000,0 heissem Wasser an, dampft zur Breiartigkeit ein, giebt 30,0 *Radix Althaeae pulv* hinzu, dampft weiter ein, bis die Masse bröcklig wird, fügt noch 170,0 *Radix Althaeae* zu und mischt nach Entfernung vom Dampfbade sorgfältig. Das Endgewicht betrage 8000,0 37,5 g der Masse enthalten 15,0 g *Ferrosulfat*.

Farmer's Friend Down's Pulver gegen Brand in Getreide, zur Beseitigung der Schnecken, Erdflöhe, Würmer etc. *Eisenvitriol* 67,5 Th., *Kupfervitriol* 18,5 Th., *Arsenige Säure* 13,8 Th., *Sand* 0,3 Th.

Fungivore von GESSON in Toulon, zur Bekämpfung von *Oidium*, *Pero-nospora* etc. auf Reben und Obstbäumen. Gemisch von Schwefel und *Eisenvitriol*.

Lammerlähme-Mittel von SEER No. I. Grobes Pulver aus *Kalmus* 50,0, *Angelika-wurzel* 100,0, *Chamillenpulver* 160,0, *Kahumsulfat* 60,0, *Eisenvitriol* 120,0, *Bolus roth*, *Bolus weiss* je 80,0, *Schwefel* 120,0, *Kräuterpulver* 200,0, *Hagebuttenkörner* 15,0 No. II. Ein feines Pulver aus *Kampher* 1,0, *Alor* 8,0.

LEIDLORF's Desinfektionspulver. Gemisch aus rohem *Eisenvitriol* und Gips. Kann nicht als Desinfektionsmittel angesehen werden.

Mittel gegen Brand des Getreides von AAKENBOOT in Gonda. *Kupfervitriol* 9,0 Th., *Eisenvitriol* 53,0 Th., *Arsenige Säure* 85,0 Th.

Reblausmittel von BOGHEAU. *Natriumphosphat* 3,0 Th., *Ammoniumphosphat* 1,0 Th., *Ammoniumchlorid* 4,0 Th., *Kahumsulfat* 8,0 Th., *Natriumkarbonat* 5,0 Th., *Schwefelblumen* 6,0 Th., *Eisenvitriol* 178,0 Th.

Urinal-Cakes zur Desinfektion von Klosets Eine Mischung von Kupfervitriol, Eisenvitriol, Zinkvitriol, Alaun und Natriumsulfat, die mit Hilfe von Colophonium in die Form von Kuchen gebracht ist

IV Ferrum sulfuricum oxydulatum ammoniatum (Erganzb) Ferro-Ammonium sulfuricum. Ferrum sulfuricum ammoniatum Ammonium Ferrosulfat. Eisendoppelsalz Morf'sches Salz. Eisenoxydulammonsulfat $\text{FeSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2 \cdot \text{SO}_4 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 392.

Eine Lösung von 100 Th reinem Ferrosulfat und 48 Th Ammoniumsulfat in 800 Th destillirtem Wasser und 5 Th verdünnter Schwefelsäure wird filtrirt und durch Abdampfen und Beisettstellen in Krystalle verwandelt Die letzte Mutterlauge wird fortgegossen Dann werden die Krystalle in der vielfachen Menge destillirtem Wasser gelöst und unter Umrühren in ein doppeltes Volum Weingeist eingegossen Das abgeschiedene Krystallmehl ist in derselben Weise wie das durch Weingeist gefällte Ferrosulfat (S 1142) zu behandeln

Die Aufbewahrung erfordert dieselbe Fürsorge, wie der reine Eisenvitriol.

Helle, bläulichgrüne Krystalle oder ein hellbläulichgrünes krystallinisches Pulver, von den Eigenschaften des reinen Ferrosulfats, nur wird beim Erwärmen mit Natronlauge Ammoniak in Freiheit gesetzt. Das Salz ist haltbarer als das Ferrosulfat, dient deshalb häufig zur Titerstellung Es enthält genau $\frac{1}{7}$ seines Gewichts, metallisches Eisen im Zustande des Oxyduls

V Ferro-Natrium sulfuricum Natriumferrosulfat Schwefelsaures Natrium-Eisenoxydul. $\text{FeSO}_4 \cdot \text{Na}_2\text{SO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 366

Darstellung. 100 Th krystallisirtes Ferrosulfat, unter Erhitzen gelöst in 100 Th destillirtem Wasser und 2,0 verdünnter Schwefelsäure, werden mit 115 Th sehr reinem krystallisirten Glaubersalz (Natriumsulfat) versetzt, ins Kochen gebracht und unter fortgesetztem Umrühren so weit eingedampft, bis das ausgeschiedene Salz vom Ganzen ungefähr $\frac{1}{2}$ Volum, das Flüssige $\frac{1}{2}$ Volum einnimmt Man entfernt nun vom Feuer, rührt bis zum Erkalten um, giest die Flüssigkeit ab, giebt die Salzmasse in einen Trichter, welcher mit einem höchst lockeren Bauschen Glaswolle versehen ist, verdrängt die anhängende Lauge mit einer geringen Menge destillirtem Wasser (oder einer kalt gesättigten Lösung des Salzes), trocknet das Salz durch Drücken zwischen zwei Lagen Fließpapier oberflächlich ab, dann in warmer Stubenluft oder in der Sonne und endlich in der Wärme des Wasserbades (Biltz und Graessner)

Eigenschaften Das Natrium-Ferrosulfat ist ein bläulich weisses Pulver von grosser Beständigkeit, welches sein Krystallwasser noch bei 100° C vollständig zurückhält Es enthält 15,8 Proc. Eisen

Aufbewahrung. Wie beim Ferrosulfat angegeben ist

Anwendung Zu analytischen Zwecken in Stelle des Ferro-Ammoniumsulfats und des Ferrosulfats (Graessner) Das Gewicht des krystallisirten Ferrosulfats mit 1,3166 multiplicirt ergibt das äquivalente Gewicht des Natrium Ferrosulfats

Ferrum sulfuricum oxydatum

Ferrum sulfuricum oxydatum. Ferrisulfat Schwefelsaures Eisenoxyd Sulfate ferrique. Ferri Persulfas. Ferri Tersulfas.

Dieses Salz wird ganz allgemein durch Oxydation einer Ferrosulfatlösung mittels Salpetersäure bei Gegenwart einer hinreichenden Menge von freier Schwefelsäure dargestellt, ist aber von den Pharmakopöen nicht in festem Zustande, sondern in Form von Lösungen aufgenommen worden

I. Ferrum sulfuricum oxydatum siccum $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$. Mol. Gew. = 400

Dieses Salz bildet eine weisse, krystallinische, sehr hygroskopische Masse, welche aus der Luft Wasser aufnimmt und zu einem braunen Sirup zerfliesst

II Liquor Ferri sulfurici oxydati (Ergänz.) Ferrum sulfuricum oxydatum solutum (Helv.) Liquor Ferri Persulfatis (Brit.) Liquor Ferri Tersulfatis Ferrisulfatlösung Schwefelsaure Eisenoxydlösung

Darstellung 80 Th krystallisiertes Ferrosulfat, 40 Th Wasser, 15 Th reine Schwefelsäure vom spec Gew 1,836 (!) und 22 Th Salpetersäure (von 25 Proc HNO_3) werden in einem Glaskolben auf dem Wasserbade erhitzt, bis die Mischung eine blassne Farbe angenommen hat und 1 Tropfen, mit Wasser verdünnt, durch Kaliumferricyanidlösung nicht mehr blau gefärbt wird. Wenn dieser Punkt erreicht, also alles Eisenoxydsalz in Eisenoxydsalz übergeführt ist, wird die Flüssigkeit in einer gewogenen (!) Porzellanschale auf dem Wasserbade auf 100 Th eingedampft. Der Rückstand wird mit 60 Th Wasser verdünnt und wiederum auf 100 Th eingedampft. Dieses Verdünnen des Rückstandes mit Wasser und Abdampfen auf 100 Th wird so oft wiederholt, bis nach der unten angegebenen (s. Prüfung) Methode sich Salpetersäure nicht mehr nachweisen lässt. Man lässt die Flüssigkeit schließlich erhalten und bringt sie durch Zusatz von Wasser auf das Gewicht von 160 Th, bez auf das spezifische Gewicht 1,428—1,430.

Eigenschaften Klare, etwas dickliche, bräunlichgelbe Flüssigkeit, welche nach Ergänzb, Brit u Helv übereinstimmend 10 Proc metallisches Eisen enthalten soll. Dagegen weichen die Angaben über das spec Gewicht etwas ab, was seinen Grund darin hat, dass die Präparate je nach der Bereitungsvorschrift verschiedene Mengen freier Schwefelsäure enthalten. Spec Gew Nach Ergänzb und Helv = 1,428 bis 1,430, nach Brit. = 1,441 — Das Präparat der U St. soll nur 8 Proc metallisches Eisen enthalten und das spec Gewicht 1,320 bei 15° C haben. Die wässrige Lösung des Präparates ist von saurer Reaktion und von styptischem Geschmack, sie wird durch Baryumnitrat weiss, durch Kaliumferricyanid blau gefärbt.

Prüfung 1) Wird eine Mischung von 3 Tropfen Ferrisulfatlösung und 10 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Natriumthiosulfatlösung langsam zum Sieden erhitzt, so müssen beim Erkalten einige Flockchen Ferrhydroxyd sich zeigen. Beweist die Gegenwart kleiner Mengen basischen Ferrisulfats und damit die Abwesenheit freier Schwefelsäure — 2) In dem mit 10 Th Wasser verdünnten und mit Schwefelsäure angesauerten Präparate darf Kaliumferricyanid blasse Färbung nicht hervorrufen (Ferrosalz) — 3) Werden 5 cem Ferrisulfatlösung mit 20 cem Wasser verdünnt und mit überschüssiger Ammoniakflüssigkeit gemischt, so soll ein farbloses Filtrat erhalten werden (Blaufärbung = Kupfer), welches nach Übersättigung mit Essigsäure weder durch Silbernitratlösung (Chlor), noch durch Kaliumferricyanidlösung (Zink weiss, Kupfer braun) verändert wird und beim gelinden Glühen einen wägbaren Rückstand nicht hinterlässt — 4) 2 cem des ammoniakalischen Filtrates mit 4 cem konc. Schwefelsäure gemischt und mit 1 cem Ferrosulfatlösung überschichtet, dürfen eine braune Zone nicht geben (Salpetersäure).

Aufbewahrung Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Anwendung. Die Ferrisulfatlösung findet vorzugsweise Anwendung zur Bereitung des *Antidotum Arsenici* und einiger Eisenpräparate. In Verbindung mit Wasser wird sie gelegentlich auch als Stypticum und Desinficiens auf Wunden und profus eiternden Geschwüren angewendet.

Achtung! Wegen der wichtigen Verwendung als Antidot des Arsens hatte die Germ I vorgeschrieben, dass in jeder deutschen Apotheke stets ein eiserner Bestand von mindestens 500 g Ferrisulfatlösung vorrätig sein solle. Wenn diese Forderung auch von den späteren Pharmakopöen mit dem Präparate selbst fallen gelassen worden ist (auch das Ergänzb stellt sie nicht), so wird der Apotheker doch gut thun, sich dieselbe von seinem Gewissen vorschreiben zu lassen. Dieses könnte unter Umständen schwer belastet werden, wenn er sich sagen müsste: Ein Menschenleben hätte vielleicht gerettet werden können, wenn — ich 500 g Ferrisulfatlösung vorrätig gehalten hätte.

Spec. Gewicht und Gehalt der Lösungen an wasserfreiem Ferrisulfat und an metallischem Eisen bei 18° C.

Spec. Gew. bei 18° C	Proc. Fe ₂ (SO ₄) ₃	Proc. Fe	Spec. Gew. bei 18° C	Proc. Fe ₂ (SO ₄) ₃	Proc. Fe	Spec. Gew. bei 18° C	Proc. Fe ₂ (SO ₄) ₃	Proc. Fe	Spec. Gew. bei 18° C	Proc. Fe ₂ (SO ₄) ₃	Proc. Fe
1,557	44	12,32	1,380	33	9,24	1,232	22	6,16	1,107	11	3,08
1,540	43	12,04	1,365	32	8,96	1,220	21	5,88	1,097	10	2,80
1,523	42	11,76	1,351	31	8,68	1,208	20	5,60	1,087	9	2,52
1,506	41	11,48	1,337	30	8,40	1,196	19	5,32	1,077	8	2,24
1,490	40	11,20	1,323	29	8,12	1,184	18	5,04	1,067	7	1,96
1,474	39	10,92	1,310	28	7,84	1,173	17	4,76	1,057	6	1,68
1,458	38	10,67	1,297	27	7,56	1,162	16	4,48	1,046	5	1,40
1,442	37	10,46	1,284	26	7,28	1,151	15	4,20	1,036	4	1,12
1,427	36	10,08	1,271	25	7,00	1,140	14	3,92	1,027	3	0,84
1,411	35	9,80	1,258	24	6,72	1,129	13	3,64	1,017	2	0,56
1,395	34	9,52	1,245	23	6,44	1,118	12	3,36			

III Liquor Ferri oxysulfurici **Liquor Ferri subsulfurici** **Liquor Ferri Subsulphatis** (U St.) **Liquor haemostaticus** **Monsel.** **MONSEL's Solution.** Eine wässrige Lösung von basischem Ferrisulfat von wechselnder Zusammensetzung mit einem ungefähren Gehalt von 13,6 Proc metallischem Eisen

I) 65,0 g konc Schwefelsäure werden in 400,0 g destillirtes Wasser eingetragen. Man erhitzt die Mischung in einer Porcellanschale zum Sieden, giebt 178,0 g Salpetersäure (von 25 Proc HNO₃) hinzu und trägt nun in vier einzelnen Portionen insgesamt 875,0 g (also jedesmal ca 170 g) zerriebenes krystall Ferrosulfat unter Umrühren ein. Beim jedesmaligen Zusatz einer Portion erfolgt Auftreten brauner Stickoxyde. Man setzt eine neue Portion erst dann zu, wenn die durch den vorhergegangenen Zusatz veranlasste Entwicklung von Stickoxyden beendigt ist. Wenn alles Ferrosulfat zugegeben und gelöst ist, fügt man einige Tropfen Salpetersäure hinzu. Wenn hierdurch die Entwicklung rother Dämpfe veranlasst wird, so giebt man tropfenweise solange Salpetersäure hinzu, bis braune Stickoxyde nicht mehr entweichen. Dann erhitzt man die Lösung so lange, bis sie eine rubinrothe Farbe annimmt und nicht mehr nach salpetriger Säure riecht. Schliesslich bringt man sie auf ein Gesamtgewicht von 1000,0 g (U St.)

II) Eine einfachere Vorschrift lautet: 1000,0 g Liquor Ferri sulfurici oxydati (spec. Gew 1,428—1,430), sowie 250,0 g destillirtes Wasser und 500,0 kryst Ferrosulfat erhitzt man in einer Porcellanschale und dampft die Flüssigkeit ein, bis ihr Volumen = 1 Liter ist, was einem spec Gewichte von etwa 1,450 entspricht. Der Eisengehalt beträgt etwa 14,0 Proc metall. Eisen.

Nach U-St. eine braunrothe Flüssigkeit vom spec Gew 1,55 bei 15° C, etwa 13,6 Proc metallisches Eisen enthaltend, mit Wasser und Weingeist in jedem Verhältniss klar mischbar.

IV. Ferrum sulfuricum oxydatum ammoniatum. **Ferri et Ammonii Sulphas** (U-St.) **Alumen ammoniacale ferratum** **Ferri-Ammoniumsulfat**, **Ammoniakalischer Eisenaalaun.** $\text{Fe}(\text{NH}_4)(\text{SO}_4)_2 + 12\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 482.

Darstellung. In 240 Th der Ferrisulfatlösung vom 1,428—1,430 spec Gew werde 28 Th Ammoniumsulfat gelöst und die Lösung durch Abdampfen und Beisetzstellen in Krystalle gebracht. Diese werden in einem Trichter gesammelt, mit wenig Wasser abgewaschen und durch Walzen auf Fliesspapier ohne Anwendung von Wärme getrocknet.

Eigenschaften. Der Eisensammonalaun bildet grosse, sehr blass violettmetallfarbene, durchsichtige, oktaëdrische Krystalle, welche an der Luft oberflächlich verwittern. Er ist ohne Geruch, aber von stark styptischem Geschmack, unlöslich in Weingeist, löslich in 2 Theilen Wasser von mittlerer Temperatur. Die Lösung reagirt sauer, wird durch Aetzkalilauge unter Fällung von Eisenoxydhydrat und Freiwerden von Ammoniak zersetzt und giebt mit Baryumchloridlösung eine weisse Fällung.

Aufbewahrung. Der Eisensammonalaun wird nicht nur vor Licht geschützt, sondern auch in dichtgeschlossenen Glasgefäss aufbewahrt, damit er im ersten Falle

einen Ferrisulfatgehalt nicht in Ferrosulfat umsetzt und im zweiten Falle das Verwittern auf das geringste Maass beschränkt bleibt

Prüfung 1) Die wässrige Lösung 1 = 20 werde nach dem Ansäuern mit Salzsäure durch eine frischbereitete Kaliumferrocyanidlösung nicht geblaut — 2) 30 ccm der wässrigen Lösung (1 = 20) werden nach Zusatz von 3 ccm Salpetersäure durch Silbernitrat nicht verändert, d. h. das Salz sei völlig chlorfrei

Anwendung Therapeutisch wird dieses Salz nur höchst selten angewendet, und zwar soll es ein noch kräftigeres Abdringens sein, als der gewöhnliche Alaun. Die hauptsächlichste Verwendung findet es in der Analyse und zwar als Indikator bei der Chlortitration nach VOLHARD, s. S. 58, und zur Hervorbringung der Identitätsreaktion des Morphins (Blaufärbung)

Ferrum tartaricum.

I **Ferrum tartaricum** (Erganzb.) **Ferrum tartaricum** (Brit.) **Ferritartrat**.
Eisentartrat. Weinsaures Eisenoxyd ($\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$), $\cdot \text{Fe}_2 + \text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 574

Darstellung. Man fällt aus einer Mischung von 100 Th. Ferrichloridlösung (spec. Gew. 1,280—1,282) und 400 Th. Wasser in der auf S. 1092 angegebenen Weise mittels einer Mischung von 100 Th. Ammoniakflüssigkeit (spec. Gew. 0,960) das Eisen als Ferrhydroxyd. Der Niederschlag wird bis zur Chlorfreiheit gewaschen, dann in eine Lösung von 40 Th. Weinsäure und 150 Th. Wasser, welche sich in einer Porzellanschale befindet, eingetragen und bei gewöhnlicher, jedenfalls aber 50° C. nicht übersteigender Temperatur bis zur nahezu vollständigen Lösung stehen gelassen. Die Lösung wird filtrirt, bei nicht über 50° C. zum Sirup eingedunstet, dieser auf Glasplatten gestrichen und bei nicht über 50° C. getrocknet

Eigenschaften. Dünne, durchscheinende, rubinrothe Blättchen von säuerlichem Eisengeschmack. Sie verkohlen beim Erhitzen unter Verbreitung von Karamelgeruch und hinterlassen schliesslich Eisenoxyd. Leicht löslich in kaltem Wasser, in siedendem Wasser unter Abscheidung von etwas basischem Salz noch leichter löslich, die wässrige Lösung rothet blaues Lackmuspapier

Die wässrige Lösung giebt nach dem Ansäuern durch Salzsäure mit Kaliumferrocyanid einen tiefblauen Niederschlag. Durch Kahlbauge wird sie in der Kälte nur dunkler gefärbt, nicht gefällt, erst beim Kochen scheidet sich ein braunrother Niederschlag ab. Wird das alkalische Filtrat mit Essigsäure übersättigt, so scheidet sich beim Stehen ein krystallinischer Niederschlag von Kalumbitartrat ab

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung (1 = 20) werde durch Kaliumferrocyanid nur blaugrün gefärbt, nicht blau gefällt (Oxydulsalz) und nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat nur opalisirend getrübt (Chlor, von welchem Spuren anzulassen sind) — 2) 1,0 g des Präparates hinterlasse beim Verbrennen 0,249—0,257 g Ferrioxyd, welches nicht alkalisch reagieren soll, entsprechend einem Gehalt von 17—18 Proc. metallischem Eisen. (Brit. schreibt vor, dass 1 g = 0,3 g Ferrioxyd hinterlassen solle, entsprechend einem Gehalt von 21 Proc. metallischem Eisen) Die Aufbewahrung erfolge vor Licht geschützt, die Anwendung ist die gleiche wie die des Ferrum citricum.

II **Ferri-Ammonium tartaricum** **Tartrate ferreo-ammonique** (Gall.) **Ferrum tartaricum ammoniatum**. **Ferrum tartaricum cum Ammonio** **Ammonium tartaricum ferratum** **Ammoniumferritartrat**. $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6(\text{FeO})\text{NH}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ Mol. Gew. = 274. Das im Folgenden zu besprechende Präparat der Gall ist zu dispensiren, wenn es von Aerzten, welche der romanischen Rasse angehören, verordnet wird

Darstellung. Man fällt aus 560 Th. Ferrichloridlösung (spec. Gew. 1,280—1,282) nach gehöriger Verdünnung mit Wasser durch 560 Th. Ammoniakflüssigkeit (spec. Gew. = 0,960), welche gleichfalls gehörig verdünnt sind, in der auf S. 1092 angegebenen Weise

das Eisen als Ferrhydroxyd, wäscht dieses bis zur annähernden Chlorfreiheit aus. Den gut abgetropften Niederschlag bringt man in eine Porcellanschale, fugt 150 Th gepulverte Weinsäure zu. Man erwärmt schwach und flüßt, wenn das Eisen in Lösung gegangen und die Flüssigkeit eine mehr gelbliche Färbung angenommen hat, unter Umrühren in kleinen Portionen soviel Ammoniakflüssigkeit (von 0,960 spec Gew, ca 180 Th) hinzu, dass die Flüssigkeit deutlich nach Ammoniak riecht und klar (!) ist. Dann dunstet man bei nicht über 60° C ein, streicht auf Glasplatten und trocknet.

Eigenschaften Das Ammoniumferritartrat bildet amorphe, glänzende, durchscheinende, granatrothe, in Masse dunkel rothbraune, mild styptisch-süßlich schmeckende Lamellen, welche sich in Wasser leicht, nicht in Weingeist lösen. Es enthält annähernd 30 Proc Eisenoxyd oder 20,44 Proc Eisen.

Aufbewahrung In gut verstopften Glasgefäßen vor Licht geschützt.

Anwendung Man hat dieses Präparat vorzugsweise bei Chlorose, Chorea, Neuralgien, typhoiden Fiebern, Erysipelas, nervöser Hysterie u d m in Gaben zu 0,3—0,5—0,8 zwe- bis viermal täglich angewendet.

Ferri et Ammonii Tartras (U-St) Iron et Ammonium Tartrate ist von den vorigen verschieden. 105 Th Laquer Ferri sulfurici oxydati (spec Gew 1,428—1,430) werden in gehöriger Verdünnung durch 110 Th Ammoniakflüssigkeit von 0,960 spec Gew in der S 1092 angegebenen Weise zersetzt. Das gebildete Ferrhydroxyd wird ausgewaschen, dann in einem leinenen Kolatorium thünholet ausgepresst. Dann löst man 14,5 Th Weinsäure in Wasser, neutralisirt diese Lösung genau (!) mit (ca 38 Th Ammoniakflüssigkeit, fügt nochmals 14,5 Th Weinsäure hinzu, löst das ausfallende Ammoniumtartrat durch gelindes Erwärmen, bringt unter Umrühren den ausgepressten Niederschlag in kleinen Portionen hinzu und erwärmt bei nicht über 60° C, bis Auflösung erfolgt ist. Man filtrirt die Lösung noch heiß, dunstet sie bei nicht über 60° C zum Sirup ein, streicht diesen auf Glasplatten und trocknet.

Granatrothe bis braunrothe, etwas hygroscopische Blättchen, leicht löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol. Sie enthalten 17 Proc metall Eisen. Ihre Zusammensetzung entspricht etwa der Formel $(C_4H_4O_6)_2 Fe_2O_3 \cdot 2NH_4 + 9H_2O$. **Aufbewahrung** Vor Licht geschützt. **Anwendung** Wie das vorige.

Sirupus Ferri tartarici ammoniati Sirop de tartrate de fer ammoniacale (Gall.) Ferri tartarici ammoniati 25,0, Aquae destillatae 25,0, Sirupi Sacchari 950,0.

III Ferri-Kalium tartaricum Tartarus ferratus (Erganzb. Helv.) Tartrate ferri-co-potassique (Gall.) Ferri et Potassii Tartras (U-St.) Ferrium tartaricatum Tartarus martialis purus. Eisen Weinstein. Kaliumferritartrat. $C_4H_4O_6(FeO)K$. Mol. Gew. = 259.

Die Darstellungsvorschriften der Arzneibücher können als identisch angesehen werden.

Darstellung. Man tragt eine Mischung von 300 Th Ferrichloridlösung (spec Gew 1,230—1,232) und 1600 Th Wasser in eine Mischung von 300 Th Ammoniakflüssigkeit (spec Gew 0,960) und 6000 Th Wasser ein, wascht das gefällte Ferrhydroxyd in der auf S 1092 angegebenen Weise sorgfältig aus, der noch feuchte Niederschlag wird in einer Porcellanschale mit 100 Th gepulvertem Kalumbitartrat und der erforderlichen Menge Wasser unter Ausschluss des Sonnenlichtes im Dampfbade bei nicht über 60° C erwärmt, bis er sich unter Hinterlassung eines nur geringen Rückstandes gelöst hat. Die filtrirte Lösung wird bei etwa 60° C zum Sirup eingedampft, dieser auf Glasplatten gestrichen und bei 50—60° C unter Lichtabschluss getrocknet. Starke Erhitzung beim Eindampfen und Einwirkung des Sonnenlichtes befördern die Bildung von Ferrotartrat.

Dünne, braunroth durchscheinende, glänzende Blättchen von fast schwarzer Farbe, von mild adstringirendem, kaum eisenartigem Geschmack, löslich in 5 Th Wasser, unlöslich in Alkohol. Hinterläßt beim Glühen einen stark alkalischen, Eisenoxyd enthaltenden Rückstand. Der obigen Formel entspricht ein Gehalt von 21,62 Proc metall. Eisen. Ergänzb verlangt einen Eisengehalt von etwa 21 Proc, U-St dagegen bei gleicher Darstellung nur von 15 Proc Fe. Dementsprechend wird aus 1 g des Präparates erhalten werden müssen Ferroxyd Fe_2O_3 . Nach Ergänzb = 0,3 g, nach U-St. = 0,215 g.

Aufbewahrung Diese ist dieselbe, wie beim vorhergehenden Präparate.

Prüfung. Eine vollständige Löslichkeit in 10 Th Wasser und nur eine weisse Trübung durch Schwefelwasserstoff genügen als Zeichen der Reinheit. Spuren Ferrooxyd werden in dem Präparate immer vorhanden sein.

Anwendung Der reine Eisen Weinstein ist ein sehr mildes Eisen-salz, welches wie das vorhergehende und in gleicher Gabe angewendet wird. Es wird nur selten gebraucht.

Soluté de tartrate ferrico-potassique **Tinctura Martis** (Gall.) **Ferri Kali tartarici** 1 Th **Aquae destillatae** 4 Th Man löse in der Kälte und filtrire.

Sirupus Tartari ferrati. **Sirap de tartate ferrico-potassique** (Gall.) **Ferri Kali tartarici, Aquae destillatae** aa 25,0, **Sirupi Sacchari** 950,0

IV Ferro-(Ferri)-Kalium-tartaricum crudum **Tartarus ferratus crudus** (Erganzb.) **Tartarus martiatus crudus** **Roher Eisen Weinstein** Ein Gemisch aus Ferrotartrat, Ferri-tartrat und Weinstein.

Bereitung 1 Th grobgepulverte Eisenfeile und 5 Th grobgepulverter Weinstein werden in einem irdenen Gefasse mit Wasser zu einem Brei angerührt und dieser unter öfterem Umrühren und Ersatz des verdampften Wassers solange bei 35–40° C digerirt, bis eine gleichmässige, schwarze Masse entstanden ist, und bis eine aus der gut umgerührten Masse entnommene Probe sich zum grössten Theile (zu einer grünschwarzen Flüssigkeit) löst. Man trocknet alsdann die Masse an einem warmen Orte ein und verwandelt sie in ein mittelfeines Pulver. Ausbeute etwa 5,6 Theile.

Schmutzig grünliches, mit der Zeit braun werdendes Pulver, in 16 Th kaltem Wasser zum grössten Theile löslich. Hinterlässt beim Glühen eine stark alkalische, Eisenoxyd enthaltende Asche.

Anwendung. Der Eisen Weinstein wird hauptsächlich zur Darstellung von Eisen- oder Stahlbädern gebraucht. Zu einem Vollbade gehören 75,0–100,0 g Eisen Weinstein. In Wasser oder Wein gelöst, gebrauchen ihn bleichstüchtige Mädchen als ein billiges Eisen mittel. Die Dosis ist circa 0,8–1,0 g zwei- bis dreimal des Tages. Das reine Präparat wird auch in Wasser gelöst zum Verbands von eiternden Wunden und Schankern angewendet.

Globuli martiales (Austr.) **Bögle de Nancy** **Stahlgugeln** Im Handverkauf wird der rohe Eisen Weinstein in Form von Kugeln gefordert. Zur Darstellung derselben werden 100 Th des gepulverten rohen Eisen Weinstein mit 20 Th destillirtem Wasser und 1 Th gepulvertem arabischem Gummi angerührt und im Wasserbade so lange erwärmt, bis sich aus der warmen Masse Kugeln formen lassen. Man macht dieselben 85,0–86,0 g schwer und lässt sie an einem lauwarmen Orte langsam austrocknen. Nach dem Trocknen überstreicht man sie mit einer Lösung des arabischen Gummi, welcher einige Tropfen Galläpfeltinktur zugesetzt sind, damit sie glänzend und schwarzlich werden. Eine Kugel wiegt dann ca 80,0 g. Man hat auch Messingformen, in denen man die Kugeln durch Pressung darstellt.

Pulvis aërophorus martiatus **HUFELAND**
Rp **Tartari ferras** 5,0
Magnesi carbonici 15,0
Tartari depurati 30,0

Tablettes de tartate de fer ammoniacal (Gall.)

Rp **Ferri Ammoniac tartarici** 50,0
Sacchari 1000,0
Sacchari Vanillae 30,0
Mucilaginis Tragacanthae 100,0

Piant. tabuletiae No 1000

Tinctura Ferri tartarizata
Tinctura Martis Ludovici seu Glauberi.

Rp 1 **Ferri sulfurici cryst.** 8,0
2 **Tartari depurati** 4,0
3 **Aquae destillatae** 50,0
4 **Spiritus diluti** 70,0

Man reibt 1 und 2 mit 8 fein an, digerirt die Mischung unter häufigem Umschütteln 24 Stunden, fügt 4 hinzu, lässt einige Stunden absetzen und filtrirt.

Ferrum valerianicum.

Ferrum valerianicum **Ferri Valerianae** (U-St.) **Ferrivalerianat.** **Ferri-subvalerianat.** **Baldriansaures Eisenoxyd** Ist ein basisch valeriansaures Eisenoxyd von nicht ganz konstanter Zusammensetzung.

Darstellung. 20,0 Valeriansäure werden mit einer Lösung von 25,0 krystallisiertem Natriumkarbonat in 225,0 destilliertem Wasser oder mit soviel dieser Lösung versetzt, dass eine neutrale Flüssigkeit entsteht. Nachdem noch zweimal soviel krystallisiertes Natriumkarbonat, als zur Sättigung erforderlich war, zugegeben und in Lösung gebracht worden ist, wird filtrirt und in das kalte Filtrat nach und nach in kleinen Mengen 100,0 Ferrichloridlösung von 1,280—1,282 spec Gew., verdünnt mit gleichviel Wasser, unter Umrühren eingegossen. Ware die in der Ruhe sich klärende Flüssigkeit noch gelblich gefärbt, so giebt man noch einige Tropfen der Natriumkarbonatlösung hinzu, um die Fällung vollständig zu machen. Den Niederschlag sammelt man auf einem Filter, wäscht ihn mit kaltem Wasser aus und trocknet ihn in dünner Schicht auf einer porösen Porcellanplatte ausgebreitet vor Tageslicht geschützt an einem Orte, dessen Temperatur 25° C nicht überschreitet. Ausbeute circa 83,0

Eigenschaften. Das Ferri-subvalerianat ist ein rothbraunes, nach Valeriansäure riechendes, in Wasser unlösliches, in Alkohol lösliches Pulver von mild styptischem Geschmacke.

Seine Zusammensetzung entspricht etwa der Formel $\text{Fe}_2(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_2)_3(\text{OH})_4$. Mol Gew. = 382. Dieser Formel entspricht ein Gehalt von rund 29,8 Proc. metall. Eisen oder 41,8 Proc. Ferroxyd. U-St fordert für ihr Präparat nur einen Gehalt von 15—20 Proc. metall. Eisen, entsprechend 21,5—23,6 Proc. Ferroxyd, was eben mit der wechselnden Zusammensetzung dieses Salzes zusammenhängt.

Aufbewahrung. In gut verstopfter Flasche vor Tageslicht geschützt.

Anwendung. Man hat das Ferri-subvalerianat bei Chlorose, welche von hysterischen oder epileptischen Krämpfen begleitet ist, und bei Chorea angewendet. Gabe 0,2—0,5—1,0 zwei- bis dreimal täglich in Bissen oder Pillen.

Ferri salia varia.

I. Ferrum oleicum. Oelsaures Eisen, flüssige Eisenseife. 100 Th. käufliche Oelsäure, 10 Th. Eisenpulver und 15 Th. Wasser werden in einen Glaskolben gegeben und unter bisweiligem Umschütteln 8 Tage hindurch* in der Wärme des Wasserbades digerirt. Dann wird die erwärmte dunkelbraune Flüssigkeit durch ein Bändchen mit Oelsäure getränkter Baumwolle filtrirt.

Diese Eisenseife wurde von KRAL als Heilmittel von Wunden und Geschwüren empfohlen und als Specialität in den Handel gebracht.

Unguentum Saponis ferriol

Rp. Cerse flavae 10,0

Ferri oleicid 20,0

Man mischt unter gelndem Erwärmen und rührt alsdann bis zum Erkalten.

Unguentum Saponis ferriol cum Acido carbolic

Rp. Unguenti Saponis ferriol 30,0

Acidi carbolicid puri 1,0

Salbe (auf schlaffe oder faulig eiternde Wunden und Geschwüre)

II Ferrum sebacinum. Emplastrum ferratum. Emplastrum martiatum. Emplastrum Martis ex Sebo. 150 Th. einer gut ausgetrockneten Talgseife werden zerhackt in 1500 Th. heissem destillirtem Wasser gelöst und dann unter Umrühren mit 80 Th. Ferrichloridlösung oder soviel davon versetzt, als dadurch ein Niederschlag entsteht. Dieser wird in kaltem Wasser malaxirt und in Stangen ausgerollt. Ausbeute circa 100 Theile. Wird zum Verbands der Wunden gebraucht, allerdings höchst selten.

III Ferrum tannicum (Ergänzb.) Ferritannat. Gerbsaures Eisenoxyd. Tannate ferrigue. Tannas ferriens.

Zu einer Lösung von 65 Th. Gerbsäure in 500 Th. Wasser wird eine Mischung von 100 Th. Ferriacetatlösung (Liquor Ferri subacetat. Germ. s. 8 1092) mit 200 Th. Wasser unter Umrühren in langsamem Strahle zugegossen. Der entstandene Niederschlag wird nach dem Absetzen mit lauwarmem Wasser ausgewaschen, auf einem Filter gesammelt und auf porösen Unterlagen bei gewöhnlicher Temperatur getrocknet.

Schwarzes geschmackloses Pulver, welches 13—14 Proc metallisches Eisen enthält 1,0 g gebe beim Verbleuen an der Luft unter Befeuhen mit Salpetersäure 0,186—0,20 g Ferrioxyd, welches an Wasser nichts Lösliches abgeben darf Vor Licht geschützt aufzubewahren

Das Präparat soll als Roborans und als Darmadstringens verwendet werden, dürfte aber keine Zukunft haben

IV Ferrum caseinatum Ferrum nucleo albuminatum.

Entrahmte und mit Wasser verdünnte Milch wird mit soviel stark verdünnter Essigsäure versetzt, dass das Kasein gefällt, ein Ueberschuss von Essigsäure aber vermieden wird (s S 670) Das gefällte Kasein wird wiederholt mit warmem Wasser, dann mit Alkohol gewaschen, zuletzt mit Aether entfettet 1 Th des so gereinigten Kaseins wird mit 1 Th Calciumkarbonat und 100 Th warmen Wassers angerieben und die entstandene Lösung von Calciumkaseinat filtrirt. Das Filtrat wird mit einem geringen Ueberschuss einer 1procentigen, frisch bereiteten wässrigen Lösung von Ferrolaktat versetzt Der hierdurch entstehende Niederschlag, welcher ursprünglich weiss ist, wird gewaschen und getrocknet Er nimmt infolge des Trocknens Fleischfarbe an

Geruch- und geschmackloses, fleischfarbiges Pulver, unlöslich in Wasser, löslich in schwacher Natriumkarbonatlösung, auch in Ammoniakflüssigkeit. Von Pankreatin, sowie auch von Pepsin + Salzsäure wird das Eisenkaseinat verdaut. Der Gehalt an metallischem Eisen beträgt 2,5 Proc Von Dawyrow an Stelle des Eisenalbuminates als leicht resorbierbares Eisenpräparat empfohlen

V Ferrum oxalicum oxydulatum. Ferrooxalat. Oxalsäures Eisenoxydul.

$\text{FeC}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol Gew. = 180

10 Th krystall Oxalsäure werden in 50 Th heissen Wassers gelöst, durch (27 Th.) Ammoniakflüssigkeit von 0,96 spec Gew neutralisirt und mit einer Lösung aus 21 Th krystall Ferrosulfat in 45 Th Wasser versetzt Der entstandene Niederschlag wird nach dem Erkalten auf einem Filter ausgewaschen und an einem lauwarmen Orte getrocknet

Blassgelbes bis citronengelbes, krystallinisches Pulver, geruchlos und fast geschmacklos, luftbeständig, wenig löslich in kaltem oder in heissem Wasser, unlöslich in Weingeist. Von konc kalter Salzsäure oder heisser verdünnter Schwefelsäure wird es gelöst bez zersetzt. Beim Erhitzen an der Luft verglimmt es zu Eisenoxyduloxyd, schliesslich hinterbleiben 44,4 Proc Eisenoxyd Fe_2O_3 . Als mildes Eisenpräparat (Tonicum und Alterans) bei Anämie und Chlorosis in Gaben von 0,1—0,4 g dreimal täglich Technisch als photographischer Entwickler, auch zur Darstellung von Ferrum Hydrogenio reductum

VI Ferrum salicylicum Ferrisalicolat. Salicylsäures Eisenoxyd. Gleiche Theile Ferrichloridlösung (spec Gew 1,280—1,282) und Natriumsalicolat werden in konc Flüssigkeit mit einander vermischt. Es fällt ein brauner, bald violett sich färbender Niederschlag aus, der nach dem Auswaschen und Trocknen eine amorphe braune Masse oder ein schwarzbraunes Pulver darstellt. Wird in Gaben von 0,2—0,6 g und zwar in Pillenform als Tonicum, Antisepticum, Adstringens und Antirheumaticum gelegentlich angewendet.

VII Ferrum succinicum Man neutralisirt 32 Th Bernsteinsäure mit (ca. 90 Th.) Ammoniakflüssigkeit von 0,960 spec. Gew, verdünnt die Lösung mit einem gleichen Volumen Wasser und trägt in dieselbe eine Mischung von 100 Th. Ferrichloridlösung (spec. Gew 1,280—1,282) unter Umrühren ein. Der Niederschlag wird nach dem Absetzen von der überstehenden Flüssigkeit getrennt, bis zur Chlorfreiheit gewaschen und auf porösen Unterlagen bei 80—40° C getrocknet.

Bräunliches Pulver, nur wenig löslich in kaltem Wasser, durch siedendes Wasser wird es theilweise in Ferrichydroxyd und Bernsteinsäure gespalten (verhält sich also ähnlich wie Ferriacetat)

VIII Ferratin Ferrialbuminsäure Eisenalbuminsäure. Ferratin BOEHLINGE. In unseren Nahrungsmitteln kommt nach BUNGE das Eisen in einer besonderen Form sehr

fest an Eiweiss gebunden vor Diese Verbindung ist von SCHMIDBERG aus Schweinelebern abgeschieden worden, indem er diese mit Wasser auszog und den filtrirten wässrigen Auszug mit Weinsäure fällte Das so erhaltene Produkt nannte SCHMIDBERG „Ferratin“ Eine Verbindung mit den gleichen Eigenschaften wie das natürliche Ferratin, also gewissermassen ein künstliches Ferratin, erhält man nach folgendem, der Firma BÖHRINGER & SÖHNE durch D.R.P. 72168 und 74533 geschützten Verfahren

Darstellung. Zu einer Lösung von 100 Th Eier-Eiweiss in 2000 Th Wasser fügt man eine Lösung von 25 Th Ferritartrat in 250 Th Wasser, ferner 100 Th einer 10 proc Natronlauge Die zunächst schwarzrothe Flüssigkeit wird solange auf 90° C (im Dampfbade) erhitzt (1—2 Stunden), bis sie klar, dünnflüssig und wieder holler roth geworden ist Dann leitet man einen Dampfstrom ein und fügt gleichzeitig Weinsäure bis zur neutralen Reaktion hinzu, säuert mit Weinsäure an und leitet den Dampfstrom noch einige Minuten weiter ein Nachdem die Flüssigkeit sich geklärt hat, wird filtrirt Das Filtrat macht man mit Ammoniak ammoniakalisch, erhält die Mischung alsdann mehrere Stunden bei 90° C Durch Ansäuern mit Weinsäure fällt alsdann das Ferratin aus, welches durch nochmaliges Auflösen in ammoniakhaltigem (und Ammoniumtartrat haltigem) Wasser und Wiederausfällen aus dieser Lösung durch Weinsäure gereinigt wird Der Niederschlag wird gewaschen, schliesslich getrocknet und gepulvert

Eigenschaften. Ein rothbraunes Pulver in Wasser und schwach angesäuertem Wasser unlöslich, in grossen Mengen Weinsäure jedoch löslich Frisch gefällt ist es in kaltem schwach alkalischem, scharf getrocknet in gelinde erwärmtem, schwach alkalischem Wasser sehr leicht löslich Es enthält 7—10 Proc Eisen, aber nicht in Form eines Salzes, sondern — nach Ansicht der Erfinder — direkt an Kohlenstoff gebunden

Von den gewöhnlichen Eisenalbuminaten unterscheidet sich die Verbindung durch folgende Reaktion Löst man 0,06 g des Präparates in 20 cem ammoniakhaltigem Wasser und fügt 1 Tropfen 50 proc Schwefelammoniumlösung hinzu, so verändert sich innerhalb 8 Minuten die Flüssigkeit nicht, erst von da ab tritt Dunkelfärbung ein infolge Bildung von Schwefeleisen

Anwendung Als leicht verdauliches und angenehm zu nehmendes Eisenpräparat in Form von Pulvern oder Pastillen zu 0,5—2,0 täglich in gebrochener Dosis (Kinder entsprechend weniger) bei Chlorose, akuter Anämie und grossen Blutverlusten. Neuerdings wird auch ein lösliches Natrium-Ferratin dargestellt und verordnet.

Ferripton. Ein von Apotheker KUNZE in Serkowitz bei Radebeul dargestelltes, konzentriertes und säurefreies Eisenpräparat, welches die Zähne nicht angreifen und in der vorgeschriebenen Verdünnung geruch- und geschmacklos sein soll.

Filix.

I *Nephrodium Filix mas* Michaux (syn. *Aspidium Filix mas* (L.) Sw., *Polystichum Filix mas* Rth.) Familie der Polypodiaceae—Aspidiaceae—Aspidiinae

Heimisch in ganz Europa, von der Ebene bis auf 2000 m steigend, in Algerien, Nordasien, Kaukasus und Himalaya, in Amerika südwärts bis Peru. Blätter der Pflanze einen Trichter bildend, nach vorn allmählich, nach dem Grunde wenig verschmälert, oberseits dunkelgrün, unterseits heller mit haarähnlichen Spreuschuppen, Stiel kürzer wie die Blattfläche, mit grossen, braunen Spreuschuppen. Fiedern abwechselnd, kurz gestielt, aus breiter Basis lineal lanzettlich, Fiederrchen am Grunde mit breiter Basis mit einander verschmelzend, kerbig oder eingeschnitten gesägt In der Regel nur der mittlere und obere Theil der Blätter fruktifizierend, die Sori zweireihig an den Fiederrchen, selten bis zur Spitze derselben vorhanden Indusium herz-nierenförmig Sporangium mit unvollständigem, auf der Bauchseite in die schmalen Zellen des Stomium übergehenden Ring Sporen dunkelbraun mit unregelmässigen, gewundenen Leisten. Verwendung findet

das Rhizom mit den stehengebliebenen Blattbasen. Rhizoma Filicis (Germ. Helv.). Radix Filicis maris (Anstr.). Filix mas (Brit.). Aspidium (U-St.). Radix Nephrodii crenati. Radix Polypodii filix mas. — Farnwurzel. Wurmfarne Wurzel. Bandwurmwurzel. Johanniskraut. Teufelsklaue. — Rhizome de fougère mâle (Gall.). — Male Fern.

Beschreibung. Das wagerecht oder schräg in der Erde liegende Rhizom erreicht eine Länge von 30 cm (das längste der einheimischen Farne), seine Dicke beträgt 2–2,5 cm, erscheint aber durch die zahlreichen Basen abgestorbener Blätter, die dem Rhizom angedrückt sind, bis 6 cm dick. Auf dem Querschnitt ist das Rhizom höchst unregelmässig infolge der durch die Blattstielbasen verursachten Eindrücke, am hinteren Ende mit zahlreichen aus den Blattstielbasen vorbrechenden Wurzeln, am vorderen Ende häufig mit einer Knospe schneckenförmig eingerollter Blätter. Das ganze Rhizom ist in zahlreiche Spreublättchen eingehüllt. Die Blattbasen sind nach oben und unten etwas verjüngt, also von gedrunken spindelförmiger Gestalt, glänzend dunkelbraun, die an der Unterseite und an den Seiten stehenden sind nach oben aufgebogen. Ihr Querschnitt ist von rundlich ovaler Gestalt, an der dem Rhizom zugekehrten Seite etwas abgeplattet, er zeigt in einen lockeren Kreis gestellte Gefässbündel, von denen 5–10 vorhanden sein können, am häufigsten 7–9 (Fig. 245). Die einzelnen Bündel sind konzentrisch gebaut, sie haben das Xylem im Centrum vom schmalen Phloem und dieses wieder von einer Endodermis umgeben. Die Spreuhaare sind von gestreckt lanzettlicher Gestalt, von breiterem Grunde ausgehend in eine schlanke Spitze endigend, am Rand mit spärlichen, aber kräftig ausgebildeten, aus meist 2 Zellen bestehenden Zähnen, an der Basis oft zwei kleine Drüsen.

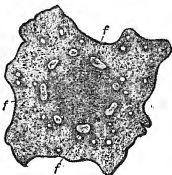


Fig. 244. Querschnitt durch das Rhizom von Nephrodium Filix mas Michaux. f Gefässbündel.

Das Rhizom selbst lässt auf dem Querschnitt einen Kreis von ungefähr 8 stärkeren Bündeln erkennen und ausserhalb desselben eine grössere Anzahl kleinerer Bündel (Fig. 244). Dieselben sind gebaut wie die in den Blattbasen. Das Grundgewebe ist ein lockiges, getüpfeltes Parenchym, das reichlich Stärkemehl enthält in meist rundlichen, etwas abgeflachten, oft aber auch eiförmig oder unregelmässig gestalteten Körnern, die bis 18 μ gross sind. In den grossen Interzellularräumen trifft man häufig auf einzellige kugelige Drüsenhaare, die durch eine Wand von der Parenchymzelle, der sie aufsitzen, abgetrennt sind (Fig. 246). Die Drüsen sondern zwischen ihrer Membran und der infolgedessen abgehobenen Cuticula ein grünlich-gelbes Sekret ab, in welchem man die wirksamen Bestandtheile der Droge (vergl. unten) erblickt. Neben der Stärke führen manche Parenchymzellen braunen Inhalt, der mit Eisensalzen schmutzig grün und danach mit Natriumkarbonat behandelt violett oder blau wird (Gerbstoff). Der Querschnitt des Rhizoms sowohl wie der Blattbasen muss von grüner und nicht brauner Farbe sein.



Fig. 245. Querschnitt durch die Blattbasen von Nephrodium Filix mas. Michaux, schwach verg.

Bestandtheile. Filixsäure (vergl. unten), ätherisches Oel, 0,04–0,05 Proc. in der im Herbst und 0,025 Proc. in der im Juni gesammelten Droge. Dasselbe ist hellgelb von intensivem Geruch der Droge und aromatisch-brennendem Geschmack. Leicht löslich in Aether und absolutem Alkohol. Spec. Gew. 0,85–0,86. Das Oel beginnt bei 140° C. zu siedeln, über 250° C. tritt Zersetzung ein. Es enthält neben freien Fettsäuren (Buttersäure) Hexyl- und Octyl-Ester der Fettsäuren von der Buttersäure bis etwa zur

Pelargonensäure Gerbstoff (Filixgerbsäure) zu etwa 10 Proc von glukosidischem Charakter, liefert mit verdünnten Säuren einen nicht krystallisbaren Zucker und das Phlobaphen (Filixroth), das auch in der Droge vorkommt. Letzteres hat die Zusammensetzung $C_{24}H_{18}O_{12}$ und liefert mit Kali geschmolzen Phloroglucin und Protocatechusäure. Mit Eisenchlorid wird der Gerbstoff olivgrün. Die braune Farbe älterer Droge ist durch das Filixroth bedingt. Flavaspidinsäure, Albaspidin, Aspidinol, Fettiges Oel (Filixöl) zu 5–6 Proc, besteht aus Glycerinestern der Filosmylsäure und Filixolin-säure, Zucker 11 Proc Filixwachs, eine braunlich gelbe, amorphe Masse, die bei 69° C schmilzt, leicht in heissem Alkohol und Petroläther, schwer in Aether löslich. Harz, aus dem Filixroth und weiteren Umwandlungsprodukten des Gerbstoffes bestehend. Wassergehalt etwa 14 Proc, Asche 1,4–3,0 Proc, davon 0,1–0,3 Proc in Salzsäure unlöslich. Als Hauptträger der Wirksamkeit gilt die Filixsäure (vergl unten), ferner

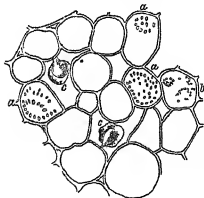


Fig 246 Querschnitt durch das Rhizoma Filidis
a Geküpfelte Zellen. b Stärkek. c Drüsenhaare

in zweiter Linie das ätherische Oel, beide bilden mit dem fetten Filixöl ein inniges Gemisch (Emulsion), vielleicht sogar eine lockere Verbindung. Auch der Gerbstoff soll an der Wirkung theilhaftig sein.

Verwechslungen und Verfälschungen

Die Rhizome der übrigen in Mitteleuropa heimischen Farne sind meist im Aussehen und in den Dimensionen dem von N f m so unähnlich, dass an eine irrtümliche Verwondung solcher in der Apotheke nicht wohl zu denken ist. Da wir aber jetzt nach neuesten Untersuchungen von Hausmann wissen, dass solche Rhizome nicht selten auf Extrakt (vergl dort) verarbeitet werden, so ist es doch wünschenswert, die unterscheidenden Merkmale solcher Rhizome anzugeben.

1) *Aspidium spinulosum* Sw. (syn *Polystichum spinulosum* D O) Rhizom aufsteigend, 5 cm lang, Durchmesser 8 mm, locker mit Blattbasen besetzt. Im Querschnitt unregelmäßig gebuchtet, mit 5–7 Gefässbündeln. Blattbasen im Querschnitt mit 5–8, meist 6 und 7 Gefässbündeln. Im Parenchym Drüsen. Spreublättchen ziemlich breit, in eine lange, aus einer Zellreihe bestehende Spitze mit einer (oft abgebrochenen) Drüse auslaufend. Rand des Spreublättchens wenig gebuchtet, mit wenig Drüsen.

2) *Aspidium cristatum* Sw. (syn *Polystichum cristatum* Roth) Im Parenchym Drüsen. Blattbasen im Querschnitt mit 5–8, meist 5 und 6 Bündeln. Spreublättchen ganzrandig, selten mit kurzen und stumpfen Zähnen, breit, Drüsen am Rande sehr spärlich oder fehlend.

3) *Aspidium montanum* Aschers. (syn *Polystichum montanum* Roth) Rhizom kurz, aufsteigend. Drüsen im Parenchym fehlend. Spreublättchen ganzrandig, Drüsen von zweierlei Form, kleine, einzellige und grössere mit 2–3zelligem Stiel, nicht nur am Rande, sondern auch auf der Fläche. Blattbasen im Querschnitt fast dreieckig, zwei Gefässbündel zeigend.

4) *Aspidium rigidum* Sw. (syn *Polystichum rigidum* D C) Im Parenchym Drüsen. Blattbasen im Querschnitt fast rund mit 4–6 Bündeln, von denen drei grössere sind. Spreublättchen am Rande mit spärlichen Zähnen, am Rande mit kleinen Drüsenhaaren.

5) *Aspidium lobatum* Sw. Ohne Drüsen im Parenchym. Blattbasen im Querschnitt dreieckig mit ausgezogenen Seiten, mit 4–6 Bündeln. Spreublättchen ohne Drüsen, am Rande durch die zahlreichen Zähne verzerrt.

6) *Aspidium dilatatum* Sw. Im Parenchym Drüsen. Spreublättchen wie bei *A. spinulosum*, aber mehr in die Länge gezogen und allmählicher zugespitzt.

7) *Asplenium Filix femina* Bernh. (syn *Aspidium Filix femina* Sw. *Athyrium Filix femina* Roth) Rhizom schief aufsteigend, 10 cm lang, 0,5–1,0 cm im Durchmesser, innen blasgrün, im Querschnitt mit 4–7 Bündeln. Im Parenchym keine Drüsen. Blattbasen im Querschnitt fast dreieckig mit breiter Basis, mit 2 Bündeln, ähnlich wie *A. montanum*, aber grösser. Spreublättchen ganzrandig, ohne Drüsen. — (Vergl weiter Schwes. Wochenschrift f. Pharmazie 1896 p 440)

Einsammlung, Aufbewahrung. Uebereinstimmend lassen die Arzneibücher die Droge im Spätsommer oder Herbst sammeln, von den Spreuschuppen, Nebenwurzeln und abgestorbenen Theilen soviel wie möglich befreien, ohne Schälung bei gelinder Wärme trocknen und nicht über ein Jahr aufbewahren. Das in nicht zu grosser Menge hergestellte Pulver soll hellgrün sein, es wird in brannen, gut geschlossenen Gläsern oder im Dunkeln untergebracht, ein gelbliches oder zimmetbraunes Pulver darf weder abgegeben, noch zur Extraktbereitung verwendet werden. 100 Th lufttrockner Droge liefern 85–90 Th Pulver. Nach CAESAR und LORETT soll die auf vulkanischem Boden, dann die auf Thonschiefer gewachsene Pflanze am gehaltreichsten sein.

Da auch bei sorgfältigster Aufbewahrung einzelne Rhizome nach längerem Liegen nicht mehr „grünbrechend“ sein werden, so sei darauf hingewiesen, dass in Deutschland nur für die Apotheker Bayerns eine gesetzliche Verpflichtung, die Farnwurzel jederzeit vorrätig zu halten, besteht.

Wirkung und Anwendung. Das Farnrhizom und die aus ihm hergestellten Präparate (Extrakt) sind eines der am besten und sichersten wirkenden Bandwurmmittel (sowohl bei Taenia wie bei Botriocephalus). Meist werden die Bandwürmer durch das Mittel nicht getödtet, sondern nur betäubt, weshalb es darauf ankommt, sie durch ein folgendes Abführmittel zu entfernen. Es ist aber zu beachten, dass die Flixsäure, wenn sie resorbiert wird, auch für den Menschen ein starkes, das Centralnervensystem lähmendes Gift ist, ferner sind häufig einseitige oder doppelseitige Erblindungen beobachtet. Von 78 beobachteten Vergiftungsfällen endeten 12 mit dem Tode. Der Apotheker sollte, auch wenn der Abgabe des Farnrhizoms und seiner Zubereitungen (in Oesterreich darf das Extrakt nur gegen ärztliche Verordnung verabfolgt werden) keine gesetzlichen Hindernisse entgegenstehen, sich unter keinen Umständen auf eine Bandwurmkur einlassen. Da die Resorption der Flixsäure besonders erleichtert wird, wenn sie in Oel gelöst ist, so ist die Verwendung von Ricinusöl als Abführmittel neuerdings aufgegeben und man bedient sich eines anderen Laxans, etwa Kalomel.

Die Droge selbst findet kaum noch Verwendung, meist benutzt man das ätherische Extrakt, neuerdings auch die reine Flixsäure (vergl. unten).

Das Vorräthighalten des Rhizoms vermeidet man am besten ganz und verarbeitet das frisch bezogene Rhizom sofort auf ätherisches Extrakt, das man in kleinen, ganz gefüllten Gläsern aufbewahrt. Die Droge beziehe man im Herbst, wenn man nicht im Stande ist, sie selbst sammeln zu lassen, nur aus ganz zuverlässiger Quelle. Die grüne Farbe des Rhizoms im Querschnitt ist noch kein Beweis für dessen Frische, dagegen nicht grünes natürlich unter allen Umständen zu verwerfen. Ebenso beziehe man das fertige Extrakt nur aus ganz zuverlässiger Quelle, wo man sicher ist, dass die Angaben über das Alter des Präparates auf Wahrheit beruhen, und ferner, dass nur die officinelle Droge zu seiner Herstellung benutzt wurde. Wir wissen durch neueste Untersuchungen von HAUSMANN, dass auch die Rhizome anderer Farne auf Extrakt verarbeitet werden, für Aspidium spinulosum Sw darf das als sichergestellt angesehen werden (E. MACK bringt dieses Extrakt neuerdings in den Handel). Verschiedene der im Handel befindlichen Extrakte enthalten keine Flixsäure, sondern Aspidia $C_{12}H_{10}O_5$, welches in dem genannten Farn vorkommt.

Um zu entscheiden, ob ein Extrakt Flixsäure oder Aspidin enthält, wird ein Quantum desselben nach HAUSMANN mit soviel gebrannter Magnesia angerieben, dass ein homogenes Pulver entsteht. Dieses wird durch ein Sieb geschlagen und auf je 50 g mit 10 l Wasser 1–1½ Tag ausgelangt. Die abfiltrirte Lösung wird mit Schwefelsäure angesäuert, der entstandene Niederschlag durch Kohlen gesammelt, die Schwefelsäure ausgewaschen und der Niederschlag über konz. Schwefelsäure getrocknet. Die Ausbeute beträgt 6–18 Proc. Aspidinhaltige Extrakte geben relativ geringe Ausbeute. — Das trockne Pulver wird dann in möglichst wenig Aether gelöst. Enthält die Lösung Aspidin, so erstarrt sie innerhalb weniger Stunden zu einem krystallinischen Brei, den man in kleinen Portionen in Alkohol absolutus einträgt und damit verrührt. Die fast unlöslichen Krystalle des Aspidins

können dann durch Filtriren, Absaugen und Nachwaschen von der Mutterlauge getrennt werden. Man reinigt sie durch Lösen in siedendem absoluten Alkohol und wiederholt die Operation. Das reine Aspidin hat dann den Schmelzpunkt 124—125°C — Erstarrt die ätherische Lösung nicht, so lässt man den Aether zum grossen Theil freiwillig verdunsten, versetzt mit einer grosseren Menge Aceton und lässt längere Zeit stehen, wobei sich die Filixsäure als unendlich krystallinisches Pulver abscheidet, das man auf dem Saugfilter sammelt und so lange mit Aceton nachwascht, bis dasselbe nicht mehr rothgelb, sondern gelb abläuft. Die Filixsäure auf dem Filter krystallisiert man wiederholt aus heissem Essigather um, bis sie den Schmelzpunkt 184—185°C zeigt. Der Gehalt an Filixsäure in den untersuchten Extrakten schwankte von 0,15—1,8 Proc., derjenige an Aspidin von 0,5—1,8 Proc. Von 19 untersuchten Extrakten enthielten 4 Aspidin. Uebrigens sollen Extrakte aus *Aspidium spinulosum* ebenfalls anthelmintisch wirken.

Bestimmung des Gehaltes an Filixsäure im Extractum Filicis nach FAOMME. 5,0 Extract Filicis, 30,0 Aether und 100,0 Barythydratlösung (1 proc.) werden in einer 200 g-Flasche 5 Minuten anhaltend geschüttelt, dann in einen Scheidetrichter gegossen und 10—15 Minuten der Ruhe überlassen. Von der unteren, wässrigen Lösung werden 86,0 (= 4,0 Extract) mit 25—30 Tropfen Salzsäure übersättigt und nacheinander mit 25, 15, 10 und 10 ccm Aether ausgeschüttelt. Die vereinigten ätherischen Ausschüttelungen werden nach dem Filtriren in einem tarirten 100,0 g Kolben zur Trockne abgedunstet. Der Rückstand wird mit 1 ccm Amylalkohol und 1 ccm Methylalkohol über freier Flamme durch Schwenken gelöst und der Lösung so lange tropfenweise Methylalkohol zugegeben, bis die Lösung beim Schwenken nicht wieder klar wird. Dann wird soviel Methylalkohol zugegeben, dass die ganze verwendete Menge desselben 80 ccm beträgt, worauf sich die Filixsäure ausscheidet. Das Ganze lässt man dann 10—12 Stunden bei möglichst niedriger Temperatur stehen, filtrirt durch ein gewogenes Filter, wäscht Kolben- und Filterrückstand mit > 5 ccm Methylalkohol aus, presst das Filter mit Inhalt zwischen Fließpapier vorsichtig aus, bringt es in den Kolben zurück, trocknet zunächst bei 40°C, dann bei 80°C und wägt. — Das Gewicht minus Kolben und Filter ist die Filixsäure in 4,0 g Extract. Der nach diesem Verfahren ermittelte Gehalt an Filixsäure ist viel höher wie der oben von HAUSMANN ermittelte, er beträgt nach CAHRS und LOBERT 5,09—9,30 Proc.

Electuarium anthelminticum Warmiatwerge (Dietzenich). Farnrhizom, Wurmsamen je 20 Th., Jalapenknollen 5 Th., mischt man mit Sussholzextrakt 5 Th., gereinigtem Honig 20 Th., gereinigtem Tamarindenmus 25 Th.

Extractum Filicis (Germ., Helv.), **Extr. Filicis maris** (Aust.), **Extr. Filicis liquidum** (Brit.), **Oleoresina Aspidii** (U-St.) **Oleum Filicis maris** — Farnextrakt, Wurmfarnextrakt — **Extrait de fougère mâle** (Gall.) — **Liquid Extract of Male Fern** — Nach Austr., Brit., Helv., U-St., Gall. wird das frische, gereinigte und grob¹⁾ zerstoßene Farnrhizom im Verdrängungsapparate mit Aether erschöpft, wozu nach Gall. auf 1 Th. Farnrhizom 2 Th. Aether (spec. Gew. 0,724) genügen, nach DIETZENICH höchstens 4 Th. gebraucht werden, nach Germ. wird 1 Th. zuerst mit 8 dann mit 2 Th. Aether je 8 Tage lang ausgezogen. Von den Auszügen wird der Aether abdestillirt und der Rückstand zu einem dünnen, völlig ätherfreien Extrakte verdunstet. Ausbeute 12—15, nach WZFFEN und LUDERS wenigstens 10 Proc. Aufbewahrung Kühl, vor Licht geschützt. Das grünlche (Germ.) bis bräunlich grüne (Helv.), in Wasser unlösliche Extrakt ist vor der Abgabe umzuschütteln. Mit Glycerin verdünnt darf es unter dem Mikroskop keine Stärkekörner zeigen, deren Anwesenheit auf sorglose Filtration des Auszuges deutet.

Brit. gibt als Einzelgabe 2,5—5 g, Helv. die Dosis max. pro die auf 10 g an.

Die angenehmste Form ist die der elastischen Gelatinekapseln, wenn dieselben frisch sind. Solche Kapseln mit Farnextrakt und Ricinusöl sollten aus den oben angeführten Gründen nicht verwendet werden. Ebenso ist man neuerdings von der bisher üblichen Vorbereitungskur abgekommen. Nach H. GRAWITZ nimmt man am Tage der Kur Morgens nüchtern Karlsbader oder Bittersalz und nach erfolgter Abführung das Bandwurmmittel (8—10 g Extract, bei Kindern die Hälfte) mit Kaffee. Die Kapselfabriken liefern übrigens die Bandwurmkapseln auch mit Zusätzen wie Kalomel, Sagradextrakt, ferner mit Koin, Granatwurzelextrakt und mit Keratüberzug.

Das Extrakt ist vor der Dispensation immer gut umzuschütteln.

Emulsio Extracti Filicis nach WIDENHOFFER. WIDENHOFFER'S Bandwurmmittel. Farnextrakt 18 g, Pomeranzenschalenarup 46 g, arabisches Gummi 12 g mischt man und reibt damit Kamala 24 g an.

¹⁾ Gall. schreibt mittelfeines Pulver, U-St. Pulver No. 60 vor, um grössere Ausbeute bei geringerem Aetherverbrauch zu erzielen.

Wärmittel für Thiere (nach DORTMANN)

Wurmpillen für Hunde Farnextrakt 2 g, Aloe 3 g, Seife 3 g Zu 2 Pillen, die morgens auf einmal gegeben werden

Wurmel für Hunde. Farnextrakt 2 g, Ricinusöl 20 g Morgens erwarmt auf einmal zu geben

Wurmpillen für Schafe Farnextrakt 1 g, Aloe 5 g, Naphthalin 0,1 g, Seifen-puritus q s zu einer Pille

Aus Farnextrakt mit oder ohne Zusätze von Granatwurzelextrakt, Ricinusöl, Himbeersaft u dergl bestehen folgende Bandwurmmittel

Berliner von J. LEWINSOHN, **Genfer** von BERNARD, **Genfer** von PESCHIA, von M. BÖTTCHER in Altenburg, von EDUARDWEIT in Berlin, OTTO FLORE in Freiberg, Dr. FINKING in Berlin, HENRIC in Berlin, PFAFFER KNEIPP, Th. KOŁEZYKI in Stein, LAFFON, LUTZE, LUTZE & Co in Braunschweig, RICH MOHRMANN in Berlin, MOOK in Berlin, MUTH in Chemnitz, PETZOLD in Leipzig, WENDE in Berlin

Helminthenextrakt von O. KONEZKI FARNSCI in St Ludwig ist ein Gemisch von 5 Th Extr Embel Rib, 1,5 Th Extr Cort Granat, 23,5 Th Extr Filicis, 1,7 Th Extr Absinthii, 53 Th Ol Ricini, 0,8 Th Vanillin

Tritolum Filicis, Bandwurm-Tritol nennt DIETRICH eine Gallerte aus Farnextrakt, Ricinusöl und Malzextrakt

Electuarium contra taeniam		Gummi arabici		3,0	
Müsch. Nosokom Vorsch.		Aqua destillat		96,0	
Rp	Extracti Filicis	90	Sirupi simplici		500
	Pulpae Tamarind sepi	22,0	Mrgens nächstens auf zweimal. (Ball thörp)		
Potion taenifuga VAN AUWER.		Vet Teinture contre l'anémie vermineuse			
		(Gall Suppl)			
Rp	Acidi salicylici	0,1	Rp	Tinct Filicis maris	2,0
	Olei Filicis aeth	0,5		Extract Filicis aeth	50
	Tinct Cinnamon gttis X				

† **Acidum filicium amorphum** Filixsäure $C_{15}H_{14}O_{11}$ Amorphes, leichtes, weisses, geruch- und geschmackloses Pulver, in kaltem Alkohol löslich, wird von Alkalien und fetten Oelen sehr leicht aufgenommen Schmelzpunkt $125^{\circ}C$ Nur diese amorphe Säure wirkt anthelmintisch, die sich ebenfalls häufig reichlich im Extrakt findende krystallinische Säure $C_{15}H_{14}O_{11}$, die man für ein Anhydrid der amorphen halt, galt als wirkungslos Schmelzpunkt der krystallinischen Säure $184-185^{\circ}C$ (nach KNAFF $179-180^{\circ}C$) Sie ist fast unlöslich in absolutem Alkohol, unlöslich in Wasser

Dosis der amorphen Säure 0,5–1,0, zugleich als Abführmittel Kalomel oder Kalomel und Jalappe Die ausserordentlich verschiedene Wirkung der Farnextrakte dürfte zum grossen Theil damit im Zusammenhang stehen, wieviel der vorhandenen Filixsäure im amorphen und wieviel im krystallinischen Zustand vorhanden ist — Ausser in Nephrodium Filix mas ist die Filixsäure auch in Aspidium rigidum Sw. und Asplenium Filix femina Bernh. aufgefunden worden.

II. Aspidium marginale Willdenow (syn Dryopteris marginalis Asa Gray) Heimisch in Nordamerika. Das Rhizom ist nach U-St neben I officinell Es ist diesem sehr ähnlich, soll aber im Querschnitt nur etwa 6 Bündel im Rhizom erkennen lassen Filixsäure konnte in der Droge nicht nachgewiesen werden. **Aspidium rigidum Sw** wird in Nordamerika auch als Anthelminticum verwendet

III Aspidium athamanticum Kunze Heimisch in Südafrika Namen Inkomkomo, Unkomocomo Das Rhizom (Radix Pannae) gelangt seit 1851 auch zuweilen nach Europa

Beschreibung. Es ist bis 15 cm lang, von allen Seiten mit dachziegelförmig angeordneten Blattbasen oder deren Narben und mit Spreublättern bedeckt. Der Querschnitt ist wie bei I durch Druck der Wedelbasen unregelmässig bucklig, wohl meist von brauner Farbe, er zeigt 8–13 in einen Kreis angeordneter Gefässbündel Der Querschnitt der Blattbasen ist meist halbrund, aber auch flacher, er lässt 6–7 in einen Kreis gestellte grössere und reichlich kleinere Bündel erkennen

Im Parenchym einzellige Drüsenhaare wie bei I, die Stärkekörnchen sind grösser wie bei I, eiförmig oder nierenförmig Interzellularräume sind etwas spärlicher wie bei I, auch die Zellwände des Parenchyms dicker

Bestandtheile Das Rhizom liefert 5,1 Proc ätherisches Extrakt. Es enthält Flavopannin $C_{11}H_{16}O_7$, aus Aether in citronengelben, bei $151^{\circ}C$ schmelzenden Prismen erhalten. Albopannin $C_{11}H_{14}O_7$, aus Alkohol in seidenglänzenden weissen Nadeln erhalten und Pannol (Pannsäure) $C_{11}H_{14}O_7$, in feinen verfilzten Nadeln von gelblicher Farbe erhalten.

Von diesen drei Körpern ist das Flavopannin intensiv giftig, das Albopannin etwas weniger giftig, das Pannol ist nicht giftig.

Verwendung als Anthelminticum wie bei I.

IV Polypodium vulgare L. Familie der Polypodiaceae — Polypodiaceae. Heimisch in Europa, dem nördlichen Asien und Nordamerika. Verwendung findet das Rhizom. Rhizoma Polypodii, Rhizoma Filiculae dulcis. — Engelsuss. Korallenwurzel. Tropfenwurz. — Polypode de chêne.

Beschreibung Besteht aus 5–12 cm langen, 3–5 mm dicken, meist flach gedrückten, etwas gekrümmten Stücken, die fein runzelig, rothbraun bis dunkelbraun sind und deren obere Seite entfernte, abwechselnd gestellte 1–3 mm hohe, 8 mm breite, schüsselförmig vertiefte Blattnarben trägt. Die Unterseite lässt die Reste der abgeschnittenen Wurzeln erkennen. Im Parenchym Stärke und eine fadenziehende Masse. Geschmack süsslich, dann etwas bitter, Geruch schwach öligranzig.

Bestandtheile Zucker 5 Proc, fettes Oel 8 Proc, angeblich auch Glycyrrhizin.

Einsammlung und Verwendung. Das Rhizom soll im Herbst gesammelt werden, 5 Theile der frischen Droge geben 1 Th. trockne.

Man verwendet es noch hier und da als Expectorans und Diureticum.

V Ebenfalls als Expectorans gelangt noch zuweilen nach Europa aus Peru und Chile das Rhizoma Calahualse oder Calagualae von Polypodium Calaguala Ruiz, mit dem oft die Rhizome von Acrostichum Huascaro Ruiz und Polypodium crassifolium L. vermischt werden.

Beschreibung. Das echte Rhizom ist 4 cm lang, 1,5 cm dick, mit Spreuschuppen bedeckt. Die Rückseite trägt Blattbasen, die Bauchseite Narben. Querschnitt des Rhizomes oval, leicht ausgerandet, er zeigt 10–12 Gefässbündel, von denen zwei grösser wie die übrigen sind.

VI Polypodium adiantiforme L. verwendet man auf Portorico als Antisyphiliticum und Sudorificum.

Polypodium incanum Sw. dient als Emmenagogum.

Von Notochlaena hypoleuca verwendet man in Columbien die Blätter als Mittel gegen Brust- und Leberkrankheiten.

Vergl. auch Adiantum.

Fluoresceinum.

I Fluoresceinum Fluorescein. Resorcinphthalein $C_{20}H_{12}O_5$, Mol. Gew. = 332. Zur Darstellung der reinen Verbindung erhitzt man 5 Th. Phthalsäureanhydrid mit 7 Th. Resorcin im Oelbade auf 195 – $200^{\circ}C$, bis die Masse festgeworden ist. Nach dem Erkalten zieht man das Produkt mit Wasser aus, bringt den Rückstand durch Natronlauge in Lösung und fällt die filtrirte Lösung durch Säure, worauf sich das Fluorescein in Flocken abscheidet. — Die technischen Sorten werden durch Erhitzen von 25 Th. Resorcin mit 17 Th. Phthalsäureanhydrid und 8 Th. Chlorzink auf $185^{\circ}C$ dargestellt.

Ein gelbrothes Pulver, in Wasser, Aether und Benzol ziemlich unlöslich, in Alkohol mit gelbrother Farbe und grünlicher Fluorescenz löslich. Von ätzenden Alkalien wird es

leicht gelöst, diese Lösungen sind im durchfallenden Lichte rötlich gefärbt und besitzen im auffallenden Lichte prachtvoll grüne Fluoreszenz, die noch in sehr starker Verdünnung bemerkbar ist



Das Fluorescein dient zu diagnostischen Zwecken in der Augenheilkunde, in der Acidimetrie und Alkalimetrie als Indikator, in der Hydrologie zum Nachweis des unterirdischen Zusammenhanges von Gewässern. In der Technik als Ausgangsmaterial zahlreicher Farbstoffe und organischer Verbindungen. Gegen atzende Alkalien verhält es sich wie ein zweiatomiges Phenol.

II Uranium Fluorescein-Natrium $C_{20}H_{10}O_5Na_2$. Mol. Gew. = 378. Ist das Natriumsalz des vorigen und kommt als rothgelbes Pulver in den Handel, welches in Wasser leicht löslich ist und dessen wässrige Lösung die oben beschriebene Fluoreszenz giebt. Es ist diejenige Form, in welcher man zur Zeit das Fluorescein zu diagnostischen Zwecken verwendet.

Um den Zusammenhang von Wasserläufen festzustellen, trägt man eine mit Natronlauge stark alkalisch (!) gemachte Lösung des Urans in genügender Menge (!) — in einem Falle wurden einmal 80 kg angewendet — in den hoher gelegenen Wasserlauf ein. Das Auftreten einer gelbgrünen Fluoreszenz in dem niedriger gelegenen Wasserlaufe zeigt einen Zusammenhang beider Wasserläufe an.

III Tetrabromfluorescein Eosin $C_{20}H_2Br_2O_5$. Mol. Gew. = 649. Entsteht durch Einwirkung von Brom auf in Wasser vertheiltes Fluorescein. Ein gelbrothes, in Wasser fast unlösliches Pulver. Das Kaliumsalz = Eosinkalium $C_{20}H_2K_2Br_2O_5 + 6H_2O$ ist der unter dem Namen Eosin (Gelbstich), namentlich zur Tintenfabrikation beliebte rothe Farbstoff, welcher aber auch zum Färben von Seide und Wolle und von Mikroorganismen dient.

IV Tetraiodfluorescein $C_{20}H_2J_4O_5$. Mol. Gew. = 836. Zur Darstellung wird Fluorescein in Natronlauge gelöst, diese Lösung mit einer Lösung von berechneten Mengen Jod in Natronlauge vermischt und dann mit Säuren angesäuert. Das Natriumsalz $C_{20}H_2J_4O_5Na_2$ kommt als Jodeosin, Erythrosin, Eosin (Blaustich) in den Handel. Es färbt ähnlich wie das gewöhnliche Eosin, aber mit etwas bläulichem Stich.

V. Tetrabromdichlorfluorescein $C_{20}H_2Cl_2Br_2O_5$. Mol. Gew. = 717. Entsteht durch Einwirkung von Brom auf Dichlorfluorescein, welches seinerseits durch Erhitzen von Resorcin mit Dichlorphthalsäure dargestellt wird. Das Kalisalz $C_{20}H_2Cl_2Br_2O_5K_2$ kommt als Phloxin in den Handel.

Dieses Phloxin ist ein sehr bequemer und prachtvoller Ersatz des Karmins zum Färben von Zahnpasten, Zahnpulvern, Schminken u. dergl. Für Pulver und pastenartige Zubereitungen ist es in der Nuance unübertrefflich. Für alkoholische Lösungen eignet es sich dagegen nicht, für diese ist Cochenilletinktur weitaus geeigneter. Vergl. S. 554 unter Pasten und 555.

Fluorum.

Das Fluor ist ohne Zweifel ein Element, welchem eine wichtige physiologische Bedeutung für den thierischen Körper zukommt, wenn wir auch über dieselbe zur Zeit nur wenig unterrichtet sind. Das Fluor kommt als Calciumfluorid vor in den Knochen, im Schmelz der Zähne, im Blut, in der Milch und in zahlreichen Pflanzensaften. Die umfangreichere therapeutische Verwendung von Fluorderivaten dürfte der nächsten Zukunft angehören, nachdem es in den letzten Jahren der Firma VALENTINER & SCHWAB in Leipzig-Plagwitz gelungen ist, um Kern fluorirte aromatische Verbindungen nach einem relativ einfachen Verfahren darzustellen. D.R.P. 96153.

Darstellung. Versetzt man eine Lösung von salzsaurem Anilin und freier Salzsäure in der Kälte mit einer Lösung von Natriumnitrit, so erhält man zunächst Diazo

benzolzchlorid $C_6H_5N=N-Cl$ Wird die stark verdünnte wässrige Lösung des Diazobenzolchlorids mit Fluorwasserstoffsäure erhitzt, so findet unter Abscheidung von Stickstoff Umsetzung in Fluorbenzol C_6H_5F statt

Beispiel 10 Th Anilin werden in ein Gemisch von 32,5 Th Salzsäure (von 25 Proc HCl) und 20 Th Wasser eingetragen und die gut abgekühlte (*) Lösung wird allmählich mit 7,53 Th Natriumnitrit ($NaNO_2$) versetzt Die Diazobenzolchloridlösung wird darauf in einen Kessel gebracht, mit 20 Th Flusssäure versetzt und unter Rückflusskühlung allmählich steigend erwärmt, bis keine Stickstoffentwicklung mehr stattfindet Das Reaktionsgemisch wird neutralisiert, das gebildete Öl abgehoben, durch Wasserdampf übergetrieben und durch fraktionierte Destillation gereinigt

In der nämlichen Weise, wie beim Anilin, kann jede im aromatischen Kern stehende $-NH_2$ Gruppe durch ein Fluor-Atom ersetzt werden

Fluorbenzol. C_6H_5F Wie vorher beschrieben dargestellt, ist ein lichtbrechendes, wasserhelles Öl von aromatischem Geruch, Siedepunkt $85^\circ C$

Fluortoluol $C_6H_4(CH_3)F$ Durch Einwirkung von Natriumnitrit auf eine, freie Salzsäure enthaltende Lösung von salzsäurem p-Toluidin wird Diazo p-Toluolchlorid dargestellt und dieses durch Einwirkung von Fluorwasserstoffsäure in Fluortoluol übergeführt Wasserhelles, leicht flüchtiges Öl, Siedepunkt $116^\circ C$

Fluorseudocumol. $C_6H_3(CH_3)_2F$ Wird analog den vorigen aus Pseudocumidin $C_6H_3(CH_3)_2NH_2$ dargestellt und bildet eine bei $172^\circ C$ siedende wasserhelle Flüssigkeit von stark aromatischem Geruche, welche zu schillernden Blättchen vom Schmelzpunkt $24^\circ C$ erstarrt

Fluorphenetol. $C_6H_4(OC_2H_5)F$ Wird analog den vorigen aus Phenetidin $C_6H_4(OC_2H_5)NH_2$ dargestellt und bildet eine gelbbliche, bei $197^\circ C$ siedende Flüssigkeit von einem an Anisöl erinnernden Geruche

Fluor-Naphthalin (β) $C_{10}H_7F$ Wird analog den vorigen aus β -Naphthylamin dargestellt Farblose, schillernde Blättchen, Schmelzpunkt $59^\circ C$, Siedepunkt $211^\circ C$

Difluordiphenyl $F-C_6H_4-C_6H_4-F$ Wird analog den vorigen aus Benzidin $NH_2-C_6H_4-C_6H_4-NH_2$ dargestellt und bildet farblose, bei $87^\circ C$ schmelzende Blättchen Unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform und in fetten Ölen Geruch an Dilläsaen erinnernd

Diese Verbindungen werden zur Zeit auch in Form von Salben und Streupulvern in den Handel gebracht und therapeutisch angewendet

Die Fluorverbindungen müssen durch Erwärmen mit der Salbengrundlage in diesen gelöst werden

Antitussin — VALENTINER & SCHWARZ Rp Difluordiphenyl 5,0, Adipis Lanae anhydrici 85,0, Vaselin 10,0 Wird in Einreibungen angewendet bei akuten Keuchhusten auffallen, Mandelentzündungen, Hals- und Rachenkrankheiten Die Einreibungen wirken schlafmachend, der Anfall wird coupirt, ein Keuchhusten geht in gewöhnlichen Husten über Ueber die Anwendung siehe das folgende

Fluorrheumin — VALENTINER & SCHWARZ (Antirheumin)¹⁾ Rp Fluorphenetol 1,0, Difluordiphenyl 4,0, Adipis Lanae anhydrici 85,0, Vaselin 10,0 Wird zu Einreibungen gegen Rheumatismus, Hexenschuss, Influenza angewendet Die einzureibenden Hautstellen müssen vorher, damit die Hautporen aufnahmefähig werden, mit lauwarmem Wasser abgewaschen werden Die Aufnahme der Salbe von der Haut ist durch Massage zu befördern Man bedeckt schliesslich die eingeübene Stelle mit einem losen Verbands, welcher 12 Stunden liegen bleiben kann, bevor eine neue Einreibung nöthig ist

Epidermin — VALENTINER & SCHWARZ Rp Fluorseudocumol 1,0, Difluordiphenyl 4,0, Adipis Lanae anhydrici 85,0, Vaselin 10,0 Wird auf eiternden Wunden (auch bei bösartigen Eiterungen z B Ulcus molle), Brandwunden, überhaupt als Heilsalbe, ähnlich wie bisher die Borsalbe angewendet Es wirkt schmerzstillend, reinigt die Wunden, befördert die Granulationsbildung und bewirkt rasche Ueberhautung

Streupulver der genannten Antiseptica werden mit Talcum venetum und zwar entweder im Verhältnisse 5 + 95 oder 10 + 90 in der dermatologischen Praxis angewendet

¹⁾ Nicht zu verwechseln mit der aus Natriumsäurelyat und Methylenblau bestehenden Mischung, welche „Antirheumatin“ genannt wird.

Ueber die Wirkung dieser aromatischen Fluorverbindungen ist man sich vom theoretischen Standpunkte aus noch keineswegs im klaren. Es scheint nicht, dass diese Fluorverbindungen lediglich als bakterientödtende Antiseptica wirken, es scheint vielmehr, als ob sie zur Resorption gelangten und umstimmend auf die Zellen bezw. anregend auf das Nervensystem wirken.

Ueber den Nachweis und die Prüfung dieser Fluorverbindungen lässt sich zur Zeit nur wenig sagen. Das Fluor sitzt in dem aromatischen Kern so fest, dass es kaum durch Erhitzen mit konc. Schwefelsäure (nur bei dem Difluordiphenyl ist uns dies möglich gewesen) abgespalten werden kann. Dagegen gelingt die Abspaltung des Fluors durch Erhitzen mit metallischem Natrium. Für die Reinheit der unvermischten Verbindungen würden die Bestimmungen des Schmelzpunktes bezw. Siedepunktes von Wichtigkeit sein. — Den menschlichen Organismus scheinen die besprochenen Fluoride unverändert zu passieren.

Fluoroform. CHF_3 . Mol. Gew. = 70. Wird von VALENTINER & SCHWABE durch Einwirkung von Fluorsilber auf Jodoform bei Gegenwart von Wasser, aber unter Ausschluss von Luft erhalten. Es ist bei gewöhnlicher Temperatur (und auch noch bei -20°C) ein Gas, welcher von dem gleichzeitig auftretenden Kohlenoxyd durch Waschen mit Kupferchloridlösung befreit wird. Es löst sich zu etwa 2,8 Proc. in Wasser, und wirkt ebenso wie Chloroform anästhesierend. Vorläufig findet es im wesentlichen in Form seiner wässerigen Lösung Verwendung. In der wässerigen Lösung ist das Fluoroform ziemlich fest gebunden.

Aqua Fluoroformil. Fluoroformwasser. Eine gesättigte Lösung von Fluoroform in Wasser, etwa 2,5 Proc. CHF_3 enthaltend.

Es ist nahezu geruchlos und geschmacklos und hinterlässt beim Schlucken ein leichtes Kratzen im Gaumen. Man giebt es vier- bis fünfmal täglich kaffee- bis esslöffelweise gegen Phthisis, Lupus und tuberkulöse Gelenkerkrankungen.

Foeniculum.

Gattung der Umbelliferae—Apiodeae—Ammineae—Seselinene.

1. Foeniculum vulgare Mill. (syn. *F. capillaceum* Gilib., *F. officinale* All.), heimisch von den Azoren bis Persien, von Nordafrika bis Ungarn, vielfach kultivirt. Einjähriges oder ausdauerndes kahles Kraut mit bis 2 m hohem, zart gerilltem, bereiftem Stengel. Blätter 3- und mehrfach sparrig getheilt, die letzten Zipfel pfriemlich, oberseits schmal rinnig, Dol- den 10—20 strahlig. Hülle und Hüllchen fehlen, Blüthe gelb. Verwendung findet die Frucht:

Fructus Foeniculi (Austr. Germ. Halv.). **Foeniculi Fructus** (Brit.). **Foeniculum** (U-St.). **Semen Foeniculi**. **Semen Foeniculi germanici s. majoris**. — Fenchel. Fenchelthee. — Fenouil. **Fruits ou semences de fenouil**. — Fennel. Fennel Fruit.

Beschreibung. Die Frucht erreicht eine Länge von 8 mm (nur deutscher und französischer Fenchel erreichen diese Maximalgrenze) und einen Durchmesser von 3 mm. In der Droge ist sie meist in die beiden Theilfrüchtchen zerfallen. Die Farbe ist grünlichbraun. Auf der Spitze sind der Diskus und die beiden kurzen Narben deutlich zu erkennen (Fig. 251, 252). Die Rippen treten stark hervor, in jedem Thüchchen zwischen den Rippen schimmert ein schizogener Oelgang durch, ausserdem trägt die Fugenfläche jedes Theilfrüchtchens zwei (Fig. 247, 248, 250), also das Theilfrüchtchen im ganzen sechs, doch kommt zuweilen eine Verdoppelung

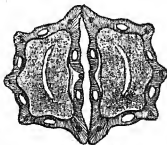


Fig. 247. Querschnitt durch deutschen Fenchel.

eines Ganges vor, das Parenchym der Fruchtschale ist in der Nähe der Gefässbündel zu gross maschig netzformig verdickt, die für die Erkennung des Fenchels auch im Pulver wichtig sind. Doch ist zu bemerken, dass die Ausbildung dieser Zellen bei den einzelnen Sorten eine sehr verschiedene ist, bei

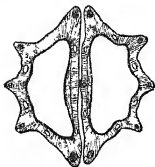


Fig 248 Querschnitt durch römischen Fenchel

deutschem und galizischem Fenchel waren nur wenige Zellen in der Nähe der Gefässbündel in der angegebenen Weise verdickt, wegen bei rumischem und macedonischem fast die ganze Mittelschicht des Pericarps aus solchen Zellen besteht (Fig 249)

Die Zellen des Endosperms führen Aleuronkörner, die wie auch sonst bei den Umbelliferen theils Drüsen von Oxalat, theils Globoide enthalten. Sie messen 1,5 bis 16,0 μ . Geruch angenehm aromatisch, Geschmack süss-aromatisch, charakteristisch. Japanischer Fenchel riecht und schmeckt auffallend nach Anis.

Bestandtheile nach KOENIG: Wasser 17,18 Proc., stickstoffhaltige Substanz 16,23 Proc., ätherisches Oel 8,89 Proc., Fett 8,86 Proc., Zucker 4,71 Proc., Stärke (durch Säuren in Zucker überführbare Substanz) 14,33 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 12,40 Proc., Rohfaser 13,74 Proc., Asche 8,60 Proc. Sie enthält Kali: 81,96 Proc., Natron 2,38 Proc., Kalk 19,54 Proc., Magnesia 14,03 Proc., Eisenoxyd 2,12 Proc., Phosphorsäure 16,47 Proc., Schwefelsäure 9,98 Proc., Kieselsäure 0,87 Proc., Chlor 3,41 Proc. Das Gehalt an ätherischem Oel schwankt von 2–6 Proc. (vgl. S. 1167).

Sorten. Die Früchte sind nach der Provenienz in Farbe, Grösse, Aussehen und Oelgehalt ziemlich verschieden.

1) Deutscher Fenchel, bis 10 mm lang, bis 3 mm breit. Die Oelgänge sind im Querschnitt bis 0,22 mm lang und 0,07–0,03 mm breit. Ziemlich cylindrisch, oft etwas gekrümmt. Farbe grunlichgrau und graubraun, die Rippen stark hervortretend und von hellerer Farbe. In den Thälchen schwärmen die Oelgänge durch (Fig 247).

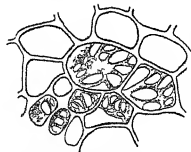


Fig 249 Netzformig verdickte Zellen in der Fruchtschale des Fenchels

wenig hervortretenden Rippen. In der Farbe dunkler wie 1, von feinem Geschmack. Oelgänge kaum halb so gross wie bei 1 (Fig 250).

3) Macedonischer Fenchel, so gross wie der deutsche, von brauner Farbe, mit stark hervortretenden Rippen. Oelgänge kleiner wie bei 1 (Fig 252).

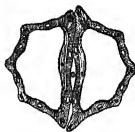


Fig 250 Querschnitt durch pugliser Fenchel

4) Galizischer Fenchel, bis 5 mm lang, von grau-grüner Farbe, mit stark hervortretenden Rippen. Oelgänge im Querschnitt 0,2–0,22 mm lang, 0,08–0,1 mm breit. Geschmack ziemlich scharf, kampherartig.

5) Römischer, kretischer, florentiner, süsser Fenchel. Stammt von in Südfrankreich kultivierten Pflanzen, die man als *Foeniculum dulce* D. C. von der gewöhnlichen Art unterscheidet, die aber neuerdings als Varietät derselben gilt. Sie ist charakterisirt durch kürzere, unten zusammengedrückten Stengel, fast 2seilig gestellte Grundblätter und 6–8 strahlige Dolden. Die Früchte werden bis 12 mm lang, sie sind hell gefärbt und zeichnen sich durch stark hervortretende Rippen aus. Die Oelgänge sind im Querschnitt 0,11 mm lang und 0,04–0,05 mm breit. Die Früchte *Fructus Foeniculi romani* s. cretici, Samen *Foeniculi dulcis*, Frucht des *fenouill doux* sind in die Gall aufgenommen (Fig 248 252).

Verunreinigungen und Verfälschungen. Der Fenchel ist nicht selten mit fremden Früchten, Samen, Doldenstrahlen, Erde u. s. w. verunreinigt, natürlich ist eine solche Sorte vom pharmaceutischen Gebrauch auszuschliessen. Ferner kommen häufig

Fruchte in den Handel, denen das Oel ganz oder zum Theil entzogen ist, entweder 1) durch Destillation im Dampfströme oder 2) durch Destillation mit Wasser oder 3) durch theilweise Extraktion mit Alkohol. Da der Fenchel der letzteren Kategorie nicht unerhebliche Mengen von Oel noch enthält, so bespiegelt man die saft-, geruch- und geschmacklosen Früchte der beiden ersten Kategorien mit etwas Fenchelöl und Alkohol, um solchen der 3. Kategorie vorzutauschen. Diese extrahirten Früchte sind immer mehr oder weniger entfärbt, man stellt die Farbe dann wieder her mit Chromfarben, grünem Eisenoxyd oder Schüttgold. Guter Fenchel giebt 15 Proc. trockenes, wässriges Extrakt, ausgezogener viel weniger.

Endlich sind als „Fenchel“ vorgekommen die Früchte von *Meum athamanticum* Jacq., die als Bärenfenchel, wilder Fenchel etc. in der Volksmedizin eine Rolle gespielt haben. Sie sind so gross wie die erste Droge, aber etwas breiter, von brauner Farbe, schmecken auffallend nach *Sem. Foenugraecae* und haben in jedem Thälchen nicht einen, sondern mehrere (2–3) Sekretgänge.

Die beste Handelsorte ist der nach der Art der Einsammlung benannte Kammfenchel. Die reifen Früchte werden an der Luft getrocknet und, von etwaigen Beimengungen gereinigt, in Blechgefässen (s. S. 807 Fussnote) aufbewahrt. Das Pulver bereitet man aus dem bei gelinder Wärme oder über Aetzalkali nachgetrockneten Fenchel 100 Th. liefern 90–92 Th. Pulver.

Wirkung und Anwendung. Ausserlich als Aufguss oder Tinktur zu Augenschwämmen, innerlich als Stomachicum, Carminativum und Expectorans 5,0–15,0 150,0 als Aufguss.

In Frankreich ist auch die Wurzel des *Foeniculum dulce* D. C. als *Racine de fenouil doux* officinell.

Aqua Foeniculi. Fenchelwasser. Eau de fenouil. Fennel Water. Germ. 1 Th. gequetschter Fenchel giebt mit q. s. Wasser 30 Th. Destillat. — Helv. Aus 4 Th. Fenchel (III) destillirt man ohne Befechtung im Dampfstrom 100 Th. — Austr. 1 Th. Fenchel macerirt man mit 40 Th. Wasser und destillirt nach 12 Stunden 20 Th. ab. — Brit. Aus 1 Th. Fenchel und 20 Th. Wasser 10 Th. Destillat. — U-St. 2 ocm Fenchelöl verreibt man mit 4 g. precipitirtem Calciumphosphat, fügt nach und nach Wasser q. s. m. 1 Liter hinzu und filtrirt. — Aufbewahrung in gelben Flaschen im Kühlen. Es wird empfohlen, die Gefässe nur mit Pergament zu überbinden.¹⁾ Vor dem Filtriren lässt man das Wasser einige Stunden bei Zimmerwärme stehen.

Hydrolatum Foeniculi. Eau distillée de fenouil (Gall.) Wie Hydrolatum Chamomillae S. 716.

Sirupus Foeniculi. (Ergänzb.) Fenchelsirup. Aus zerquetschtem Fenchel wie Sir. Chamomill. (S. 716) *Extensio* 15 Th. Fencheltinktur, 85 Th. Zuckersirup. **Sirupus Foeniculi** 10 plex S. 231. — In kleineren, ganz gefüllten Gläsern aufzubewahren. Bei Darstellung im grossen ist die Verarbeitung der Pressrückstände auf ätherisches Oel lohnend. **Tinctura Foeniculi.** Tinctura Foeniculi composita (Ergänzb. Helv.) **Essentia ophthalmica.** Spiritus ophthalmicus. Zusammengesetzte Fencheltinktur. **ROHMERSHAUSEN'S** Augenessenz. — Tinture de fenouil composée 100 Th. grob gepulverten Fenchel mischt man 3 Tage mit 500 Th. verdünntem Weingeist aus und löst im Filtrat 1 Th. Fenchelöl.

Aqua ophthalmica ROHMERSHAUSENI (Ergänzb.).

ROHMERSHAUSEN'S Augenwasser

℞ Tinct. Foeniculi comp. 10

Aquae destillatae 100

Zum Waschen der Augen behufs Stärkung der Sehkraft.

Argentrost. KNEIPP's.

℞ Extr. Alodi 0,3

Fructum Foeniculi

Herbae Euphrasiae 25 100

Spiritus 20,0

Aquae destill. 60,0

Digieren und filtriren.



Fig. 251
Deutscher
Fenchel
3 mal vergr.



Fig. 252 Römischer und
macedonischer Fenchel.
1½ mal vergr.



¹⁾ Nach O. GESSNER werden in Spanien aromatische Wässer in Flaschen aufbewahrt, die man nicht verkorkt, sondern nur mit Pergament subindet, man soll dadurch das Verderben der Wässer verhindern. Porcellankrüge mit Deckel waren früher als Vorrathsgefässe auch sonst vielfach gebräuchlich.

Confectio Foeniculi

Überzuckerter Fenchel.

Man gewinnt denselben genau so, wie überzuckerte Pullen, im Drageekessel.

Elaeosaccharum Foeniculi

Oléosaccharum de fœniculi

Wie Elaeosach. Carvi (§ 661) zu bereiten.

Fenchelhonig-Extrakt

Rp	Olei Foeniculi	gitt	V
	Spiritus		5,0
	Glycerini		2,5
	Mellis depurati		20,0
	Sirupi simplicis (flüss. Paffinade)		500,0

Handverkaufs Artikel

Mel Foeniculi

Fenchelhonig.

I

Rp	Sirup Foeniculi	
	Mellis depurati	50

II

Rp	Olei Foeniculi	gitt	XXV
	Sirup simplicis		400,0
	Mellis depurati		400,0

Man mischt durch kräftiges Schütteln, erwärmt im Wasserbade, filtrirt heiß, und füllt in kleinere Flaschen.

III. (nach ROSENWALD)

Rp	1 Fruct Foeniculi gr	piv	200,0
	2 Spiritus		100,0
	3 Aquae destillatae		400,0
	4 Mellis crudi		2000,0
	5 Aquae destillatae		1000,0
	6 Sacchari sibi		1200,0

Man zieht 24 Stunden 1 mit 2 und 3 aus, presst ab, vermischt mit 4 und 5, erwärmt 1 Stunde im Dampfbade und filtrirt heiß, nöthigenfalls unter Zusatz von etwas weißem Bolus. Im Filtrat löst man 6 und seigt durch. Statt 1-3 kann man eine Lösung von 4,0 Fenchelöl in 50 Weingeist und 500 Wasser verwenden.

Pulvis Foeniculi compositus

Pulvis Magnesiae compositus Pulvis galactopoicus ROSENWALD Pulvis lae procreans ROSEN AMMENPULVER

Rp	Fructus Foeniculi	pulv	25,0
	Cardioli Aurantii	pulv	10,0
	Magnesi carbonat	pulv	45,0
	Sacchari albi	pulv	20,0

Theeküßelweise

Mel Foeniculi cum Malto

Sirupus Malti fœniculatus Mainz-Fenchelhonig (Hambg. Vorsch.)

Rp	Olei Foeniculi	1,0
	Mellis depurati	500,0
	Extracti Malti	100,0
	Sirupi simplicis	400,0

Species pascantes

Kinderberuhigungsthee (Wiener Vorsch.)

Rp	Tractura Foeniculi	
	Florum Chamomillae	50 100,0
	Radicle Althaeae	
	Radicle Liquiritiae	
	Rhizom Graminis	50 200,0
	Species galactopoicus BRUNN	
	Milchthee AMMENTHEE.	
Rp	Fructus Foeniculi	50,0
	Fructus Anisi	10,0
	Herbivae Melissa	
	Rhizom Polypodii	50 20,0

Spiritus Foeniculi

Rp	Olei Foeniculi	gitt	XXV
	Spiritus diluti		100,0

Vet.

Dräsenpulver

Rp	Fructus Foeniculi gr	piv	45,0
	Fructus Juniperi gr	piv	
	Semin Foenugraeci gr	piv	50,0

2 Esslöffel auf jedes Fütter

Vet.

Hustenpulver für Pferde

Rp	Fruct. Anisi gr	piv	
	Fruct Foeniculi gr	piv	
	Semin Foenugraeci	piv	50 500,0
	Süßli sulfurati aurant		100,0

2 Esslöffel mehrmals täglich in warmem Kleinstränk.

Vet.

Milch und Nutzpulver

Rp	Fructus Foeniculi	piv	
	Fructus Juniperi	piv	
	Natrii chlorati	piv	
	Sulfuris sublimati	piv	
	Rhizom Calami	piv	50

Zweimal täglich 1 Esslöffel

Sirupus diureticus

Sirupus de quinque radicibus compositus Sirupus Foeniculi compositus Sirop des cinq racines Sirop diurétique (Gall)

Rp	1 Specier diureticar	(Gall.)	50,0
	2 Aquae destill. sibi		500,0
	3 Sacchari albi		200,0

Man übergießt 1 mit der Hälfte von 2, seigt nach 12 Stunden ab, wiederholt dasselbe mit dem Rest von 2, filtrirt und bringt mit 3 zum Sirup vom spec. Gew 1,32.

Species diureticae

Espèces diurétiques. Cinq racines apéritives (Gall)

Rp Radicle Apii graycoentilis

- Asparagi
- Foeniculi
- Petroselinii
- Ruscii aculeati 50

Augenessenz, Dr MÜLLER's, ist ein schwacher, mit Fenchel-, Lavendel- und Rosmarinöl versetzter Weingeist

Augenwasser von BERGMANN mit Fenchelwasser

RIEDEL's Mittel gegen Kopfkolk. Mischung aus Aloëstinktur, Rhabarbertinktur und Kampferspiritus zum Einnehmen, Fencheltinktur mit anderen Pflanzenstoffen zum Einreiben

Soothing-Sirup der Mrs Winslow in New-York Ein mit Anis, Fenchel und Kümmeltinktur oder spiritus versetzter Zuckersirup mit einem Morphingehalt von 0,1 bis 0,2 Proc

Oleum Foeniculi (Germ Helv Austr Gall U-St) Fenchelöl. Essence de Fenouil. Oil of Fennel.

Gewinnung. Durch Destillation der zerquetschten Fenchelfrüchte mit Wasserdampf Es gelangt meist mehrjähriger oder Lützens Fenchel, zuweilen aber auch galizischer und rumänischer zur Verarbeitung Die Ausbeute beträgt 4,5–6 Proc Die anderen Fenchelsorten wie der römische, macedonische Fenchel oder der wild wachsende Bitterfenchel, geben Öle von anderen Eigenschaften und anderer Zusammensetzung

Eigenschaften, Prüfung Farblose oder gelbliche, nach Fenchel riechende Flüssigkeit von einem anfangs bitteren, kampherartigen, hintennach süßen Geschmack. Spec Gewicht 0,965–0,975 [nicht unter 0,960 Germ Austr U-St.] Drehungswinkel im 100 mm-Rohre + 12 bis + 24° C Beim langsamen Abkühlen scheidet es Krystalle von Anethol ab und erstarrt bei stärkerer Kälte zu einer festen, von Öl durchtrankten Masse Der nach der auf S 815 beschriebenen Weise bestimmte Erstarrungspunkt liegt bei guten Ölen zwischen + 3 und + 6° C Minderwerthige Fenchelöle scheiden erst bei noch niedrigerer Temperatur Krystalle ab und werden bisweilen im Kaltgemisch überhaupt nicht fest Fenchelöl löst sich in gleichen Theilen Spiritus klar auf

Bestandtheile. Der werthvollste Bestandtheil ist das zu 50 bis 60 Proc im Öle enthaltene Anethol, $C_{10}H_{16}O$ (s Seite 815) Charakteristisch für Fenchelöl ist ein bitter schmeckendes mit Kampher isomeres Keton $C_{10}H_{16}O$, das Fenchon Es verhält sich ähnlich wie Kampher und bildet diesem ähnliche Verbindungen Sdp 192–193° C Spec Gewicht 0,9465 bei 19° C Specifisches Drehungsvermögen $[\alpha]_D = + 72^\circ C$ Schmelzp + 5 bis + 6° C

Von Terpenen enthält das Fenchelöl Rechte-Pinen (Sdp 157–160° C) und Dipenten (Sdp 175° C)

Anwendung. Fenchelöl wird wie Anisöl als Geschmacks- und Carminativum, meist mit Zucker verrieben, verabreicht. Dosis 0,05–0,15 g = 2–6 Tropfen

II Indischer Fenchel stammt von *Foeniculum Panmorium* D C, den man aber auch als Varietät von I auffasst Die Früchte sind 6–7 mm lang, die Oelgänge im Querschnitt 0,1 mm lang und 0,03–0,04 mm breit. Der Geschmack ist süß und erinnert an Anis

III In Sicilien werden die scharf schmeckenden Früchte des *Foeniculum piperlitum* Sweet benutzt.

Formaldehydum.

Unter dem Namen Formaldehyd werden zur Zeit verschiedene, mit einander allerdings nahe verwandte Substanzen zusammengeworfen. 1) Gasförmiger Formaldehyd CH_2O , 2) die wässrige Lösung des gasförmigen Formaldehyds, 3) das Polymerisationsprodukt des gasförmigen Formaldehyds, nämlich das Paraformaldehyd $(CH_2O)_n$

I. Formaldehyd, wasserfreier, gasförmiger. CH_2O . Mol. Gew. = 30.

Dieser ist bei gewöhnlicher Temperatur ein stechend riechendes Gas, welches in Wasser löslich ist Durch Abkühlung mit einem Gemisch von fester Kohlensäure und Aether wird das Gas zu flüssigem Formaldehyd verdichtet Dieser bildet eine wasserhelle, leicht bewegliche Flüssigkeit, welche bei $-21^\circ C$ siedet. Sie ist nur bei starker Kälte im flüssigen Zustande zu bewahren In einer Kältemischung von $-20^\circ C$ verwandelt sie sich in eine feste, weisse Substanz, ein Polymeres des Formaldehyds (Кксолд)

II Formaldehyd in wässriger Lösung *Formaldehydum solutum* (Gorm)
 Formalin Formol. Methylaldehyd. Oxymethylen Ameisinaldehyd Ist eine
 wässrige Auflösung des gasförmigen Formaldehyds, welche nach Gorm rund 35 Proc
 CH_2O enthalten soll

Darstellung. Dieselbe erfolgt durch Oxydation von Methylalkohol mittels Luft
 unter bestimmten Bedingungen Zur Darstellung kleinerer Mengen leitet man ein Gemisch
 von Methylalkoholdampf und Luft über eine erhitzte Kupferspirale Der hierzu zu be-
 nutzende Apparat ist im Kommentar von HAGER-FISCHER-HARTWICH, II Aufl S 759
 abgebildet — Im fabrikatorischen Betriebe gelangt meist das Verfahren von TRILLAT zur
 Anwendung!

Methylalkoholdampf wird durch feine Oeffnungen in ein weites kupfernes, einseitig
 offenes Rohr geleitet, in welchem sich an einer ausgebauchten Stelle Koks- oder Ziegel-
 stücke befinden Das andere Ende des kupfernen Rohres steht mit dem zum Auffangen
 des gebildeten Formaldehyds dienenden Recipienten in Verbindung An letzterem wirkt
 eine Saugvorrichtung, sodass eine zur Oxydation des Methylalkohols ausreichende Menge
 Luft zu dem offenen Ende des Kupferrohres eintritt, während der gebildete Aldehyd in
 den Recipienten gesaugt wird

Die Oxydationsprodukte werden in Wasser aufgefangen Aus der wässrigen Lösung
 wird der Methylalkohol durch Destillation entfernt Konzentrierte Lösungen werden
 durch Verdünnen mit Wasser, verdünntere durch Abdestilliren eines Theiles des Wassers
 auf den richtigen Gehalt gebracht, in der Technik schlägt man natürlich dünne Lösungen
 wieder zum Sättigen mit Formaldehyd vor

Eigenschaften. Eine klare, farblose, infolge Verflüchtigung von gasförmigem
 Formaldehyd stechend riechende, wässrige Flüssigkeit Dem Gehalt von etwa 35 Proc
 Formaldehyd entspricht bei 15°C ein specifisches Gewicht von 1,079 bis 1,081 Die reine
 Formaldehydlösung ist gegen Lackmus neutral, in der Regel aber reagirt das Handels-
 präparat infolge eines geringen Gehaltes an Ameisensäure schwach sauer Die Bildung
 der Ameisensäure erfolgt durch Einwirkung des Luftsauerstoffes auf den Formaldehyd Mit
 Wasser und mit Weingeist lässt sich die Formaldehydlösung in jedem Verhältnisse mischen,
 nicht aber mit Aether

In chemischer Hinsicht zeigt der Formaldehyd alle Eigenschaften eines Aldehydes
 Er ist additionsfähig, polymerisationsfähig und ein hervorragendes Reduktionsmittel, auch
 ist seine Verbindungsfähigkeit mit zahlreichen Substanzen eine bemerkenswerthe

Dampft man die wässrige Lösung auf dem Wasserbade ein, so entweicht ein Theil
 des Formaldehyds zusammen mit den Wasserdämpfen, im Rückstand verbleibt eine weisse,
 amorphe, in Wasser unlösliche Masse, Paraformaldehyd oder Trioxymethylen,
 $(\text{CH}_2\text{O})_3$ Der Formaldehyd hat demnach sein Molekül verdreifacht Erhitzt man den
 Paraformaldehyd für sich oder mit Wasser auf $180\text{--}200^\circ\text{C}$, so geht er wieder in gewöhn-
 lichen Formaldehyd über $(\text{CH}_2\text{O})_3 = 3\text{CH}_2\text{O}$

Löst man 0,1—0,2 g Silbernitrat in 10 ccm Wasser, fügt 1—2 Tropfen Ammoniak-
 lösung, sowie 2—3 Tropfen Formaldehydlösung hinzu und mischt, ohne stark zu
 schütteln, so bleibt die Flüssigkeit zunächst unverändert Allmählich aber scheidet sich
 ein glänzender Silberbelag an der Glaswandung ab (Aldehyd-Silber Spiegel) (Reduktion)

Fügt man zu 5 ccm Fehling'scher Lösung 5 Tropfen Formaldehydlösung, so tritt
 zunächst keine Veränderung ein, beim Erwärmen jedoch oder nach längerem Stehen
 erfolgt Abscheidung von metallischem Kupfer — In ähnlicher Weise werden Goldsalze
 reducirt

Mit dem Ammoniak verbindet sich der Formaldehyd zu der einsäurigen Base Hexa-
 methylentetramin $(\text{CH}_2)_6\text{N}_4$

Durch Kalkmilch wird der Formaldehyd in eine zuckerartige Verbindung, die sog
 Formose übergeführt, welche zum grössten Theile aus α -Akröse $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ besteht Mit
 Hydroxylamin verbindet er sich zu einem polymeren Formoxim $(\text{CH}_2 = \text{N-OH})_n$, mit saurem

schwefligsaurem Natrium zu formaldehydschwefligsaurem Natrium (oxymethylsulfo-saurem Natrium) $\text{CH}_2(\text{OH})\text{SO}_2\text{Na}$

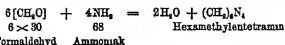
Spec. Gewicht wässriger Formaldehydlösungen bei 18,5° C
nach H. LUTKE

Proc.	Spec. Gew.	Proc.	Spec. Gew.	Proc.	Spec. Gew.	Proc.	Spec. Gew.	Proc.	Spec. Gew.
1	1,002	9	1,023	17	1,041	25	1,064	33	1,078
2	1,004	10	1,025	18	1,043	26	1,067	34	1,079
3	1,007	11	1,027	19	1,045	27	1,069	35	1,081
4	1,008	12	1,029	20	1,049	28	1,071	36	1,082
5	1,015	13	1,031	21	1,052	29	1,073	37	1,083
6	1,017	14	1,033	22	1,055	30	1,075	38	1,085
7	1,019	15	1,036	23	1,058	31	1,076	39	1,086
8	1,020	16	1,039	24	1,061	32	1,077	40	1,087

Wird eine wässrige Formaldehydlösung verdampft, so scheidet sich eine weisse flockige Masse aus, nach völligem Entrocknen hinterbleibt eine weisse, porcellanartige, amorphe Masse (Paraformaldehyd), welche beim Erhitzen für sich oder mit Wasser wieder in Formaldehyd übergeht (siehe oben) und an der Luft verbrennt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen — Wird Formaldehydlösung mit Ammoniak stark alkalisch gemacht, so tritt starke Selbsterwärmung ein. Die Flüssigkeit muss farblos sein (Blaufärbung = Kupfer), wird sie im Wasserbade verdunstet, so verbleibt ein weisser, in Wasser sehr leicht löslicher Rückstand von Hexamethylentetramin

Prüfung. 1) Formaldehydlösung soll, mit 5 Th. Wasser verdünnt, nur schwach sauer reagieren (Ameisensäure). Zur Bestimmung der Ameisensäure schüttelt man eine gemessene oder gewogene Menge Formaldehydlösung mit reinem Calciumcarbonat, filtrirt und bestimmt im Filtrat das Calcium als Calciumoxyd 1 g Calciumoxyd entspricht = 1,84 g wasserfreier Ameisensäure 2) 5 ccm Formaldehyd werden in einem Platinschälchen verdampft. Man erhitzt schliesslich, bis der zurückbleibende Paraformaldehyd verbrennt. Es darf kein wägbarer Rückstand hinterbleiben. Derselbe würde aus mineralischen Verunreinigungen bestehen. 3) Man bereite sich eine Mischung von 6 ccm Formaldehydlösung und 24 ccm Wasser. Von dieser Lösung werden je 10 ccm nachfolgenden Prüfungen unterworfen a) Silbernitrat bringe darin keine Veränderung hervor. Eine weisse Opalescenz oder Trübung oder ein weisser Niederschlag wurde Chlor anzeigen. b) Baryumnitrat bringe auch nach einigen Stunden keine Trübung hervor, andernfalls ist Schwefelsäure zugegen. c) Schwefelwasserstoffwasser bringe weder dunkle Färbung noch Fällung hervor. Hier kommt besonders Kupfer als Verunreinigung in Betracht, welches leicht hineingelangen kann, wenn bei der Herstellung kupferne Spiralen benutzt werden. Kupferhaltige Präparate geben beim Uebersättigen mit Ammoniak Blaufärbung. 4) 1 ccm Formaldehydlösung werde mit 1 Tropfen Normal-Kalklauge versetzt. Die Mischung darf nicht mehr sauer sein, also blaues Lackmuspapier nicht mehr röthen. Hierdurch wird ein Höchstgehalt von etwa 0,0023 g wasserfreier Ameisensäure in 1 ccm Formaldehydlösung zugelassen.

Gehaltsbestimmung. Diese beruht auf der Thatsache, dass Formaldehyd auch in wässriger Lösung sich mit Ammoniak zu Hexamethylentetramin vereinigt im Sinne folgender Gleichung



Setzt man also zu Formaldehydlösung Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss und zwar in bekannter Menge zu und ermittelt nach Ablauf der Reaction die Menge des noch im freien Zustande vorhandenen Ammoniaks, so kennt man auch die Menge des gebundenen Ammoniaks und kann nach obiger Gleichung die Menge des vorhandenen Formaldehyds berechnen. Das entstandene Hexamethylentetramin ist zwar eine einsäurige Base,

wendet man aber als Indikator Rosolsäure an, so braucht man auf das Hexamethylentetramin keine Rücksicht zu nehmen, weil dieses auf Rosolsäure nicht einwirkt (die Rosolsäure darf aber nicht etwa durch einen beliebigen anderen Indikator, z. B. Methylorange oder Congo ersetzt werden). Ferner ist zu beachten, dass man verdünnte Lösungen von Formaldehyd und Ammoniakflüssigkeit 2—3 Stunden stehen lassen muss, wenn man sicher sein will, dass die Bildung des Hexamethylentetramins sich quantitativ vollzogen hat. Unter Berücksichtigung aller dieser Umstände verfährt man wie folgt:

Man stellt die Formaldehydlösung genau auf 15° C ein, misst mit Hilfe einer Pipette oder Burette 5 ccm ab und bringt diese in ein mit gut eingeschlifffenen Glasstopfen versehenes Glas von etwa 180 ccm Inhalt. Alsdann giebt man 56,5 ccm Normal-Ammoniakflüssigkeit (vorher gleichfalls auf die Temperatur von 15° C gebracht), verschliesst das Gefäss mit dem Stopfen, mischt den Inhalt durch und überlässt das Ganze 2—3 Stunden lang sich selbst. Nach dieser Zeit ist der Formaldehyd völlig verschwunden und mit einem Theile des Ammoniaks zu Hexamethylentetramin verbunden.

Zu der nach 2—3stündigem Stehen erhaltenen Flüssigkeit werden 20 ccm Normal-Salzsäure gegeben. Hierdurch wird alles freie Ammoniak neutralisirt und die Lösung enthält nunmehr einen Ueberschuss von Salzsäure. Diesen bestimmt man dadurch, dass man 3—5 Tropfen Rosolsäure hinzugebt und — indem man das Gefäss auf eine weisse Unterlage stellt — so lange Normal-Kalklauge zufließen lässt, bis die gelbliche Färbung der Lösung in Rosa übergegangen ist. Hierzu sollen mindestens 4 ccm Normal-Kalklauge erforderlich sein.

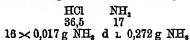
Für die praktische Ausführung der Titration ist Folgendes zu beachten. Giebt man einige Tropfen Rosolsäure zu destillirtem Wasser, so wird dieses gelblich gefärbt. Setzt man zu dieser Flüssigkeit Säure, so bleibt die gelbliche Färbung unverändert. Lässt man zu der sauren Flüssigkeit nunmehr Kalklauge (oder ein anderes Alkali) zufließen, so bleibt die gelbliche Färbung bestehen, so lange die Flüssigkeit sauer oder neutral ist. Ein kleiner Ueberschuss von Alkali aber führt die gelbliche Färbung in Rosa über.

Der Farbumschlag ist nicht ganz scharf, sondern geht durch ein gelbrothes Stadium hindurch. Man muss daher den Umschlag durch blinde Versuche studiren und stets das gleiche Rosa als Endpunkt festhalten. Am besten stellt man sich beim Titriren Vergleichslösungen auf den Arbeitsplatz.

Berechnung. Es wurden angewendet 5 ccm (= 5,4 g) Formaldehydlösung und 56,5 ccm Normal-Ammoniak, welche 0,96 g NH_3 (genau 0,9605 g NH_3) enthalten.

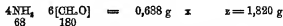
Der Ueberschuss von Ammoniak wurde durch 20 ccm Normal-Salzsäure weggenommen und der nunmehr vorhandene Ueberschuss von Salzsäure mit 4 ccm Kalklauge neutralisirt. Wir können daher der Einfachheit halber für diese 4 ccm Normal-Kalklauge direkt 4 ccm Normal-Salzsäure in Abzug bringen und annehmen, wir hätten zur Bindung des freien Ammoniaks 16 ccm Normal-Salzsäure verbraucht.

16 ccm Normal-Salzsäure sättigen nach der Gleichung



Angewendet wurden 0,96 g NH_3 (s. oben). Es sind also zur Bindung des Formaldehydes verbraucht worden 0,960 minus 0,272 g, d. i. 0,688 g NH_3 .

Wir berechnen nunmehr, welcher Menge Formaldehyd dieses verbrauchte Ammoniak entspricht:



und finden 1,820 g Formaldehyd. Da diese Menge in 5,4 g Formaldehydlösung enthalten ist, so berechnet sich nach der Gleichung

$$5,4 \quad 1,820 = 100 \quad \text{x} \quad \text{z} = 33,7$$

der Gehalt dieser Lösung an Formaldehyd, CH_2O , zu 33,7 Proc.

Aufbewahrung. Da die Formaldehydlösung ziemlich starke Dampftension besitzt, so bewahre man sie an einem Orte mittlerer Temperatur und in gut verschlossenen Gefässen auf. Die weissen Krusten, welche sich zwischen Stopfen und Hals bilden, sind Paraformaldehyd, welcher infolge Verdunstung von Wasser hinterbleibt. Bei starker Abkühlung der Lösung scheiden sich weisse Flocken aus, die gleichfalls aus polymeren Modifikationen bestehen. Man hüte sich, zu stark an Formaldehydlösungen zu riechen, da Formaldehyd die Schleimhäute stark reizt. — Die Aufbewahrung erfolge vorsichtig und da man annimmt, dass Belichtung die Säurebildung befördert, vor Licht geschützt.

Anwendung. Formaldehyd ist, wie von Löw nachgewiesen wurde, ein mächtiges Protoplasmagift, welches besonders auf niedere Organismen einwirkt. Auf Grund dieses Erkenntnis wird es zur Zeit als relativ nagiftiges Antisepticum empfohlen. Nach STAHL tötet es in einer Verdünnung¹⁾ von 1 : 20000 Milzbrandbacillen und in einer Verdünnung von 1 : 1000 Milzbrandsporen nach einstündiger Einwirkung. Es wird daher als Antisepticum empfohlen zum Reinigen und Aufbewahren der Schwämme, zum Reinigen der Hände und Instrumente (Formaldehyd solut 1,0, Aqua 100,0) — Lässt man Formaldehydlösung im geschlossenen Raum ohne Anwendung von Wärme verdampfen und die Dämpfe auf Verbandstoffe (Watte etc.) einwirken, so schlägt sich in diesen Paraformaldehyd nieder und macht sie aseptisch und steril. Auch zur Konservierung anatomischer und mikroskopischer Objekte wird Formaldehyd angewendet. Ferner ist es auch zur Haltbarmachung von Nahrungsmitteln vorgeschlagen worden, doch hat kürzlich der oberste Sanitätsrath in Wien diese Verwendung vorläufig als unzulässig erklärt. Durch Ammoniak wird die desinficirende Wirkung aufgehoben!

Merkwürdig ist die örtliche Wirkung des Formaldehyds. Bringt man dieses auf die tierische Haut, so wirkt es auf diese lederbildend. Die Haut wird hart, undurchdringlich und zum Absterben gebracht. Möglicherweise wird sich auch diese Eigenschaft therapeutisch (z. B. gegen Warzen und andere Neubildungen) verwerten lassen. Nach JABLON-GONNET benutzt man zur Konservierung von Bier und Wein pro Liter 0,0005 bis 0,001 g, für eingekochte Früchte pro Kilo 0,1 g Formaldehyd, CH_2O .

Solutio Formalini, 1 Proc. (Munch. Ap. V.) Rp. Formaldehydi soluti Germ. 8,0, Aquae destillatae 97,0

Der Formaldehyd hat Proteinverbindungen gegenüber merkwürdige Eigenschaften. Er macht die Gelatine unlöslich in Wasser, so dass sie eine hornähnliche Substanz wird. In ähnlicher Weise wirkt er auf Kasein und Eiweiss.

Er hebt die Quellbarkeit der Stärke auf, und soll sich sogar mit Dextrin und Gummi verbinden. Wieweit die so erhaltenen Produkte einheitliche chemische Verbindungen sind, muss abgewartet werden. Dass sie es sind, wird von den Herstellern behauptet, ohne dass hierfür genügende Beweise erbracht worden wären. Immerhin finden diese Substanzen therapeutische Anwendung und müssen deshalb besprochen werden.

Formaldehyd-Gelatine Glutiform. Glutol — SCHLICK. Die Gelatine mit Formaldehyd zu verbinden, bietet keine Schwierigkeiten, man braucht nur eine Gelatine-lösung mit Formaldehydlösung einzudampfen und zu trocknen oder Gelatineblätter in Formaldehydlösung einzulegen, abzuwaschen und zu trocknen. Eine gewisse Schwierigkeit besteht jedoch darin, eine pulverförmige Formaldehyd-Gelatine darzustellen.

Nach J. B. SCHMIDT 500 g Gelatine werden in 375 g Wasser angelöst. Man giebt 25 Tropfen Formaldehydlösung zu, giesst die Masse aus und trocknet sie in einem geschlossenen Kasten, in welchem sich ein mit Formalin getränkter Wattebausch befindet, über Aetzkalk soweit, dass man eine plastische Masse erhält. In diesem Zustande zerklüftet man das Präparat durch Reiben im Mörser und trocknet dann vollständig.

Nach VAN VLOTEN. Man löst 100 Th. Gelatine in 400 Th. Wasser, setzt die nöthige Menge Formaldehydlösung zu und schlägt die Flüssigkeit mit einem Eiterrührer zu Schaum. Der Schaum verhält sich genau wie trockner Eierschaum und kann leicht in ein feines Pulver verwandelt werden.

Nach SCHROEDER. Man löst 50 Th. Gelatine in 50 Th. Wasser, fügt zu der noch warmen Lösung 2 cem Formaldehydlösung und rührt kräftig durch, worauf sich die Masse als dicker Klumpen um den Rührstab festsetzt. Man bringt alsdann die noch warme Masse in eine kalte Schale, übergiesst sie darauf in einem geschlossenen Gefässe mit Formalinlösung und lässt sie damit einige Zeit in Berührung. Die so behandelte Gelatine wird dann zu grobem Pulver zerrieben, mit Wasser gut gewaschen und im Exsiccator getrocknet. Dann trocknet man noch kurze Zeit im Wasserbade und zerreibt zu trockenem Pulver.

¹⁾ Diese Angabe bezieht sich auf die wasserfrei gedachte Verbindung CH_2O

Die pulverförmige Formaldehydgelatine wird als Trockenantiseptikum auf Wunden angewendet. Man stellt sich vor, dass durch die biologische Thatigkeit des Organismus Formaldehyd aus dem Präparate abgespalten wird, welcher antiseptisch wirkt.

Collaform nennt C. Fr. HAUSMANN in St. Gallen die von ihm hergestellte pulverförmige Formaldehyd Gelatine.

Formaldehyd-Kasein Wird durch Einwirkung von Formaldehyd auf Kasein ähnlich wie die Formaldehydgelatine dargestellt und ist ein geruchloses, fast geschmackloses gelbliches Pulver, welches von verdünnten Säuren langsam gelöst und aus diesen Lösungen durch Natronlauge wieder abgeschieden wird. Wie die vorigen zur antiseptischen Wundbehandlung.

Dextriniform Dextroform Ebenso wie das vorige eine Kombination von Dextrin mit Formaldehyd, wahrscheinlich durch Eindampfen einer koken Dextrinlösung mit Formaldehyd erhalten. Weisses, in Wasser lösliches Pulver.

Amyloform Eine von CLASSEN dargestellte Kombination von Formaldehyd und Stärke, welche angeblich eine feste chemische Verbindung sein soll, die auf 1 Mol Stärke = 1 Mol. Formaldehyd enthalten soll.

Ueber die Darstellung ist nichts Näheres bekannt, doch wird man nicht fehlgehen in der Annahme, dass das Präparat erhalten wird durch Anrühren von Stärke mit kaltem Wasser, Zusatz der Formaldehydlösung, worauf man die Mischung einige Zeit stehen lässt dann im Wasserbade bis zum Verkleistern erhitzt, eintrocknet und pulvert.

Weissliches Pulver, mit Wasser quellbar, aber keinen Kleister mehr gebend. Verkleistert weder mit Essigsäure, noch mit Natronlauge. Kann ohne Zersetzung bis 180° C erhitzt werden. Beim Erhitzen mit verdünnten Säuren und Alkalien wird Formaldehyd abgespalten, beim Erhitzen mit verdünnten Säuren wird die Stärke verzuckert. Mit Jodlösung Blaufärbung, unter dem Mikroskop zeigen sich schollige Massen (keine Stärkekörner), ein Beweis, dass das Präparat durch Erhitzen von Stärke mit wässriger Flüssigkeit dargestellt worden ist.

Wird ebenso wie die Formaldehydgelatine zur Wundbehandlung angewendet. Seine Wirkung soll auf der durch die Gewebssäfte verursachten Abspaltung von Formaldehyd beruhen.

Protopogen Oviprotogen. Wird durch Erhitzen von Eiweiss mit Formaldehyd dargestellt. Gelbes, trockenes Pulver, welches zu Ernährungszwecken und zwar als Zusatz zur Milch und zur subkutanen Ernährung dienen soll.

Colloidum Paraformit UNKA.
UNKA's Paraform-Colloidum.
Rp Paraformit 50
Colloidii 96,0

Unguentum Formaldehydi refrigerans UNKA.
Formalin-Kohlensäure nach UNKA.
Rp Adipis Linae 80,0
Vasellini 10,0
Formaldehydi 10—20,0
Gegen übermässige Schweissbildung an Händen und Füssen.

Bonal, ein Konservierungsmittel, besteht aus Formaldehyd 2,42, Natriumsulfit 0,888, Natriumchlorid 26,672, Natriumphosphat 2,506, Milchsäure 56,884, Wasser 11,186. AUFRECHT.

Chinoform. Wird durch Fällung eines Chinarindensauszuges mit Formaldehyd und starker Salzsäure dargestellt.

Desodor ist eine Formaldehyd enthaltende Mundessenz.

Einbalsamierungsflüssigkeit von J. W. WAGNER. Kochsalz 500,0, Alaun 750,0, arseneig. Säure 350,0, Zinkchlorid 120,0, Quecksilberchlorid 90, Formaldehydlösung (35—40 Proc.) 6 Liter, Wasser q. s. ad 24 Liter.

Euforniol ist eine amerikanische Specialität, bestehend aus Menthol, Thymol, Wintergrünöl, Eucalyptusöl, Borsäure Extractum Baptisiae tincturae.

Formaldehyd-Alaun. Kondensationsprodukt von Formaldehyd mit Alaun. D. R. P. 86449. Man mischt eine Lösung von 10 Th. Alaun in 20 Th. Wasser mit 10 Th. Formaldehydlösung (von 40 Proc.) und fügt 10 Th. koken Schwefelsäure zu. Ein gelbes Pulver, in Alkalien löslich. In Wasser schwer löslich, wird daher langsamer resorbiert wie das Alaun und ist nicht so intensiv bitter wie dieses.

Formalinseife, überfettete, 5 Proc Formaldehyd enthaltend, nach UNNA
Bei Osmidrosis, Hyperidrosis, zum Reinigen der Hände nach dem Hantiren mit fauligen Stoffen (nach Sektionen)

Formalith. Kieselguhr, der mit Formaldehyd getränkt ist, in Form von Pastillen oder als Pulver

Formochlorol-Trilait (Formochlor) Ist eine Auflösung von Calciumchlorid in Formaldehydlösung, weil ersteres die Polymerisation des Formaldehyds verhindern soll

Formoform Streupulver gegen Fusschweiss Formaldehyd soluti 1,0, Thymol 0,1, Zinci oxydat 35,0, Amyl 65,0

Glykoformal ist zu mischen aus 75 Th Formaldehydlösung (35–40 g), 15 Th Wasser und 10 Th Glycerin

Holzlin Menthol 1,0, Formaldehyd absolut 17,5, Methylalkohol 31,5 **AUFRECHT**
Nach anderen Angaben eine konc 60proc methyllalkoholische Formaldehydlösung

Holzlinol Formaldehyd absolut 2,0, Menthol 40,0, Methylalkohol 58,0 **AUFRECHT**
Nach anderen Angaben Lösung geringer Mengen Menthol in Holzlin

Sterioformum chloratum Formaldehyd 5,0, Ammoniumchlorid 10,0, Pepsin 20,0, Milchzucker 65,0 Innerliches Antisepticum

Sterioformum iodatum Formaldehyd 5,0, Ammoniumjodid 10,0, Pepsin 20,0, Milchzucker 65,0 Wundstreupulver

Sterisol, innerlich anzuwendendes Antisepticum Milchzucker 2,98, Natriumchlorid 0,672, Dikahumphosphat (HK_2PO_4) 0,322, Formaldehyd absolut 0,5, Wasser 95,5 **AUFRECHT**

Sudol, ein Crème gegen Schweissfuss, besteht aus einer Grundlage von Wollfett und Glycerin mit 3 Proc Formaldehyd, parfümirt mit Wintergrünöl

Nachweis des Formaldehyds Im konc Zustande ist der Formaldehyd leicht an seinem charakteristischen Geruche zu erkennen In denjenigen Mengen, in welchen er als Konservierungsmittel für Nahrungsmittel verwendet wird, ist sein Nachweis keineswegs leicht und einfach Die angegebenen Farbenreaktionen etc gelten auch nicht durchweg nur für Formaldehyd, sondern treten auch mit anderen Aldehyden ein Dazu kommt, dass kleine Mengen von Formaldehyd wahrscheinlich auch bei gewissen legalen Zubereitungen von Nahrungsmitteln, z B beim Rauchern auftreten Alle diese Momente legen es nahe, bei dem Nachweis des Formaldehydes in Nahrungsmitteln möglichste Vorsicht zu beobachten und das Vorhandensein erst dann als erwiesen anzunehmen, wenn mehrere der angegebenen Reaktionen und unter ihnen eine der charakteristischen ein positives Ergebnis geliefert haben

In allen Fällen wird man das Untersuchungsobjekt (wenn nothig nach dem Ansäuern mit Phosphorsäure oder verdünnter Schwefelsäure) der Destillation mit Wasserdampf unterwerfen und mit dem Destillat die folgenden Reaktionen anstellen

1) Ammoniakalische Silbernitratlösung wird reducirt Vergl hierzu S 517 —
2) Nessler'sches Reagens wird reducirt. 3) Eine durch schweflige Säure entfärbte Fuchsinlösung nimmt eine violette Färbung an, die auf Zusatz einiger Tropfen schwefliger Säure nicht verschwindet 4) Geringe Spuren Formaldehyd bringen in Anilinwasser eine deutliche Trübung hervor 5) Vermischt man in einem Probirglase 1 ccm Milch oder Peptonlösung mit einigen Tropfen des Formaldehydestillates und überschichtet vorsichtig mit konc Schwefelsäure, die eine Spur Eisen enthält, so zeigt sich an der Berührungsstelle eine schöne blaue Zone Diese Reaktion gilt als charakteristisch für Formaldehyd (HEHNKE). 6) Überschichtet man eine Mischung von Formaldehyd mit einer sehr verdünnten Lösung von Benzophenon mit konc Schwefelsäure, so entsteht ein karmoisinrother Ring 7) Wird das Destillat mit starker Natronlauge und etwas Resorcin zum Sieden erhitzt, so nimmt die anfangs gelbe Flüssigkeit eine rothe Färbung an 8) Bringt man unter eine Glasglocke ein Uhrglas mit einigen Tropfen der zu untersuchenden Formaldehydlösung und daneben ein Porcellanschälchen mit einem Kryställchen Morphinchlorhydrat und 10 Tropfen konc Schwefelsäure, so färbt sich die Mischung nach kurzer Zeit indigoblau (JÖRISSEN).

Nachweis von Formaldehyd nach VITALI Bringt man zu einer formaldehydhaltigen Lösung eine Phenylhydrazinlösung, so bildet sich eine dem präcipitirten Schwefel ähnliche Ausscheidung, die sich an den Wandungen und am Boden des Gefässes festsetzt und theilweise auch suspendirt bleibt Die Flüssigkeit färbt sich nach und nach gelb, schliesslich — schneller beim Erhitzen — rothgelb Der amorphe Niederschlag löst sich in Alkohol und scheidet sich aus dieser Lösung in Prismen oder rhombischen Tafeln ab

Formaldehyd als Desinfektionsmittel Der Formaldehyd ist, seitdem man gelernt hat, ihn in ergebiger Weise billig darzustellen, sehr bald als Desinfektionsmittel vorgeschlagen worden Die Vortheile, welche er gegenüber anderen Desinfektionsmitteln

bietet, sind folgende 1) Er ist ein Gas, verbreitet sich somit gleichmässig im Raume 2) Er ist relativ ungiftig 3) Er wirkt energisch keimtödtend 4) Seine Anwendung ist relativ wohlfeil, führt nicht zur Zerstörung der zu desinficirenden Objekte, auch hinter lässt sie keinen unangenehmen Geruch

Dabei ist jedoch zu beachten, dass nur dem gasförmigen Formaldehyd CH_2O , nicht aber auch seinen polymeren Formen die kräftige Desinfektionswirkung zukommt, und dass sie auch dann nur gesichert ist, wenn der vergaste Formaldehyd bei Gegenwart einer genügenden Menge Wasser(dampf), also gewissermassen als wässrige Lösung zur Wirkung gelangt Da nun der Formaldehyd sowohl als Gas als auch in wässriger Lösung die Neigung zeigt, sich zu polymerisiren, so versucht man bei seiner Anwendung als Desinfektionsmittel dieser Neigung durch allerlei Massnahmen entgegen zu arbeiten

Die Desinfektion von Räumen mittels Formaldehyd ist durch FLÜGGE und seine Mitarbeiter wissenschaftlich begründet und in einer Abhandlung (Ztschr. f. Hygiene 1898 29 276 u. f.) niederggelegt worden Wir geben unter Verweisung auf das Original aus diesem Folgendes wieder

Ein Gas durchdringt von der Entwickelungsstelle aus den ganzen Raum gleichmässig — Durch Verdampfen der 40 proc Formaldehydlösung bekommt man nur einen Theil des Formaldehyds gasförmig, der Rest wird zu Paraform polymerisirt Paraform wirkt kaum, trockener Formaldehyd CH_2O nur wenig desinficirend, dem letzteren muss vielmehr, damit er seine volle Wirkung entfaltet, eine geeignete Menge Wasserdampf zugeführt werden

Die bis zur Gegenwart ausgebildeten Verfahren für die Desinfektion mit Formaldehyd sind folgende

1) Methode von TRILLAT 40 procentige Formaldehydlösung wird im Autoklaven unter 8 Atmosphären Druck verdampft Um Polymerisation des Formaldehyds zu vermeiden, wird Calciumchlorid zugesetzt Die aus 1000 ccm Formaldehydlösung, 200 ccm Wasser und 200 g Calciumchlorid bestehende Flüssigkeit heisst „Formochlorol“ Der Apparat wird ausserhalb des zu desinficirenden Raumes aufgestellt, die Desinfektion erfolgt durch Einleitung des Gases durch das Schlüsselloch

2) Methode von ROSKNEBERG In einer Schale wird durch angezündete Presskohlen Formaldehydlösung (von 40 Proc) verdampft Um Polymerisation zu vermeiden, erfolgt Zusatz von 5 Proc Menthol, zu dessen Auflösung eine gewisse Menge Methylalkohol zugesetzt wird Diese Desinfektionslösung heisst „Holzin“

3) Methode von SCHERRING Pastillen von 1 g Paraform werden in einem, „Aeskulap“ genannten Apparate durch eine Spiritusflamme vergast, so dass die Formaldehyddämpfe von den Verbrennungsgasen mit fortgerissen werden Ein Apparat fasst 250 Pastillen Die Spiritusmenge in der Lampe ist so bemessen, dass sie zum Vergasen aller Pastillen ausreicht Der Apparat wird im Zimmer aufgestellt, die Flamme entzündet, das Zimmer verlassen und verschlossen

Neuerdings empfiehlt SCHERRING auch einen Apparat, bei welchem die Vergasung der Pastillen mit dem Verdampfen von Wasser kombiniert ist

4) Methode von WALTHER SCHLOSSMANN In einem besonderen Apparate wird mittels einer Spirituslampe Wasser verdampft Der Dampf drückt auf eine Mischung von 90 Th Formaldehydlösung (40 proc) und 10 Th Glycerin, welche „Glykoform“ genannt wird und in Form eines feinen Sprays austritt Der Glycerinzusatz soll die Polymerisirung verhindern Die Aufstellung des Apparates erfolgt in dem zu desinficirenden Raume selbst

5) Breslauer Methode (von O FLÜGGE) Polymerisation tritt in wässrigen Formaldehydlösungen nur dann ein, wenn die Concentration von 40 Proc überschritten wird Da aber Formaldehyd auch aus verdünnten Lösungen leicht ausgetrieben wird, so wendet die Methode solche an Da der gasförmige Formaldehyd sich in der Luft leicht wieder zu Paraform polymerisirt, so wird, um dies zu verhindern, reichlich Wasserdampf zugeführt, der durch Verdampfen der verdünnten Lösungen zugleich mit dem Formaldehyd entwickelt wird

FLÜGGE stellt nun für die Desinfektion von Räumen mit Formaldehyd folgende Lehrsätze auf Man muss dosirte Mengen Formaldehyd für die Kubik-Einheit in Anwendung bringen Um diese Dosirung ausführen zu können, müssen die Räume vor der Desinfektion abgedichtet werden Dies geschieht z. B. durch Dichten der Fenster mit Wattestreifen und Glaskitt, Bekleben von Spalten mit Papier mittels Stärkekleister, Abdichten der Ofenöffnungen u. s. w

Unter dieser Voraussetzung genügt nach FLUGG für große leere Zimmer eine Menge von 200 g Formaldehyd CH_2O , bei kleineren, welche mit Möbeln relativ stark besetzt sind eine Menge von 250 g Formaldehyd CH_2O für 100 Kubikmeter Luftraum. Lässt man den Formaldehyd unter diesen Bedingungen 7 Stunden lang einwirken, so erhält man eine sichere Abtötung von Diphtheriebacillen, Streptokokken, resistenten Staphylokokken, Tuberkelbacillen, Milzbrandsporen mittlerer Resistenz in mit Bouillonkulturen durchtrankten Lappchen, in Eiter, Sputum, Membranen, falls die Schichten nicht dick sind, gleichgültig, an welcher Stelle des Raumes sich die Kulturen befinden — Keine sichere Abtötung erfolgt bei dicken Schichten Sputum etc., bei durchtrankten dicken Stoffen, in geschlossenen oder nur wenig vorgezogenen Schiebläden, unter Möbeln und Betten, die vom Erdboden nur geringen Abstand haben.

Um die für eine 7stündige Einwirkungsdauer nötige Menge von 250 g Formaldehyd CH_2O zu erzielen, muss man nach den einzelnen Methoden

1) Im TRILLAT'schen Apparate 700 ccm Formochlorol, verdampfen. Einzufüllen sind mindestens 1000 ccm. Daneben hat man 3 Liter Wasser zu verdampfen. Der TRILLAT'sche Apparat ist teuer.

2) Nach ROSENBERG. Man muss 750 ccm Holan im ROSENBERG'schen Apparat und ausserdem 8 Liter Wasser verdampfen. Der Zusatz von Menthol und Methylkane vertheuert das Verfahren ohne Nutzen.

3) Nach SCHENKE. Es sind 250 Pastillen zu vergasen und daneben 3 Liter Wasser zu verdampfen. Die Pastillen sind nicht ganz billig.

4) SCHLOSSMANN schreibt für 80 Kubikmeter Raum vor = 2 Liter Glykotal, also für 100 Kubikmeter Raum etwa 900 g Formaldehyd CH_2O . Insgesamt werden 4 Liter Flüssigkeit verdampft bez. versprüht. Das Verfahren ist wirksam, arbeitet aber mit einem grossen Ueberschuss Formaldehyd und wird dadurch teuer. Das Glykolin bildet auf den zu desinficirenden Gegenständen einen unangenehmen, schmerzigen Ueberzug.

5) FLUGG's Breslauer Methode. Für 100 Kubikmeter Luftraum wird in den Apparat eingefüllt eine Mischung von 800 ccm Formaldehydlösung (40 proc.) und 8200 ccm Wasser. Davon werden 3 Liter verdampft.

Die Anstehung der Breslauer Methode erfolgt in der Weise, dass die verdächtige Wasche in Sublimatkochsalzlösung eingelegt wird. Verdächtige Flecken oder Stellen auf dem Fussboden (von Exkreten u. dergl. herrührend) werden gleichfalls mit Sublimatlösung gewaschen. — Die Möbel sind von den Wänden abzurücken. Thüren und Schubladen der Schränke etc. sind weit zu öffnen. Betten, Teppiche, Kleider, sind an Waschebenen oder Gestellen freihängend zu befestigen und zwar so, dass sie nirgends aufliegen und nirgends enge Falten bilden. Die Taschen der Kleidungsstücke sind nach aussen zu kehren. — Nachdem nunmehr noch der zu desinficirende Raum abgedichtet worden ist (s. S. 1174), bringt man den Apparat in das Zimmer, stellt ihn so auf, dass jede Feuersgefahr ausgeschlossen ist, entzündet die Lampe, schliesst das Zimmer und überlässt es nunmehr sich selbst während 8 Stunden.

Nach dieser Zeit (8 Stunden) wird durch das Schliesselloch hindurch Ammoniakgas eingeletet, welches aus 800 ccm Ammoniakflüssigkeit von 25 Proc. entwickelt worden ist. Das Zuleitungsrohr muss im Innern des Zimmers eine Vorrichtung besitzen, welche die abtropfende Ammoniakflüssigkeit aufzunehmen vermag. Man wartet nach dem Einleiten des Ammoniaks noch 30 Minuten und lüftet darauf gründlich durch Öffnen von Thür, Fenster, Ofenthür. Das so desinficirte und gelüftete Zimmer kann sogleich wieder bezogen, ja als Schlafzimmer benutzt werden.

Nach FLUGG ist die Desinfektion durch Formalin anwendbar bei Diphtherie, Scharlach, Masern, Tuberkulose, Influenza.

Abzusehen ist von der Formalin-Desinfektion bei Cholera, Unterleibstypus, Ruhr. Bei diesen ist wie bisher die Desinfektion auf Dampf-Desinfektion für Betten, Wasche, Kleider, auf Abwaschen der naheren Umgebung des Bettes mit Sublimat- oder Karbolösung und auf die Desinfektion der Aborte mit Kalkmilch zu beschränken.

Bei Kindbettfieber und anderen septischen Erkrankungen (namentlich in Hospitalkrn., Operationssälen u. s. w.), ferner bei Pocken und Pest ist neben der Formalin-Desinfektion die Desinfektion der Matratzen und Betten im Dampfapparat erforderlich.

Formaldehyd-Lampen Um zur Desinfektion Formaldehyddämpfe zu erzeugen, sind von verschiedenen Autoren Lampen konstruiert worden, in welchen Methylalkohol dämpfe durch Ueberleiten über glühendes Platindrahtnetz zu Formaldehyd oxydirt werden. Soweit die ernsthafte Desinfektion in Betracht kommt, muss die Wirkung dieser Lampen bis jetzt als völlig unzuverlässig und ungenugend bezeichnet werden.

Thymoform $[C_6H_5(CH_2) \cdot C_6H_5O]_n \cdot CH_3$. Von Dr. G. F. HENNING in Berlin dargestellt. Entsteht unter dem Einflusse von Kondensationsmitteln aus Thymol und Formaldehyd und ist ein gelbliches, geschmackloses Pulver von ganz schwachem Thymolgeruche. Es spaltet beim Kochen mit Schwefelsäure Formaldehyd ab, löst sich aber nicht in Kalilauge — das Formaldehyd scheint also acetalartig gebunden zu sein. Es ist leicht löslich in Aether, Alkohol, Chloroform, Olivenöl, unlöslich in Wasser, Petroläther und Glycerin. Auf eiternde Wunden wirkt es desinficirend. Es ist daher in Aussicht genommen als Ersatz für Jodoform und Dermatol.

Jodothymoform HENNING. Jodirt man Thymoform nach einer der bekannten Methoden, so erhält man ein jodreiches, gelbes Pulver, das fast geruchlos ist und sich leicht in Aether, auch in Alkohol, Chloroform, Benzol und Olivenöl löst, dagegen in Wasser und Glycerin unlöslich ist. Mit Jodothymoform impragnirte Verbandstoffe können sterilisirt werden, da der Schmelzpunkt der Verbindung über $150^\circ C$ liegt. Ist als Ersatz des Jodoforms in Aussicht genommen.

Geoform, Kreoform-HENNING. Diese Verbindungen entstehen unter dem Einflusse von Kondensationsmitteln aus Formaldehyd und Guajakol bez. Kreosot. Geruchlos und geschmacklose Verbindungen, welche weder atzen noch reizen und nicht giftig sind. Sie lösen sich leicht in Kalilauge und fallen aus dieser Lösung beim Ansäuern mit Säuren wieder aus. Sie sind unlöslich in Wasser und Petroläther, leicht löslich in Alkohol, Aether und heissem Benzol. Sie sollen als Ersatz des Guajakols bez. Kreosots für den innerlichen Gebrauch verwendet werden.

Polyformin insolubile-HENNING. Man erhält es, indem man mehrwerthige Phenole in wässriger Formaldehyd-Lösung und diese Lösung mit starkem Ammoniak versetzt. Hat sich in der Praxis nicht bewährt!

Naphthoformin α - und β -HENNING. Entsteht durch Auflösen von α - bez. β -Naphthol in Formaldehydlösung und Versetzen mit starkem Ammoniak. Hat sich in der Praxis nicht bewährt.

Polyformin soluble $[C_6H_4(OH)_2]_n$, $(CH_2)_3N$. Entsteht durch Kombination von 2 Mol. Resorcin mit 1 Mol. Hexamethylentetramin. Farblose Krystalle. Hat sich in der Praxis nicht bewährt.

Formica.

Formicæ. — Ameisen. — Fourmis. Ants. Pismires. Sind die flügellosen Arbeiter der Waldameise **Formica rufa L.** (Familie der Hymenoptera aculeata, Unterfamilie von Formicaridae), durch ganz Europa, Nordamen und Nordamerika, besonders in Nadelwäldern lebend.

Beschreibung. Die Thiere sind ungeflügelt, 4—6 mm lang. Der breite, abgerundete dreieckige Kopf ist braun, an den Seiten rothbraun, die 13gliedrigen Fühler noch einmal so lang wie der Kopf. Zwei umgekehrt eiförmige Augen, ausserdem an der Stirn ein gleichseitiges Dreieck bildend noch drei Nebenaugen. Der Rumpf ist braunroth, mit sechs dunkelrothbraunen, oben etwas helleren Beinen, Hinterleib sechsgliedrig, rundlich-eiförmig, schwarzbraun mit braunen Haaren, durch einen zweigliedrigen Stiel mit dem Rumpf verbunden, mit Giftbläschen, die eine scharfe, im wesentlichen aus Ameisensäure bestehende Flüssigkeit enthalten, die fortgespritzt werden kann.

Bestandtheile. Ameisensäure, 1 Proc. ätherisches Oel, fettes Oel, Eiweiss etc. etc.

Einsammung. Man fängt die Ameisen in den Sommermonaten in Flaschen, die man neben den Ameisenhaufen eingräbt, sodass die innen mit Honig bestrichene Mündung eben noch hervorragt, und tödtet die hineingefallenen Insekten mittels wenig Aether oder Wangenstein.

Anwendung. Sie dienen im frischen Zustande lediglich zur Bereitung einer Tinktur und des Spiritus Formicarum, sowie zu Bädern, 300—750 g auf ein Vollbad.

Abgesehen von der Nützlichkeit der Ameisen sind diese Zubereitungen insofern un zweckmässig, als sie nur in einer bestimmten Jahreszeit angefertigt werden können, ausserdem in ihrem Gehalte schnell zurückgehen. Man ersetzt sie deshalb besser durch weingeistige Auflösungen der Ameisensäure, die sich zu jeder Zeit in beliebiger Stärke durch Mischen herstellen lassen. Man verwendet sie zu hautreizenden Einreibungen bei Gicht, Gliederschwache, Lahmungen.

Als Ersatz der Bader dient eine Mischung von Ameisenspiritus und tinktur aä, von welcher man 500 g auf ein Bad nimmt.

Oleum Formicarum Ameisenöl. 1 Th frische, zerquetschte Ameisen, 1 Th. entwässertes Natriumsulfat, 5 Th Olivenöl digerirt man bei 60–70° C 10 Stunden, presst aus und filtrirt.

Spiritus Formicae (Helv) **Spiritus Formicarum destillatus** Ameisen geist. **Esprit de fourmis** 50 Th frisch gesammelte Ameisen macerirt man 2 Tage mit je 75 Th Wasser und Weingeist (94proc), dann werden 100 Th abdestillirt. Spec Gew 0,887–0,889. Mit Wasser aä opalsirend. Scheidet mit Bleessig Krystallnadeln ab und färbt Silbernitrat beim Erwärmen dunkel. Da der Gehalt an freier Säure durch Esterbildung beständig abnimmt, so hält man den spiritus nur in massigen Mengen vorrathig.

Spiritus Formicarum (Germ) s S 49

Tinctura Formicarum (Ergänzb) Ameisentinktur. **Brauner Ameisen-spiritus** **Mierenspiritus** **Teinture de fourmis** **Tincture of ants** Aus 2 Th frischen, zerquetschten Ameisen und 3 Th. Weingeist (87proc) durch Maceration. Wird durch Wasser milchig getrübt.

Spiritus Formicarum compositus.
Rp **Spiritus Formicarum** 98,0
Oleol Terebinthinae
Oleol Lavandulae 33 1,0

Tinctura Formicarum composita.
Rp **Spiritus Formicarum** 60 0
Mixture oleo-c-balsam
Tincturae aromaticae 33 20,0

Fragaria.

Gattung der Rosaceae — Rosoidese — Potentilleae — Potentillinae

Fragaria vesca L. Erdbeere. Fraisier. Strawberry. Heimisch in einem Theile von Europa und Asien.

Man verwendet

1) Die Blätter **Folia Fragariae** — Erdbeerblätter. — **Feuilles de fraisier.**

Beschreibung Sie sind dreizählig, die Blättchen oval, kerbig gesägt, besonders unterseits seidenhaarig, sitzend, das mittlere zuweilen gestielt. Die Epidermiszellen der Oberseite gradling polygonal, ohne Spaltöffnungen, solche nur auf der Unterseite, hier ausserdem dickwandige, einzellige Haare, Köpfchenhaare mit wenigzelligem Stiel und ein zelligem Köpfchen. Zwei Reihen kurzer Palissaden, Oxalatdrüsen in den Palissaden, seltener im Schwammparenchym.

Anwendung Man verwendet sie hier und da als Theesurrogat. Medicinisch waren sie obsolet, sind aber neuerdings in den Arzneischatz Pfarrer Knepp's aufgenommen.

2) Das Rhizom **Radix Fragariae**. — Erdbeerwurzel. — **Racine de Fraisier** (Gall.)

Beschreibung. Dasselbe bildet cylindrische, etwas gebogene Stücke, die 8–10 cm lang, 1 cm dick sind. Der Bruch ist glatt. Im Holz breite primäre und einreihige sekundäre Markstrahlen. Im Mark und in der Rinde Drüsen von Kallozalal.

Verwendung Man benutzt das im Herbst gesammelte Rhizom seines Gerbstoffgehaltes wegen als Adstringens.

Ptisana Fragariae **Tisane de fraisier** (Gall.) Ist wie **Ptisana Dulcamarae**, S. 1048, zu bereiten.

Species antilepericae
Gelbsuchtthee.
Rp **Radix Fragariae**
Radix Rubiae

Rhizom Fillicis
Corticeis Frangulae 40 0
Turtari depurati 10,0
Divide in p seq X

3) Die Scheinfrucht *Fructus Fragariae*. *Baccae Fragariae*. *Fraga* — Erdbeeren. — *Fiales* *Fruits de fraiser* (Gall) — Strawberries

Beschreibung. Die Erdbeere besteht aus dem nach der Blüthezeit vergrösserten, fleischig und saftig gewordenen Blütenboden, dem die zahlreichen nussartigen Früchtchen eingefügt sind

Bestandtheile. Nach KÖNIG Wasser 87,66 Proc, Stickstoffsubstanz 0,54 Proc, freie Säure 0,98 Proc, Zucker 6,28 Proc, sonstige stickstofffreie Stoffe 1,46 Proc, Holzfaser 2,32 Proc, Asche 0,31 Proc In der Trockensubstanz Stickstoffsubstanz 4,63 Proc, Zucker 49,97 Proc Die Asche ist reich an Kalk (14,2 Proc)

Die Kulturformen der Erdbeere sind theils aus *Fragaria elatior* Ehrh hervorgegangen, theils sind es Kreuzungen der *F virginiana* Ehrh und *F chiloensis* Ehrh, beide in Amerika heimisch, dahin z B die Ananas-Erdbeere

Essentia Fragariae Erdbeeressenz I Frische, vollkommen reife Erdbeeren werden zerquetscht, mit dem gleichen Gewicht 80proc Weingeist 14 Tage ausgezogen, leicht abgepresst, Filtrat wird in ganz gefüllten Glasern kühl aufbewahrt II Für Brausehmonade (nach WEINZEDL) 750 g frische, trockne Walderdbeeren zerquetscht man, mischt mit je 200 g Tokayer und Cognac, bringt in eine Retorte, fügt 1,5 g Vanille, 300 g Spiritus, 500 g Wasser hinzu und destillirt langsam 1000 g über Man färbt schwach röthlich

Erdbeerlikör. Erdbeeressenz 2,5 kg, Essigsäureamylather 0,5 kg, Himbeerwein 1 kg, Kirschlorbeeröl 2 Trpf, Rosenöl 1 Trpf, Zucker 40 kg, Wasser 60 Liter, Weingeist 25 Liter, rother Pflanzenfarbstoff q s

Pomata Fragariae. Erdbeerpomade 3 Th Hammeltalg, 5 Th Schmalz, 8 Th Kakao butter schmilzt man und lässt mit 3 Th frischen Erdbeeren 24 Stunden bei Schmelzwärme stehen, seigt durch und fügt q s Rosen- und Nerohöl, nöthigenfalls auch Erdbeeräther hinzu

Sirupus Fragariae Erdbeersirup I 1000 g frische Walderdbeeren werden zerquetscht und mit 30 g Zucker bei Zimmerwärme ausgehen gelassen, dann lässt man mit 100 g Weisswein 24 Stunden stehen, presst ab, schüttelt mit Talk und filtrirt In 500 Th Filtrat löst man kalt 800 g Zucker und 2,5 g Citronensäure, seigt durch und füllt auf kleine Flaschen

II Man schichtet die Beeren abwechselnd mit Zuckerpulver, seigt nach einigen Tagen den Saft ab, kocht einmal auf und füllt nach Zusatz von etwas Rum auf Flaschen

III Erdbeeren, feinste Raffinade aa Man giest die gelauferte, hesse Lösung über die durch Waschen und Trocknen auf einem Tuche gereinigten Früchte, lässt eine Nacht mässig warm stehen, seigt durch ein feines Haarsieb, fügt ein wenig Salicylspritus zu und füllt auf $\frac{1}{2}$ Liter Flaschen

IV Man löst unter Erwärmen 5 kg Zucker in 1 kg Wasser, setzt alsdann 2,5 kg möglichst reife Walderdbeeren hinzu, rührt sanft (!) um, lässt kurze (!) Zeit aufkochen und kocht ohne zu drücken oder zu pressen (!) durch ein wollenes Kolatorium Der Rückstand kann zur Bereitung eines Erdbeerlikörs noch mit verdünntem Weingeist ausgezogen werden (B FISCHER)

Franciscea.

Gattung der Solanaceae — Salpiglossideae.

Franciscea uniflora Pohl (syn *Bruffelsia Hopeana* Benth.) *Manaca*. *Mercurio* vegetal. Heimisch im äquatorialen Amerika

Man benutzt die Wurzel und die Zweige

Beschreibung. Die Droge bildet ungleich lange, federspulen- bis zweifingerdicke, cylindrische Stöcke mit dünner, schwarzbrauner oder rostbrauner Rinde Die Rinde zeigt reichliche Gruppen stark verdickter Stenzellen und grosse Oxalstdrusen, in einzelnen Stöcken, wahrscheinlich von Zweigen, auch stark verdickte Fasern. Im Holz ziemlich enge Gefässe, verdickte Fasern, spärliches Holzparenchym Markstrahlen eine Zellreihe breit, auf dem Tangentialschnitt auffallend hoch An den jungen Stücken, die von Zweigen stammen, erkennt man das intraxyläre Phloem An der Grenze zwischen Mark und Xylem in ersterem zuweilen Stenzellen.

Bestandtheile. Ein Alkaloid *Manacin* $C_{23}H_{37}N_3O_{10}$, ein zweites *Manac* $C_{13}H_{23}N_2O_6$. Das *Manacin* wirkt stark giftig und tödtet durch Stillstand der Respiration die Sekretion der Drüsen anregen, das zweite wirkt viel schwächer.

Anwendung. Seit 1884 als *Antisymphiliticum*, *Antiarthriticum*, *Purgativum* und *Diureticum* empfohlen.

Es ist vorzukommenden Falles sehr zu beachten, dass unter dem Namen *Mercur vegetal* auch andere Drogen: *Bichetea officinalis* (Urticaceae), ferner als *Azoug vegetal* (= *Mercurio vegetal*): *Orestigma cystopodum* Miq. vorkommen. Di beiden Drogen heissen auch *Murure*. — Unter den Namen *Manaca* werden in Brasil noch verwendet: *Duranta bicolor* und *Aderosma superflua*. (Die Namen die Pflanzen finden sich nicht im *Index Kewensis*.)

Frangula.

Rhamnus Frangula L. (syn. *Frangula Alnus* Mill.) Familie der *Rhamnaceae* — *Rhamnaceae*. Heimisch in Laubwäldern und an Waldrändern Europas, Centralasie Nordafrikas. Bis 6 m Höhe erreichender Strauch mit unscheinbaren, zwittrigen, grünlich 4—5zähligen Blüten. Die Frucht ist eine anfangs rothe, später schwarze Steinfrucht. Die Blätter sind elliptisch, ganzrandig oder schwach wellig-ausgerandet, an wechselst. digen, dornenlosen Zweigen.

Verwendung findet die Rinde: *Cortex Frangulae* (Austr. Germ.). *Cortex Rham Frangulae* (Helv.). *Frangula* (U-St.). *Cortex Alni nigrae*. *Cortex Avornii*. — *Fa baumrinde*.¹⁾ Gelbholz-, Pulverholz-, Zapfenholzrinde. — *Écorce de bourdaine ou d'aune noir*. — *Buckthorn*. *Black elder bark*. *Dog wood*.

Beschreibung. Die Rinde bildet bis 25 cm lange, bis 2 cm im Durchmesser messende, eingerollte Stücke, die von einem grünbräunlichen oder grünschwarzen dünnen Kork bedeckt sind, der jedoch oft durch hellere Parthien unterbrochen ist und daher fleckig erscheint. Jüngere Rinden sind mehr braun, ältere mehr schwärzlich. Die Aussenseite zeigt zahlreiche Korkwurzchen (*Lenticellen*), die bei jüngeren Rinden weisslich, bei älteren etwas dunkler und quergestreckt sind. Die einzelnen Stücke der Rinde erreichen eine Dicke von 1,5 mm. Beim Abschälen des Korks mit dem Messer kommt eine schöne rothe Farbe zum Vorschein. Die Innenseite der Rinde ist bei jungen Stücken gelb bis gelbbraun, bei alten braunroth. Der Bruch ist kurzfasrig.

Der Querschnitt (Fig. 253) lässt zu äusserst eine dünne Korkschicht aus flachen Zellen mit rothem Inhalt erkennen. Daran schliesst sich ein schmales Collenchym, dem das Parenchym der primären Rinde folgt, in welchem man die zusammengedrückten Bündel primäre Fasern erkennt. Die Markstrahlen der sekundären Rinde sind 1—3 Zellreihen breit, 25 Zellen hoch, die Zellen radial gestreckt und mit gelbem Inhalt versehen. In den Markstrahlen rundliche oder tangential gedehnte Gruppen stark verdickter Fasern, die

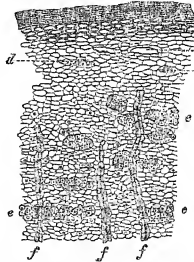


Fig. 253. Querschnitt durch Cortex Frangulae. a Kork. b Collenchym. c Primäre Fasern. d e f sekundäre Fasern. f Markstrahlen.

¹⁾ Den Namen „Faulbaum“ führt auch die Traubenkirsche: *Prunus Padus*

Krystallzellen umgeben sind Im Parenchym Drüsen von oxalsaurem Kalk. Steinzellen fehlen der Rinde

Mit Kalkwasser und anderen Alkalien übergossen wird die Rinde schön roth, der wässrige Auszug der Rinde wird durch Eisenchlorid tiefbraun gefärbt Geschmack bitterlich süss und etwas schleimig

Bestandtheile Der wirksame Bestandtheil der Droge ist glukosidischer Natur, man bezeichnet ihn nach KUBLY als Frangulasäure (Aweng's primäres Glukosid), diese liefert beim Kochen mit Citronen- oder Oxalsäure durch Hydrolyse KUBLY's reine Frangulasäure oder Aweng's Pseudofrangulin, das wieder durch Hydrolyse Aweng's Pseudo-Emodin liefert Pseudofrangulin löst sich mit prachtvoll rother Farbe in Aetzalkalien, schwerer in Alkalikarbonaten Pseudo-Emodin löst sich mit derselben Farbe leicht in Carbonaten Beide wirken mild abführend in Gaben von einigen Decigrammen Das Pseudo-Emodin, das ebenso wie die entsprechenden Körper aus der Aloe, dem Rhabarber und den Sonnenblättern ein Oxymethylantrachinon $C_{15}H_{10}O_5$ ist, schmilzt bei $250^{\circ}C$

Um die Gesamtmenge der wirksamen Bestandtheile für die Darstellung des Fluidextraktes zu verwerthen, soll die Rinde mit mindestens 50 proc Alkohol ausgezogen werden, noch besser ist es nach Aweng, das etwa noch in der Rinde vorhandene primäre Glukosid vorher zu hydrolysiren Zu diesem Zweck erhitzt man das Rindenpulver mit Lösung von Citronensäure, dampft zur knetbaren Masse ein und perkolirt mit 96 proc Alkohol Der gewonnene Auszug, der aus 100 Th Rinde 500 Th beträgt, wird grösstentheils mit Calciumcarbonat abgestumpft. — Der Extraktgehalt der Rinde beträgt rund 20 Proc

Verwechslungen. Solche sind durch das gemeinsame Vorkommen mit ähnlich aussehenden Sträuchern leicht möglich Es kommen folgende in Betracht

1) Rinde der Erle, *Alnus glutinosa* (L) Gärt. Sie ist braun und glatt Beim Schälen zeigt sie keine rothe, sondern nur eine gelbbraune Farbe Mit Ferriochlorid wird der Auszug schwarz Die Lenticellen sind spärlich, punktförmig Der Bruch ist nicht faserig Die Rinde hat einen aus Fasern und Steinzellen gebildeten, „gemischten sklerotischen Ring“

2) Die Rinde von *Alnus incana* (L) D C ist der vorigen ähnlich

3) Die Rinde von *Rhamnus cathartica* L ist glänzend rothbraun Lenticellen spärlich. Sie bildet viel kürzere Stücke wie *Cortex Frangulae* Der Bruch lässt lange, gelbe Fasern erkennen

4) Die Rinde der *Rhamnus Purshiana* D C hat Steinzellen (vergl *Rhamnus*)

5) Die Rinde der Traubekirsche oder des Faulbaumes *Prunus Padus* L. Riecht frisch nach bitteren Mandeln wegen des Gehaltes an Amygdalin Sie hat rundliche, grüngelbe oder gelbbraune Korkwarzen und feinfaserigen Bruch mit weissen Bastfasern.

Einsammlung, Aufbewahrung. Die Rinde wird im Mai und Juni gesammelt und getrocknet, hauptsächlich aber bei der Verarbeitung des Holzes zu Schiesspulver als Abfall gewonnen, ist daher eine billige Waare Wegen ihrer unangenehmen (brechen-erregenden) Nebenwirkungen in frischem, oder frisch getrockneten Zustande darf sie, wie es Hely und U-St auch vorschreiben, erst nach wenigstens einjähriger Lagerung in Gebrauch genommen werden. Es empfiehlt sich aus diesem Grunde, die selbstgesammelte und, wenn man von der Zuverlässigkeit seines Lieferanten nicht völlig überzeugt ist, auch die eingekaufte Rinde mit einem entsprechenden Vermerk versehen ein, besser zwei Jahre bei Seite zu stellen. Dieselbe Veränderung, die eine solche längere Ablagerung bewirkt, soll übrigens durch einstündiges Erhitzen der frischen Rinde auf $100^{\circ}C$ zu erreichen sein Nach Aweng ist die brechen-erregende Wirkung der frischen Rinde auf die Gegenwart eines Fermentes zurückzuführen

Eine für Theemischungen besonders geeignete Zerkleinerungsform ist die *Cort Frangulae* □ *concreta* der Drogisten, für Abkochungen hält man eine feine Speciesform zur Extraktbereitung ein mittelfeines Pulver (100 Th Rinde geben etwa 90 Th) vorrätig

Wirkung, Anwendung Als einheimisches, billiges und sicher wirkendes Abführmittel bei Verstopfung, Hamorrhoidalbeschwerden und Leberleiden in Form der Abkochung, 8–15–30 g 150–200 g, oft in Verbindung mit Natriumsulfat sehr gebrauchlich oder als Fluidextrakt, seltener im Aufguss. Größere Gaben bewirken Kolikschmerzen. Die Rinde ist in mittleren Gaben ein sicheres Abführmittel, ohne Kolikschmerzen und wenn sie alt genug ist, ohne Brechen zu erregen.

Extractum Frangulae (Ergänzb.) Faulbaumrindenextrakt. Aus mittelfein geschnittener Rinde wie Extr. Dulcamarae zu bereiten (S 1047). Harige Ausscheidungen beim Eindampfen bringt man durch Zusatz kleiner Mengen Weingeist in Lösung — Dick, dunkelbraun, in Wasser trübe löslich. Vorzügliches Bindemittel für Abführpillen.

Extractum Frangulae fluidum (Germ. U-St.) Faulbaum Fluidextrakt. Fluid Extract of Frangula. Germ. Aus 100 Th. mittelfein gepulverter Rinde und q s einer Mischung von 3 Th. Weingeist (87 proc.) und 7 Th. Wasser im Verdünnungsweg. Man befeuchtet mit 35 Th., lässt 48 Stunden im Perkolator stehen, fängt zuerst 85 Th. auf, dampft den zweiten Auszug zum dünnen Extrakt ein und löst dieses in q s des Lösungsmittels, so dass man im ganzen 100 Th. Fluidextrakt erhält. Es sind etwa 1000 Th. Lösungsmittel erforderlich (bei Verwendung fein gepulverter Rinde erheblich weniger). Giebt von 13–20 Proc. Trockenrückstand. Anwendung statt Decoctum Frangulae concentratum und als Ersatz des Extr. Cascariae Sagradae fluidum zu 10–20 Tropfen, als einmaliges Abführmittel zu 10–20 g. — U-St. lässt aus 1000 g Rinde (Fulv. No. 40) mittels einer Mischung von 500 cem Weingeist (91 proc.) und 800 cem Wasser unter Zurückstellen der ersten 800 cem 1000 cem Fluidextrakt herstellen.

Extractum Frangulae fluidum examaratum (Ergänzb.) Entbittertes Faulbaum-Fluidextrakt. 100 Th. Faulbaumrinde (V) und 5 Th. gebrannte Magnesia werden mit einer Mischung von Weingeist (87 proc.) und Wasser 5:1 im Perkolator erschöpft. Man fängt die ersten 80 Th. für sich auf und bereitet 1 a 100 Th. Extrakt. Klar dunkelbraun, roth, schwach bitter.

Extractum Frangulae siccum gewinnt man durch Eindampfen des Extractum Frangulae zur Trockne.

Extractum Frangulae solidum (DIETZICH) Decoctum Frangulae siccum. Faulbaumrinde Dauerextrakt wird wie Extr. Uvae Ursi siccum (S 363) bereitet, doch nimmt man statt 700 g Milchsücker 200 g Zucker und 500 g Milchsücker.

Tinctura Frangulae Faulbaumtinktur. Bad. Erg.-Taxe 1 Th. Faulbaumrinde (III), 5 Th. verdünnter Weingeist (60 proc.) — Münch. Vorschr. 20 Th. Faulbaumfluidextrakt, 80 Th. verdünnter Weingeist.

Vinum Frangulae (Ergänzb.) Faulbaumwein. 50 Th. entbittertes Faulbaumfluidextrakt dampft man im Wasserbade auf 20 Th. ein und löst in 80 Th. Süßwein.

Decoctum Frangulae GUMPHREY
Rp 1. Decoct Cort. Frangulae 250 200,0
2 Fructus Cere. 5,0
Man übergießt 2 mit der heißen Abkochung und
seht nach $\frac{1}{2}$ Stunde ab.

Decoctum Frangulae concentratum BRECKENRIDGE
Decoctum Frangulae Saccicum.
Rp 1 Corticis Frangulae min. conc. 600,0
2 Sacchari 25,0
3 Aquae destillat. 2000,0
4 Tinctura Aurant. cort. 15,0
5 Tinctura Aurant. fruct. 10,0
6 Spiritus 85,0
1–3 drei Tage digeriren, eine Stunde kochen, aus-
pressen, den Rückstand mit 1000 Wasser noch-
mals auskochen, die Kolaturen auf 900,0 ein-
dampfen, mit 4–6 mischen und nach dem Ab-
setzen durchseihen.

Decoctum Frangulae compositum
Zusammengesetzte Faulbaumrinde-
Abkochung
Rp 1 Corticis Frangulae conc. 10,0
2 Aquae destillatae 110,0
3 Rhizomatus Rhei conc. 3,0
4 Strubal. Lupul. 0,5
5 Fructus Cardui Mariae 0,5
Man erhitzt 1–2 eine halbe Stunde, dann mit
3–5 noch 10 Minuten im Dampfbade, seigt durch
und bringt mit q s Wasser auf 100,0.

Elisir Frangulae
Faulbaum-Elisir
Rp Tinct. Aurant. cort. 10,0
Aquae Cinnamon. spir. 20,0
Sirupi simplicis 30,0
Extract. Frangulae fluid. 40,0

Nach dem Absetzen filtriren
Essentia Frangulae
Hamb. Vorschr.
I
Rp 1 Cort. Frangul. min. conc. 10,0
2 Aquae destillat. 50,0
3 Tinct. Aurant. cort. 1,0
4 Spiritus 1,0

Man erhitzt 1–2 mehrere Stunden im Dampfbade,
preßt aus, dampft auf 9,0 ein und fügt 3–4
hazu.

II
Rp Extract. Frangul. fluid. 10,0
Tinct. Aurant. cort. 1,0
Sirupus Frangulae
Faulbaumrinden-Sirup
Rp Extract. Frangul. fluid. 5,0
Sirupi simplicis 95,0

Species Anglicae
Englischer Thee
Rp Cortic. Frangulae 75,0
Fructus Cere. 12,5
Cortic. Aurant. fruct. 12,5

Species asperities		
Bromthee		
Rp	Cort Frangulae	40,0
	Folior Sennae	
	Florum Acaisae	
	Florum Tiliae	
	Ligna Sassafras	53 15,0
Species Frangulae corticis		
Hämorrhoidal Thee Schwedlscher Thee		
Rp	Cort Frangul gr pulv	200,0
	Sacchar albi pulv	
	Natra sulfurica pulv	
	Natra bicarbonica pulv	
	Fruct Carii ros gr pulv	53 25,0
	Aquae destillat	50,0
Man trocknet bei gelinder Wärme und treibt durch ein feines Theesieb (III) 1 Ekalöffel auf 1 Tasse kochendes Wasser		

Tinctura Frangulae REICH		
Rp	Decoct Frangul cort	25,0 150,0
	Spiritus diluti	20,0

Man dampft die Selbstsüßigkeit auf 25,0 ein und mischt mit dem Weingeist Abends 2 Theelöffel

Species gynaecologicae MARTI		
MARTIN'scher Thee		
Form Bechlin		
Rp	Corticis Frangulae conc.	
	Foliorum Sennae conc.	
	Herbae Millefolii conc.	
	Rhizomat Graminis conc	23 25,0
Species laxantes KNEIPP		
KNEIPP's Blutreinigungsthee		
Rp	Corticis Frangulae	
	Florum Sambuci	
	Folior Sambuci	
	Radices Ebuli	
	Lagui Santali	
	Vinci albi	53 10,0
	Flor Acaisae	
	Folior Frangulae	
	Folior Urticae	53 5,0
	Summitat Juniperi	2,5

Alpenkräuter-Gesundheits-Likör, RUD BOHL's, enthält einen Auszug aus Sternanis, Faulbaumrinde, Zimmt, Tausendgüldenkraut, Cichorienwurzel, Enzian und Aloë
Blutreinigungstabletten von FRITZ GRASSMANN Bestandtheile Faulbaumrinde, Senna, Raupfarn

Blutreinigungsthee, LALLEMAND's, von Apotheker BERNARD, besteht aus Ginstern, Eibisch und Rhabarberwurzel, Faulbaumrinde, Isländisch Moos, Fenchel, Anis, Kümmel, Huflattig, Guajakholz, Wollblumen

Flechtenmittel von JOSEPH KULLA in Elberfeld 1) Thee aus Enzian, Faulbaumrinde, Pomeranzenschale 2) Pulver aus Schwefel, Senna, Süssholz, Aloë 3) Salbe aus Wachssalbe und Holztheer

Gebirgshalsam von G SCHMIDT in Berlin, gegen Hämorrhoiden, Verstopfung u s w ist ein Sirup mit den Bestandtheilen von Rhabarber, Faulbaumrinde, Schiefgarbe, Raupfarn

Malzextrakt-Gesundheitsbier, Malzextrakt des JOHANN HOFF in Berlin Ursprungshoh ein minderwerthiges Bier, das mit einem Auszuge aus Faulbaumrinde, Bitterlee, Caido zenediktenkraut, Komander, Anis, Kardamomen u s w und Zuckerfarbe versetzt war Weingeistgehalt 8 Proc, Extrakt von 4,5 bis zu 12 Proc, infolge eines Zusatzes von Stärkesirup

Pferhofer Pillen. 2,0 Faulbaumrinden Extrakt, 2,0 Rhabarber Extrakt, Seife und Löwenzahn-Extrakt q s Pillen von 0,1 g

Rhamnus saccharatus DE VRIJ entspricht genau dem Extractum Frangulae soldum DIETERICH

Universal-Blutreinigungsthee von SANDROCK in Berlin besteht aus Faulbaumrinde, Quecken, Lavendel, Pomeranzenschalen.

Fucus.

Gattung der Fucaceae.

Fucus vesiculosus L. Im nördlichen atlantischen Ocean weit verbreitet Pflanze über 1 m lang, gabelig getheilt, die linealen Lappen des Thallus, in einer Ebene liegend, bis 2 cm lang, ganzrandig, von einer Mittelrippe durchzogen, neben der Mittelrippe mit paarweise gestellten Luftblasen. Fruktifikationsorgane (Scaphidien) an den Enden der dann etwas angeschwollenen Zweige.

Man verwendet die ganze getrocknete Pflanze *Fucus vesiculosus Quercus marina* — Blasentang. Höckertang. Seeelche. — *Varech vésiculeux* (Gall)

Bestandtheile. 74 Proc. Wasser, 22 Proc organische Substanz, 3 Proc Asche, 0,08 Proc Jod. (F vesic ist damit eine der an Jod ärmmsten Meeresalgen) Das Jod findet sich in organischer Bindung und ist in der frischen Pflanze in Alkohol und Wasser löslich, nicht aber, oder nur zum kleinsten Theil in der getrockneten, es

sind daher die mit Alkohol aus der trocknen Droge bereiteten Präparate unrationell. Die Alge enthält ferner einen Zucker Fucose $C_6H_{12}O_6$, der Rhamnose isomer. Liefert wie verwandte Arten beim Destilliren mit Sauren Fucinsol, ein Gemenge von Furfuroi und Methylfurfuroi.

Einsammlung. Wird in dünner Schicht ausgebreitet in der Sonne, dann bei gelinder Wärme getrocknet. 100 Th frischer Tang geben etwa 25 Th. trocknen.

Anwendung. Gegen Fettleibigkeit allein in der Form des weingeistigen Extraktes.

Verkohlt liefert er den

Fucus vesiculosus tostus Aethiops vegetabilis Tangkohle See- oder Meereichenpulver Vegetabilischer Mohr, gegen Skropheln und Kropf gebraucht.

Extractum Fuci vesiculosi Bläsentangextrakt Aus grob gepulvertem Tang mittels 45 proc Weingeist durch Maceration, dann Perkolat und Eindampfen. Weiches Extrakt Gabe 1—2 g.

Extractum Fuci vesiculosi fluidum Flüssiges Bläsentangextrakt Aus 1000 g grob gepulvertem Tang mittels 60 proc Weingeist im Verdrängungswege. Man sammelt zuerst 750 g, erschöpft mit 2 l Weingeist, dann mit warmem Wasser q s zu 3 l, dampft den zweiten Auszug auf etwa 260 g ein und mischt beide. Das Filtrat muss 1000 g betragen.

Sirupus Fuci vesiculosi 25 g des Fluidextraktes mischt man mit 75 g Zuckersirup.

Pilulae antipysaricae
Antifist-pillen Pillen gegen
Fettleibigkeit.

wieder auf 3 zurückgehen. Dauer der Kur etwa
10 Wochen.

I

Rp Extracti Fuci vesiculosi 20,0
Extracti Frangulae cort 5,0
Kali sulfurea 10,0
Radix Althaeae 2,0
Feci vesiculosi pulv q s

Man formt 200 Pillen und überzieht mit Pillenlack.
Täglich 3, wöchentlich steigend bis 4 mal 3, dann

II

Pilulae antipysaricae fortiores Stürkere.

Rp Extracti Fuci vesiculi 50,0
Kali sulfurea 10,0
K-li bromat
Kali iodati 33 50
Fuci vesiculosi pulv q s

Zu 300 Pillen, die mit Lack überzogen werden.
Täglich 3, wöchentlich steigend bis 3 mal 3 Stück.

Fuligo.

I Fuligo splendens Glanzruss. Man versteht darunter diejenige firnisartige, stark glänzende Decke, welche sich in den mit Holz (nicht mit anderen Brennmaterialien, z. B. Steinkohle) geheizten Feuerungen in der Nähe des Holzfeuers absetzt. In weiterer Entfernung des Holzfeuers setzt sich der sog. Flatterruss ab.

Braunschwarze, glänzende, zerbrechliche, nach Bitumen und Rauch riechende, empyreumatische Substanz, welche, von Kalkstückchen und Sand möglichst befreit, als mittelfeines Pulver zu Veterinärzwecken verwendet wird.

Fuligo splendens depurata. **Extractum Fuliginis.** Fulgina. Gereinigter Glanzruss. Unter dieser nicht ganz zutreffenden Bezeichnung ist ein Extrakt zu verstehen, welches die in Wasser und Alkohol löslichen Antheile des Glanzrusses enthält.

Der zu einem groben Pulver zerstoßene Glanzruss wird mit der doppelten Menge heissem Wasser übergossen und einen Tag digerirt. Nach dem Erkalten wird kolirt und der feuchte Rückstand mit einem gleichen Gewicht Weingeist einen Tag digerirt.

Die zusammengewogenen Kolaturen werden bei gelinder Wärme abgedampft, auf Porcellan- oder Glas tafeln ausgebreitet, ausgetrocknet und in ein Pulver verwandelt, welches in gut verstopftem Glase aufzubewahren ist.

Bestandtheile. Der Glanzruss besteht neben Kohlenstoff aus etwa 30 Proc in Wasser löslicher Bestandtheile, die früher als Asbolin und Ulmin bezeichnet wurden. Neuerdings hat man in demselben Brenzkatechin und Homobrenzkatechin nachgewiesen. Ausserdem sind in demselben natürlich noch vorhanden Essigsäure, Ammonialsalze, Kresol und ähnliche Phenole.

Anwendung Der Glanzruss war bei den alten Aerzten ein Exotans, Nervinum und Antispasticum. Man gab ihn bei allen innerlichen Leiden, ausserlich bei den verschiedensten Hautkrankheiten. Gegen die Mitte des 19. Jahrhunderts wurde er als Surrogat des damals noch theuren Kreosots verwendet. Gegenwartig kann er als obsolet angesehen werden.

Fulgokali simplex. 100,0 gepulverter Glanzruss und 20,0 Kalihydrat werden in 500,0 Wasser übergossen, zwei Stunden im Wasserbade erhitzt, dann filtrirt, eingedickt und auf porcellanen Tellern ausgestrichen bei gelinder Wärme trocken gemacht. Es ist hygroskopisch und muss daher in wohlverstopfter Flasche aufbewahrt werden.

Fulgokali sulfuratum 15,0 Kalihydrat und 5,0 Schwefel werden mit 5,0 Wasser bergossen und unter Umrühren erhitzt, bis Vereinigung des Kalis mit dem Schwefel stattgefunden hat. Dann werden 75,0 Fulgokali simplex darunter gemischt und zur Trockne gedampft. Die Aufbewahrung ist dieselbe wie beim Fulgokali simplex.

Beide Fulgokali werden ausserlich und innerlich bei Hautkrankheiten gebraucht wie das Anthrakokali (s. S. 626).

Spiritus Fuliginis Russi war ein Produkt der trocknen Destillation aus dem Glanzruss.

Tinctura Fuliginis wird durch Digestion aus 1 Th gepulvertem Glanzruss und Th 45 procentigem Weingeist dargestellt.

Tinctura Fuliginis HOFMANN wurde aus 1 Th Glanzruss und 8 Th 80 procentigem Weingeist dargestellt.

Tinctura Fuliginis CLAUDEZ 6,0 gepulverter Glanzruss, 12,5 Kaliumkarbonat und 5 Ammoniumchlorid werden mit 80,0 Wasser übergossen, im geschlossenen Gefass zweimal digerirt, öfters geschüttelt und nach dem Erkalten filtrirt. Die Kolatur betrage 100,0. Täglich drei- bis viermal 30–60 Tropfen mit Wasser zu nehmen (gegen Podagra, Gicht, Menstrualbeschwerden).

Aqua ophthalmica Benedictinorum.

Rp	Fuliginis splendens pulv	5,0
	Florum Rosae consorsium	7,5
	Aquae Rosae	75,0
	Acid (6 Proc)	30,0
	Spiritus (90 Vol Proc)	7,5

Man mischert während 2 Tagen, kocht und filtrirt. Die Kolatur betrage 100,0. Mit der Kolatur Menge Wasser verdünnt bei akrophthorischer Augenentzündung.

Docetum Fuliginis aluminatum ROCHETTA.

Rp	1 Fuliginis splendens pulv	50,0
	2 Aquae	800,0
	3 Aluminis	20,0
	4 Aquae	q s

Man kocht 1 und 2. In der Kolatur löse man 3 auf und fülle mit 4 zu 1 Liter auf. Zu Injektionen bei Leukorrhoe.

Emplastrum Fuliginis BRENNHADE.

Rp	Resinae Pini	ss 10,0
	Fuliginis splendens pulv	20,0

Tinctura Fuliginis foetida.

Rp	Assae foetidae depuratae	5,0
	Tincturae Fuliginis	100,0

Nach einstündiger Maceration zu filtriren.

Unguentum anticarcinomatocum BLEAUD.

Rp	Fuliginis splendens pulv	
	Adipis suilli	ss 20,0
	Extract Belladonnae	5,0

Zum Verbands der Krebsgeschwüre.

Unguentum Fuliginis phenylatum.

Rp	Unguenti Fuliginis	100,0
	Acidi carbolici	1,0

Unguentum Fuliginis splendens.

Rp	Fuliginis splendens pulv	25,0
	Spiritus diluti (70 proc)	5,0
	Adipis suilli	85,0

Man digerirt im Wasserbade während 1 Stunde und kocht.

II Fuligo e taeda Fuligo. Kienruss. Die bekannte, lockere, amorphe Kohle, welche früher in Gebirgsdörfern durch Verbrennung von Kienholz bei beschränktem Luftzutritt und Auffangen des Rauches in besonderen Kammern dargestellt wurde. Gegenartig stellt man den Kienruss in den sog Russabrennereien fabrikmässig durch Verbrennen von Theer, Theeröl und ähnlichen billigen Materialien dar. Um ihn von den beigemengten ohlenwasserstoffen etc. zu befreien, wird er in eisernen Cylindern bei Luftabschluss wiederholt ausgeglüht und heisst dann Fuligo usta, gebrannter Kienruss. — Mit dem vorher besprochenen Glanzruss ist dieser Kienruss nicht zu verwechseln.

Man benutzt ihn in der Pharmacie zum Dunkelfärben von Salben (Unguentum contra ediculos), zum Schwarzfärben von Haarwachs und Pomaden, in der Therapie zur Herstellung der dermatographischen Stifte (zum Schreiben auf die Haut). Die Anwendung in der Technik als Anstrichfarbe, zur Herstellung von Tusche, Stiefelwachs, Buchdruckerwässer und dergl. mehr ist eine sehr ausgedehnte.

Lampenruss heisst eine besonders feine Russsorte, welche man durch Verbrennen kohlenstoffhaltiger Materialien, z. B. Sesamol, Petroleum und dergl., in besonders konstruirten Lampen gewinnt. Sehr feiner Russ wird zur Zeit auch durch Verbrennen von Acetylen dargestellt.

Acholine nennt Bracconot eine Flüssigkeit, welche er aus Kienruss durch Auskochen mit Wasser, Behandeln des Extracts mit Salzsäure, Ausziehen mit Alkohol, Abdampfen, Aufnehmen des Alkoholrückstandes mit Aether und Abdestilliren des Aethers dargestellt. Das gegen verschiedene Krankheiten, besonders Tuberkulose, angewandte gelbliche, sirupartige Präparat enthält als Hauptbestandtheile Brackcatechin und Homobrenkatechin. Wir möchten hieran die Frage knüpfen, ob das Präparat wirklich aus Kienruss und nicht etwa aus Glanzruss hergestellt worden ist.

Bacilla dermatographica Pinus Adipis suilli 10,0, Terebinthina 20,0, Cereae flavae 30,0, Fuliguns a taeda ustae 10,0

Kohl, ein Haarfarbmittel, ist chinesische Tusche, mit Quittenschlimm und arabischem Gummi angerieben.

Druckerschwärze Ordinare für Zeitungen Schwarzer Firnis 1000,0, Stocuv 50,0, Harzöl 300,0, Kolophonium 300,0, Harzseife 200,0, Russ 400,0. Bessere I) Lichteinterpentan 675,0, Kal-Seife 750,0, Olcin 300,0, Lampenschwarz 150,0, Purpur-Blau 80,0, Oxalsäure 40,0, Wasser 80,0. II) Syrischer Asphalt 150,0, Mineralöl 300,0, Berliner Blau 20,0, Beinschwarz 300,0, Lampenschwarz 230,0. III) Syrischer Asphalt 100,0, Mineralöl 400,0, Berliner Blau 20,0, Beinschwarz 100,0, Lampenschwarz 300,0.

Stempelfarbe, nicht durchschlagend. Für Metallstempel zum Stempeln auf Papier. Sechsfach gebrannter Russ wird mit Rapsöl 9 zu 1 angetrieben.

Fumaria.

Gattung der Papaveraceae—Fumarioidene

Fumaria officinalis L. Heimisch in Europa und Asien in Amerika eingeschleppt.

Beschreibung Einjährig, mit kahlem Stengel, blaulich bereiften, fiedersehnittigen Blättern, deren Abschnitte dreitheilig, die Zipfel mehrspaltig sind. Die in Trauben an geordneten Blüthen sind hellroth mit dunkelpurpurnem Fleck an der Spitze. Kelchblätter 3 mal kleiner als die Blumenkrone. Frucht niedergedrückt-kugelig, quer breiter, ober abgestutzt oder ansgesendet.

Bestandtheile Ein Alkaloid Fumarin, in kalter Schwefelsäure mit dunkel violetter Farbe sich lösend, schwer löslich in Wasser, leicht in Alkohol, Chloroform, Benzol, Schwefelkohlenstoff und Amylalkohol, unlöslich in Aether. Die Pflanze enthält ferner Fumarsäure (CH₂COOH). Man verwendet das ganze Kraut.

Herba Fumariae (Ergänzb.) — Erdrrauch Erdraute Taubenkerbel. Grindkraut — Fumeterre (Gall.) — Fumitory.

Gebrauchlich ist das zur Blüthezeit — Mai bis Juli — gesammelte Kraut ohne die Wurzel. 5 Th. frisches Kraut geben 1 Th. trocknes.

Extractum Fumariae (Gall.) Erdrauchextrakt. **Extrait de fumeterre** Wird wie Extr. Digitalis Gall. (S. 1041 I) bereitet. Ausbeute 20—25 Proc.

Sirupus Fumariae Sirup de fumeterre (Gall.) Wie Sirupus Chimonis u. Gall. (S. 716) zu bereiten.

Conserva Fumariae

Erdrauchzucker

Rp Herb Fumariae pulv 10,0

Sacchari pulv 70,0

Glycerini

Aquae destill. aa 10,0

Thecöffelweise für skrophulöse Kinder

Pisana de Fumaria

Tisane de fumeterre (Gall.)

Wie Tisane de Buchu (S. 511)

Handl. d. pharm. Praxis I

Serum Lactis aperitivum VAN SWINSEN

Rp Seri Lactis 500,0

Herbae Taraxaci recent.

Herbae Fumariae recent.

Herbae Galicifoliae recent.

Herb Nasturt recent. aa 30,0

Man kocht, löst in der Seifflüssigkeit

Tinctura nationalis 10,0

und fügt hinzu

Sirupus simplicis 25,0

Morgens nach und nach 4 Weingläser

Extractum Fumariae parviflorae aus dem Kraut der *F. parviflora* ebenso zu bereiten

Rp	Extr. Fumariae parviflorae	6,0
	Aquae destillatae	120,0
	Sirupi Rhamni cathartici	60,0
D 8	3—4 Esslöffel täglich	

Fungus

I Fungus igniarius (Austr.) Fungus Chirurgorum (Germ.) Agaricus s. Boletus Chirurgorum Fungus igniarius praeparatus Agaricus s. Boletus s. Fungus quernus s. quercinus — Feuerschwamm Wundschwamm Blutschwamm Zunder Zunderschwamm. — Agaric de Chêne (Gall.) Amadou — Surgeon's Agaric. Touch wood German Tunder Ist der Fruchtkörper des zu den Basidiomycetes — Autobasidiomycetes — Polyporaceae gehörigen **Fomes fomentarius** (*Polyporus fomentarius* Fr.), der an Buchen und Birken im ganzen nördlichen und mittleren Europa vorkommt

Beschreibung. Der Fruchtkörper ist 30 cm und darüber breit, an der Anheftungsstelle bis 10 cm dick, fast dreieckig huförmig, mit breiter Seite aufstehend, oben gewölbt, hell mit concentrischen Zonen, unterseits flach, das aus Röhren bestehende Hymenium zeigend. In der Jugend ist er grau, später mehr weisslich, das Hymenium ist rötlichbraun. Die zwischen der dichten, nach oben gelegenen Rindenschicht und dem Hymenium gelegene, aus lockeren Hyphen bestehende Schicht findet Verwendung. Er kommt meist aus den Karpathenländern, Böhmen, Thüringen und Schweden in den Handel.

Zubereitung. Aus dem im August und September gesammelten Pilz wird mittels eines Messers die weichste, lockerste, sogenannte Zunderschicht herausgeschnitten, durch Einweichen in Wasser oder schwache Aschenlauge und durch Waschen gereinigt, getrocknet und durch Klopfen mit hölzernen Hämmern bearbeitet, bis sie die Beschaffenheit eines weichen Leders zeigt.

Für die Verwendung als Zunder trankt man den so vorbereiteten Schwamm mit Salpeterlösung und trocknet ihn. Ein solcher Feuerschwamm wird von den Arzneibüchern verworfen, lässt sich aber im Nothfalle durch sorgfältiges Auswaschen mit Wasser, Ausdrücken und Trocknen zur Wundbehandlung verwendbar machen.

Guter Wundschwamm ist weich und dehnbar, verglummt angezündet ohne Geräusch und ohne Funksprünge und nimmt leicht und reichlich Wasser auf, wird letzteres abgepresst und eingedampft, so darf es nur einen geringen Rückstand hinterlassen.

Anwendung. Als blutstillendes Mittel bei Blutegellüssen und geringeren Verletzungen, doch heute durch Eisenchloridwatte so ziemlich verdrängt.

II Fungus cervinus. Boletus cervinus. Tubera cervina. — Hirschbrunst Hirschtrüffel (Rinderpulver)

Ist der Fruchtkörper des zu den Ascomycetes — Euasci — Elaphomycetaceae gehörigen *Elaphomyces granulatus* Fries, der unter Kiefern und Fichten, seltener unter Buchen und Eichen wächst.

Beschreibung. Der Fruchtkörper ist von der Grösse einer Haselnuss bis Walnuss, fast kuglig, anfangs gelblich, später braungelb, nach dem Trocknen schwärzlich, auf der Oberfläche durch kleine Würzchen rau. Die dicke, harte Schale (Peridie) ist von einer dunklen Sporenmasse erfüllt, die von einem zarten, flockigen Capillitium durchzogen wird. Die Sporen sind 35 μ gross, schwarzviolett, stachelig. Von bitterem Geschmack und frisch von unangenehmem Geruch.

Der Pilz wird von Landleuten noch häufig als Brunstmittel für Rinder und Schweine verlangt und den Thieren zu 50–60 g eingegeben. Man zerstösst ihn und verwendet nur

den pulverigen Inhalt, entweder in Getränk oder in Form einer Latwerge. Als Brunstpulver verabfolgt man eine Mischung der Sporenmasse mit Zimmpulver oder mit Pulvis aromaticus.

Brunstmittel für R. h. h. und Schweine		
Rp	Fungi cervini	30 g
	Cantharidum pulv	1,0 g
	Fructus Lauri pulv	
	Fructus Foeniculi pulv	
	Semin Foeniculi pulv	55 40 g
D 9	Auf 2mal binnen $\frac{1}{2}$ Stund. einzugeben.	

Furfurolum.

Furfurol. Furfuraldehyd. Brenzschleimsaurealdehyd. Furanaldehyd. Furool. Künstliches Ameisenol (DOBEREINER) $C_4H_4O \cdot CHO$ Mol. Gew. = 96

Das Furfurol entsteht beim Erhitzen der Pentosen und Kohlehydrate mit Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure. Es ist auch im Fuselöl enthalten. In reichlichster Menge entsteht es bei der Destillation von Weizenkleie mit verdünnter Schwefelsäure.

Darstellung. 1 Th. Weizenkleie wird mit einer Mischung von 3 Th. Wasser und 1 Th. konz. Schwefelsäure destilliert, bis 3 Th. übergegangen sind. Man neutralisirt das Destillat mit Natriumkarbonat und sättigt es mit Kochsalz. Hiedurch wird das Furfurol unlöslich abgeschieden (ausgesalzen). Zur Reinigung behandelt man es mit sehr verdünnter Schwefelsäure unter Zusatz kleiner Mengen von Kaliumdichromat, entwässert es mittels Calciumchlorid und rektifizirt es wiederholt im Wasserstoffstrom. Ausbeute etwa 3 Proc. der Kleie.

Eigenschaften. Frisch rektifizirt eine klare, farblose Flüssigkeit von aromatischem Geruch (zugleich nach Zimmtöl und Bittermandelöl reichend), an der Luft und im Lichte färbt es sich bald gelb bis braun, schliesslich geht es in eine theerartige Masse über. Das Furfurol hat bei 15° C. das spec. Gewicht von 1,165, es siedet bei 160–162° C. und ist in 12 Th. Wasser löslich, in Alkohol und in Aether sehr leicht löslich. Mit Natriumsulfid verbindet es sich zu blättrigen Krystallen.

Das Furfurol hat alle Eigenschaften eines Aldehydes und ist besonders durch seine Neigung zur Farbstoffbildung ausgezeichnet, worauf einige schöne Farbreaktionen des Furfurols beruhen. Lost man z. B. 1–2 Tropfen Furfurol in 2–3 ccm 96procentigem Alkohol, fügt 3–4 Tropfen farbloses Anilin und 2–3 Tropfen Salzsäure von 25 Proc. hinzu, so entsteht eine prachtvolle karminrothe Färbung, auf deren Zustandekommen der Nachweis des Fuselöls nach JONSSON beruht. Das Furfurol soll nicht ganz ungiftig sein. Therapeutische Verwendung findet es nicht, dagegen ist es wichtig geworden zum Nachweis des Sesamöl-Zusatzes zur Margarine (s. S. 519).

Aufbewahrung. Das Furfurol wird in Röhrchen in den Handel gebracht, welche mit Wasserstoff gefüllt und zugeschmolzen sind. Es empfiehlt sich, den Inhalt eines solchen Röhrchens sogleich zur Herstellung der 2procentigen alkoholischen Lösung zu verbrauchen oder, wenn dies nicht angängig ist, das Gläschen wieder zuzuschmelzen. Davon abgesehen, muss es vor der Einwirkung des Lichtes (und der Luft) thunlichst bewahrt werden. Man wählt also ein braunes Glas und bringt dieses noch in einem Papplasten unter. Eine leichte braunliche Färbung macht übrigens das Furfurol zum Nachweis des Sesamöls noch nicht ungeeignet.

Furfuron (LEMPKE'S ätherisches Heusamenextrakt) besteht nach AUFRECHT aus einem Seife, Kampfer, Salicylsäure, Essigäther und Ammoniak enthaltenden alkoholischen Auszug von Pfefferminzblättern.

Galanga.

Rhizoma Galangae (Germ Heiv) *Radix s Rhizoma Galangae minoris*. — Galgantwurzel (galgant Fiebewurzel — *Galanga officinal*. *Galanga de la Chine* (Gall) — Galangal-Root. Ist das Rhizom der zu den Zingiberaceae — Zingibereae gehörenden *Alpinia officinarum* Hance Willd auf der Insel Hainan, auf der gegenüberliegenden chinesischen Kuste und in Siam kultivirt Stapelplätze sind Hschow auf Hainan, terner Hankow und Shanghai

Beschreibung. Die Bruchstücke des sympodialischen Rhizoms, die die Droge liefern, sind bis 9 Internodien lang, am hinteren Ende im Absterben begriffen, an den Knoten

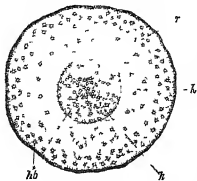


Fig. 204 Querschnitt durch *Rhizoma Galangae*
hb Gefäßbündel

mit ringsum laufenden manschettenförmigen Niederblättern Wurzeln finden sich vorzugsweise an der Unterseite des schief-horizontale in der Erde liegenden Rhizoms — Die Stücke erreichen eine Länge von 10 cm und eine Dicke von 2 cm, sie sind meist als Speicherorgane entwickelt Die Farbe ist ein mattes Zimmetbraun, die Stücke zwischen den Niederblattmanschetten gestreift

Im Querschnitt erkennt man die nach innen durch die dunkle Endodermis begrenzte Rinde, in der sparliche Gefäßbündel verlaufen, die im centralen Leitbündelcylinder viel reichlicher sind Sie sind kollateral, von Fasern umgeben, die bei denjenigen Bündeln des centralen Cylinders, die an die Endodermis grenzen, meist an einander stoßen Im Parenchym zweierlei Formen von Sekretzellen, solche mit tiefbraunem Inhalt, der mit Eisenchlorid schwarz wird (Gerbstoff und Phlobaphen) und solche mit grünlichgelbem Inhalt, der zuweilen reichlich Krystallnadeln enthält und auf Eisenchlorid nicht reagirt (ätherisches Oel und Kämpferid?) Im Parenchym, dessen Zellen gewöhnlich getüpfelt sind, ist reichlich Stärkemehl vorhanden Die Körner desselben sind keulenförmig, stabförmig, zuweilen etwas gebogen, mit dem Kern am dickeren Ende Sie werden 50 μ und darüber lang Daneben kommen kleinere rundliche, ovale, auch aus bis vier Theilkörnchen zusammengesetzte Körner vor Die keulenförmigen Körnchen sind das am meisten charakteristische Element der Droge, auf sie ist zu achten, wenn man die Droge in einem Gemenge nachweisen will — Geruch und Geschmack der Droge gewürzhaft aromatisch



Fig. 255 Stärkekörnchen aus *Rhizoma Galangae* 300 mal vergrößert

Bestandtheile 0,5—1,0 Proc ätherisches Oel von grünlich-gelber Farbe, kampherartigem Geruch und anfangs schwach bitterem, später etwas kühlendem Geschmack Spec Gew 0,915—0,925, Drehung (im 100 mm-Rohr) — 1° 30' bis — 8° 30' Es siedet zwischen 170 und 275° C Es mischt sich mit demselben Gewicht 90proc Alkohols, von 80proc sind 10—20 Theile zur Lösung erforderlich Es enthält Cineol — Ausserdem enthält die Droge 0,12—0,14 Proc Kämpferid (BRANDES), welches JAHNS in Kampferid $C_{15}H_{13}O_2$, H_2O , Galanganin $C_{15}H_{16}O_2$ und Alpinin $C_{15}H_{14}O_2$ zerlegte Asche 3,85 Proc, in der Mangau vorhanden ist, und 23 Proc Stärke

Ähnliche aromatische Rhizome liefern *Alpinia Galanga* Willd (*Rhiz Galangae majoris*) auf den Sundainseln, *A japonica* L in Japan, wenig aromatisch, *A. zingiberina* Hook in Siam, stark aromatisch Sie gelangen zuweilen nach Europa

Aufbewahrung Wie bei *Radix Angelicae* (S 307)

Anwendung. Als Gewürz, als magenstärkendes und die Einnahme anregendes Mittel innerlich zu 0,5–1,0–1,5 g, als Kaumittel, vielfach auch in der Therapie der Nasen- und Mundkrankheiten. Das Pulver des Rhizoms ist als Verfälschung des Pfeffers vorgekommen — Man vermeide es, den Staub der Galgantwurzel einzusathmen, da derselbe die Schleimhäute reizt

Tinctura Galangae (Ergänz.) Galganttinktur Aus 1 Th fein zerschnittener Galgantwurzel und 5 Th verdünntem Weingeist (60 proc) durch Maceration

Eau d'Orval Orvaltropfen			Trochisci stomacici Magenpastillen		
Rp	Tinctur aromatis.	50p	Ip	Rhizomat. Galangae	7p
	Tinctur Galangae			Pulvis aromatis.	
	Tinctur Aurum cort			Sacchari Vanillae	2p
	Tinctur Calami	ad 100		Lign Santal rubr	10
	Spiritus Juniperi	500		Eucbari alba	600
	Ol. Foeniculi			Masse Cacao	260
	Ol. Anisi	ad gutt V		Trigloanth pulv	05
Theelöffelweise mit Wein.			3 an mischt, brunt mit 100 Orangenblüthenwasser zur Masse und formt 100 Pastillen		

Aqua Vitae aromatico-amara von FRIEDR BOLLE, Berlin Ein weingeistiger Auszug aus Galgant, Ingwer, unreifen Pomeranzen, Tausendgüldenkrout, Enzian, Zimmt, *Angelica*

Goldbalsam, rother, der Königseer Ollitätenhändler. Je 180,0 Galgant, Nelken, Zedoaria, je 90,0 Salbei und rothes Sandelholz, je 60,0 Muskatnuss, weisser Senf, Alkanna, 45,0 Drachenblut, 30,0 Kalmus, 12 l 80 proc Weingeist, je 10,0 Kampfer und Citronenöl **Kraftessenz**, von STANLEY Eine Tinktur aus Galgant, Ingwer, Zimmt und Vanille

Pyrogastrikon Wird aus 100,0 Galgant, 50,0 Ingwer, 2,5 schwarzem Pfeffer, 25,0 Kalmus, je 12,5 Zimmt und Nelken durch Digestion mit 1000,0 Weingeist (80 proc) bereitet

SCHNEITHYER's Beatriceliker. Ein mit Lavendel-, Nelken-, Ginsengöl (?) und Peru balsam versetzter weingeistiger Auszug aus Galgant, Baldrian, Enzian, Rhabarber, Clunander und Myrthe

Galbanum.

Galbanum (Germ Helv Austr Brit. Gall) **Gummi-resina Galbanum.** **Gummi seu Resina Galbanum.** — **Galbanum.** Mutterharz Galbansaft Ist ein Gummiharz verschiedener zu den Umbelliferae — Apioidae — Peucedaneae gehörender, grosser, stattlicher Pflanzen Es werden als solche genannt 1) *Ferula galbaniflua* Boissier et Buhse (syn *F. erubescens* Boiss z Th, *Peucedanum galbaniflueum* B) Vom Demawend bis Afghanistan 2) *Ferula* Schair Borszczow Am Syr-Darya, bei Tschardara, Chiwa etc Soll das feste, persische Galbanum liefern 3) *Ferula rubricaulis* Boissier (*F. erubescens* Boiss z Th, *Peucedanum rubricaulis* B) In Süd-persien Soll nach HOLMES kein Galbanum liefern 4) *Ferula ceratophylla* Regel et Schmalhausen. In den Gebirgen Turkestans Zweifelhafte, liefert ein durchsichtiges, dem Galbanum ähnliches Gummi an den Blättern und zwischen den Dolden — Die Pflanzen enthalten das Gummiharz in grossen schizogenen Sekretbehältern Man sammelt meist nur das freiwillig am Grunde des Stengels und der Blattscheiden ausgetretene Sekret, doch lässt eine mit ovalen Wurzelscheiben vermengte, neuerdings zuweilen in den Handel gelangte Sorte darauf schliessen, dass man es auch ähnlich wie *Asa foetida* (S 412) gewinnt. Es kommt auf nordwestlichem Wege über Orenburg und Astrachan, auf westlichem über Kleinasien und von da nach Triest und Marseille, sowie auf südöstlichem Wege über Bombay in den Handel

Beschreibung. Ähnlich wie die anderen Umbelliferen-Gummiharze, kommt es in mehreren Sorten in den Handel

1) Als terpeninartige, halbflüssige Masse persisches Galbanum Von röthlich-branner Farbe und etwas abweichendem Geruch Soll nach einer Angabe von

Ferula Schafr., nach einer anderen von *Ferula galbaniflua* stammen. Der Geruch erinnert an den des Fenchels. Es ist daran zu erinnern, dass die halbflüssige Konsistenz noch nicht die Annahme einer besonderen Stammpflanze fordert, da alle diese Gummiharze halbflüssig und von weißer oder gelblicher Farbe aus der Pflanze trosten und erst allmählich an der Luft erstarren und nachdunkeln. Indessen soll ein solches halbflüssiges G., das in den Handel gekommen ist, von *Opeidia galbanifera* Ldl. abstammen.

2) Galbanum in Körnern (Galbanum in granis seu lacrymis). Erbsen- bis nussgroße, runde, wachsglanzende Körner von gelblicher bis rötlichbrauner Farbe, oft zusammengeklebt, im Bruch weisslich oder gelblich.

3) Galbanum in Massen (Galbanum in massis seu placentis). In der Wärme leicht zerfließend, heller oder dunkler grünlichbraune Massen, in die Körner von 2 eingebettet sind.

Galbanum erweicht ziemlich leicht in der Wärme, Geruch und Geschmack sehr aromatisch, nicht scharf. — Salzsäure nimmt, eine Stunde lang mit Galbanum in Berührung, eine schon rötliche Farbe an, die nach Versetzen mit Alkohol und Erwärmen mehr violett wird. Es ist aber darauf aufmerksam zu machen, dass diese Reaktion nicht alle Sorten zeigen.

Kocht man zerriebenes Galbanum eine Viertelstunde mit rauchender Salzsäure, filtrirt und übersättigt das klare Filtrat mit Ammoniak, so fluorescirt die Mischung blau. Diese Umbelliferon-Reaktion zeigen alle Sorten. Dieselbe Reaktion, in dieser oder ähnlicher Weise ausgeführt, giebt auch *Asa foetida*, nicht aber *Ammoniacum* (vergl. S. 254).

Bestandtheile nach CONRADT (1894). In einem Galbanum in massis 9,5 Proc. ätherisches Oel, 63,5 Proc. in Alkohol lösliches Harz und 27 Proc. Unreinigkeiten. Das Harz enthält 0,25 Proc. freies Umbelliferon, 50 Proc. Galbaresinotannol $C_{20}H_{16}O$ und endlich Umbelliferon-Galbaresinotannolester 0,35–81,81 Proc. Asche.

Der Gehalt an ätherischem Oel kann bis 22 Proc. betragen. Es ist gelblich, vom specifischen Gewicht 0,910–0,940, die Drehung ist $(100 \text{ mm-Rohr}) + 20^\circ$ bis -10° . Oel von persischem G. soll rechts drehen, solches von levantischem dagegen links. Das Oel enthält d-Pinen $C_{10}H_{16}$ und Cadinen $C_{15}H_{24}$.

Ans den bisher vorliegenden Untersuchungen geht hervor, dass als Galbanum zwei verschiedene Gummiharze in den Handel gelangen, von denen das eine die oben genannte Reaktion mit Salzsäure giebt, das ist die von CONRADT 1894 untersuchte Sorte, wogegen eine andere, als persisches Galbanum bezeichnete Droge, die Reaktion nicht giebt, das Oel der letzteren Droge dreht rechts, das der anderen, levantischen, links.

Prüfung. Erstreckt sich auf die angegebenen Merkmale und Reactionen, ferner auf die Bestimmung des in siedendem Alkohol löslichen Theiles (70–80 Proc.), Germ verlangt 50 Th. Ferner auf Bestimmung des Aschegehaltes, es lassen zu Germ bis 10 Proc., Harz bis 8 Proc.

Bestimmung der Säurezahl nach K. DIETZSCH. 0,5 Galbanum werden fein zerreiben, in einem Kolben mit etwas Wasser übergossen und dann durch den in Sandbade erwärmten Kolben Wasserdämpfe geleitet. Das aus dem Kolben kommende Rohr verbindet man mit einem Kühler und lässt dessen Rohr in eine mit 40 ccm wässriger $\frac{1}{2}N$ -Kalklauge beschickte Vorlage in die Flüssigkeit eintauchen. Man destillirt 500 ccm über, spült das Destillationsrohr gut mit destillirtem Wasser nach und titirt den Inhalt der Vorlage unter Verwendung von Phenolphthalein mit Schwefelsäure zurück. Die Menge der durch das Destillat gebundenen Kubikcentimeter Kalklauge $\times 28$ = Säurezahl. Grenzzahlen 73,5–114,5.

Bestimmung der Harzzahl und Verseifungszahl nach K. DIETZSCH. Zweimal 1 g Galbanum zerreibt und übergießt man mit je 50 ccm Petroleumbenzin (spec. Gew. 0,700 bei $15^\circ C$), fügt dann je 25 ccm alkoholische $\frac{1}{2}N$ -Kalklauge hinzu und lässt bei Zimmertemperatur unter häufigem Umschwenken in 1 Literflaschen 24 Stunden stehen. Die eine Probe wird dann nach Zusatz von 500 ccm Wasser unter Umschwenken mit $\frac{1}{2}N$ -Schwefelsäure und Phenolphthalein zurücktitirt. Die verbrauchten Kubikcentimeter Kalklauge $\times 28$ = Harzzahl. Grenzzahlen 107,5–122,5.

Der zweiten Probe setzt man noch 25 ccm wässrige $\frac{1}{2}N$ -Kalklauge und 75 ccm Wasser hinzu und lässt unter häufigem Umschwenken abermals 24 Stunden stehen. Man

verdünnt dann mit 500 cem Wasser und titrit wie oben zurück. Die verbrauchten Kubikcentimeter Kalilauge $\times 28$ = Verseifungszahl Grenzzahlen 116,2—135,5

Galbanum depuratum Gummi Galbanum expurgatum (Gall) Gereinigtes Galbanum Galbanum purifié

Man verfährt genau wie bei Bereitung des Ammoniacum depuratum (S 253) Ausbeute nach dem Verfahren von E Dietzsch 70—75 Proc

Aufbewahrung Wie bei Ammoniacum (S 254)

Galbanum ist in Deutschland dem freien Verkehr entzogen

Anwendung. Innerlich bei Luftrohrenkatarrh, eitrigen Entzündungen der Harnwege in Form der Emulsion (Lac Galbani) oder in Pillen zu 0,5—4,0, auch als anregendes und die Regel beförderndes Mittel Aeusserlich als Bestandtheil erweichender oder gelinde reizender Pflaster bei Drüsenanschwellungen, Geschwüren, Gliderreissen, Hühneraugen Technisch als Zusatz zu Kitten

Tinctura Galbani. Galbantinktur 1 Th gestossenes Galbanum wird bei gelinder Wärme mit 5 Th 87proc Weingeist ausgezogen

Tinctura Galbani aetherea 1 Th gepulvertes Galbanum, 10 Th Aetherweingeist

Emplastrum antisepticum
Rp Galbani depurati 15,0
Faciens Pyrethri pulv
Pipens longi pulv
Castorei canadensis pulv $\text{R} \frac{1}{2}$ 0
Terebinthina laurina.
Cerae flavae $\text{R} \frac{1}{2}$ 0

Emplastrum antilethaleum
Rp Emplastri Galbani crocat 50,0
Terebinthinae
Astr. foetida pulv $\text{R} \frac{1}{2}$ 0
Olei ammalis aetheri
Olei Meschae pop
Olei Caryophylli $\text{R} \frac{1}{2}$ 0

Emplastrum diabetanum
Kräuterpflaster
Rp Emplastri Lithargy comp, 40,0
Emplastri Mellodi
Emplastri Coni
Emplastri aromated
Emplastri fusa camphorat.
Picea navalis nigra
Fructus Lauri pulv $\text{R} \frac{1}{2}$ 0

Man schmilzt und rollt in Stängelchen aus

Emplastrum Diachylon fuscum
Brauner Diachel Braunes Diachylon-
Pflaster Gummipflaster Braunes oder
gelbes Zug- und Heilpflaster
Für den Handverkauf

Rp 1. Saba taurini 20,0
2. Resinae Pinl 40,0
3. Cerae flavae 80,0
4. Emplastri Lithargy 650,0
5. Ammoniac pulv 15,0
6. Galbani pulv 50,0
7. Terebinthinae 80,0
8. Aquae 40,0
9. Ochrac fuscae ply 25,0

Man schmilzt 1—4, ebenso 5—8, mischt beide und fügt 9 hinzu in Stangen auszurollen

Emplastrum Diachylon gummatum
Emplâtre Diachylon gomme (Gall.)

Rp 1. Lithargyri pulv
2. Adipis suilli
3. Olei Olivarum $\text{R} \frac{1}{2}$ 0
4. Aquae 1250,0
5. Cerae flavae
6. Resinae Pinl Burg
7. Terebinth laurina $\text{R} \frac{1}{2}$ 0

8 Ammoniac
9 Galbani $\text{R} \frac{1}{2}$ 0
10 Olei Terebinthinae 800
Man kocht 1—3 mit 4 zum Pflaster und lässt 4 zum grössten Teil verdampfen (1), dann emulgirt man 8—10 mit 1000 0 Wasser, seigt durch, dampft zur Honigkonsistenz ein, mischt mit 1 und fügt 5—7, geschmolzen und durch, seigt hinzu
Gibt auf Leinwand gestrichen den Spardrap cum Diachylo gummato (Gall)

Emplastrum Galbani
Nutterharzpflaster

Rp 1. Cerae flavae
2. Resinae Pinl 15 0
3. Galbani depurati 20,0
4. Terebinthinae 10,0

Man schmilzt 1 mit 2, 3 mit 4 und mischt.

Emplastrum Galbani camphoratum.

Rp 1. Emplastri Galbani crocat 85,0
2. Ammonii carbonis pulv
3. Olei Petrae
4. Camphorae $\text{R} \frac{1}{2}$ 0

Man schmilzt 1 und fügt 2—4 hinzu

Emplastrum Galbani compositum Phoebl
Zusammengesetztes Galbanumpflaster
nach PHOEBL

Rp Opi pulverisat 5,0
Aquae 2,0
Camphorae tritae 10,0
Ammon carbon pyro-oleos 5,0
Olei Cajuputi 3,0
mischet man und fügt es unter stetem Rühren zu geschmolzenem

Emplastri Galbani crocat. 75,0

Emplastrum Galbani crocatum (Ergänz.)
Safranhaltiges Galbanumpflaster

Rp 1. Emplastri Lithargyri 80,0
2. Cerae flavae 25,0
3. Resinae Pinl
4. Terebinthinae $\text{R} \frac{1}{2}$ 0
5. Galbani 75,0
6. Croci subtilis pulv 2,0

Man schmilzt 1—2, ebenso 3—5, mischt und fügt 6, mit etwas Weingeist angereichen, hinzu

Emplastrum Galbani martiatum

Emplastrum Martis cum Galbano
Rp Galbani depurati 50
Mastiches 100
Emplastri martialis 350

- Emplastrum contra perionies FIST**
RUST'S Prostplastor
- Rp Emplast Galbani croc 25 0
Opil pulveris
Camphorae trit. 25 5 0
- Emulsio Galbani**
Galbanum-Emulsion
Wie Emulsio Ammoniac (S 204) zu bereiten.
- Mixtura anthydropica JANZ**
Rp Galbani depurati 15,0
Aceti Scillae 100 0
Liquoris Ammonii acet 12 5
Spiritus Aetheris nitrosi 5,0
Sirupi Althaeae 50,0
- 1—2stündl 1 Essl
- Oleum Galbani compositum**
Galbanotum Paracelsi Liquor SENNERI
- I.
- Rp Galbani 100 0
Oleum 20,0
Olei Terebinth 70 0
Olei Lavandulae 20 0
Olei Lauri express 10,0
- Man digerirt 1 Tag und destillirt dann über 100,0
- II.
- Rp Oel Galbani 10,0
Oel Lavandulae 15 0
Oel Terebinthiniae 20,0
- Pilulae emmenagogae JANZ**
Rp Galbani
Saponis medicati
Extracti Rhei compes 25 5 0
- Zu 100 Pillen. 3mal täglich 5—4 Stück

- Pilula Galbani composita (Brit.)**
Compound Pill of Galbanum
Compound Pill of Asafetida
- Rp Asae foetidae
Galbani
Myrrhae 25 50,0
Sirupi C. lucosi 25,0
- Man schmilzt im Wasserbade und rührt bis zur Pflankonsistenz Dosis 0,25—0,5
- Pilulae resolventes SCHMUCKER**
Rp Tartari subacti 0,25
Rheumatis Rheol
Saponis medicati
Galbani depurati 25 1,0
Succi Liguiriti depur 5,0
- Man formt 90 Pillen und bestreut mit gepulverter Muskataus
- Pilulae solventes ELIM**
Rp Galbani depurati 6,0
Bulbi Scillae
Radix Ipecacuanhae
Stibi sulfurati aurant 25 0,5
Extracti Pimpinellae 5,0
Radix Liquiritiae q s
- Man formt 100 Pillen und bestreut mit Veilchen wurzelpulver 3mal täglich 5 Pillen
- Vlt **Balsamum mirabile**
Wunderbalsam
- Rp Galbani 12,0
Alkohol 48,0
- Man digerirt 24 Stunden, filtrirt und fñgt hinzu
Olei nuc. Juglandis
Olei Philosphorum 25 15,0
Olei Petrae
Unguent Hydragry citior 25 12,0
- Einreibung für Thiere

Galeopsis.

Gattung der Labiatae — Stachyoidae — Lamiinae.

I **Galeopsis Ladanum L** (syn **G ochroleuca Lam**) Heimisch in Mittel und Westeuropa Blätter eiförmig bis länglich-lanzettlich, gesägt, weichhaarig Oberlippe der Blüthe gelblich-weiss, eingeschnitten gezahnt, Unterlippe mit hellgelbem Hof, zuweilen mit zwei braunrothen Flecken

Bestandtheile. Bitteres Harz, theils in Aether löslich, theils darin unlöslich, bitterer, theils in Aether, theils in Wasser löslicher Extraktivstoff Das ganze Kraut liefert **Herba Galeopsidis** (Austr Ergänzb) **Herba Galeopsidis grandiflorae s. ochroleuca.** **Herba Lieberianae** — Hohlzahnkraut Blankenheimer Thee. **LIEBER'SCHE** Kräuter Auszehrungs-, Gesundheits- oder Schwindsuchtkräuter. Spanischer Thee.

Einsammlung Man sammelt das Kraut zur Blüthezeit, trocknet und bewahrt es in geschnittenem Zustande auf 9 Th frisches geben 2 Th trocknes

Anwendung. Nur noch selten gegen Husten und Katarrh zu 20—30 g täglich 1m Aufguss

Auszehrungs- und Lungenkräuter von Dr REDLING, gegen Schwindsucht und Bluthusten und **LIEBER'SCHE** Kräuter mit wenig Lungenkraut vermischt

Gesundheitskräuter von **LIEBER** in Creussen und **Herb Galeopsid grandifl conc** 375 g = M 5,15

II. **Galeopsis Tetrahit L** Vom Himalaya bis Irland. Mit schmutzig-hellpurpurner Oberlippe und gelblichem, purpurn geflecktem Hof auf der Unterlippe

Lieferte früher **Herba Cannabis silvestris** Die Fasern bilden den sogenannten Nesselhanf

Galium.

Gattung der Rubiaceae — Coffeoidene — Psychotriinae — Gallaeae.

I **Galium Mollugo L.** Heimisch in Europa, Westasien, Ostindien bis Ceylon und Birmah. Stengel vierkantig, meist kahl, Blätter zu acht, stachelspitzig, vorn breiter, beiderseits grün. Blüthe weiss, die Zipfel der Corolle begrünat, Früchte etwas runzelig.

Das Kraut *Sommitté fleurie de Caille* — *lait blanc* (Gill), lieferte früher *Herba Galli albi*.

II **Galium verum L.** (*G. luteum* Lam.) Heimisch von Europa durch Nordasien, in Nordafrika, auch am Himalaya. Stengel rundlich mit 4 hervorragenden Linsen, kurzhaarig oder kahl. Blätter zu 8—12, linealisch-stachelspitzig. Blüthe gelb. Zipfel der Corolle stumpf, kurz stachelspitzig. Früchte glatt, meist kahl.

Das Kraut *Sommitté fleurie de Caille* — *lait jaune* (Gall), lieferte früher *Herba Galli lutei*.

III **Galium Aparine L.** Heimisch in Europa, Nordafrika, Asien, Amerika. Stengel niederliegend oder kletternd, Blätter zu 6—8, unterseits nachwärts stachlig. Blüthen weiss. Frucht meist beugig borstig.

Liefert *Herba Aparines*. Nenerdings bei Hautkrankheiten empfohlen.

IV **Galium pilosum Ait.** In Nordamerika. Das Kraut gut als Mittel gegen den Biss giftiger Schlangen.

Gallacetophenonum.

† **Gallacetophenon** (korrumpirt in *Gallaetophenon* und *Gallacetophenon*) *Trioxycetophenon*. Allzarlingelb C. $C_6H_5(OH), CH_3CO$ Mol. Gew. = 168. Die Verbindung ist das von der Badischen Amin- und Sodafabrik in den Handel gebrachte „Allzarlingelb C“.

Darstellung. 1 Th. Pyrogallol wird mit 1,5 Th. Chlorzink und 1,5 Th. Eisessig kurze Zeit auf 145—150° C. erhitzt. Aus der noch heiss mit Wasser verdünnten Schmelze scheidet sich das Gallacetophenon beim Erkalten krystallinisch ab und wird durch ein maliges Umkrystallisiren aus siedendem Wasser rein erhalten. $C_6H_5(OH)_2 + HOCH_3CO = H_2O + C_6H_5(OH),CH_3CO$. Das Chlorzink wirkt bei der Reaktion lediglich als wasser-entziehendes Mittel.

Eigenschaften. Schmutzig fleischfarbiges, krystallinisches Pulver von schwach saurer oder neutraler Reaktion, in etwa 600 Th. kaltem Wasser, leicht in heissem Wasser, Alkohol oder Aether löslich, in Glycerin in jedem Verhältnisse löslich. Durch Zusatz von Natriumacetat wird die Löslichkeit in Wasser erhöht. Bei Zusatz von 30 g Natriumacetat können 4 g Gallacetophenon in 100 ccm Wasser in Lösung bleiben. Der Schmelzpunkt liegt bei 170° C. In Natriumkarbonatlösung oder Natronlauge löst es sich mit gelber Färbung. Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid grünschwarz gefärbt. Silbernitrat wird sowohl in saurer wie in alkalischer Lösung reducirt. Auf Aluminiumoxyd bezw. -Hydroyd wird das Gallacetophenon mit canariengelber Farbe fixirt.

Prüfung. Es reagirt nur schwach sauer, seine Lösung in Kalkwasser färbt sich nicht nach wenigen Augenblicken roth (Pyrogallussäure). Es schmilzt bei 170° C. und verbrennt ohne einen Rückstand zu hinterlassen (unorg. Verunreinigungen).

Aufbewahrung. Vorsichtig, vor Licht geschützt.

Anwendung. Im Gegensatz zum Pyrogallol hat sich das Gallacetophenon als eine verhältnissmässig ungiftige Verbindung erwiesen, welche indess gegen Mikroorganismen stark antiseptisch wirkt. Es wird in Form von 10proc. Salben bei Psoriasis empfohlen.

und soll hier ebenso gut wirken wie Pyrogallol, ohne die toxischen Erscheinungen des letzteren zu zeigen. Die Ausscheidung erfolgte bei den Thierversuchen in Form von Schwefelsäureathern und Glukuronverbindungen

Gallae.

Gallae (Germ Austr) Gallia (Helv Brit U St) Gallae Asiaticae s Halepenses s Levanticae s Turcicae Galliae Aleppo nigrae Gallae quercinae Noces s Poma Gallarum — Gallen Gallapfel Gallnusse Eichapfel — Gallie de Chanc d'Alep Noix de galle d'Alep (Gall) — Galls. Nutgals. Gall-nuts. Oak-apples. Sind die durch die weibliche Gallwespe *Cynips tinctoria* Hartig (syn *Cynips Gallae tinctoriae* Oliver, *C tinctoria* L.) (Familie der Cynipidae, Abtheilung der echten Gallwespen Psalides) auf *Quercus infectoria* Oliv (syn *Qu lusitanica* a *infectoria* Alph D C) erzeugten Gallen. Die strauchige Eiche mit welligen, stachelig-gezähnten Blättern ist heimisch im östlichen Mittelmeergebiet und in ganz Kleinasien. Das Insekt kommt weiter nach Osten vor, es erzeugt in Mitteleuropa auf *Quercus sessiliflora* Sm und *Qu pubescens* Willd kleinere, dem officinellen ähnliche Gallen. Das Insekt legt je ein Ei in eine Knospe, wahrscheinlich ohne dabei die Blättchen zu durchstechen. Ob die Galle entsteht infolge eines durch die blosse Gegenwart des Eies und später der Larve hervorgerufenen Reizes oder durch den von Flüssigkeiten verursachten Reiz, welche das Insekt bei der Eiablage oder das junge Individuum absondern, ist noch ungewiss.

Beschreibung Die Galle, die also aus einer ungewandelten Knospe hervorgeht, ist kuglig, nach unten meist in einen ganz kurzen, stielartigen Fortsatz verschmälert, in der oberen Hälfte mit kurzen Höckern, Stacheln oder Haften. Der Durchmesser beträgt bis 2,5 cm. Etwas unterhalb der Mitte liegt das ungefähr 3 mm weite Flugloch, wenn das Insekt nach seiner Ausbildung die Galle bereits verlassen hat. Die Farbe ist schwarz-hellgrünlich, braun, braungelb bis gelb. Bereits durchbohrte Gallen sind heller und weniger werthvoll als dunkle, nicht durchbohrte. Die Gallen sind sehr hart, so dass sie unter dem Hammer in scharfkantige Stücke zerspringen. Auf einem Querschnitt unterscheidet man 1) die dicke oder zuweilen zerklüftete, weissliche oder braune Aussengalle und 2) die aus einer „Schuttschicht“ und der innerhalb derselben gelegenen „Nährschicht“ bestehende Innengalle. Die Aussengalle besteht aus grosszelligem, meist getupfeltem Parenchym, dessen Zellen Gerbstäure in grossen Klumpen, Stärke sowie Oxalat in Einzelkrystallen und Drüsen enthalten (Fig 256a, b, c). Sie geht allmählich in die Schuttschicht der Innengalle über, deren Zellen stark verdickte, poröse Steinzellen sind (Fig 256e). In den dünnwandigen Zellen der Nährschicht liegen grosse Stärkekörner, die aber nicht direkt dem Insekt zur Nahrung dienen, sondern vorher (durch ein vom Thier abgesondertes Ferment?) mit anderen Zellbestandtheilen eine Umwandlung erleiden, als deren Produkt hauptsächlich Oel und Aleuron zu konstatiren ist. Daneben finden sich grosse, braune, von einer Membran umschlossene Gerbstoffkugeln (Fig 256g) und an den Zellwänden rundliche oder traubige, geschichtete, an Cystolithen erinnernde Wucherungen, die stark verholzt sind (Fig 256h).

Die letzteren, die mit Phloroglucin und Salzsäure leuchtend roth werden, sowie die Gerbstoffkugeln, die sich mit Eisenchlorid allmählich schwärzen, sind die am meisten charakteristischen Bestandtheile der Gallen und im Pulver mit Hilfe der genannten Reagentien leicht aufzufinden.

Bestandtheile. Bis 70 Proc Gallussäure (vergl. *Acid. tanno* S 183), 3 Proc Gallussäure, 2 Proc Ellagsäure, 3 Proc Zucker, 2 Proc Stärke, etwas flüchtiges Oel. Dunkel gefärbte, nicht vom Insekt durchbohrte Gallen sind reicher an Gerbstäure, als hellgefärbte, durchbohrte.

Handelssorten. 1) Aleppische G. von schwärzlichgrüner Farbe, sehr hart und spröde, meist vor dem Auskriechen des Insektes gesammelt. Als besonders gute Sorte gelten Jerligallen, besonders kleine, ausgesuchte heissen Soriangallen. Diese Sorte entspricht in erster Linie den Anforderungen der Arzneibücher.

2) Mossulische Gallen, etwas heller gefärbt, oder wie bestäubt aussehend. Selten im Handel.

3) Smyrnaer Gallen. Von gelblicher oder bräunlicher Farbe, meist durchbohrt. Sie gelten als am wenigsten werthvoll, indessen ist darauf aufmerksam zu machen, dass als Smyrnaer Gallen neuerdings auch solche vorkommen, die von 1. nicht zu unterscheiden sind.

4) Tripolitanaische Gallen, sollen den Smyrnaer ähnlich sein, vielleicht sind es solche von *Quercus Ilex* L. und *Qu. coccifera* L., die aus Tripolis exportirt werden.

Verfälschungen. 1) Man giebt hellen, durchbohrten Gallen das Aussehen dunkler, indem man sie in eine Lösung von Eisensulfat legt und die Löcher mit Wachs verklebt; in heissem Wasser kann man das Wachs wieder ausschmelzen.

2) Man verfälscht sie mit Kollari-gallen und anderen Sorten (vergl. unten), die minderwerthig sind.

Aufbewahrung. Die ganzen Galläpfel werden in Holzkisten, das Pulver in Hafengläsern an einem trocknen Orte aufbewahrt. Beim Pulvern vermeidet man möglichst, den Staub einzunathmen, da er die Schleimhäute angreift.

Anwendung. Galläpfel finden zu Heilzwecken nur selten Anwendung, da man der aus ihnen gewonnenen Gerbsäure den Vorzug giebt; bisweilen dienen sie fein gepulvert (und mit Talkum oder Lycopodium gemischt) zu Streupulvern, auch wohl im Aufguss (10:50—100) innerlich wie äusserlich als zusammenziehendes Mittel. Bei Vergiftungen mit Brechweinstein und Alkaloiden können sie als Gegenmittel dienen.

Seit langer Zeit benützt man sie zur Bereitung der Gallustinten, die sich durch ihre tief-schwarzen, licht- und wasserbeständigen Schriftzüge auszeichnen.

Bei Bereitung von Galläpfelauszügen und von Arzneiformen, die Galläpfel enthalten, sind eiserne Geräthe zu vermeiden.

Tinctura Gallarum (Germ. Austr. Gall.). *Tinctura Gallae* (Helv. U-St.). — Galläpfeltinktur. — *Teinture de noix de galle*. — *Tincture of Galls*. Tr. of Nut-

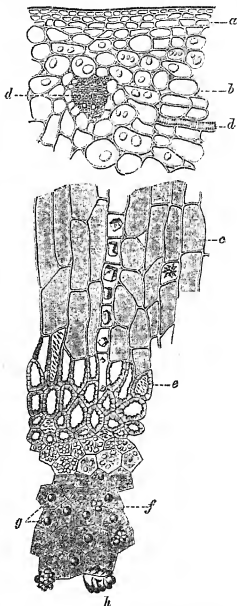


Fig. 250. Querschnitt durch eine aleppische Galle.

a Acussere, b mittlere, c innere Schicht der Aussengalle.
d Gefässbündel. e Schuttschicht der Innogalle. f Nährschicht. g Gerbstofftügeln. h Lignitreiche Wucherungen der Zellwände.

gall — Germ Aus 1 Th grob gepulverten Galläpfeln und 5 Th verdünntem Weingeist (80proc) — Helv Aus Galläpfelpulver (V) Wie Tinct Calami Helv (S 537) — Austr Aus grob zerstoßenen Galläpfeln wie Tinct Aurant cort Austr (S 853) — U St Aus 200 g Galläpfelpulver (No 40) und einer Mischung von 100 cem Glycerin und 900 cem Weingeist (91 proc) im Verdrängungsweg Man erschöpft, zuletzt mittels Wein geist, so dass man 1000 cem Tinctur erhält — Gall Wie Tinct Coca Gall (S 869) Sauer reagende, mit Wasser klar mischbare Tinktur, die durch Eisenchloridlösung blauschwarz gefällt wird Verkittet leicht die Glasstopfen der Standgefasse (s unter Percha lamellata) — Innerlich 15–40 Tropfen bei Durchfall, äusserlich gegen Frostbeulen

Balsamum contra Perniones

Frostbalsam

Rp	Galliarum subtiliss plv	10,0
	Aquae destillat	20,0
	Unguenti diachylon	70,0

Bei offenen Wunden Zum Gebrauch frisch zu bereiten

Pulvis ad stramentum

Pulvis stramentarius Tintenpulver

Ip	Gallar Aleppo pulv	1000,0
	Aguae obulientis	q s
	Gummi arabici pulv	200,0
	Ferri sulfurici pulv	500,0
	Cupri sulfurici pulv	50,0

Man siebt 1 mit 2 aus, dampft zur Extraktstärke an, mischt mit 3, trocknet aus, mischt mit 4 und 5 Zum Gebrauch in heissem Wasser zu lösen

II

Gewöhnliches (für Schuhmacher)

Rp	1 Cupri sulfurici crud gr plv	20,0
	2 Gummi arabici ordinar plv	40,0
	3 Ferri sulfurici plv	300,0
	4 Galliarum gr plv	640,0

1 und 3 sind unter Erwärmen gut zu trocknen An einem trocknen Ort aufzubewahren

Remedium antidotum stypticum

Antidotum alkaloidicum

Rp	1 Jodi puri	5,0
	2 Alcohol absoluti	20,0
	3 Galliarum subtl pulv	100,0
	4 Turis depurati	10,0
	5 Sacchari albi	30,0

Man kst 1 in 2, mischt mit 3, trocknet bei gelinder Wärme und setzt 4 und 5 zu In Stöpselgläsern aufzubewahren Bei Vergiftungen mit Metallen oder Alkaloiden $\frac{1}{2}$ stündlich 1 Theelöffel

Sirupus Gallarum

Rp	Tincturae Gallarum	15,0
	Sirupi simplici	85,0

Spiritus ad mammas

Alp	Brustwarzenspiritus	
	Gallar pulverat	10,0
	Acidi salicylici	0,5
	Benzoës	25
	Öl Bergamott	gtt. III
	Öl Sassafras	gtt. V
	Spiritus	
	Aquae Rosae	ss 50,0

Bei offenen Wunden Brustwarzen

Tinctura contra Perniones

Frostbalsam

Rp	Tinctur Jodi	8,0
	Tinctur Gallarum	6,0
	Glycerin	6,0

Bei noch nicht aufgebrochenen Frostbeulen

Ebenholz-Nachahmung. 4 Th Galläpfel, 1 Th Campecheholz, $\frac{1}{2}$ Th kristallharten Grünspan kocht man in einem glasierten Thongefässe mit Wasser, filtrirt heiss, und tragt heiss mit einem weichen Pinsel mehrmals auf Hierauf bereitet man sich aus Eisenfolla

Tinctura Gallarum composita

Tinctura tannica s adstringens

AKOMINIA

Rp	Acidi tannici	10,0
	Aquae destillatae	50,0
	Spiritus	50,0
	Öl Citri	gtt. III

Mit kömischem Wasser gemischt als Schönheitsmittel, mit 10 Th Wasser zu Wasungen, Lin spritzungen

Tinctura tannica

Rp	Tincturae Gallarum	
	Tincturae Catechu ss	40,0
	Spiritus Rosae	20,0

Abends 1–2 Theelöffel mit Zuckerwasser Glycerin Nachtschweiss

Unguentum Gallae (Brit U St)

Gall Ointment. Nutgall Ointment

Rp	Gallar subtl pulv	20,0
	Adipis benzoïnati	80,0

Unguentum Gallarum Brit

Bell's Hämorrhoidensalbe.

Rp	Gallar subtl pulv	5,0
	Unguenti cerei	50,0

Unguentum Gallae cum Opio (Brit)

Gall and Opium Ointment

Rp	Unguenti Gallae (Brit)	92,5
	Opii subtl pulv	7,5

Unguentum Gallarum compositum

Unguentum adstringens FRANKL

Rp	Gallar subtiliss pulv	5,0
	Öl Lauri	
	Öl Myrratene ss	10,0
	Unguenti Rosmarini	25,0

Bei Bruchschäden, Verrenkungen

Unguentum Gallarum oplato camphoratum

Unguent antihæmorrhoidale WARE

Rp	Gallarum subtl pulv	10,0
	Camphorae	2,0
	Tincturae Opii simplicis	5,0
	Unguenti cerei	40,0

Zum Bestreichen der Hämorrhoidalknoten

Vet Pulvis antidiarrhoeus

Pulver gegen Durchfall der Rinder

Rp	Gallarum gr m pulv	
	Radix Liquiritiae pulv ss	50,0

2stündlich die Hälfte mit warmem Wasser zu geben.

Vet Strahlfäule-Tinktur

Rp	Acidi salicylici	5,0
	Glycerin	20,0
	Tincturae Aloës	
	Tincturae Gallarum ss	100,0

Täglich einmal den Strahl einspielen, dann auf Verg in den zwischen den Ballen befindlichen Spalt eindrücken Der Huf ist vorher mit Seifenwasser zu reinigen (DIERZSCH)

und starkem Weinessig unter Erwärmen eine Lösung, die man erkaltet auf die gebeizte Fläche aufträgt, nach dem Trocknen giebt man nöthigenfalls noch 1—2 Anstriche

Es eignet sich hierzu besonders feinfüßiges Ahorn-, Bann-, Apfel- oder Nussbaumholz Antipsilothon von Haeuwald, gegen das Ausfallen der Haare, ist eine mit atherischen Oelen versetzte, verdünnte Gallapfelinktur

BANK'S giftiges Pulver zur Vertilgung der Nasenpolypen besteht hauptsächlich aus Gallapfelpulver (24 g = 6 Mark)

BUNSTRT'S vegetabilische Komposition, gegen Kesselstein, besteht aus dem Pulver billiger, gerbstoffhaltiger Früchte, Eichenrinde, Soda und Isländischem Moos

Henriettenbalsam gegen Zahnleiden, soll ein wenigstigen Auszug der Caroba di Guadua sein (vergl. S. 1198)

Scriptol, ein Tintenextrakt, ist mit Dextrin und Nigrosin versetzte Gallustinte At unentum. Nigumentum Tinte Schwarze Tinte Gallustinte Ehere Ink. Tint

Wohl die meisten zur Zeit im Handel vorkommenden Tinten sind Anlagentinten, die schwarzen werden aus Nigrosin, Melanin u. a. Theerfarbstoffen durch einfaches Lösen in heissem Wasser hergestellt und eignen sich überall da zum Gebrauch, wo die Beständigkeit der Schriftzüge von untergeordneter Bedeutung ist, ganz besonders aber zu Kopirtinten

Die Vorzüge der Anlagentinten leicht aus der Feder zu fliessen, diese nicht anzugreifen, keine Bedensätze zu bilden und nicht zu schmelzen, verlangt man auch von den Gallustinten, ausserdem müssen die letzteren aber die Eigenschaft besitzen, nach wenigen Tagen auf dem Papier leicht- und wasserbeständig zu werden, wenn sie als Kanzlei- oder Dokumententinten Verwendung finden sollen. Diese Bedingungen erfüllen in ganz besonderer Masse diejenigen Tinten, welche aus Gallapfelaustrügen oder Tanninlösungen, in denen die Gerbstoffe in Gallussäure übergeführt ist, mittels Fermentslösungen hergestellt werden. Fermentale geben unter gleichen Umständen Tinten, welche sich durch ihre Kopirfähigkeit auszeichnen. Nach den von E. DIETZSCH gegebenen Vorschriften für Gallustinten kann auch im kleinen mit Vortheil gearbeitet werden, die erzielten Tinten sind vorzüglich

Alizarintinte nach VOMÉKA. 7 Th Gallapfelabkochung (I) kocht man mit 4 Th Eisenlösung (II) auf und setzt 1 Proc Malachitgrün zu

Kopirtinte, wie vorige, doch statt Malachitgrün mit 2 Proc Anilin-Jeischwarz Gallapfelabkochung (I) 10 Th zerstoßene chinesische Gallapfel, 1 Th Alkanna wurzel weicht man einige Stunden in 100 Th Wasser ein, kocht gründlich aus, filtrirt und löst 2 Th Zucker

Eisenlösung (II) 160 Th Eisenvitriol löst man in 80 Th Wasser, setzt 38 Th Schwefelsäure, dann 87 Th Salpetersäure zu, erhitzt, bis die Lösung rothbraun und ihr geworden ist, dampft auf 200 Th ein, erhitzt unter Wasserdampf, bis kein Geruch nach Salpetersäure mehr wahrzunehmen ist, und verdünnt mit destill. Wasser auf 3200 Th

Expresskopirtinte 100 Th gewöhnliche Tinte, 60 Th Glycerin, je 20 Th Honig und Kandiszucker, 10 Th Spiritus, 5 Th Melasse. Mit dieser Tinte soll man ohne Weiteres kopiren können

Gallustinte, billige 200 Th zerstoßene Aleppogallen und 400 Th Campecheholz kocht man zweimal mit je 5000 Th Wasser 1 Stunde, dampft die Pressflüssigkeiten auf 6000 Th ein und vermischt mit einer Lösung von 150 Th Eisenvitriol, 120 Th arabischem Gummi und 15 Th Kupfervitriol in 1500 Th rohem Holzessig. Man schüttelt öfter um und lässt dann absetzen

Gallus Kanzlei-Tinte nach E. DIETZSCH. Man zerstoßt 3 kg chinesische Galläpfel gröblich, durchfeuchtet sie mit Regenwasser und lässt unter Zusatz des verdunstenden Wassers bei 20—25° C stehen, bis sie von Schimmelpilzen völlig durchsetzt sind, zieht dann dreimal mit je 5 kg Regenwasser jedesmal 1 Stunde im Wasserbade aus, schüttelt die vereinigten Pressflüssigkeiten mit 800 g Talkum, stellt 24 Stunden bei Seite, filtrirt unter Nachwaschen des Filterinhaltes mit Wasser, sodass man 15 kg Flüssigkeit („Gallapfel auszug“) erhält. Man vermischt dieselbe mit 1,5 kg Eisenchloridlösung (10 Proc Fe), filtrirt nach 14-tägigem Absetzenlassen, fügt eine Lösung von 25 g reiner Kohlensäure und 75 g Phenolblau 3 F (von FRANK SCHALL in Dresden) in 10 kg Regenwasser hinzu und stellt in lose verbundener Flasche 8 Tage im Kühlen bei Seite. Die alsdann fertige Tinte füllt man auf kleinere Flaschen

Gallus Kopirtinte nach DRR. 900 g des obigen Gallapfelaustruges erhitzt man mit 4,0 g Schwefelsäure (spec. Gew. 1,835) $\frac{1}{4}$ Stunde im Dampfbad, löst 60 g krystall. Eisen vitriol, stellt 2 Wochen bei Seite, filtrirt, bringt durch Nachwaschen auf 1000 g, löst 2,5 g Phenolblau 3 F, 80 g Zucker, 1 g Kohlensäure und verfärbt weiter wie vorher angegeben

Statt des Phenolblau kann man natürlich auch entsprechende Mengen anderer Anilinfarben wählen, denn dieselben dienen nur dazu, die Schriftzüge der sonst blass aus der Feder fließenden Tinte besser sichtbar zu machen

Tinten-Extrakte. Man versteht hierunter pulverförmige, wasserlösliche Mischungen, welche mit heissem Wasser übergossen sofort die fertige Tinte geben. Gallustinten-Extrakt nach DIERICH. 50,0 oxydirtes Tannin¹⁾, 40,0 entwässertes Ferrisulfat, 8,0 Phenolblau 8 F, 20,0 Zucker, 1,0 Salicylsäure; auf 1 l kochendes Regenwasser.

Tinten-Bilder. 3—10proc. Tanninlösungen werden mit 2—5proc. Ferrosulfatlösungen getrennt verabfolgt und zum Gebrauch gemischt. Nach LEO LEISTIKOW bewähren sich Umschläge mit dieser Mischung besonders bei Hautentzündungen und Pruritus, indem sie das schmerzhaft Jucken stillen und das Eintrocknen der Bläschen beschleunigen.

Ausser den beschriebenen Gallen sind eine ganze Reihe anderer von erheblicher technischer Bedeutung. Wir führen die wichtigsten auf.

a. Eichengallen.

1) Morea- oder Krongallen von *Quercus Cerris* L. Klein, kreiselförmig, um den oberen Theil mit einem Kranz stumpfer Spitzchen. Kommen unter den officinellen zuweilen vor. (Bis 30 Proc. Gerbsäure.)

2) Oesterreichische, böhmisches, deutsche Gallen erzeugt durch *Cynips Kollari* Hart. auf verschiedenen Eichen. Auch als persische Gallen vorgekommen. Von Grösse der aleppischen G., braun, meist ohne Höcker, schwammig. Kommen zuweilen unter den officinellen vor. (Bis 30 Proc. Gerbsäure.)

3) Istrische Gallen, häufig ein Gemenge, in dem kleine aleppische, kleine ungarische G. (von *Cynips lignicola* Hart. auf *Quercus pedunculata* Ehrh. und sessiliflora Sm.) und Kollargallen vorkommen. (Bis 30 Proc. Gerbsäure.) Unter diesem Namen sind auch aleppische und Smyrnaer G. vorgekommen.

4) Knopperrn, erzeugt durch *Cynips calicis* Burgsdorff auf *Quercus pedunculata* Ehrh., vielleicht auch sessiliflora Sm. und pubescens Willd., bilden unregelmässig geflügelte Auswüchse am Fruchtbecher. In Osteuropa und Südosteuropa. (Bis 33 Proc. Gerbsäure.)

In Amerika verwendet man noch folgende Arten:

5) Erbsengrosse Gallen auf den Blättern von *Quercus alba* L., erzeugt durch *Acraspis erinaceal* Walch. (Bis 18 Proc. Gerbsäure.)

6) Auf den Blättern von *Quercus palustris* Du Roi (?) erzeugt durch *Hollaspis globulus*. (Bis 9,5 Proc. Gerbsäure.)

7) Wachstümpfartige glänzende runde Gallen auf den Zweigen von *Quercus alba* L. erzeugt durch Arten von *Cecidomyia* und *Diplosis*.

b. Sumachgallen.

8) Chinesische Gallen, erzeugt durch *Schlechtendalia chinensis* Jacob Bell auf Blättern und Zweigen von *Rhus semialata* Murray var. *Osbeckii*, unregelmässig verzweigte oder ausgezackte, hohle, blasenförmige Körper, kurzbehaart, von graubrauner Farbe, enthalten bis 77 Proc. Gerbsäure (Fig. 257).

9) Pflaumen- oder birnenförmige Gallen aus China, den vorigen sehr ähnlich, aber unverzweigt. Sollen noch reicher an Gerbsäure sein.

10) Japanische Gallen, von derselben Abstammung wie 8, aber kleiner, reicher verzweigt und heller gefärbt. (Bis 63 Proc. Gerbsäure.)

11) In Amerika verwendet man auf *Rhus glabra* L. vorkommende Gallen, die 8 ähnlich sind. (Bis 61,70 Proc. Gerbsäure.)

c. Pistaciengallen.

12) Durch Arten der Gattung *Pemphigus* auf verschiedenen *Pistacia*-Arten in Europa, Asien und Afrika erzeugt. Davon gelangen zuweilen die Bokhara-Gallen mit 32 Proc. Gerbsäure und die Carobe di Gludea mit 60 Proc. Gerbsäure in den Handel.

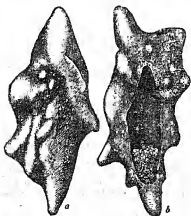


Fig. 257. Chinesische Gallen, a aufgebroschen.

¹⁾ 100 Tannin in 150 Wasser gelöst erhitzt man in einem Kolben mit 30 gepulvertem Kaliumbisulfat und 10 roher Salzsäure (Spec. Gew. 1,16) im Wasserbade 10 Stunden bei 80—90°C. und dampft dann in einer Porzellanschale zur Trockne ein. Ausbeute 130 „oxydirtes Tannin“.

d Tamarigallen

13) Auf verschiedenen Arten von Tamarix von nicht bekannten Insekten (darunter aber vielleicht *Cecidomyia Tamaricis* Holl.) in Asien und Afrika erzeugt. Selten im Handel. (Bis 50 Proc Gerbsäure)

Gambir.

Gambir ¹⁾ Catechu (Brit Germ) *Catechu pallidum* Extractum Uncariae — Gambir. Gutta Gambir Katagamba Tertia japonica Gambir — Katchu — Caehon clair. — Pale Catechu

Germ fasst unter dem Namen Catechu dieses und Gambir zusammen (vergl Seite 678)

Beschreibung Man gewinnt das Gambir aus den dünnen Zweigen und Blättern der *Uncaria Gambir* Roxburgh (syn *Ouroparia Gambir* Baill, *Nauclea Gambir* Hunter) und *Uncaria dasyneura* Korth (Uncaria Gambir Thwaites) (Familie der Rubiaceae — Clusoniaceae — Naucleaceae), erstere Art ist heimisch in Hinterindien, besonders an der Strasse von Malakka, die zweite aus Ceylon. Man kultivirt die erstere auf den Inseln des Riouw Lingga-Archipels zwischen Singapore und Sumatra, ferner auf Singapore, neuerdings auch auf Borneo und Java. Drei bis viermal im Jahre werden die Blätter und jungen Zweige geerntet und in Kesseln ausgekocht, oder mit Dampf extrahirt. Der Auszug wird bis zur beginnenden Sirupconsistenz eingedickt, dann bis zur beginnenden Krystallisation gerührt und erkalten gelassen. Das erstere soll durch einen Zusatz des Holzes der *Macaranga hypoleuca* Mull Arg (*Euphorbia*) beschleunigt werden.

Gambir kommt zu uns meist in Form gelbbrauner, erdiger, leicht zerbrechlicher Würfel, die im Innern gelblich sind, seltener in Form grosser Blöcke (aus Calcutta und Singapore), die in Matten eingeküht sind. Auch soll es vorkommen, dass man diese letztere Form dem Gambir erst in Hamburg giebt. In Indien selbst fabricirt man ihn in sehr vielen Formen und Sorten, als Tafeln, runde Scheiben, Kugeln, Zeltchen, kleine Würfelchen etc, die aber meist in Indien selbst verbraucht werden (vergl Verwendung).

Unter dem Mikroskop erscheint Gambir meist krystallinisch. Behandelt man eine kleine Probe, wie S 679 angegeben, so findet man an pflanzlichen Resten einzellige, ziemlich dickwandige Haare.

Bestandtheile Nach Thomsen 7,76—19,76 Proc Catechin, 33,8—47,2 Proc Catechingerbsäure, 10,1—16,0 Proc Schleim, ferner fettes Oel und Wachs, 8,4 bis 4,7 Proc Asche, 9,9—11,0 Proc Wasser. Ob das Catechin des Gambir dasselbe ist, wie das Catechu, ist noch nicht sicher festgestellt, nach Gautier ist das erste ein Gemenge von 3 Körpern:

1) $C_{40}H_{48}O_{12}$, $2H_2O$ 2) $C_{42}H_{54}O_{16}$, H_2O 3) $C_{45}H_{58}O_{18}$, H_2O , die sich nach Löslichkeit, Schmelzpunkt etc unterscheiden.

Ferner enthält das Gambir Quercetin und einen fluorescirenden Körper, der an der Luft bald Gambir-Catechuroth bildet. Da dieser Körper dem Catechu fehlt, so kann auf seine Erkennung der Nachweis von Gambir gegründet werden, man übergiesst 3 g Gambir mit 25 cem N Kahilange, 100 cem Wasser und Benzol, schüttelt einigemal um, die Benzinschicht zeigt dann grüne Fluorescenz.

Prüfung 1) Mikroskopische Prüfung und Nachweis des fluorescirenden Körpers (vergl Bestandtheile)

2) Der Aschengehalt soll nicht höher als 5 Proc, sein.

3) Eisenchlorid ruft in der verdünnten, wenigstenigen Lösung eine grüne Färbung hervor, die nicht sofort in Braun übergeht, wie das bei Catechu der Fall ist.

¹⁾ Gambir kommt auch als Bezeichnung für Kino vor.

4) Eine Verfälschung mit Starkemehl, die beobachtet wurde, ist durch mikroskopische Untersuchung nachzuweisen

Anwendung. Wie bei Catechu (S 679) Gabe 0,3—0,9 g (Brit.) Dient in der Technik zum Färben und Gerben. In Ost- und Südastien wird es in ausserordentlichen Mengen als Zusatz zum Betelkauen verwendet, indem man ein Blatt des Betelpfeffers mit etwas Kalk, ein Stück Arkanum und etwas Gambir wickelt und das Ganze zusammen kaut

Pulvis Catechu compositus (Brit.) Compound Powder of Catechu 100,0 Gambir, 50,0 Kino, 50,0 Ratanhawurzel, 25,0 Ceylon-Zimmt, 25,0 Muskatnuss Gabe 0,6—2,1 g

Tinctura Catechu (Brit.) Aus 200,0 Gambir, 50,0 Ceylon Zimmt, 1000 ccm Weingeist (60 proc) durch Maceration

Tinctura Catechu (Germa.) Aus 1 Th grob gepulvertem Catechu und 5 Th verdünntem Weingeist (60 proc) Die Bezeichnung der Germ „dunkelrothbraun, nur in dünner Schicht durchsichtig“ trifft besonders für die aus Pegu-Katechu bereitete Tinktur zu, Würfel Gambir liefert eine Tinktur, welche etwa den Farbenton und die Durchsichtigkeit der Tinct Ratanhae besitzt

Trochiscus Catechu (Brit.) Catechu Lozenge Aus 82,4 g Gambir, 496,0 g Zuckerpulver, 19,5 g weissem Gummi, 35,5 ccm Gummischleim und q s Wasser formt man 500 Pastillen, jede enthält 0,0648 Gambir

Garcinia.

Gattung der Guttiferæ—Clusioidæ—Garcinieæ.

I Garcinia Mangostana L. Wahrscheinlich auf Malakka heimisch, in den Tropen reichlich kultivirt. Die gerbstoffreiche Fruchtschale dient als Mittel zum Gerben und Färben, in der Medizin gegen Diarrhoe. Sie enthält in schizogenen Sekretbehältern einen gelben Farbstoff Mangostin $C_{28}H_{34}O_6$ — Die Früchte sind ein sehr beliebtes Obst

II Garcinia purpurea Roxb und Garcinia indica Chois Heimisch in Vorder- und Hinterindien. Die Samen enthalten 30 Proc Fett, von dem man aber durch Auskochen nur etwa 10 Proc erhält (Kokum Oel oder Kokum-Butter) Es ist fest, weiss, krystallinisch, von mildem Geschmack und Geruch nach Kakao. Es enthält reichlich Stearin, wenig Myristin, Olein und Laurinsäure. Schmelzpunkt 41—42° C. Erstarrungspunkt 37,6—37,9° C. Verseifungszahl 191,3 Saponzahl 21,1 Esterzahl 170,2 Jodzahl 33,14

Es findet Verwendung zur Verfälschung ausgelassener Butter, ferner als Ersatz des Cetaceum und des Kakaoettes

Die Fruchtschalen verwendet man als Antiscorbuticum ihres Sauregehaltes wegen und als Gewürz zum indischen Curry. Sie sind glänzend schwarz

Die Samen sind nierenförmig, abgeplattet, 1—2 cm lang, bis 1 cm breit, von brauner Farbe. In der Samenschale Sekretbehälter, im Embryo das deutlich krystallinische Fett und einige Aleuronkörner, von denen eines auffallend gross ist, zerstreute Zellen des Embryo mit braunem Inhalt, der auf Gerbstoff reagirt.

III Garcinia Kola (vergl Cola)

IV Garcinia Morella (vergl Guttia)

Gaultheria.

Gattung der Ericaceæ—Arbutoidæ—Gaultherieæ.

I Gaultheria procumbens L. Heimisch in den atlantischen Staaten Nordamerikas, von Canada bis Carolina — Verwendung finden die Blätter

Folia Gaultheriae — Amerikanisches Wintergrün. Kanadischer Thee Labrador thee. — Thé de Jersey, de montagne ou de Terre Neuve Thé rouge. — Wintergreen Box-berry Mountain-tea Partridge berry

Beschreibung Die Blätter sind oval, verkehrt-eiförmig bis länglich, in den kurzen Stiel verschmälert, stachelspitzig, 3—4 cm lang, am scharf zahnigen Rande etwas umgerollt, kahl, lederartig-steif, oberseits dunkelgrün oder braunlich-grün, unterseits blasser, mit wenigen Sekundärnerven, die einen Randnerv bilden — Spaltöffnungen nur unterseits, mit 2 Nebenzellen. Sehr vereinzelt dickwandige, kleine Haare. Unter der oberen Epidermis 2—3 Schichten von Palissadenzellen. Im Parenchym Drüsen von Oxalat. Am Rande eine denselben verstärkende Faserschicht. Um die Gefäßbündel Faserbelege.

Bestandtheile Aetherisches Oel (vergl. unten) 5,4 Proc., Gerbstoff, Arbutin und Ericolin, Schleim, Zucker, Asche 4 Proc.

Anwendung finden die Blätter in Amerika als Genussmittel im Aufguss wie der chinesische Thee, ferner gegen Asthma, hauptsächlich aber zur Gewinnung des atherischen Oeles.

II Gaultheria fragrantissima Wall., heimisch in Ostindien. **G. leucocarpa** Bl. in Java (die Blätter werden wie Betel gekaut), liefern ebenfalls Methylosalicylat.

Öleum Gaultheriae (U-St.) Gaultherialöl Wintergreenöl Oil of Wintergreen. Wird durch Destillation der Blätter des Amerikanischen Wintergrüns (s. oben), neuerdings auch viel häufiger durch Destillation der Rinde von *Betula lenta* L. gewonnen. Beide Öle sind als identisch zu betrachten.

Eine farblose oder gelbliche, bisweilen durch Spuren von Eisen röthlich gefärbte, aromatisch riechende Flüssigkeit vom spec. Gew. 1,175—1,185, bei 218—221°C siedend. Das Gaultherialöl ist optisch schwach linksdrehend, das Birkenrindenöl optisch inaktiv. Im Geruch unterscheiden sich beide Arten etwas von einander (vergl. auch S. 103).

Sie bestehen beide zu mehr als 99 Proc. aus Salicylsauremethylester. Man kann daher Verfälschungen durch Bestimmung der Verseifungszahl nach KORTSTORFF ziemlich leicht erkennen. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Pfeilsich Essenz		Sirupus Gaultheriae	
Pp	Aetheris acetic. 1,0		Wintergrünsirup
	Amyliäther acet. 10,0	Ep	Öl Gaultheriae gtt. V
	Öl Gaultheriae gtt. V		Tinctur Aurant. cort. 10,0
	Spiritus diluti 80,0		Sirupus simplicis 90,0

Spiritus Gaultheriae (U-St.)
Ep Öl Gaultheriae 50 cem
Spiritus (91%) 80,0 cem

WARREN'S Safe Cure Medicines. Safe Cure ist eine Abkochung von (angeblich) *Hepatica nobilis* und *Lycopus virginicus*, versetzt mit Glycerin, Salpeter, Weingeist und Wintergrünöl.

Safe Kidney Cure unterscheidet sich vom vorigen nur durch die Mengenverhältnisse. **Salicilol**, eine französische Specialität, enthält Wintergrünöl, Salicylsäure, Methylalkohol und Wasser.

Gelatina.

I Gelatina. Gallerte. Gelée (Gall.) Eine Arzneiform. Mit diesem Namen bezeichnet man eine nicht flüssige, sehr weiche, homogene, gemeinlich durchsichtige oder durchscheinende, nicht plastische, bei gelinder Wärme schmelzende Masse, welche bei der Berührung in eine zitternde Bewegung gerath. Die Konsistenz ist so, dass man mit einem Löffel glatt davon abstechen kann und an Stelle des Abgestochenen eine Vertiefung zurückbleibt. Als Grundlage einer Gallerte dienen entweder die sub II aufgeführten Gelatine, oder Hausenblase oder Pflanzenschleime und Pektinstoffe.

Um der Gallerte aus Pflanzenstoffen die gehörige Konsistenz zu geben und sie dauernd zu machen, giebt man ihr häufig einen kleinen Zusatz von Hausenblase oder

weissen Lein (*Gelatina alba*). Gewöhnlich versetzt man behufs Darstellung einer klaren Gallerte die concentrirte und kochte Abkochung eines Vegetabilis mit etwas Zucker, wenn solcher auch nicht vorgeschrieben ist, schäumt unter gelindem Aufkochen ab und macht, nachdem die Flüssigkeit auf das vorgeschriebene Maass eingekocht ist, die übrigen Zusätze wie Wein, medicinische Sirupe. Flüchtige Oele werden mit etwas Zucker abgerieben und auch andere Substanzen, wie Tinkturen, Bittermandelwasser etc., der noch warmen Flüssigkeit, also vor dem Gelatiniren, beigegeben.

Soll sich die Gallerte über vier Tage hinaus konserviren, so ist statt des Zuckers Glycerin, auch wohl ein Zusatz von 6 Proc. verdünntem Weingeist, oder die Glycerin-Gelatine (siehe weiter unten) als Grundlage nöthig.

II Gelatinae medicatae in lamellis Gelatine-Lamellen. Eine von Prof. ALARIN in Upsala 1869 in den Verkehr gebrachte Arzneiform. Papierdünne, in gleichmässige Quadrate von etwa 1,5 cm Seitenlänge getheilte Blättchen, deren Grundmasse aus weisser Gelatine mit Zusätzen von Glycerin, Gummi oder Traganth besteht. Dieser Grundmasse ist das Arzneimittel einverleibt, welches gewöhnlich zu den sehr stark wirkenden gehört. Diese Arzneiform soll eine bequeme und namentlich genaue Dosirung von Arzneistoffen ermöglichen, welche nur in sehr geringen Mengen verordnet zu werden pflegen.

Der Apparat zur Herstellung dieser Gelatinelamellen besteht aus einer Glasplatte oder Schieferplatte, auf welcher man durch Aufkitten von Glasleisten ein rechteckiges Kästchen von 300 □ cm Fläche hergestellt hat (15 × 20 cm Seitenlänge). Boden und Seitenflächen werden schwach mit Kakaobutter abgerieben. Benutzt man eine Schieferplatte, so lässt sich in diese auch eine Theilung einritzen, desgleichen natürlich in eine Glasplatte.

Alsdann bereitet man unter Erwärmen (für 800 qom) eine Auflösung von 6,0 g bester Gelatine in 24,0 g Wasser, fügt 1,0 g Glycerin, ferner die für 300 Lamellen berechnete Menge des Arzneistoffes hinzu, welche man, wenn derselbe in Wasser löslich ist, zweckmässig vorher in einem Theile des Wassers auflöst. Man mischt alles gut durch und giesst die noch lauwarme Flüssigkeit auf die mittelst einer Wasserwaage völlig horizontal eingestellte Platte, bez. in das Kästchen. Nach 24stündigem Austrocknen an einem lauwarmen staubfreien Orte löst man die Gelatineplatte von der Unterlage. Man kann die Platte nun mit einer Eintheilung mittelst Bleistift versehen oder die einzelnen Quadrate direkt auseinanderschneiden. Kommen diese Arzneiformen eingermessen häufiger vor, so empfiehlt es sich, jedes einzelne Quadrat mittels eines Gummistempels zu signiren, die Signatur soll den abgekürzten Namen des Arzneistoffes und die Dosis enthalten, z. B. *Atrop. 0,001* — Enthält die Ausgussplatte eine erhabene oder vertiefte Eintheilung, welche sich in der Gelatineplatte abprägt, so lässt man zweckmässig immer 10 Plättchen zusammen und zwar in 2 Reihen à 5 Stück.

Zur Darstellung z. B. von 300 Plättchen *Gelatina lamellata Morphini acetici* sollen genommen werden 36 Tropfen Glycerin — zu 300 Pl. *Gel. Stibio-Kali tartarici* 2,5 Brech Weinstein mit 45 Tropfen Glycerin (0,075 in jedem Plättchen) — *Gel. Plumbi acetici* 10,0 Plumbum acetium, 50 Tropfen Glycerin — *Gel. Cupri sulfurici* 10,0 kryst. Kupfervitriol, 40 Tropfen Glycerin — *Gel. Ferri sulfurici* 20,0 Eisenvitriol, 90 Tropfen Glycerin. Diese Form soll unpassend sein, weil sich das Salz beim Trocknen verändert, so auch *Gel. Ferri jodati*. — *Gel. Extracti Opii* 5,0 Extrakt, 36 Tropfen Glycerin — *Gel. Extracti Belladonnae* 5,0 Extrakt, 36 Tropfen Glycerin — *Gel. Extracti Hyoscyami* 10,0 Extrakt, 10 Tropfen oder kein Glycerin. — *Gel. Extracti Colocythidis compositi* 10,0 Extrakt, 36 Tropfen Glycerin — *Gel. Ipecacuanhae opiat* Brechwurzpulver und Opium aa 5,0, 80 Tropfen Glycerin etc. Es bewährt sich diese Arzneiform zur örtlichen Application auf das Auge und würde man nach ALARIN eine *Gel. Atropini sulfurici* aus 1,0 Gelatine, 8 Tropfen Glycerin, 75 ccm Wasser und 0,25 Atropinsulfat 400 Blättchen formen. In ähnlichem Verhältniss wäre *Gel. Extracti Physostigmati* darzustellen.

III *Gelatina alba* (Ergänz.) *Gelatina animalis* (Austri. Helv.) *Gelatine animal* (Gall.) *Gelatinum* (Brit.) *Weisser Leim* *Thierleim*

Mit dem Namen Gelatine bezeichnet man einen in die Form von dünnen Tafeln bez. Blättern gebrachten Leim, welcher mit besonderer Sorgfalt aus den Knochen von Rindern und Kalbern bereitet ist. Zum pharmaceutischen Gebrauche eignet sich am besten die als *Gelatina in foliis alba* Ia oder als *Grenétine* im Handel vorkommende Sorte. Es mag darauf aufmerksam gemacht werden, dass wir in Deutschland Gelatinefabriken z. B. in Höchst a. M. haben, dass indessen die französischen und die belgischen Gelatine sorten sich auch heute noch eines ganz besonderen Rufes erfreuen.

Farblose, oder nahezu farblose, durchsichtige, dünne Tafeln von glasartigem Glanze, geruch- und geschmacklos — Gelatine löst sich nicht in Alkohol, auch nicht in Äther. In kaltem Wasser quillt sie stark auf, ohne sich zu lösen. In heissem Wasser ist sie leicht löslich zu einer, je nach der Konzentration mehr oder weniger klebrigen Flüssigkeit, die beim Erkalten noch im Verhältnisse von 1:100 zu einer Gallerte erstarrt, die entweder völlig blank ist oder nur sehr schwach opalisiert. — Die Lösung der Gelatine reagirt neutral. Auf Zusatz von Weingeist entsteht darin ein weisser, flockiger Niederschlag. Auch aus sehr stark verdünnten wässrigen Lösungen werde die Gelatine durch Gerbsäure, sowie durch Formaldehydlösung leicht und vollständig gefällt. Gelatine hinterlässt beim Verbrennen nicht mehr als 2% Asche.

Gelatine ist nahezu reines Glutin. Demgemäss wird die wässrige Lösung von Essigsäure und Ferrocyankalium, ferner durch neutrales und basisches Bleiacetat, durch Ferrisulfat, Alaun, Kupfersulfat, Silbernitrat, sowie durch verdünnte Mineralsäuren nicht gefällt. Dagegen wird sie gefällt durch Mercurchlorid und durch Gerbsäure. Die wässrige Lösung des Glutins ist linksdrehend. Gewisse Salze wie Kochsalz, Salpeter, Chloranhydrid, auch verdünnte Säuren, z. B. Essigsäure und Salpetersäure, heben die Eigenschaft des Glutins zu coaguliren auf. Ebenso wird die Fähigkeit des Glutins zu coaguliren durch häufiges Kochen, ferner durch Erhitzen über 100° C vermindert bez. aufgehoben.

Gelatina glycerinata *Glycerinleim* (Ergänz.) 25 Th. weisse Gelatine werden mit 25 Th. Wasser übergossen. Nach halbstündigem Quillen werden 50 Th. Glycerin hinzu gefügt. Die Masse wird durch Erwärmen im Dampfbade unter beständigem Rühren gelöst. Zur Bereitung von weichem Glycerinleim nimmt man an Stelle von 25 Th. Gelatine nur 15 Th.

Gelatinelösung zur subkutanen Injektion nach LANGERAUX und PAULESCO. *Gelatinae albae* 5,0, *Natrii chlorati* 1,4, *Aquae destillatae* 200,0. Man sterilisirt die Lösung in zugeschmolzenen Kölbchen bei 120° C. Trübe, beim Erkalten nicht erstarrende Lösungen sind unbrauchbar. Vor der Benutzung verflüssigt man den Kolbeninhalt durch Erwärmen auf 37° C.

Solutio gelatinosa CARVOT. *Gelatinae albae* 50,0, *Calcii chlorati* 10,0, *Aquae* 1000,0. Die Lösung wird bei 110° C. sterilisirt und dient als örtliches Blutstillungsmittel z. B. in Körperhöhlen.

Chromogelatine, Chromleim. Man quellt 10 Th. Gelatine oder Leim in 90 Th. Wasser, löst durch schwaches Erwärmen und fügt unmittelbar vor dem Gebrauche unter Lichtabschluss (photographisches Dunkelzimmer!) eine Lösung von 2 Th. Kaliumdichromat in 10 Th. Wasser hinzu. Wird dieser Leim dem Lichte ausgesetzt, so wird die Chromsäure zu Chromoxyd reducirt und die Gelatine wird in Wasser unquellbar und unlöslich. Man benutzt diesen Leim zum „Gelatine-Druck“, ferner zum Kitten und Kleben, z. B. von Pergamentpapier. Letzteres muss vor dem Zusammenkleben befeuchtet werden. Das Kleben nimmt man im Dunkelzimmer bei rothem Licht vor, lässt rasch trocknen und setzt die Gegenstände alsdann dem Lichte aus. Der Leim ist in schwarzen Flaschen aufzubewahren, am besten aber vor der Bereitung frisch darzustellen.

Gelatina japonica. Als *Tjen-Tjan*, *Isinglass*, *Colle végétale* etc. kommen aus Japan und China vegetabilische Leime in den Handel, welche dort aus Seetang, essbarem Seegras, Seekraut, Seekohl etc. gewonnen werden. Diese „Schleime“ sind haltbarer als Gelatine und haben eine grössere glutinirende Kraft. Die $\frac{1}{2}$ proc. Lösung derselben giebt eine ebenso steife Gallerte wie eine 3–5 proc. Gelatinelösung.

Gelatine-Leim, französischer oder belgischer. Ist ein fast farblos durchsichtiger Leim, also eine farblose Gelatine in dicken Leimtafeln, welcher namentlich zur Fabrikation von Gelatinekapeln dient (s. S. 610).

Mundleim. 10 Th Gelatine und 1 Th Zucker werden gelöst und in die Form runder Scheiben gebracht

Gelose. Agar Agar wird in Streifen geschnitten, diese 24 Stunden in 6proc Salzsäure macerirt, dann mit Wasser gewaschen und 24 Stunden in 5proc Ammoniaklösung weicht, macerirt und wiederum mit Wasser gewaschen. Die so gereinigten Agarstreifen löst man in siedendem Wasser. Die Lösung wird kocht, eingedampft, der Rückstand getrocknet und gekört oder man streicht die Lösung auf Glasplatten und stellt Lamellen dar.

Tannocol der Berliner Aktien-Gesellschaft für Anilinfabrikation. 10 l einer 1proc Gelatinelösung werden mit 2 l 5proc Tanninlösung gefüllt. Der Niederschlag wird abfiltrirt, mit Wasser gewaschen und gepresst. — Der Pressrückstand wird zerbrochen und in dünner Schicht bei mittlerer Temperatur an der Luft solange getrocknet, bis er im Wasserbade nicht mehr schmilzt, dann bei 150° C getrocknet, schliesslich gepulvert.

Schwach gelbliches, geruchloses und geschmackloses Pulver.

Glutektone, Leimstifte, HELFENBERGER. Enthalten als Körper Glycerinleim mit Zusatz von Alpha Eigon, Zinkoxyd mit Salicylsäure oder Ichthyol, bezw. beiden in verschiedenen Stärken. Zum Gebrauche nässt man die zu behandelnde Hautstelle mit einem feuchten Schwamme und reibt dann mit dem Glutekton solange, bis sich ein dünner Ueberzug einer Leimdecke gebildet hat. Bei Ekzemen.

IV Glutenfabrike Leim Tischlerleim. Entsteht durch anhaltendes Kochen leimgebender Gewebe mit Wasser. Man unterscheidet zwei verschiedene Arten von Leim: das aus den permanenten Knorpeln gewonnene Chondrin (Knorpelleim) und das aus Knochen und Haut entstandene Glutin. Das Chondrin (der Knorpelleim) kommt wegen seiner geringeren Bindekraft weniger in Betracht als das Glutin. Je nachdem dieses aus Knochen oder Hautabfällen gewonnen wird, bezeichnet man den fertigen Leim als „Knochenleim“ oder „Hautleim bez. Lederleim“.

Knochen geben beim Dämpfen direkt eine Leimlösung, welche in Vacuumapparaten concentrirt und alsdann zum Erstarren gebracht wird. — Oder man macerirt die Knochen mit Salzsäure, entsauert den zurückbleibenden Knorpel mit Kalkmilch, wäscht ihn mit Wasser und verkocht ihn bis zur Leimlösung mit Wasser. Hautabfälle werden zunächst längere Zeit mit Kalkmilch behandelt, dann gewässert und schliesslich durch längeres Kochen mit Wasser zu Leim gelöst.

Der Leim kommt in ausserordentlich verschiedenen Sorten im Handel vor. Als Kölner Leim bezeichnet man eine helle, klare Leimsorte (aus Haut, Leder) von besonders guter Klebkraft. Knochenleim ist gewöhnlich etwas trübe infolge kleiner Mengen beigemengten Calciumphosphats. Bezüglich der Prüfung des Leimes lassen sich bestimmte Vorschriften nicht geben, da hierüber noch keine Uebereinstimmung herrscht. Guter Leim ist in der Regel hell, nicht dunkel gefärbt, indessen ist dieses Moment nicht ausschlaggebend, da es auch dunkle Leimsorten von vorzüglicher Klebkraft giebt. Man verlangt von gutem Leim, dass er glänzend, durchscheinend, hart und spröde, an der Luft trocken sei, beim Biegen kurz abbreche und einen glasartig kurzen Bruch gebe. In kaltem Wasser gebracht soll er selbst nach 48 Stunden nur stark gequollen, aber nicht völlig zerflossen sein. Einige betrachten auch die Wasseraufnahmefähigkeit des Leimes als ein Merkmal zur Beurtheilung, d. h. sie halten den Leim für den besten, von welchem eine Gewichtseinheit innerhalb 24 Stunden bei gewöhnlicher Temperatur das meiste Wasser aufnimmt.

KISSLING fand bei zahlreichen Analysen von Tafelleim 12,3—18,0 Proc Wasser, 1,0—5,1 Proc Asche, 0—0,8 Proc flüchtige Säure, 0—40,0 Proc in Wasser unlösliche Bestandtheile. Die zuverlässigste Prüfung ist die mechanische. Man leimt zwei Stücke Holz zusammen und bestimmt das Gewicht, welches erforderlich ist, um dieselben auseinander zu reissen. Diese Prüfung wird von Special-Laboratorien ausgeführt.

Für die Klebkraft des Leimes ist seine Vorbereitung und Behandlung von grosser Bedeutung. Die beste Klebkraft wird erzielt, wenn man den Leim 12—18—24 Stunden in Wasser quellen lässt, dann das überschüssige Wasser abgießt und den gequollenen Leim im Wasserbade (!) bis zur Auflösung erhitzt. Ueber freiem Feuer wird der Leim leicht überhitzt (angebrannt), wodurch er an Klebkraft einbüsst. Die Klebkraft wird auch verringert, wenn der Leim oft im Wasserbade wieder flüssig gemacht wird.

Kasein-Leim ist eine Auflösung von fettfreiem Kasein in gesättigter Boraxlösung und kann Leimlösung und arabisches Gummi vielfach ersetzen

Leimweiss ist ein durch beginnende Fäulnis veränderter Kleber. Zu seiner Darstellung wäscht man Kleber mehrmals mit Wasser und setzt ihn einer Temperatur von 15—25° C aus. Der Kleber beginnt sich zu zersetzen und wird flüssig. Man giest dann in Formen und bringt diese in einen auf 25—30° C erwärmten Raum, nach 24—40 Stunden sind die oberen Schichten hart geworden. Man nimmt dann die Tafelchen heraus, breitet sie — die hart gewordene Seite nach unten — auf Drahtgeweben aus, bringt sie in den Trockenraum und trocknet sie. Dient zum Leimen des Holzes, des Leders (in der Schuhmacherei), zum Kitten von Steingut, Glas, Porcellan, Perlmutter. Auch in der Druckerei und Färberei verwendet.

Kleberleim ist ein Gemisch von Kleber und gegohlenem Mehl und hat nur ein geringes Klebevermögen.

Russischer Leim ist undurchsichtig weiss und veranlaßt dieses Aussehen einem Zusatz von Bleiweiss, Bleisulfat, Zinkweiss, Kreide oder Barytweiss. Ein solcher Leim hat bei weitem nicht die Klebkraft wie gewöhnlicher, guter Leim. Auch mit Bleichromat gelb gefärbter Leim kommt vor.

Colligamen Leimbinde. Von E. DIETRICH erfundenes Verbandmaterial. Mit teils maschineller Einrichtungen werden Mullbinden einseitig mit Leimlösungen bestrichen. Zum Gebrauche werden die Binden rasch in kaltes Wasser eingetaucht, mit der Strichseite auf die Hautstelle aufgeklebt und mit etwas Watte oder einer Binde bedeckt. Sie ermöglichen in bequemer und billiger Weise die Anlegung eines UNNA'schen Dauerverbandes.

Leim in Pulverform liefert C. M. ORTEL in Forchheim in Bayern.

Appreturmasse für Leinen und Bannwolle. Leim 30 Th, Wasser 40 Th, Stärkesirup 30 Th, Glycerin 10 Th dampft man auf 100 Th ein. (B. FISCHER)

Buchdruckervulvenmasse. 500 Tischlerleim lässt man mit 2000 Wasser quellen, giest das nicht aufgesogene Wasser ab, fügt 500 Glycerin zu und dampft im Dampfbade bis auf 1000 ab. DIETRICH

Hektographen-Masse. 1) Gelatinae 200,0, Glycerin 2100,0, Aquae 1125,0 — 2) Gelatinae 160,0, Aquae 250,0, Glycerin 600,0, Sacchari albi 250,0 — 3) Vorschrift des französischen Arbeitsministeriums. Kölner Leim 100,0, Glycerin 500,0, Wasser 375,0, Baryumsulfat gefällt 25,0.

Tinte zum Hektographen. Methylviolet, Alkohol, Gummischleim je 5,0, Wasser 35,0.

Syndetikon. Unter diesem Namen werden verschiedene Präparate als Kitte und Leime verkauft. 1) 100 Th gebrannter Kalk werden mit 50 Th Wasser gelöscht, das überstehende Wasser wird abgegossen. Dann löst man 60 Th Meliszucker in 180 Th Wasser, setzt der Lösung 15 Th gelöschten Kalk zu, erwärmt auf 75° C und stellt unter öfterem Umschütteln einige Tage bei Seite. In 205 Th dieser klaren Lösung löst man 60 Th Kölner Leim auf. 2) Gummi arabicum 10 Th, Zucker 30,0, Natronwaserglas 100,0. 3) Ein von mir kürzlich untersuchter Syndetikon war eine Lösung von Leim in Essigsäure mit 45 Proo Trockenrückstand. B. FISCHER.

Azotina ist ein Düngemittel, aus Wolleabfällen (Lumpen) durch Behandeln mit überhitztem Wasserdampf dargestellt.

Epilepsie-Mittel, Schandauer der Frau Majorin WITTM. Abgetheilt Pulver einer mit Muskatnuss aromatisirten thierischen Hornsubstanz. Angeblich dienen zur Bereitung. Echte Elensklauen, echte Perlen und ein Sekret aus dem Sprunggelenk der Hasen.

Gelanthum-UNNA. Eine Hautfärbmasse Grundlage, etwa von der Konsistenz der Glycerinsalbe. Besteht aus Gelatine, Tragacanth, Glycerin, Wasser. Wird durch Zusatz kleiner Mengen Eosin auch hautfarbig hergestellt.

Gelatinepapier, wasserdrücktes. Man bestreicht Papier auf beiden Seiten mit einer Lösung aus 1 Th Gelatine, 1 Th Glycerin und 4 Th Wasser, lässt den Ueberzug fest werden, taucht dann das Papier in eine Lösung von 1 Th Formalin (10proc) und 7 Th Wasser, lässt abtropfen und hängt zum Trocknen auf.

Gelatine-Folien, unlösliche. Gelatineplättchen werden in einer Lösung von Formaldehyd getaucht und hierauf getrocknet. D. R. P. 91505.

Gelatoidpapiere sind Bromsilbergelatinepapiere, welche durch Behandeln mit Formaldehyd gehärtet worden sind.

Gelatino-plastique, Masse zu Suppositorien, Vaginalkugeln, Anthrophoren etc. Gelatinae 15,0, Aquae 60,0, Glycerin 50,0.

Glyceritum Gelatinae, amerikanisches Mittel auf Brandwunden. Gelatinae albae 30,0, Glycerin 4,0, Acidi carbolici 1,0, Aquae 64,0.

Kristallschöne zum Weinklitzen ist eine Mischung aus Gelatine und Alaun aa. (J. NASSLER)

Potelline. Eine Erfindung eines gewissen POTEL. Ist eine Mischung von Gelatine, Glycerin und Tannin in verschiedenen Verhältnissen. Dient zu Flaschenverschliessen, zum

Einwickeln von Fleisch, mit Farbstoffen, Baryumsulfat und Zinkoxyd versetzt zu allerlei Gebrauchsgegenständen

Sublimatgelatine nach Pica. Gelatinae albae 30,0, Aquae 45,0. Man lässt quellen, erwärmt, mischt hinzu Glycerini 25,0, Hydrargyri bichlorata 0,05 in wenig Wasser gelöst und gießt in Tafeln aus. Zum Aufpinseln bei Ekzemen.

Tannalinhalte, Linné's. Sind die mit Formaldehyd gehärteten Gelatineblätter. Tannalin löst die zur Hartung der Gelatine dienende schwache Formaldehyd

lösung. **Vaginal-Tampons Dr. Fischer's.** Sind kornsche Gelatinekapselein, welche das Medikament auf Watte vertheilt einschliessen. Die Watte ist an einem durch den Deckel gezogenen Seidenfaden befestigt. Bei der Applikation schmilzt die Gelatine, man wartet 10–15 Minuten und zieht alsdann den Tampon an dem Faden heraus.

V Cornu Cervi raspatum. Cornu Cervi tornatum. Rasmra. Cornus Cervi. Geaspeltes Hirschhorn. Der Edelhirsch, *Cervus Elaphus L.*, ist ein in Wäldern ein heimischer Wiederkäuer und Zwenhufer aus der Familie der Hirschtiere (*Cervina*). Nur das Männchen trägt ein Geweih, welches es zur Brunstzeit abwirft.

Das Hirschhorn kommt von verschiedener Güte in den Handel, entweder als Abfall von verarbeitetem Hirschhorn, oder besonders aus den grosseren Stücken des Abfalls geraspelt. Erstere Sorte, *Cornu Cervi raspatum*, ist schwer an Gewicht und höchstens zu Abkochungen verwendbar, dagegen ist die zweite etwas theurere, aber schön weisse und durch Abreiben des Hirschgewebes gewonnene Sorte, *Cornu Cervi tornatum*, besonders für Theegetrennsche zu empfehlen.

Bestandtheile. Das Hirschhorn besteht aus ungefähr 25 Proc. löslicher thierischer Materie (Leim), 50 Proc. Calciumphosphat, 15 Proc. Calciumcarbonat und 10 Proc. Feuchtigkeit nebst geringen Mengen anderer Salze und unlöslicher thierischer Materie.

Anwendung. Das Hirschhorn war früher ein billiges Gelatinematerial, welches aber heute, wo wir eine sehr reine Gelatine durch den Handel beziehen, in dieser Beziehung werthlos geworden ist. Hin und wieder ist es ein Bestandtheil von Theemischungen für Kinder.

Cornu Cervi usum, Gebranntes Hirschhorn. Dieses wird durch *Conchae praeparatae* ersetzt (s. S. 552).

Gelé de coque de cerf (Gall.) *Cornu Cervi raspatum* 250,0 wird mit Wasser gewaschen, dann mit 2000,0 destillirtem Wasser bis auf 1000,0 eingekocht. Man kühlt, presst ab, fügt 120,0 Zucker sowie den Saft einer Citrone und nach dem Erkalten ein zu Schaum geschlagenes Weisses zu. Man kühlt durch Aufkochen, kühlt oder filtrirt, dampft ein, bis eine Probe starr wird, setzt dann die Citronenschale hinzu, erwärmt kurze Zeit, kühlt und lässt erstarren.

Decoctum album Sydenhami. Aporème blanc. *Cornu Cervi raspatum*, Mucosae Panis albi aa 15,0 kocht man mit Aquae 1000,0 zur Kolatur 700,0 und fügt hinzu Gummi arabici 7,5, Sacchari albi 15,0, Aquae Aurantii florum 10,0.

Gelatinae Cornu Cervi artificialia.

Rp	1	Gelatinae	10,0
	2	Aquae	80,0
	3	Acidi citrici	0,5
	4	Vini albi	10,0
	5	Glycerini	20,0

Man lässt 1 in 2 fügen die Lösung von 3–5 hinzu, kocht durch und setzt Aquae q. s. ad 100 zu.

Masse gelatinosa	
für Vaginalkugeln etc.	
Rp	Gelatinae albae 100
	Glycerini 47,5–50,0
	Aquae 10,0

Gelatina roborans	
Weingelée (Münch. Ap.-V.)	
Rp	Gelatinae albae 5,0
	Aquae destillatae 50,0
	Sirupi Sacchari 200,0
	Vini albi 875,0
	Succi Citri 0,0

Bereitung wie vorher

Flüssiger Leim. Kaltflüssiger Leim. *Glutinum fluidum.* Dieses Klebemittel, welches den gewöhnlichen Tischlerleim keineswegs ersetzen kann, wird in verschiedener Weise hergestellt.

1) Man lässt 100 Th. Kölner Leim in Wasser quellen, giesst den Ueberschuss des Wassers ab, giebt 100 Th. verdünnte Essigsäure (30 Proc.) hinzu, erwärmt 12–24 Stunden im Wasserbade oder so lange, bis der Leim beim Erkalten nicht mehr gelatinirt, stumpt dann die Säure mit Ammoniak soweit ab, dass der Leim nicht mehr als 2 Proc. freie Essigsäure enthält und dampft auf 220 Th. ein, wenn der Leim sehr dick oder auf 250 bis 300 Th. ein, wenn er dünner sein soll. Schliesslich giebt man noch etwas Thymol zu (B. Fischer).

2) Man lässt 100 Th. Kölner Leim mit 100 Th. Wasser quellen, löst unter Erwärmen und versetzt die Flüssigkeit mit 20 Th. roher Salpetersäure von 1,33 spec. Gew. Sollte

der Leim nach dem Erkalten nicht flüssig bleiben, so erwärmt man und setzt noch 3 bis 5—10 Th der Saure hinzu

3) Man lässt 100 Th Wasser mit 250 Th Kölner Leim quellen, setzt 50 Th reine (25proc) Salzsäure, sowie 25 Th Zinknitrol zu und digerirt 12 Stunden im Wasserbade

4) Man löst 10 Th. Leim und 10 Th Chloralhydrat in 50 Th Wasser DRP 77108

Klebleime

1) Klebleim für sog gummirte Etiquetten 100 Th Kölner Leim (oder Gelatine-Leim s S 1203), 40 Th Zucker und 30 Th arabisches Gummi werden in 200 Th Wasser gelöst und mit einer Lösung von 5 Th Alaun in 20 Th Wasser versetzt. Die durch schwaches Erwärmen verflüssigte Leimmasse wird auf die Rückseite des Etiquetts aufgestrichen und bei gewöhnlicher Temperatur getrocknet

2) Klebmittel für Signaturen in feuchten Kellern 30 Th Kölner Leim in 100 Th Essig von 6 Proc aufweichen, dann mit einer Anreibung von 50 Th feinem Weizenmehl mit 400 Th kaltem Wasser vermischen und das Ganze einige Minuten auf kochen

3) Klebmittel für Papier auf Weissblech A) Man verwendet eine Lösung guten Leimes, welcher etwas Calciumchlorid zugesetzt ist.

B) Man bestreicht die zu beklebende Stelle der Büchse mit verdünntem Dammlack und klebt dann das Papier mit Leimlösung an. Noch mehr zu empfehlen ist, das Lackanstrich nach dem Trocknen noch mit etwas Schmirgelpapier rau zu reiben

Kitte

1) Kitt für Elfenbein, Knochen, Perlmutter, weisse Steine etc 15,0 Hausenblase klein geschnitten behandelt man mit 200,0 destillirtem Wasser in der Wärme des Wasserbades, kocht die Lösung, löst darin ferner 25,0 Gelatine Leim, dampft bis auf 140,0 in der Wärme des Wasserbades ein, setzt der heissen Flüssigkeit unter Umrühren zuerst bestes Zinkweiss 15,0 mit Wasser in einem Mörser höchst fein zerrieben und dann eine Lösung von 0,5 Mastix und 1,0 Lärchenperpenthin in 10,0 Weingeist hinzu

2) Kitt für Holz mit Glas, Metall etc 100 Th Tischlerleim werden in 50 Th Wasser in der Wärme des Wasserbades gelöst und mit 10 Th Kalkhydrat und 10 Th Kreide gemischt

3) Holz auf Glas Gelatine wird in Essigsäure in der Wärme gelöst. Die Lösung muss von teigartiger Konsistenz sein und warm angewendet werden

4) Kitt zum Verfügen der Fussböden. Ocker, Sägemehl, Leim zu gleichen Theilen. Man lässt den Leim in Wasser quellen, fügt Sägemehl und Ocker sowie Wasser q s hinzu, dass ein in mässiger Wärme stoufer Brei entsteht

Gelatina Acidi aceticæ UNNA	
Rp Gelatinae albae	10,0
Aquae destillatae	35,0
Glycerini	50,0
Acidi aceticæ glacialis	5,0

Gelatina Acidi salicylici UNNA

I. 5 Proc

Rp Gelatinae albae	10,0
Aquae destillatae	45,0
Glycerini	40,0
Acidi salicylici	5,0

II. 10 Proc

Rp Gelatinae albae	10,0
Aquae destillatae	35,0
Glycerini	45,0
Acidi salicylici	10,0

III 20 Proc

Rp Gelatinae albae	10,0
Aquae destillatae	20,0
Glycerini	50,0
Acidi salicylici	20,0

Gelatina Aluminium aceticæ UNNA

Rp Gelatinae albae	5,0
Aquae destillatae	55,0
Glycerini	30,0
Aluminium aceticæ siccæ	10,0

Gelatina Argillae UNNA

Rp Gelatinae albae	5,0
Aquae destillatae	55,0
Glycerini	50,0
Argillae	10,0

Gelatina Chloralii hydrati UNNA

Rp Gelatinae albae	10,0
Aquae destillatae	40,0
Glycerini	40,0
Chloralii hydrati	10,0

Gelatina Camphorae UNNA

Rp Gelatinae albae	5,0
Aquae destillatae	55,0
Glycerini	20,0
Camphorae	5,0

Gelatina Zinci vulgaris UNNA

Rp Gelatinae albae	3,0
Zinci oxydati	3,0
Glycerini	5,0
Aquae	9,0

Gelatina Zinci dura UNNA

Rp Gelatinae albae	4,0
Zinci oxydati	3,0
Glycerini	5,0
Aquae	9,0

Gelatina mollis BRUNSDORF

Rp	Gelatinae albae	10,0
	Aquae	40,0
	Glycerini	40,0
	Zinci oxydati	10,0

Gelatina dura BRUNSDORF

Rp	Gelatinae albae	15,0
	Aquae	55,0
	Glycerini	40,0
	Zinci oxydati	10,0

Gelatina mollis MIELCK

Rp	Gelatinae albae	15,0
	Aquae	45,0
	Glycerini	25,0
	Zinci oxydati	15,0

Gelatina dura MIELCK

Rp	Gelatinae albae	20,0
	Aquae	40,0
	Glycerini	25,0
	Zinci oxydati	15,0

Gelatina amygdalata**Blanc-manger**

Rp	1 Amygdalarum dulcium	10,0
	2 Sacchari albi	5,0
	3 Aquae Aurantii florum	2,0
	4 Gelatinae Cornu Cerri artificialis	100,0

Man stösst 1–3 zum feinen Brei an, erwärmt diesen im Wasserbade mit 4 und kohlrt.

Gluten glycerinatum**Flaschenleim**

Rp	Glutinis fabris	100,0
	Aquae	
	Glycerini	50,0

Dient zum Ueberziehen von Flaschenhälsen an Stelle der Stanniolkapseln und des Flaschenlackes und kann durch Theerfarben beliebig gefärbt werden

Species Infantum**Kinderthee**

Rp	Cornu Cerri albi tornati	60,0
	Radix Liquiritiae	15,0
	Radix Althaeae	3,0
	Fructus Foeniculi non contus.	32,0

Species Longovalvensis**Langenthaler Thee**

Rp	Cornu Cerri tornati	
	Florum Calendulae	
	Florum Cham.	50,0
	Theae nigrae Siniensis	50,0
	Tragacanthae	5,0

Species Puerperarum**Thé de Femme en couche Kindbettthee**

Rp	Cornu Cerri tornati	60,0
	Florum Malvae sylvestris	
	Florum Paeoniae	
	Florum Tiliae sine bracteis	
	Florum Primulae	50,0
	Fructus Anisi	
	Fructus Foeniculi	10,0
	Fructus Ceratoniae	
	Radix Liquiritiae	20,0

Gelsemium

Gattung der Loganiaceae — Loganioideae — Gelsemiaeae.

! † **Gelsemium sempervirens** Ait. Heimisch von Virginien bis Texas und Florida. Schlingender Strauch mit gegenständigen, lanzettlichen, gestielten Blättern und wenigbluthigen, axillären Blütenständen, die zuweilen auf die Endblüthe reducirt sind. Blüten gross, trichterförmig, gelb — Verwendung finden die Wurzel und die unterirdischen Stengeltheile

† **Radix Gelsemii** (Ergänzb. Helv. Brit.) **Rad. Anonymos. Gelsemium** (U-St.) — **Gelsemiumwurzel. Gelbe Jasminwurzel. — Rhizome et Racine de gelsemium** (Gall.) — **Gelsemium Root. Yellow Jasmine Root**

Beschreibung. Die Droge besteht aus meist mehrere cm langen, bis 25 mm dicken Stücken, die stielrund, mit Wurzelfasern besetzt, oft gespalten sind. Die Stücke der Wurzel mattbraun, langsrundlich mit dünner Rinde, ohne Mark, die der Stengel braun oder violettbraun, ebenfalls langsrundlich, oft ausserdem mit Querrissen, mit Mark, das aber häufig geschwunden ist — Ohne Geruch, Geschmack bitterlich — In den Markstrahlen der Rinde, die sich nach aussen verbreitern, grosse Einzelkrystalle von Kalkoxalat, die bis 40 μ lang werden. Markstrahlen des Holzes getupfelt, verholzt, bis 8 Zellreihen breit. Im Bast des Stengels Faserbündel und Steinzellen, ferner markständiges Phloëm, in den Zellen des Markes häufig Krystalle

Bestandtheile. Zwei Alkaloide **Gelsemin** $C_{19}H_{23}N_5O_{14}$ in weissen Krystallen, die bei 154–155°C schmelzen, in Weingeist, Chloroform und Aether löslich. Mit Kaliumdichromat und Schwefelsäure roth, dann grün. **Gelseminin** $C_{22}H_{29}N_5O_4$ amorph, untirt bei 105°C zusammen, ist bei 120°C geschmolzen, in Wasser wenig, in Alkohol, Aether und Chloroform leicht löslich. Mit Salpetersäure grün, mit Schwefelsäure und Kaliumdichromat rothviolett, dann grün. Beide Alkaloide mit Ceriumoxyd und Schwefelsäure roth. — Ein

unter dem Namen *Gelseminum* im Handel befindliches, harzartiges Präparat enthält beide Alkaloide. Die Alkaloide finden sich im Parenchym der Rinde, im markständigen Phloem und im Mark selbst. Der Gehalt an Gelsemin beträgt in der Wurzel 0,17 Proc., im Rhizom 0,2 Proc., im oberirdischen Stamm fehlt es. Ausserdem enthält die Droge Gelseminumsäure, im Rhizom 0,37 Proc., in der Wurzel 0,8 Proc. Zusammensetzung $C_{19}H_{11}O_6$. Sie bildet gelbliche, nadelförmige Krystalle, die bei $206^{\circ}C$. schmelzen. Man hat sie für identisch gehalten mit Aesculin, was eine neuere Untersuchung nicht bestätigt hat. Sie ist in ihren Lösungen durch starke Fluorescenz ausgezeichnet.

Verfälschung. Da die Pflanze in Nordamerika der Blüten wegen oft den Namen „gelber Jasmin“ führt, wird sie mit den Wurzeln von *Jasminum fructicans* L. verwechselt, die in der Wurzel im Bast Fasern hat.

Aufbewahrung. In der Reihe der vorsichtig aufzubewahrenden Mittel, die zerkleinerte Wurzel in gelben Hafengläsern.

Anwendung. Als Abkochung, in der Regel aber als Fluidextrakt oder als Tinktur. Man verwendet die Droge bei Neuralgien, Asthma und Keuchhusten.

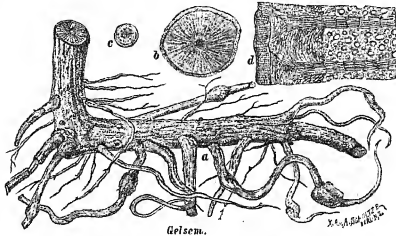


Fig. 258. Rhizom und Wurzel von *Gelsemium sempervirens*.

† *Extractum Gelsemii alcoole paratum* (Gall.) wird wie *Extr. Digitalis alcoole paratum* Gall. (S. 1041, 2.) bereitet.

† *Extractum Gelsemii fluidum* (U-St.). Fluid Extract of *Gelsemium*. Aus 1000 g gepulverter Wurzel (No. 60) und 91 proc. Weingeist im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 800 ccm, fängt zuerst 900 ccm auf und stellt l. a. 1000 ccm Fluidextrakt her. Es sind etwa 5000 ccm Lösungsmittel erforderlich. Gabe 0,05–0,3 mehrmals täglich.

† *Tinctura Gelsemii* (Ergänzb. Helv. Brit. U-St.). *Gelsemiumtinktur* (Ergänzb.). Aus 1 Th. grob gepulverter Wurzel und 10 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.). Helv.: Aus gepulverter Wurzel (V) wie *Tinct. Capsici* Helv. (S. 606). — Brit.: Mittels Weingeist von 60 vol. Proc. ebenso. — U-St.: Aus 150 g gepulverter Wurzel (No. 60) und einer Mischung von 650 ccm Weingeist (91 proc.) und 350 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 100 ccm und sammelt l. a. 1000 ccm Tinktur. — Bräunlich-gelbe, blau fluorescierende Flüssigkeit, von welcher 1 ccm mit 5 Tropfen verdünnter Salzsäure und 9 ccm Wasser eine schillernde Lösung giebt, worin 1 ccm *MAYER's* Reagens einen flockigen Niederschlag erzeugt. Vorsichtig aufzubewahren.

Höchste Einzelgabe: Brit. 0,3–0,9 g. Helv. 1,0 g n. LEWIN 1,0 g

„ Tagesgabe: „ 5,0 „ „ „ 3,0 „

Acettractum Gelsemii fluidum vergl. *Acettractum Cocae fluidum* S. 870.

Mixtura antineuralgica HILL.

Rp. *Extracti Gelsemii fluidi*

Kali bromat

Kali bicarbonat M 5,0

Aquae destillatae 60,0.

Gegen Migräne. 3 mal täglich 1 Theelöffel.

Liten, gegen Zahnschmerz, ist eine Tinktur aus Gelsemiumkraut 1 10
 Universalmittel gegen Zahnschmerz, aus einer Kölner Apotheke, bestand 1) aus Gelsemiumtinktur, 2) aus Chloralhydrat, Kampher, Gelsemiumtinktur und Cayepulver

II † *Gelsemium elegans* Benth Heimisch in China und Sumatra Enthält ein Alkaloid, das mit dem der vorigen Art nicht identisch sein soll Wird in China zu Gutmorden verwendet

Genista.

Gattung der Papilionaceae—Genistaceae—Spartinae.

I. Verschiedene Arten enthalten das giftige Cytisin, so *G. ramosissima* Poir., *G. spicata* Eckl et Zeyh

II *Genista tridentata* (?) in Bruchien, liefert ein atherisches Oel Carquejahl Spec Gew 0,9962 Drehung — 81° 15' Es ist gelb, riecht kampherähnlich Enthält Cineol und liefert bei der Destillation Essigsäure

III *Genista tinctoria* L Färbeginster Farblumen Gilbkraut — Genêt des teinturiers Genistrole Heimisch durch fast ganz Europa bis nach Sibirien Man verwendete die Blätter Herba Cytisogenistae und die Blütenstände Summitates Genistae medicinisches, auch gegen Wasserscheu Enthält einen gelben Farbstoff, man verwendet sie daher hier und da in der Färberei (z B zur Darstellung des Schüttgelb) Ähnlich verwendet man *G. ovata* W et K, *G. anglica* L, *G. sagittalis* L, *G. monosperma* Lam, *G. purgans* L.

IV Die Fasern von *Genista virgata* D C und einigen anderen Arten werden zur Herstellung von Geweben benutzt

V Flores Genistae Flores Genistae scopariae Flores Spith scoparii — Ginsterblumen Besenkrautblumen sind die Blüten des *Cytisus scoparius* Lk (syn *Sarothamnus scoparius* L.) Familie der Papilionaceae—Genistaceae—Cytisinae Heimisch in Mitteleuropa Sie sind gross, gelb, selten weiss, der Kelch ist zweilippig, der Griffel lang, schneckenförmig eingerollt Sie enthalten Spartein (vergl. dort)

Einsammlung Man pflückt die Blüten mit den Kelchen von der im Mai und Juni blühenden Pflanze, trocknet sie sorgfältig und schnell und bewahrt sie in dicht geschlossenen Blech- oder Glasgefässen auf Bei sorgloser Behandlung gehen Farbe und Geruch leicht verloren, und man findet deshalb im Handel gewöhnlich die bestandigeren Blüten von *Spartium junceum* L

Verwendung Hier und da noch als Purgans und Diureticum (vergl. Sparteinum), äusserlich bei Erysipel

Scoparii Cacumina (Brit.) *Scoparius* (U-St) *Summitates Scoparii* s *Genistae Herba Spith Scoparii*. — Besenginsterkraut. — Genêt à balais (Gall Suppl.) — Broom Tops

Anwendung. Aus dem frischen Kraut presst und verwendet man den Saft als harntreibendes Mittel, ferner bereitet man daraus ein Extrakt, aus dem getrockneten eine Tinktur, giebt indessen seit Reindarstellung der wirksamen Bestandtheile diesen den Vorzug Bekannt ist die Verarbeitung der Zweige zu Besen und Bürsten (daher der Name) Die Knospen werden hier und da statt der Kapern, die reifen, gerösteten Samen bisweilen als Kaffeeersatz benutzt

† *Extractum Scoparii*, *Extr Spartii scoparii* Man digerirt die frischen, blühenden Zweige mit 50proc Weingeist und dampft zum dicken Extrakt ein Zu 0,2 bis 0,4 g mehrmals täglich Höchstgabe 0,6 g

Extractum Scoparii fluidum (U-St) *Fluid Extract of Scoparius* 1000 g gepulvertes Kraut (No 60) wird im Verdünnungswege mittels verdünntem Weingeist (41proc)

erschöpft. Man befeuchtet mit 350 ccm, fängt zuerst 250 ccm auf und stellt 1 a 1000 ccm Fluidextrakt her.

Infusum Scoparii (Brit) Infusion of Broom. Aus 100 g geschmortem Besenginsterkraut und 1000 ccm kochendem Wasser. Nach $\frac{1}{4}$ Stunde abpressen.

Succus Scoparii (Brit) Juice of Broom. Frisches Besenginsterkraut zerquetscht man, presst den Saft aus und mischt 3 Raumth desselben mit 1 Raumth 90 (vol) proce Weingeist. Erbe 3,5—7,0 ccm.

Tinctura Spatii Scoparii wird aus 1 Th Ginsterblumen und 5 Th verdünntem Weingeist durch Digestion bereitet. Ebenso eine Tinktur aus dem Samen des Strauches. Ginsterextrakt des Pfarrers Knapp ist Extr Sparti scoparii spirituosum. Ginsterkraut, Pfarrer Knapp's, ist *Herba Geniste tinctae cum floribus*.

Rothlauffuxtur nach Tisserand ist eine mit 5 Proc Salicylsäure versetzte Abkochung von Besenginstern (100,0—150,0 1000,0). Man macht damit Umschläge auf die erkrankten Stellen und bedeckt mit Guttapreppapier.

Wassersucht-Universalmittel von Dr. Brezel in Berlin ist Besenginster (50,0 = M 1,50).

Gentiana.

Gattung der Gentianaceae — Gentianoideae — Gentianeae

! Eine Anzahl von Arten finden der bitter-schmeckenden Wurzeln wegen allgemeine arzneiliche Verwendung, nämlich **Gentiana lutea L.** Heimisch auf den mittleren Höhen der Gebirge von Portugal bis zu den Donauländern. Mit 1,5 m hohem, einfachem Stengel. Untere Blätter handförmig und doppelt so lang, elliptisch, ganzrandig, in einen breiten Stiel verschmälert, mit 5—7 Hauptnerven. Obere Blätter sitzend, allmählich in die Hochblätter des Blütenstandes übergehend. Alle Blätter gegenständig. Blüten gross, gelb, Bohlenröhre bildend, 5 und 6zählig, die Krone fast bis zum Grunde in langhohlanzettliche Zipfel gespalten. Die hautigen Kelche rassen einseitig auf **Gentiana pannonica Scopoli**. Heimisch in den Alpen, Karpathen und dem Böhmerwald. Mit glockigem, fast gleichmässig gezähntem Kelch. Zipfel der Blüte dreimal kürzer, als ihre Röhre, 6—7zählig, purpurn mit dunkleren Punkten. Antheren rohrig zusammenhängend. **Gentiana purpurea L.** Heimisch von den Apenninen durch die Alpen bis Norwegen, auch in den Karpathen. Krone glockig, aussen purpurroth, innen gelblich, Blüten meist 6zählig. Laubblätter meist 5nervig. Kelchzähne zurückgekrümmt. **Gentiana puricata L.** Heimisch in den Alpen, Karpathen und Sudeten. Blüten mit glockiger, 6—7zähliger, gelber, schwarzpunktirter Krone. Kelchzähne aufrecht.

Radix Gentianae (Austr Germ Helv) Gentianae Radix (Brit) Gentiana (U St). **Radix Gentianae iurbae.** — Enzianwurzel. Enzian. Rother Enzian (Volksthumlich: Bitterwurzel, Alexiawurzel, Fieberwurzel, Hirschwurzel, Werlachwurzel). — **Racine de gentiane (Gall)** — Gentian Root.

Beschreibung. Das bis 4 cm dicke, aufrechte, dicht geringelte und mit 4 schiefen Reihen von Knospen versehene Rhizom bringt jährlich die deknissirten Laubblätter hervor und blüht nach 10—25 Jahren. Danach entwickelt sich eine oder 2 Knospen zu Rhizomzweigen, die wieder nach einigen Jahren blühen. Nach unten geht das Rhizom in die eine Länge von 1 m erreichende, wenig verzweigte Wurzel über. In der Droge ist das Rhizom querringelt, die Wurzel langsförmig. Sie ist aussen rothbraun, innen gelblichbraun. Vorsichtig und rasch getrocknete Droge ist fast weiss, wird aber nach einiger Zeit ebenfalls roth. Um diese Röthung schneller herbeizuführen, seichten die Enziangräber die Wurzeln auf Haufen, die sie festtreten und sich längere Zeit selbst überlassen, durch die dann eingetretene Gährung wird die Röthung beschleunigt. Die trockene Droge bricht glatt und schneidet sich wachsartig. Der Geruch ist angenehm aromatisch, der Geschmack rein und stark bitter. Auf dem Querschnitt lässt sich mit der Lupe der dunkle Cambiumring erkennen, das Holz ist undeutlich strahlig, die Rinde meist lückig. — Die Droge ist zu äusserst von 5—10 Schichten flacher Korkzellen bedeckt, an die sich ein Hypoderm anschliesst. Die Hauptmasse der Rinde besteht aus Parenchym, in dem die

unregelmässig vertheilten Siebstränge leicht aufgefunden werden. Im Holz kleine Gruppen von Gefässen oder einzelne Gefässe und ebenfalls unregelmässig zerstreute Gruppen von Siebröhren (Fig. 259). Markstrahlen sind in Holz und Rinde schwer zu erkennen. Starke fehlt der Droge. Im Parenchym erkennt man kleine Oeltropfen und winzige Kryställchen. Die Wurzeln der 3 anderen, oben genannten Arten weichen von *Gentiana lutea* wenig ab, sie sind durchweg etwas dünner, im Bau stimmen sie überein.

Bestandtheile. Den bitteren Geschmack verdankt die Droge dem Glykoside Gentiopikrin $C_{20}H_{30}O_{12}$, wovon sie $\frac{1}{10}$ Proc. enthält. Dasselbe bildet farblose Nadeln, die sich leicht in Wasser und verdünntem Alkohol, nicht in Aether lösen. Sie lösen sich in Schwefelsäure farblos, beim Erhitzen wird die Lösung karminroth. Mit verdünnten Säuren liefert es Zucker und Gentigenin $C_{14}H_{18}O_6$. Ferner enthält die Wurzel $\frac{1}{10}$ Proc. Gentiansäure (Gentianin) $C_{18}H_{26}O_8(OCH_3)(OH)_2$, die blassgelbe, glänzende, geschmacklose Nadeln bildet, sie löst sich in Alkalien mit gelber Farbe, und ist der Methylather des 1,3,7-Trioxyanthons. Als weitere gelbe Substanzen werden bezeichnet Gentenin und Quercitrin oder ein Zersetzungsprodukt des selben. Ferner sind in der Droge enthalten 6 Proc. fettes Oel, ein Zucker Gentianose $C_{18}H_{26}O_{11}$, der als Reservestoff dient, 8 Proc. Asche.

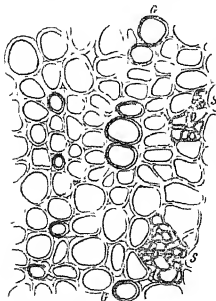


Fig. 259 Querschnitt durch Radix Gentianae
G Gefässe S Siebtubeln.

Verwechslungen und Verfälschungen. Durch Unachtsamkeit der Sammler werden gelegentlich die Wurzeln von *Aconitum Napellus*, *Veratrum album* oder *Atropa Belladonna* gesammelt, die sammtlich stark giftig sind (Vergl. die betr. Artikel). Das Pulver soll mit Ocker und dem Pulver von *Lign. Guaiaci* verfälscht werden. Ersteren erkennt man durch die Aschenbestimmung, letzteres unter dem Mikroskop an den grossen Gefässen, an den Oxalatkristallen und an der Blaufärbung des alkoholischen Auszuges mit Oxydationsmitteln.

Einsammlung. Die Wurzeln werden im Frühling gesammelt, stärkere der Länge nach gespalten, der Gährung (vergl. oben) unterworfen und hiernach getrocknet. Dieses Verfahren giebt der Wurzel die röthlich braune Färbung, beeinträchtigt indessen ihre Beschaffenheit derart, dass man sie nur noch zu Pulvern, Theemischungen oder weingeistigen Auszügen gebrauchen kann. Bei der Extraktbereitung liefert eine derartig behandelte Wurzel nur noch geringe Ausbeute, das gewonnene Extrakt ist entweder trübe löslich oder wird es in kurzer Zeit. Ein klar lösliches Extrakt in möglichst reicher Ausbeute erhält man nur aus einer ungegohrenen Wurzel und thut deshalb gut, sich zur Darstellung desselben die neuen hellfarbige, „unfermentirte“ Enzianwurzel zu beschaffen. Es gilt hier ein altes Vorurtheil zu überwinden — 100 Th. frische Wurzel geben etwa 30 Th. trockne. Das Pulvern der lufttrocknen Droge bedingt einen Verlust von 10–12 Proc. durch Enttrocknen und Verstäuben.

Aufbewahrung. Die Wurzel zieht Feuchtigkeit aus der Luft an, sie wird daher in dichten Blech- oder Holzgefässen, das feine Pulver in braunen Hafenglasern aufbewahrt.

Anwendung. Als Bittermittel in Pulver zu 0,25–1,0, als Aufguss (unzweckmässig, da derselbe zur Gallertbildung neigt), meist aber in den verschiedenen Zubereitungen. Als Mittel gegen Trunksucht hat Enzianwurzel sich nicht bewährt, ebenso nicht an Stelle der Lammiasäfte als „Quellmeissel“.

Extractum Gentianae. Enzianextrakt. Extrait de gentiane. Extract of Gentian. Germ 1 Th Enzianwurzel in Scheiben von 1—2 mm Dicke zieht man erst 48, dann 12 Stunden mit je 5 Th Wasser aus, kocht die vereinigten Pressflüssigkeiten auf, dampft auf 2 Th ein, löst (in der 2—3fachen Menge) kalten Wassers, lässt absetzen, filtriert und dampft zum dicken Extrakt ein — Die Macerationsdauer von 48 Stunden ist entschieden zu lang, die Hälfte genügt — Helv 1 Th Enzianwurzel (II) wird zuerst mit 5 Th Wasser 24 Stunden, dann mit 3 Th Wasser 12 Stunden ausgezogen, die auf 3 Th eingedampften Pressflüssigkeiten mit 1 Th Weingeist versetzt 3 Tage kühl gestellt, klar abgossen, der Weingeist abdestilliert, der Rückstand nach 2 Tagen filtriert und zum dicken Extrakt eingedampft — Austr 1 Th Enzianwurzel wird je 24 Stunden mit 6, dann mit 2 Th Wasser ausgezogen, die durch Absetzenlassen geklärten Auszüge aufgekocht, durchgeseiht und zum dicken Extrakt eingedampft Ausbeute etwa 25 Proc — Brit lässt die Wurzel mit dem zehnfachen Gewicht kochenden, destillierten Wasser überessen, nach 2 Stunden 15 Minuten lang kochen, auspressen und zum weichen Extrakt eindampfen — U-St 1000 g gepulverte Enzianwurzel (No 20) werden mit 400 ccm Wasser befeuchtet, nach 24 Stunden im Perkolator mit Wasser erschöpft, der Auszug auf $\frac{1}{2}$ seines Gewichts eingekocht, durchgeseiht und zur Pillenkonsistenz eingedampft — Gall 1 Th Enzianwurzel in Scheiben wird mit 5, dann mit 3 Th Wasser je 12 Stunden ausgezogen, die Pressflüssigkeiten nach dem Absetzen zum weichen Extrakt eingedampft — B Diet 1000 g kleingeschnittene, etaubfreie Enzianwurzel zieht man je 24 Stunden mit 8500,0, dann mit 2500,0 Wasser aus, liert die Auszüge mittels Filtrirpapiermasse (je 20,0) durch Aufkochen, Abschäumen und Filtriren, dampft auf 750,0 ein, fügt 1500,0 Weingeist (80proc) hinzu, filtrirt nach 24 Stunden, zieht den Filtrirückstand mit 1250,0 Weingeist (88proc) aus, filtrirt, destillirt 2000 g Weingeist ab, dampft zum dicken Extrakt ein, stellt dieses 8 Tage kühl, löst in der dreifachen Menge Wasser, filtrirt und dampft ein. Die Ausbeute aus gegohrener Wurzel beträgt bisweilen nur 18 Proc, durchschnittlich 30 Proc eines oft nachtrübenden Extrakts, aus schnell getrockneter Wurzel bis zu 40 Proc eines klar trockenen, bedeutend helleren Extrakts Germ und Helv fordern ein in Wasser klar lösliches Enzianextrakt, trifft das nicht zu, so löst man es in der 2—3fachen Menge kalten Wassers, lässt absetzen, filtrirt und dampft wieder ein — Innerlich zu 0,5—2,0 g mehrmals täglich in Pillen

Extractum Gentianae fluidum (U St) Fluid extract of Gentian Aus 1000 g gepulverter Enzianwurzel (No 80) und verdünntem Weingeist (41proc) im Verdünnungswege Man befeuchtet mit 350 ccm, fängt zuerst 800 ccm auf und stellt l. a. 1000 ccm Fluidextrakt her

Tinctura Gentianae. Enziantinktur. Teinture ou Alopolé de gentiane. Germ Aus 1 Th mittelfen zerschnittener Enzianwurzel und 5 Th 60proc Weingeist durch Maceration Gall Aus grob gepulverter Wurzel ebenso Helv Aus Enzianwurzel (V) wie Tinct Calami Helv (S 537) Mit Wasser in jedem Verhältnisse klar mischbar

Enziantinktur des Pfarrers KNEIPP ist aus frischer Wurzel zu bereiten

Vinum Gentianae. Vinum de Gentiana. Enzianwein. Vin de gentiane. Oenolés de gentiane Helv Aus 5 Th Enzianwurzel (III) und q s Marsalawein zu 100 Th Filtrat im Verdünnungswege — Gall 30,0 geschaltene Enzianwurzel macerirt man 24 Stunden mit 60,0 Weingeist (60proc), fügt 1000,0 Rothwein hinzu, lässt 10 Tage stehen und filtrirt — Diet 50,0 grob gepulverte Enzianwurzel, 1000,0 Xereswein Nach 8 Tagen abpressen und filtriren. — Ex tempore 1,0 Enzianextrakt, 10 Th, Enziantinktur, 80 Th Xereswein

Elizir Gentianae (Nat form)
Enzian-Elizir. Elizir of Gentian

- | | |
|---|--------|
| Rp | |
| 1 Extract Gentian fluid (U St) | 35 ccm |
| 2 Liqueur Ferri Terebinthatis (S 1147) | 25 ccm |
| 3 Spirit Cardamom comp (Nat form) ¹⁾ | 25 ccm |
| 4 Liqueur Ammonii caustici (10proc) | 25 ccm |
| 5 Spiritus (91proc) | |
| 6 Aque destillat. | |
| 7 Elizir aromatic (U St) | q s |

Man verdünnt 2 mit 250 ccm klottem Wasser, mischt mit der mit Wasser 1:1 verdünnten Lösung 4, sammelt den Niederschlag auf einem gemessenen Messelinseltuch, lässt völlig abtropfen, verfährt mit 250 ccm Wasser, bringt wieder aufs Sehtuch und wäscht in gleicher Weise nochmals

mit 250 ccm Wasser aus. Hierauf befeuchtet man den Niederschlag durch Pressen möglichst vom Wasser, wägt, fügt $\frac{1}{2}$ seines Gewichts Weingeist, ferner 1 3 und 750 ccm von 7 hinzu, stellt 24 Stunden unter beständigem Schütteln bei Seite, filtrirt durch Papier und bringt durch Nachwaschen mittels q s von 7 auf 1000 ccm

Elizir Gentianae cum Tinctura Ferri Chloridi (Nat form)

Elizir of Gentian with Tincture of Chloride of Iron

- | | |
|---------------------------------------|---------|
| Rp | |
| Tinct Ferri Citro-Chloridi (Nat form) | |
| (S 1135) | 100 ccm |
| Elizir Gentianae (Nat form) | 500 ccm |

¹⁾ Vorschrift zu dem Compound Spirit of Cardamom Nat form Ol Cardamomi 2 ccm, Ol Carvi 0,75 ccm, Ol Cinnamom Cass 0,5 ccm, Spiritus (91proc) 500 ccm, Glyocerin 65 ccm, Aq destill q s ad 1000 ccm

Elisir Gentianae et Ferri Phosphatis (Nat. form)
Elisir of Gentian and Phosphate of Iron
Elisir Gentianae ferratum Ferrated or
 Ferrophosphated Elixir of Gentian
 Rp Fern Phosphatus solub (U-St.) 17,5 g
 Aque destillatae 350 ccm

man lässt unter Erwärmen rind rügt hinzu
 Elisir Gentianae (Na. form) q s ad 1000 ccm

Elisir viscerale HUFELAND

Rp Extracti Absinthii
 Extracti Centaurii minor
 Extracti Gentianae
 Extracti Trifolii 33 5,0
 Aque aromatizatae 90,0
 Tincturae vomiticae 5,0

Magenmittel Theelöffelweise

Infusum Gentianae compositum (Brit.)

Compound infusion of Gentian

Rp Radices Gentianae
 Cortices Aurantii fruct. 33 12,5
 Cortices Citri fruct. recent. 20,0
 Aque destillat. ebullient. 1000,0

Nach $\frac{1}{4}$ Stunde abzupressen Gabe 15–30 g

Infusum Gentianae compositum (Nat. form)

Rp Infus. Gentian. compos. fortior Nat. form. 1 Vol.

Aque destillatae 8 Vol.

Infusum Gentianae compositum fortius
 (Nat. form)

Stronger Compound infusion of Gentian.

Rp Radix Gentian. pulv (No 40) 125,0 g
 Fruct. Corundri " " 35,0 "
 Cort. Aurantii fruct. " 35,0 "
 Spiritus diluti (41proc.) q s

Im Verdrängungswege benutzt man 1000,0 ccm Flüssigkeit.

Mixtura stomachica
 (Londoner Vorschrift)

Rp Radices Gentianae 10,0
 Cordis Aurantii fruct. 5,5
 Rhizomatis Rhei 2,25
 Rhizomatis Zingiberis 1,05
 Aque q s

Man digerirt 3 Stunden und stellt 1000,0 Flüssig-
 keit her Esslöffelweise

Pilulae stomachicae SCHRODER
 SCHRODER's magenstärkende Pillen.
 Kraft- und Magenpillen.

Rp. Ferri sesquichlorid (25 proc.)

Acidi hydrochlorid (25 proc.)

Pulvis aromatici

Radix Althaeae

Sacchari albi 33 5,0

Extracti Gentianae 10,0

Radix Gentian pulv q s

Man formt 300 Pillen, welche mit Zimmt bestreut,
 in einem Glase abgebeugt werden. Bei Verdau-
 nungsstörungen, Mangel an Esslust 3–4 Stück
 vor der Mahlzeit.

Pilulae Gentianae (Gall.)

Pilulae de Gentiana.

Rp Radix Gentianae concis. 50

Aque destill. frigidae 1000,0

Man macerirt 4 Stunden und seigt durch.

Pulvis antarthriticus amarus

Poudre de la Mirandole

Rp. Radix Gentianae pulv 25,0

Radix Angelicae pulv 10,0

Pulvis aromatici 5,0

Theelöffelweise mit Wein zu nehmen

Pulvis antarthriticus Portlandi
Poultice a antarthritic powder
Portland's Gichtpulver

Rp Radix Gentianae 15,0

Rizome Gynjasi

Radix Asari

Cort. Aurantii fruct. 33 5,0

Herb Centaurii minor 10,0

Theelöffelweise mit Wein zu nehmen

Sirupus Gentianae

Sirupus de Gentiana (Gall.)

Sirap de gentiane

Wie Sirap Chamomili Gall (S 712)

Sirupus Sanitatis Berolinensis

Sirupus Vitae longae (Sirupus

mercurialis compos.)

Rp Extracti Gentianae 1,0

Extracti Milkfolii 2,0

Mellis depurati 120,0

Spiritus 10,0

Tinctura amara

Tinctura Gentianae composita Tinctura

stomachica Bittere Tinktur Bittere

Magentropfen Bittertropfen Gall-

tropfen, Magentinktur Tincture amère

I Germanica.

Rp Radix Gentianae min. conc.

Herb Centaurii min. conc. 33 2,0

Cort. Aurantii fruct. conc. 2,0

Fruct. Aurant. immat. gr. pulv

Rhizom Zedoar min. conc. 33 1,0

Spiritus diluti (60%) 50,0

Man lässt eine Woche stehen, presst und füllt ab.

II Nation Form.

Rp

Radix Gentianae min. conc.

Herb Centaurii min. conc. pulv (No 40) 33 50,0

Cort. Aurantii fruct. conc. 30,0

Fruct. Aurant. immat. gr. pulv

Rhizom Zedoar min. conc. 33 1,0

Spiritus diluti (60%) q s

Man berupest im Verdrängungswege 1000 ccm

Tinktur

III Austriaca.

Rp Radix Gentianae

Folior Trifolii fibrin

Herb Centaurii min

Cort. Aurant. fruct. 33 10,0

Natri carbonici crist. 5,0

Aque Cinnamom. spirit. 500,0

Man digerirt 3 Tage, presst und filtrirt.

Tinctura amara acida

I. Formel Berolin. et Colon.

Rp Acidi hydrochlorid (25%) 5,0

Tincturae amarae 20,0

Dreimal täglich 15 Tropfen.

II. Münch. Nosokom. Vorschr.

Rp Acidi hydrochlorid dilut. (12,5%) 1,0

Tinctur amarae

Tinctur aromaticae 33 15,0

Tinctura amara composita.

Rp Tinctur amarae 40,0

Tinctur Aurant. cort.

Tinctur Gentianae 33 20,0

Tinctur Angelicae

Tinctur Zingiberis 33 10,0

Tinctura amara viridis

Rp Tincturae amarae 100,0

Anilini coerulei 0,02 vel q s.

Tinctura Gentianae alcalina (Gall)
Teinture ou Alcoolé de Gentiane alcaline
Elixir ambré de PÉRYLLE. Elixir antis-
scrophulosum PÉRYLLE

Rp	Radix Gentian gr pulv	10,0
	Natrii carbonici crist.	5,0
	Spiritus diluti (60%)	900,0

Man macerirt 10 Tage, presst und filtrirt.

Tinctura Gentianae ammoniacalis
Elixir Gentianae DESCHAMPS. Elixir
antiscrephulosum

Rp	Extracta Gentianae	10
	Ammonii carbonici	0,8
	Aquae destillatae	20,0
	Spiritus diluti (50 %)	75,0

Theelöffelweise

Tinctura Gentianae composita
Compound Tincture of Gentian

I Britannica

Rp	Radix Gentian concis	100,0
	Cortex Aurant. fruct.	3 1/2
	Semin Cardamomi cont.	12 1/2
	Spiritus (46 proc)	1000 ccm

Durch Mischen zu bereiten.

II United States

Rp	1. Radix Gentian pulv No 40	100,0
	2. Cortex Auranti fruct No 40	40,0
	3. Fruct Cardamomi No 40	10,0
	4. Spiritus (91%, 600 ccm)	q s
	5. Aquae destillatae	400 ccm

Man macerirt 1—3 mit 100 ccm von 4 24 Stunden und sammelt dann im Verdünnungsweg 1000 ccm Tinktur

Tinctura roborans

Rp	Cortex Aurant fruct	20,0
	Cortex Quercus	80,0
	Radix Caryophyllatae	80,0
	Radix Gentianae	85,0
	Spiritus diluti (70 Vol %)	700,0
	Aquae Menthae pip	250,0

Tinctura salina Halensis

Rp	Cortex Aurant fruct	
	Radix Gentianae	20,0
	Kali carbonici	80,0
	Aquae ferri	20,0
	Nach dem Erkalten fügt man hinzu	
	Spiritus (90 Vol %)	100,0

Durch Digestion zu bereiten

Vinum Gentianae compositum

Vinum amarum Bitterwein Magenwein.

Rp	Extracti Gentianae	20
	Tincturae Aurant cort.	50,0
	Tincturae aromaticae	80
	Vini Xerensis	900,0

Vet. Electisarium stomachicum

Appetitstärker für Pferde.

Rp	Radix Gentian. gr pulv	
	Phisom Calami	"
	Fruct Juniperi	"
	Fruct Carvi	22 100,0
	Semin Foenugraeci	"
	Farinae Secalis	22 50,0
	Semin Sinapis pulv	25,0
	Sirupi communis q s	

Vet Kraft- und Heilpulver für Pferde

Rp	Semin Strychni pulv	6,0
	Ferri sulfurei	30,0
	Radix Gentian pulv	45,0
	Pulver aromatiz	15,0

Divide in part. XII.

Vet Pulver gegen Hautpusteln HARVEY

Rp	Radix Gentianae pulv	
	Natrii hyposulfurei	22 100,0
	Semin Lini pulv	60,0

Divide in part. XII

Vet Pulvis cordialis

Poudre cordiale tonique Lebas (Gall)

Rp	Radix Gentianae pulv	250,0
	Sals marm	125,0
	Ferri oxydati (Capit. mort.)	25,0

Vet Pulver gegen blasse Milch

Rp	Radix Gentianae gr pulv	
	Phisom Calami	"
	Fruct Juniperi	"
	Herb Absinthii	"
	Citrac albae	22

Vet. Pulvis Equorum

I Freespulver für Pferde

Rp	Radix Gentian. gr pulv	500,0
	Natrii sulfuric	250,0
	Natrii bicarbon	"
	Natrii chlorati crudi	22 125,0

II. Pulver gegen Durchfall.

Rp	Radix Gentian gr pulv	140,0
	Rhizom Calami	100,0
	Citrac albae	150,0
	Fructus Juniperi	100,0
	Semin Strychni	10,0

1—2 Esslöffel aufs Futter

Vet. Pulvis Porcorum

Freespulver für Schwein

I.

Rp	Radix Gentian. gr pulv	120,0
	Sübl sulfurat nigr	
	Rhizomat. Calami	22 200,0
	Semin Foenugraeci	
	Sulfura sublimati	22 160,0
	Fructus Anisi	
	Fructus Foeniculi	22 80,0

II

Rp	Sübl sulfurat ulgr	50,0
	Sulfur sublimat.	100,0
	Kali nitric	120,0
	Kali sulfuric	80,0
	Radix Gentian. pulv	700,0

III Verfängpulver

Rp	Sübl sulfurat nigr pulv	
	Tartari crudi pulv	
	Radix Gentian. pulv	22 100
	Semin Lini	22 30,0
	Natrii sulfuric stoci	40,0

Vet Pulvis Vaccarum

Freespulver für Kühe.

I.

Rp	Radix Gentian. gr pulv	
	Semin Foenugraeci	"
	Cortex Chinai	"
	Sulfuris sublimati	"
	Folior Trifolii fibr	"
	Rhizom Calami	"
	Natrii chlorati crudi	22 100,0
	Pulvis Herbar et Radix	200,0

II.

Rp	Radix Gentian gr pulv	
	Natrii bicarbonici venal	22 150,0
	Natrii chlorati crudi	22 800,0
	Natrii sulfuric stoci	400,0

Aquae Vitae Gentianae. Eau de vie de Gentiane Enzian Ein in verschiedenen Gebirgsgegenden aus der Enzianwurzel durch Gährung mit Zucker und nach kurzer Destillation, bisweilen unter Zusatz von Wermuth, Fenchel, Zimmt und anderer Gewürzen, hergestelltes Getränk

Balsmische Tropfen Eine Mischung aus Enzian-, Wermuth- und aromatischer Tinktur ää 15,0 mit Rhabarberwein q s bis zur schwachen Trübung

Bunsenliqueur von HENSEL in Maaßach, gegen Fettleibigkeit, ist eine Tinktur aus Enzian, Senna, Pomeranzon, Guth, Pottasche und Salzsäure

Edelenzianwurzelsaft der Gehr Hagspitz ist ein über Enzianpflanzen destillirter Schnaps

Gall und Magentropfen, Königseer Entsprechen einer Mischung aus Lebenselixir, Bitterer Tinktur, Enzian- und Pomeranzentinktur ää 10,0, Pottasche 0,3

Gesundheitsliqueur, Berliner, von EMIL TROZZ Ein Aloë und Enzian enthaltender Schnaps

Hamburger Magenbitter oder Magen-Drops von F O WUNDERM Je 10 g Gewürz- und bittere Tinktur, 2 g Hoffmannstropfen, 12 Tropfen Pfefferminzöl

HELMGUTH'S Arabisches und Asiatisches Theilepulver von BITTNER & WITTELM 10 Th Enzian, 6 Th Glaubersalz, 2 Th Mergel, 2 Th Schwefel, wenig Wermuth

Lebensbalsam von SPUDARUS wird bereitet aus je 120 g Enzian- und Angelikawurzel, 80 g Kalmus, 580 g Aloë, 100 g Rhabarber, 20 g Safran und 10 kg Franzbranntwein

Orientalisches Viehhell, von WALKOWSKI in Berlin 650 g Pulver aus Alaun, Glaubersalz, Kreide, Bockshornsamensamen, Kamillen, Sandelholz, Enzian, Roggenmehl

Schweizer Alpenkräuterbitter Je 125 g Enzian, Galgant, Wacholderbeeren, 60 g Angelika, je 80 g Thymian, Salbei, Baldrian, Kalmus, Zimmt

Stomachicum comp nennen DUBOIS, WELLCOME & Co Tabletten mit einem Gehalt von je 7,5 Enzian- und Rhabarberaufguss, 0,324 Natriumbikarbonat, 0,008 Pfefferminzöl

Verdauungsliqueur von Prof AUG MULLER in Berlin Ein mit äther Oelen versetzter Enzianlikör

Mittel gegen Trunksucht Enthalten fast durchweg Enzian als Grundlage Das von MAX FALKENBERG in Berlin 1) 313 g Enzianpulver, 2) 68 g Kalmuspulver (10 M) Von E FRANCKE in Berlin Enzian- und Kalmuspulver (2 M)

HEYMAN in Berlin Auszug aus bitteren Drogen, besonders Enzian

KARBER-GALLATI in Glarus 1) Enziantinktur, 2) 2,6 proc Lösung von Brechweinstein (12 M)

KFLX in Berlin 30 Pillen aus Enzianpulver, Enzianextrakt und Spuren Eisenoxyd (8 M)

TH KONETZKY in Berlin Tinktur aus Aloë, Rhabarber, Safran, Kalmus, Enzian, Lärchenschwamm (7 M, Gebrauchsanweisung dazu 10,50 M) „Karlsruhe Ortsger Rath“

A. KRAHMER Ein Pulver aus Enzian, Süssholz und Eisen

W KRÖNIG in Berlin 1) 2—300 Pillen aus Eisen, Enzian, Enzianextrakt 2) 40 g Pulver aus Kalmus und Enzian (6 M)

DR OSKA in Stein-Säckingen 1) 70 g Enzianpulver, 2) 180 g Theemischung aus Enzian und Bitterklee (12 M)

B. RETZLAFF in Dresden (Kräutermehl) ist Enzianpulver

DR SCHULZE, Königl Preuss Oberarzt, Autographirte Recepte, welche lauten Ferri carbon sacch, Extr Gentian, Rad Gentian ää 5,0 Mucil, q s, f pul 100 (1 Recept = 10 M)

A VOLLMANN in Berlin Pillen aus Enzianpulver und Enzianextrakt, dazu 40 g Enzianpulver (10 M).

II In Japan verwendet man wie Enzianwurzel die Wurzel von *Gentiana scabra* Bunge var. *a* Buergeri MAX., in Nordamerika vielfach ebenso diejenige von *G. ochroleuca* Frol, in Indien die von *Gentiana Karrooa*.

Geranium.

Gattung der Geraniaceae — Geranieae.

I Geranium maculatum L. Heimisch in Nordamerika und den nördlichen und östlichen Staaten der Union. Verwendet wird das Rhizom *Cranesbill* (U-St.), *Alaunwurzel*. Dasselbe ist trocken von der Dicke einer Federspule, bis 10 cm lang, oft verzweigt, gebogen, knollig, langsrundlich, aussen dunkelbraun, innen heller. Wurzeln fast ausschließlich an der Unterseite und den Seiten. Auf dem Querschnitt erkennt man ein breites Mark, wenige Holzbündel und das Cambium, die Rinde lässt eine radiale Streifung nicht erkennen. Aussen eine dünne Korkschicht. Im Parenchym reichlich Gerbstoff und Stärke.

Bestandtheile. Gerbstoff im Oktober 9,72 Proc, im April 27,88 Proc. Derselbe ist ein Glukosid.

Anwendung. Eines der in Amerika am meisten gebrauchten Adstringentien.

Extractum Geranii fluidum (U-St.) Fluid Extract of Geranium. Aus 1000 g gepulvertem Geraniumrhizom (No 30) und einer Mischung von 100 ccm Glycerin und 900 ccm verdünntem Weingeist (41 proc) im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 350 ccm, erschöpft zuerst mit dem Rest des Lösungsmittels, dann mit verdünntem Weingeist, fängt die ersten 700 ccm für sich auf und bereitet l. a. 1000 ccm Fluidextrakt.

II Geranium Robertianum L. lieferte früher *Herba Ruperii*. **G sanguineum L.** lieferte *Herba* und *Radix sanguinariae*.

III Indisches Geranium-Oel, vergl. *Andropogon* S 301.

Französisches, afrikanisches, spanisches, deutsches, Reunion-Geraniumöl wird von Arten der Gattung *Pelargonium* gewonnen, besonders *P capitatum* Ait, *P roseum* Willd, *P odoratissimum* Willd und zwar durch Destillation der Blätter. Sie enthalten als riechende Bestandtheile Geraniol, Citronellal und wahrscheinlich auch Linalool. Man verwendet die Öle in der Parfümerie.

Geum.

Gattung der Rosaceae — Rosoideae — Potentilleae — Dryadineae.

I Geum urbanum L. Heimisch in Europa, Asien und dem nordwestlichen Amerika (angeblich auch in Australien).

Verwendung findet das Rhizom *Radix s Rhizoma Caryophyllatae*. *Radix Gei.* — *Nelkenwurz*, *Benediktenwurz*, *Benedikten-Nägelnwurz* — *Sonche de benoitte* (Gall.).

Beschreibung. Es ist über fingerlang, ringum bewurzelt, an dem verdickten oberen Ende mit Stengelresten, sehr hart. Der Querschnitt lässt ein sternförmiges Mark, einen gelblichen, von breiten Markstrahlen durchbrochenen Holzkörper und eine schmale Rinde erkennen. Im Parenchym Oxalatdrüsen. Frisch nach Nelken riechend, trocken geruchlos. Geschmack herbe und bitter.

Bestandtheile. 42 Proc Gerbstoff (nach anderer Angabe 3 Proc), Bitterstoff, Stärke, 0,04 Proc ätherisches Oel, nach Nelken riechend.

Einsammlung. Im Frühjahr. **Anwendung.** Als Adstringens.

Tinctura Caryophyllatae wird aus 1 Th zerschnittener Nelkenwurz und 5 Th verdünntem Weingeist bereitet.

II Geum rivale L. liefert *Radix Caryophyllatae aquatica* (Water avens).

Ginseng.

I Die Ginseng-Wurzel. — *Radix Ginseng Radix Ninsi* stammt von *Panax Ginseng* C A Meyer (Araliaceae — Araliaceae), in China und Korea wild und kultivirt, in Japan, neuerdings auch in Nordamerika nur kultivirt.

Beschreibung Die Wurzel ist weisslich, schlank rübenförmig, oben mit dem kopffartig abgesetzten Axenrest, nach unten in einige dickere Aeste getheilt, so dass eine entfernt menschenähnliche Gestalt zu Stande kommt Die Wurzel erreicht die Dicke von 2,5 cm Sie zeigt im Bau nichts Auffallendes, in der Rinde schützogene Sekretbehälter, die Stärke des Parenchyms ist verkleinert, da man die Wurzel gewöhnlich brüht, wodurch sie halb durchscheinend wird

Bestandtheile. Panakolin $C_{41}H_{82}O_{21}$, von unbekanntem chemischen Charakter

Anwendung Die Droge geniesst in China einen ausserordentlichen Ruf als Universalmittel und speciell als Aphrodisiacum, zu dem vielleicht die menschenähnliche Gestalt der Wurzel Veranlassung gegeben hat. — Da die in Asien gewonnene Droge nicht den Bedarf deckt, so führt man aus Amerika die kürzere, runzlige, dicker rübenförmige Wurzel von *Panax quinquefolius* L (*Radix Ginseng americana* — Kraftwurzel — Red berry) ein, die aber als weit weniger werthvoll gilt (Vergl auch Senega) Man kultivirt die Pflanze auch für diesen Zweck Sie enthält einen wenig charakterisirten Körper Panquilon, der mit H_2SO_4 roth wird. Der echten Ginsengwurzel substituirt man zuweilen die Wurzel des in Korea heimischen *Sium Ninsi* L

II In Nord-Amerika heisst die kniglige Wurzel von *Panax trifolius* L Dwarf Ginseng.

Glechoma.

Gattung der Labiatae — Stachyoidae — Nepetaceae.

Glechoma (Glechoma) hederacea L. Heimisch in Europa und dem nördlichen Asien, in Amerika verwildert. Kriechend mit eiförmig rundlichen, gekerbten Blättern Blüthen infolge von Gynodiozie gross- und kleinblüthig Kelch 5zählig, die zweiflippige Krone mit flacher Oberlippe, die Antheren der Staubblätter paarweise in ein Kreuz gestellt Auf den Blättern kurze einzellige und mehrzellige Gliederhaare, ausserdem Drüsenhaare mit kleinerem, 1—2zelligem und solche mit grosserem, 8zelligem Kopf — Das blühende Kraut liefert

Herba Hederaceae terrestris (Erganzb) — Gundermann. Gudelrebe. Donnerrebe. Erdepheu. — *Lierre terrestre* (Gall) — Grund-ivy.

Bestandtheile Aetherisches Oel 0,06 Proc, Fettsäure bei $53^{\circ}C$ schmelzend, 0,96 Proc, Kautschuk 0,38 Proc, Wachs 0,66 Proc, Glukose 2,49 Proc, Saccharose 0,40 Proc, Gerbstoff 2,64 Proc, Asche 15,90 Proc etc Das ätherische Oel ist von dunkelgrüner Farbe, sein spec Gewicht ist = 0,925

Einsammung. Im April und Mai 5 Th. frisches Kraut geben 1 Th. trocknes

Anwendung. Als Heilmittel ist Gundermann veraltet In den Apotheken wird er als Hausmittel gefordert In Amerika gegen Fieber, Brechreiz etc verwendet

Tisana de folio Glechomae (Gall) *Tisane de lierre terrestre* Wie *Tisana Buchu* Gall (S 511) zu bereiten

Sirupus de Glechoma (Gall) *Sirup de lierre terrestre* Wie *Sirupus Chamomillae* Gall (S 716) zu bereiten

Herbae hechicae.
Brust- und Lungenkränker
Rp *Herbae Hederaceae terrestris*
Herbae Veronicae
Folior Furtariae
Radix Licoritiae
Stipt. Dulcamara $\Delta \Delta$ 20,0.

Mixtura antiscarrhalis GALLIOT.
Rp *Infusi Hederaceae terr* 200,0
Gummi Ammoniaci 2,0
Vitellus ovor duor 50,0
Sirupi Aurantii flor 50,0
Extracti Opit 0,1
Stündlich einen Esslöffel

	<i>Potio pulmonalis</i> Glöckn.	
Rp	Herb. <i>Hederæ terr.</i>	
	Fol. <i>Thaëe</i> Chinens. 42	100
	Florum <i>Verbæ</i>	50
	Rhizom <i>Iridis flor.</i>	35
	Aquæ <i>furvæ</i>	225,0
Zur Schließigkeit fügt man hinzu		
	Sirup <i>Aurantii flor.</i>	800
	Sirup <i>Balsami tolu.</i>	150
	Spiritus <i>Sacchari</i> (Rum)	800
	Tinctur <i>Cinnamomi</i>	1,0
In 24 Stunden zu verbrühen		
	<i>Species cruciatæ Hispanicæ</i>	
	Spanischer Kreuzthée	
Rp	<i>Tractus Anisi stallati</i>	
	" <i>Foeniculi</i>	42 25,0
	" <i>Anisi vulgaris</i>	30,0
	" <i>Corandæ</i>	10,0
	<i>Cortic. Cinnamom.</i>	25,0
	<i>Caricorum succat.</i>	50,0

Flor <i>Rheodæ</i>	20,0
Herb. <i>Hederæ terr.</i>	
" <i>Hepaticæ</i>	42 100,0
Fol. <i>Parianæ</i>	80,0
Rhizom <i>Chinæ</i>	
" <i>Gelugus</i>	
" <i>Calamæ</i>	42 50,0
" <i>Indis flor.</i>	70,0
Radices <i>Lequiri</i>	60,0
" <i>Sarsaparill.</i>	20,0
Rhizom <i>Gammouis</i>	100,0
" <i>Caricæ ariz.</i>	
Ligni <i>Sassafras</i>	
Fruct. <i>Ceratonis</i>	42 50,0
<i>Passular minor</i>	5,0
<i>Cornu Cervi raspat.</i>	70,0
Flor <i>Chamomillæ Rom.</i>	100,0
" <i>lunulæ</i>	30,0

Wird in cylindrischen Packeten zu 90,0 und 450,0 g abgegeben.

Glycerinum.

I Glycerinum (Aust. Brit. Germ. Helv. U.-St.) *Glycérine officinale* (Gall.) *Glycerina*. Oelsüss SCHEELE'sches Süß. Lipolyoxydhydrat, Glycerioxydhydrat. $C_3H_5(OH)_3$ Mol. Gew. = 82

Handelsarten. Das Glycerin wird in grossen Mengen bei der Verseifung der Fette mittels Alkalkalien (Saponifikationsglycerin) und bei der Spaltung der Fette mittels überhitzten Wasserdampfes zum Zwecke der Gewinnung der Fettsäuren gewonnen. Im Handel unterscheidet man 1) Roh Glycerin, das durch Verdampfen der Seifenlaugen gewonnene Glycerin, eine braune zähe Masse, welche noch stark verunreinigt ist. 2) Raffinirtes Glycerin. Dieses ist aus dem Rohglycerin durch Behandlung mit Chemikalien (ohne Destillation) erhalten, z. B. wird es mit Baryumcarbonat zur Entfernung der Schwefelsäure, mit Oxalsäure zur Entfernung des Kalks behandelt und behufs Entfärbung über Kohle filtrirt. Diese Sorte kann zum pharmaceutischen Gebrauche nicht verwendet werden. 3) Destillirtes Glycerin, welches durch überhitzten Wasserdampf überdestillirt worden ist. Diese Sorte wird, um sie farblos und blank zu machen, noch über Kohle filtrirt, abermals destillirt und stellt alsdann das Glycerin der Pharmakopöen dar.

Indessen sind die officinellen Sorten nicht absolut, 100procentiges Glycerin, sondern sie enthalten wechselnde Mengen Wasser.

Eigenschaften. A. Des absoluten Glycerins. Das absolute oder wasserfreie Glycerin ist eine farblose, dickflüssige, sehr hygroskopische Flüssigkeit vom spec. Gew. 1,269. — Es erstarrt, besonders wenn es häufigen Erschütterungen ausgesetzt wird, bei $-8^{\circ}C$ zu einer farblosen Krystallmasse. Die Krystalle sind sehr hygroskopisch und schmelzen bei $+20-21^{\circ}C$. Trägt man einen Glycerinkrystall in stark abgekühltes Glycerin ein, so erstarrt dieses sofort zu einer zusammenhängenden Krystallmasse. Im übrigen besitzt das absolute Glycerin die Eigenschaften des folgenden.

B. Die officinellen Glycerine. Diese sind, wie schon erwähnt, Glycerine mit verschiedenem Gehalte an Wasser. Dem entsprechend ist das spec. Gewicht nach den verschiedenen Pharmakopöen ein verschiedenes.

	Austr.	Brit.	Gall.	Germ.	Helv.	U.-St.
Spec. Gewicht bei $15^{\circ}C$	1,25	1,26	1,262	1,235—1,235	1,235—1,235	$\geq 1,25$
Gehalt an absolut. Glycerin in Proce.	98	96	90	84—87	85—87	≥ 95

Germ. Sirupartige, klare, farblose, geruchlose Flüssigkeit von eigenthümlich süßem Geschmack. Es lässt sich, ohne zu erstarren, auf $-40^{\circ}C$ abkühlen (wasserfreies Glycerin erstarrt bei $-8^{\circ}C$). Unter normalem Drucke siedet es unter theilweiser Zersetzung in Acrolein und Bildung von Polyglyceriden bei $290^{\circ}C$, unter vermindertem Drucke ohne

Zersetzung bei erheblich niedriger Temperatur, doch verdampft es schon bei 100° C nicht unbedeutend. Ebenso ist es mit Wasserdämpfen flüchtig, besonders leicht aber, wenn die selben überhitzt sind, s. Darstellung. Glycerin ist mit Wasser, Weingeist und Aetherweingeist in allen Verhältnissen mischbar, nicht mischbar dagegen ist es mit Aether, Chloroform, Benzin, Schwefelkohlenstoff, fetten und ätherischen Ölen. Glycerin ist nicht leicht entzündlich, doch sind seine Dämpfe brennbar, mittels eines Dochtes kann man Glycerin in Lampen etc. brennen, die Glycerinflamme ist nicht leuchtend. Glycerin ist ein ausgezeichnetes Lösungsmittel für viele anorganische und organische Stoffe. Es löst einige Metallhydroxyde, z. B. Bismuthhydroxyd, Kupferhydroxyd, verhindert daher deren Fällung durch atzend Alkalien aus den betreffenden Salzlösungen. Ferner löst es Phenole, Alkaloide u. a. m.

Eine wichtige Eigenschaft des kochenden Glycerins ist seine Eigenschaft, beglühendes Wasser aufzubrechen, es ist hygroskopisch. Darauf ist zurückzuführen der Umstand, dass unverdünntes Glycerin die Gewebe des thierischen Körpers (z. B. die Haut) reizt, weil es ihnen Wasser entzieht, ferner die Eigenthümlichkeit, dass Glycerinoffenen sich immer feucht anfühlen, und dass beim Neigen derselben aus der Gegend zwischen Hals und Stopfen immer einige Tropfen stark verdünntes Glycerin abfließen. Auch seine Anwendung als Konservierungsmittel für anatomische Präparate ist darauf zurückzuführen, dass es den Geweben Wasser entzieht, somit Fäulnis unmöglich macht.

Spec. Gewicht der Mischungen aus Wasser und Glycerin bei 12–14° C.
(nach LENZ)

Proc. Glycerin	Spec. Gewicht	Proc. Glycerin	Spec. Gewicht	Proc. Glycerin	Spec. Gewicht	Proc. Glycerin	Spec. Gewicht	Proc. Glycerin	Spec. Gewicht	Proc. Glycerin	Spec. Gewicht	Proc. Glycerin	Spec. Gewicht	Proc. Glycerin	Spec. Gewicht
100	1,269	85	1,229	71	1,191	57	1,150	43	1,112	29	1,074	15	1,037		
99	1,266	84	1,226	70	1,188	56	1,148	42	1,110	28	1,071	14	1,034		
98	1,263	83	1,223	69	1,185	55	1,145	41	1,107	27	1,068	13	1,032		
97	1,261	82	1,221	68	1,182	54	1,143	40	1,104	26	1,066	12	1,029		
96	1,258	81	1,218	67	1,179	53	1,140	39	1,101	25	1,063	11	1,027		
95	1,255	80	1,215	66	1,176	52	1,137	38	1,098	24	1,060	10	1,024		
94	1,253	79	1,212	65	1,173	51	1,134	37	1,096	23	1,058	9	1,022		
93	1,250	78	1,210	64	1,170	50	1,132	36	1,093	22	1,055	8	1,019		
92	1,247	77	1,207	63	1,167	49	1,129	35	1,090	21	1,052	7	1,017		
91	1,245	76	1,204	62	1,164	48	1,126	34	1,088	20	1,049	6	1,014		
90	1,242	75	1,201	61	1,161	47	1,123	33	1,085	19	1,047	5	1,012		
89	1,239	74	1,199	60	1,158	46	1,121	32	1,082	18	1,044	4	1,009		
88	1,237	73	1,197	59	1,155	45	1,118	31	1,079	17	1,042	3	1,007		
87	1,234	72	1,194	58	1,153	44	1,115	30	1,077	16	1,039	2	1,004		
86	1,231											1	1,002		

Beim Ueberhitzen unter gewöhnlichem Druck zerfällt das Glycerin in Wasser und Akirolein. Diese Spaltung tritt besonders leicht ein beim Erhitzen von 1 Th Glycerin mit 2 Th Kaliumbисульфат, worauf der qualitative Nachweis des Glycerins sich gründet. Durch Einwirkung von Schwefelsäure und Salpetersäure in der Kälte wird Glycerintrinitrat (Nitroglycerin) gebildet. Durch Erhitzen mit Kaliumpermanganat wird es zu Oxalsäure oxydirt.

Kaliumpermanganat, Chlorsäure, Chromsäure und ähnliche oxydirende Agentien wirken auf Glycerin sehr energisch, bisweilen unter Entzündung ein, man vermeidet es daher, diese Substanzen mit unverdünntem Glycerin zusammenzumischen.

Obgleich Glycerin eine sehr beständige Substanz ist, so lässt sie sich doch vergären. Durch ein Ferment, welches dem Heu durch Wasser entzogen werden kann, vergährt eine wässrige Glycerinlösung zu Buttersäure, durch Bierhefe zu Propionsäure.

Prüfung. Das in den Apotheken vorrätig gehaltene Glycerin sollte vor allem sorgfältig auf seine physikalischen Eigenschaften geprüft werden, was um so nöthiger ist, als viel „künstlich appetirtes“ Glycerin in den Handel gelangt. Es sei farblos,

klar, blank, ohne Geruch, neutral und besitze das vorgeschriebene spec Gewicht Um auf Farblosgkeit zu prüfen, betrachte man das Glycerin in grosserer Schicht in einem weissen Glase, welches man auf eine weisse Unterlage stellt Es muss al-dann eben farblos aussehen Sorten, welche duster oder grünlich oder bläulich aussehen, sind ursprünglich gelbliche Sorten, welchen zur Verdeckung des gelben Farbtones ein blauer Farbstoff (Methylenblau oder Methylviolett) zugesetzt worden ist Die chemischen Prüfungen führt man wie folgt aus

1) Das mit einem gleichen Volumen Wasser verdünnte Glycerin sei gegen rothes wie gegen blaues Lackmuspapier (besser noch gegen Lackmurstinktur) indifferent (Alkalien, Säuren) 2) Wird 1 cem Glycerin mit 3 cem Zinnchloridlösung versetzt, so darf im Verlaufe einer Stunde eine Färbung nicht eintreten (Arsen, auf dessen Vorkommen im Glycerin Hagen, ferner E JARVIS aufmerksam machte) 3) Man bereite eine Lösung von 10 Th Glycerin und 50 Th Wasser In 10 cem derselben sollen weder durch Schwefel wassersstoffwasser (Braunfärbung = Kupfer, Blei) noch durch Baryumnitratlösung (weisser Niederschlag = Baryumsulfat) oder Calciumchloridlösung (weisser Niederschlag = Calcium oxalat, von der zur Reinigung benutzten Oxalsäure herrührend) Aenderungen erzeugt werden Durch Silbernitratlösung soll höchstens opalisirende Trübung erfolgen, daher sind Spuren von Chloriden zuzulassen 4) Erhitzt man etwa 5 cem Glycerin in einem Schälchen aus Porcellan oder Platin zum Sieden und zündet die Dämpfe an, so verbrenne es vollständig bis auf einen dunklen Anflug, der bei stärkerem Erhitzen verschwindet Dieser dunkle Anflug lässt sich bei jedem Glycerin beobachten, weil bei dem Erhitzen eine geringe Zersetzung des Glycerins erfolgt. Reichliche, schwerverbrennliche Kohle wurde auf Kohlehydrate (Zucker) hinweisen, ein unverbrennlicher Rückstand wurde von anorganischen Salzen herühren, welche allerdings schon durch die vorhergehende Prüfung gerundet sein müssten 5) Vermischt man 5 cem Glycerin mit 5 cem Ammoniakflüssigkeit und 5 Tropfen Silbernitratlösung, so darf die Mischung bei gewöhnlicher Temperatur innerhalb 15 Minuten keine dunkle Färbung annehmen (Akrolein, Ameisensäure) 6) 1 cem Glycerin darf, mit 1 cem Natronlauge erwärmt, sich weder färben (gelbe bis braune Färbung = Traubenzucker) noch Ammoniakgeruch entwickeln (Ammoniaksalze), und mit verdünnter Schwefelsäure erwärmt einen unangenehmen ranzigen Geruch (nach niederen Fettsäuren, z B Buttersäure, Capronsäure, s Darstellung) nicht abgeben — Versetzt man 1 cem Kupfersulfatlösung (1 = 20) mit 5 cem Glycerin und 5 cem Natronlauge, so erhalte man eine klare, tiefblaue Lösung, aus welcher sich beim Erhitzen rothes Kupferoxydul nicht abscheiden darf

Aufbewahrung. Wegen der schon erwähnten hygroscopischen Eigenschaften des Glycerins benutze man für die Standflaschen in der Officin Glasstopfen mit Rinnen Die Gefässe stelle man auf Porcellanteller Es empfiehlt sich, nach dem Gebrauche Hals und Stopfen sauber abzuwischen Will man ein Glycerinstandgefäss so abwaschen, dass es sich nicht mehr feucht anfühlt, so muss dies mittels Spiritus geschehen — Sollte eine Filtration des Glycerins nöthig sein, so erfolgt dieselbe am besten in einer Wärme von 50–60° C, bei grösseren Mengen mit Hilfe eines Warmwassertrichters

Anwendung. Glycerin hat keine besonderen Heilkräfte Es wirkt allerdings gährungs- und säulnsewändig und hat die Eigenschaft, Fermente zu lösen und deren Wirkung zu konserviren Seine medicinische Anwendung verdankt es seiner Eigenschaft hygroscopisch zu sein und nicht einzutrocknen Aeusserlich benutzt man es namentlich als reizmilderndes, deckendes Mittel bei Erkrankungen der Haut, doch beachte man, dass unverdünntes Glycerin stark reizt Im Handverkaufe suche man daher zweckmässig ein mit 30 Proc. Rosenwasser verdünntes Glycerin einzuführen Innerlich früher als Ersatz des Zuckers bei Diabetes, wo es aber heute durch das Saccharin und Dalcin verdrängt ist — Glycerin einschliessende Suppositorien sind seit 1888 im Gebrauche

In der Technik ist seine Verwendung eine ganz enorme Die grössten Mengen werden verbraucht zum Füllen der Gasuhren und zur Dynamitfabrikation. Mit Bleioxyd giebt Glycerin einen allmählich erhärtenden Kitt.

Sabe's Glycerin **Price-Patent-Glycerin** sind sehr reine Sorten eines konzentrierten Glycerins und angeblich (!) aus kristallisiertem Glycerin hergestellt

Glycerin-Suppositorien Die Verwendung der Glycerin-Suppositorien beruht auf der Erkenntnis, dass die Einführung von 1–2–3 g konzentriertem Glycerin in den Mastdarm, wahrscheinlich infolge der wasserentziehenden Wirkung des Glycerins, peristaltische Bewegungen des Dickdarms auslöst, welche zu einer Stuhlentleerung führen. Man hat versucht, das Glycerin zu diesem Zweck in verschiedene Formen zu bringen.

Kakaobutter-Suppositorien mit Glycerin Boas hat zuerst die Saurer'schen Deckelzapfen aus Kakaobutter mit Glycerin gefüllt und in dieser Form angewendet. Diese sind später von LUTZ vervollkommen worden. Die vollkommensten Suppositorien dieser Art sind die von KUMMER, welche besonders dünne Wandungen haben, so dass ein rasches Schmelzen der Kakaobutter und ein rascher Erguss des Glycerins erfolgt. Zur Herstellung der Hohl-Suppositorien aus Kakaobutter (welche käuflich bezogen werden können) bedarf es besonderer Suppositorien-Pressen.

Glycerin-Suppositorien mit Seife Zuerst von E. DITTEICH dargestellt. 1) DITTEICH 10 Th. besonders harter dialysierter Stearinsäure werden in heissem Wasser gelöst, die Lösung mit 90 Th. Glycerin vermischt und im Dampftrichter filtriert. Das Filtrat wird auf 100 Th. eingedampft und in Formen gegossen. 2) Suppositoria cum Glycerino (Hamb. Vorsch.) 9,5 Th. Sapo medicatus werden im Wasserbade in 90,5 Th. Glycerin unter Verminderung der Schaumbildung gelöst und die Masse kurz vor dem Erkalten in Formen gegossen. 3) Suppositoria Glycerini (U. St.) Man löst unter Erwärmen 3 Th. krystall. Natriumkarbonat in 60 Th. Glycerin, fugt 5 Th. Stearinsäure hinzu und giesst, nachdem die Verseifung erfolgt ist und die Kohlensäureentwicklung aufgehört hat, die halb erkaltete Masse in Formen.

Glycerin-Gelatine-Suppositorien. Von HROK empfohlen. 1 Th. Gelatine, 1 Th. Wasser, 3–4 Th. Glycerin. Man lässt die Gelatine mit dem Wasser quellen, giebt das Glycerin zu, dampft auf 5 bzw. 6 Th. ein und giesst in Formen. Diese Suppositorien sind elastisch und müssen vor der Einführung mit etwas Glycerin oder Öl bestrichen werden.

Enule heißen von BURROUGS WELLCOME & Co. London in den Handel gebrachte Glycerin Rectal Suppositorien. Dieselben bestehen aus 95 Proc. Glycerin und 5 Proc. Seife.

Mikroklusma Die mit OELTMANN's Purgatif erzielten günstigen Erfolge führten schliesslich zu der Erkenntnis, dass die Einführung von 4–5 g Glycerin per rectum bei Erwachsenen, von 2–3 g bei Kindern genügt, um Stuhlentleerung zu erzeugen. Seitdem bezeichnet man die Applikation solcher Glycerinnengen per clyisma als „Mikroklusma“. Man führt das Glycerin mittels einer kleinen Zinnspritze ein.

Ediromy. Universalmittel gegen Hämorrhoidalleiden und Verstopfung von verw. Frau Dr. LASKOWSKA-Breslau. Lösung von 0,5 Extractum Belladonnae in 100 0 Glycerin. Die Anwendung erfolgt als Clyisma mittels einer beigegebenen Zinnspritze. B. FISCHER.

HAGGARD'S Stoolpromotor. Rp. Corticis Frangulae 10,0, Kali carbonici 3,0, Natrii chlorati, Natrii sulfurici aa 2,5, Olei Anisi gtt. V, Spiritus Vin. 50,0, Aquae destillatae 200,0. Man digeriert 2 Tage, filtriert und setzt zu Glycerin q. s. ad 1 Liter. Zum Mikroklusma 4,0 g für Erwachsene, 2–3,0 g für Kinder.

OELTMANN'S Purgatif, ein Mikroklusma, dessen wahre Zusammensetzung noch nicht feststeht. Nach dem Fabrikanten sollen die Fluidextrakte von Allium, Frangula, Nicotiana den Hauptbestandtheil ausmachen. Diese Angaben sind bestimmt falsch. Nach GÜLDERSTEDEN-BEGLING soll es nichts anderes als rohes Glycerin sein.

H. †† Nitroglycerinum Glycerinum trinitricum. Glycerintrinitiat. Glonoin. Angioneurosin. $C_3H_5(NO_2)_3$. Mol. Gew. = 227.

Unter dem wissenschaftlich unzutreffenden Namen „Nitroglycerin“ wird der neutrale Salpetersäure-Ester des Glycerins verstanden.

Darstellung. Man mischt 100 Th. wasserfreies Glycerin mit 3 Th. Schwefelsäure (von 66° B.) und trägt diese Mischung allmählich in kleinen Portionen (!) in ein erkaltetes und durch sorgfältige Kühlung mittels Eis stets kalt gehaltenes Gemisch von 230 Th. Salpetersäure (48° B.) und 300 Th. Schwefelsäure (66° B.) ein. Nach dem jedesmaligen Eintragen einer Portion der Glycerinmischung mischt man die Reaktionsflüssigkeit durch sanftes Schwenken gut durch. Nach dem Eintragen der letzten Portion wartet man 10–15 Minuten und giesst dann das Reaktionsgemisch in sein sechsfaches Volumen kaltes

Wasser Das gebildete Nitroglycerin scheidet sich als schweres Oel ab. Es wird solange mit destillirtem Wasser gewaschen, bis es keine saure Reaction mehr zeigt. Alsdann wird es gesammelt und im luftverdünnten Raume über Schwefelsäure bis zur Entfernung jeder Spur von Feuchtigkeit getrocknet.

Die Darstellung kleinerer Mengen von 20–30 g, wie sie für den pharmaceutischen Gebrauch erforderlich sind, ist mit Gefahr nicht verbunden, wenn man die angegebenen Bedingungen einhält. Wesentlich ist namentlich, dass man für ausgezeichnete Kühlung Sorge trägt. — Das Auftreten massenhafter röthbrauner Dämpfe zeigt an, dass die Salpetersäure oxydirend wirkt und in diesem Falle kann leicht freiwillige Explosion erfolgen, welcher man durch gute Kühlung oder durch Zugabe von viel (!) Wasser vorzubeugen haben würde.

Eigenschaften. In reinem Zustande ist es eine völlig farblose, ölige, geruchlose Flüssigkeit. Erwärmt jedoch besitzt es einen stechenden Geruch, im Geschmack nähert es sich dem Glycerin, schmeckt aber etwas pikanter wie dieses. 1 g löst sich in etwa 800 ccm Wasser, in 4 ccm absolutem Alkohol oder in 10,5 ccm Spiritus (0,846). In jedem Verhältniss ist es löslich in Aether, Chloroform, Eisessig, wenig oder gar nicht löslich dagegen in Glycerin. Auch in fetten Oelen ist es nicht unbeträchtlich löslich. Das spec. Gew. beträgt 1,60.

Eine der wichtigsten Eigenschaften des Nitroglycerins ist seine leichte Zersetzlichkeit. Durch Schlag, Stoss oder plötzliches Erwärmen auf etwa 200° C explodirt es mit ungeheurer Gewalt. Bei –20° C erstarrt es in langen Nadeln, in diesem festen Zustande explodirt es noch leichter als im flüssigen.

Indessen kommt es auch vor, dass Nitroglycerin ohne wahrnehmbare äussere Ursache, also freiwillig explodirt. In der Regel schreibt man diese freiwilligen Zersetzungen der mangelhaften Reinheit der Präparate zu. Aus diesem Grunde empfiehlt es sich das Nitroglycerin in den Apotheken überhaupt nicht im unverdünnten Zustande, sondern in alkoholischer oder ölgiger Lösung (mit Mandelöl) im Verhältniss 1:10 oder 1:100 vorrätig zu halten.

Prüfung. Es sei farblos, in der Kälte geruchlos. Wasser, welches mit Nitroglycerin geschüttelt wurde, reagire nur schwach sauer und gebe mit Baryumchlorid keinen Niederschlag (Schwefelsäure).

Aufbewahrung. Niemals in Substanz, sondern stets nur in alkoholischer oder ölgiger Lösung (mit Mandelöl). Die Lösungen sind vor Licht geschützt an kühlem Ort sehr vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung. Nach HAY ist die Wirkung des Nitroglycerins darauf zurückzuführen, dass es im Organismus unter Abspaltung von salpetriger Säure zerlegt wird. Es soll dem Amylnitrit und dem Natriumnitrit analog, aber viel intensiver und nachhaltiger als das erstere wirken. Man giebt es in Dosen von 0,0002–0,0003–0,001, am besten in Pastillenform. TUSSEKNECHT macht von Nitroglycerin, für welches er den Namen Angioneurosin vorschlägt, einen sehr ausgedehnten Gebrauch. Er empfiehlt es bei Angina pectoris, Migräne, Neuralgien, Seekrankheit, einigen Formen von Anämie, besonders des Gehirns. Man beginnt mit ganz kleinen Dosen, z. B. einem halben Tropfen einer 1proc. Lösung und steigt, bis der Patient das Gefühl von Blutandrang, Schwere oder Pulsation im Kopfe hat. So kann man bei Gewöhnung an das Mittel allmählich auf 5–10 Tropfen der 1proc. Lösung steigen.

Tablettae Nitroglycerini. Nitroglycerin-Tabletten. Man löst 0,1 g Nitroglycerin in Aether und mischt diese Lösung gut mit 130 g Chokoladenpulver und 70 g Gummi arabicum pilv. Nach dem Abdunsten des Aethers bildet man mit Wasser eine Pastillennasse und formt daraus 200 Pastillen, deren jede 0,0005 Nitroglycerin enthält.

III Dichlorhydrin α -Dichlorhydrin. $C_2H_4Cl_2$. Mol. Gew. = 129.

Entsteht durch Erwärmen von wasserfreiem Glycerin mit der 2 $\frac{1}{2}$ -fachen Menge Chlorschwefel im Kochsalzbade während mehrerer Stunden: $C_2H_4O_3 + 4SCl_2 = C_2H_4Cl_2O + 2HCl + SO_2 + S$. Die Verbindung wird von der chemischen Fabrik H. FLEMING in

Kalk bei Köln a/Rh dargestellt Farblose und fast geruchlose Flüssigkeit von etwas sirupöser Konsistenz, in etwa 10 Volumen Wasser löslich Spec Gew = 1,396 bei 16° C Siedepunkt 176—177° C

Das Dichlorhydrin ist ausgerechnet durch ein hohes Auflösungsvermögen Es löst z B Kopal und andere harte Harze schon in der Kälte, fein gepulverten Bernstein in der Wärme, desgleichen sehr leicht Nitro Cellulose Da es ausserdem bei den gewöhnlichen Arbeitstemperaturen nicht leicht entzündlich ist, so lässt sich voraussagen, dass es demnächst in der Technik eine Rolle zu spielen berufen ist. Zur Zeit ist es noch nicht aus dem Versuchsstadium heraus

IV Epichlorhydrin C_2H_5ClO . Mol Gew = 92,5

Die Verbindung entsteht, wenn man das vorher besprochene Dichlorhydrin mit etwa der Hälfte gepulvertem Natronhydrat nicht über 180° C erhitzt und wird wie das vorige von H FLEMING in Kalk dargestellt

Farblose, etwas chloroformähnlich riechende, leicht bewegliche Flüssigkeit Spec Gew = 1,191 bei 15° C Siedepunkt 117° C Auch diese Verbindung zeichnet sich durch ein hohes Lösungsvermögen gegenüber Harzen, Nitro Cellulose u. dergl aus Von seiner künftigen Verwendung gilt das für das Dichlorhydrin Gesagte

V Unguentum Glycerini (Austr Germ Helv) 1) Austr 4 Th Starke werden

mit 60 Th Glycerin gemischt und im Dampfbade allmählich erwärmt, bis eine durchscheinende Masse entstanden ist 2) Helv Aus 7 Th Starke und 98 Th Glycerin in gleicher Weise wie Austr zu bereiten 3) Germ Man mischt 10 Th Weizenstarke mit 100 Th Glycerin und 15 Th Wasser, dann setzt man eine Anreibung von 2 Th feinem Tragantpulver und 5 Th Spiritus (90 Vol Proc) hinzu und erhitzt im Wasserbade, bis eine gleichmässige Gallerte entstanden ist Glycerinum Amyli (Brit) Amyli 20,0, Glycerini 180 ccm, Aquae 80 ccm, wie Austr zu bereiten Glyceritum Amyli (U-St) Amyli 10,0, Aquae 10,0, Glycerini 80,0, wie Austr zu bereiten

Antifenserschwelss. Glycerini 1,0, Spiritus diluti (60 Proc) 10,0 Parfum ad libitum

Antisudorin Gemisch aus Salicylsäure, Borsäure, Citronensäure, Glycerin, Spiritus dilutus und Aetherarten

BYRNE'S Handbalsam. Mischung von Glycerin, Perubalsam und Melissenöl, gegen aufgesprungene Hände und zur Pflege der Hände B FISCHER

Brillantine Toilettenmittel I Glycerini 10,0, Spiritus, Aquae destillatae aa 100,0, Parfum ad libitum II Olei Ricini 6,0, Saponis medicati 2,0, Benzoe pulv 2,0, Spiritus 200,0, Olei Rosae gtt 1

Brillantina, Mittel, um den Narben des Oberleders geschmeidig zu machen Aquae 1000,0, Sacchari 200,0, Spiritus 500,0, Glycerini 1000,0

Crème Iris Toilettenmittel BORACUS 0,5, Talci veneti 2,0, Zinc oxydati 10,0, Unguenti Glycerini 87,5, Tuberosenextrakt q s B FISCHER

Glycolacium. Glycerin Eine aus 1 Theil Furfur Amygdalarum, 2 Th Glycerin und 6 Th Oleum Olivarum hergestellte Paste, als Verbandmittel und Salbengrundlage empfohlen.

Glycerin-Gelatine zum Einschliessen mikroskopischer Präparate nach KAISER Man weicht 1 Th Gelatine in 6 Th. Wasser ein, gibt 7 Th Glycerin zu, in welchem 0,14 Th konc Kohlensäure gelöst ist, und löst durch Erwärmen im Wasserbade Man filtrirt durch Glaswolle, welche kurz vorher mit heissem Wasser ausgewaschen ist

Glycerin-Jelly. Glyceringallerte für die Hände (engl Specialität) 8,5 Gelatine werden in 180,0 Rosenwasser eingeweicht Man löst im Dampfbade, lässt erkalten, setzt den Schnee von 20,0 Eiweiss hinzu und erhitzt wieder Die nach dem Absetzen durchgeseigte Flüssigkeit wird mit einer Lösung von 0,75 Salicylsäure und 180,0 Glycerin versetzt, im Heisswassertrichter filtrirt und mit Rosenöl parfümirt

Glycerin-Kerzen 5 Th. Gelatine, 20 Th Wasser, 25 Th Glycerin Der warmen Lösung fügt man zu eine Lösung von 2 Th Tannin und 10 Th Glycerin, erwärmt bis zur Klärung und giesst in Kerzenformen mit Docht aus Diese Kerzen sollen wie Stearin-kerzen, auch geruchlos, verbrennen (?)

Glycerinmilch Man versteht hierunter entweder eine Lanolin Glycerin Emulsion, oder eine Mischung von etwa 3,0 g Zinkoxyd, dem Weissen von einem Ei, 70,0 g Glycerin und Wasser q s ad 100,0 g. Oder auch eine Mischung von Stärke, Zinkoxyd und Glycerin Glycerin-Pomade Adipis 6 lg, Sobi taurini 1 lg, Glycerini 300,0, Cerae flavae 100,0, Olei Ricini 100,0, Olei Citri 128,0, Olei Bergamottae 60,0, Olei Caryophyllorum 40,0 Glycerin-Sichel Französische Specialität, Toilettenmittel Eine parfümierte Mischung aus gleichen Theilen Glycerin und Li Weiss

Glycerinum sulfuosum — SCHOTTIG Ein mit schwefeliger Säure gesättigtes Glycerin Wird durch Emuliren von schwefeliger Säure in eine Mischung von 90 Th Glycerin und 10 Th Wasser erhalten Es soll 10 Proc SO₂ enthalten

Glycerinum Vitelli (Glycerin-Sichel) Rp Vitelli Ovi 45,0 g, Glycerini 55,0 Musce

Glysapolum — GOLDNER Mischung aus Seife, Glycerin, Paraffin, Citronensäure und Alkohol gegen Seborrhoea capitis

Kali-Crème. Farblose, mit Rosenöl parfümierte Flüssigkeit aus Wasser 60,7, Glycerini 37,1, Natrii carbonici anhydrici, Kali carbonici aa 2,2 B FICHLER

Leverin, ein Kosmeticon Triganthas 15,0, Glycerini 100,0, Acidi salicylici 1,0, Spiritus q s ad solutionem Aquae fervidae 400,0 Man bereitet durch Erhitzen in einer Umrühren eine Salbe und parfümiert diese mit Jasmin und Maiglöckchen

Mikrobomort. Mischung aus Glycerin und Karbolsäure aa

Mittel gegen schweisige Hände Boracis, Acidi salicylici aa 15,0, Acidi borici 5,0, Glycerini, Spiritus diluti aa 60,0 Dreimal täglich einzurublen

Oculustro Mittel gegen das Beschlagen der Brillengläser Ist eine Olein-Kaliumseife mit 30 Proc Glycerin und etwas Terpentinöl

Sinnsosvs Lotion gegen Taubheit Ist Glycerin mit geringem Zusatz von Alkohol und Aether

Stempelkissen. Flüssigkeit zum Befeuhen derselben Gummi arabici 250,0, Aquae 150,0, Glycerini 850,0, Syrupi Sacchari 250,0 In 500 g dieser Flüssigkeit löse man 50,0 g einer wasserlöslichen Anilinfarbe

Styroglycerit, gegen aufgesprungene Hände Tincturae Benzoe composatae 4,0, Glycerini 8,0, Saponis kalini 1,0, Aquae Rosae 16,0

Glyceritum Acidi tannici (U-St.)

Rp Acidi tannici 20,0
Glycerini 80,0

Glycerinum cosmeticum

Rp Tincturae Benzoe 0,5
Aqueae Rosae 1,0
Spiritus 8,5
Glycerini q s ad 50,0

Zum Einreiben der Haut nach jedesmaligen Waschen

Glycerinum iodatum canalicum HENNA.

Rp Jodi
Kali iodati aa 25,0
Glycerini 50,0

Glycerinum lacto-carbolium Dr. BOETTCHER

Fp I II III
Acidi carbolici 1,0 2,0 5,0
Acidi lactici 2,0 4,0 15,0
Glycerini 20,0 20,0 20,0

Zu Atzungen bei Kohlkopftuberkulose

Glycerinum saponatum 50%.

(Form Colonien)

Rp Glycerini 80,0
Saponis stearinici 20,0

Dient als Grundkörper Frisch zu bereiten,

Glycerinum saponatum cum Acido salicylico

(Form Colonien)

Rp Glycerini saponati (80%) 95,0
Acidi salicylici 5,0

Glycerinum saponatum cum Acido salicylico et

Resorcin (Form Colonien)

Rp Glycerini saponati (80%) 90,0
Acidi salicylici 5,0
Resorcin 5,0

Glycerinum saponatum HENNA

Rp Saponis Cocoi 19—20,0
Glycerini 80—90,0

Werden im Dampfbade gelöst und in Formen gegossen.

Glycerinum stearinicum

Rp Saponis stearinici 5,0
Glycerini 95,0

Saure balneo vaporis

Glyceritum Bismuti (Nat. Iorn.)
Liquor Bismuti concentratus

Rp 1 Bismuti Ammonii citrati 270,0
2 Liquoris Ammonii citrati
(sp G = 0,901) q s

3 Glycerini 500 cem.

4 Aquae q s ad 1 Liter

Man reibt 1 mit 250 von 4 und 250 von 3 an, giebt von 2 soviel hinzu, dass Auflösung erfolgt und eine neutrale Flüssigkeit entsteht Dann setzt man den Rest von 3 und von 4 q s zu 1 Liter hinzu.

Glycerinum Gelatinae.

Fp Gelatinae albae 90,0
Glycerini 4,0
Aquae 64,0
Acidi carbolici 1,0

Amerikanisches Mittel auf Brandwunden

Linimentum Plumbi cum Glycerino BOLLE

Rp Plumbi pulverati
Amyli aa 100,0
Glycerini 40,0
Aquae Plumbi q s

ut fiat pasta Gegen trockene, stark juckende Ekzeme.

Pasta Glycerini cum Acido acetico

Rp Glycerini 5,0
Acidi acetici diluti (30 Proc.) 7,0
Knohni 9,0

Syrupus antiphthitiscus FREMY

Rp Syrupi Ferri iodati (0,5 Proc.) aa 100,0
Syrupi Morphini 200,0

Sirapus antiphtholiceus Laccoud		
Rp	Glycerini	100,0
	Aquae destillatae	50,0
	Olei Menthae piper glia	4

Unguentum Boroglycerini		
Boroglycerinsalbe (Hamf Y)		
Rp	Lanolini	50
	Acidi borici	100
	Glycerini	250
	Unguenti Paraffini	600

Glycyrrhiza.

Gattung der Papilionaceae — Galegeae — Astragalinae.

Glycyrrhiza glabra L. Heimisch im Mittelmeergebiet, in Südosteuropa und Vorderasien, kultivirt in Spanien, Südfrankreich, Italien, England, Deutschland, Mahren, Russland, China etc Für den Handel sind besonders die Kulturen in Spanien und in Russland (Wolgadelta, Batum) von Bedeutung Die Pflanze ist in den oberirdischen Theilen krautig die Wurzel ausdauernd, mit zahlreichen fingerdicken, langen Ausläufern, die schuppige Niederblätter tragen, aus deren Achseln neue Schösslinge entstehen Blätter unpaarig 5—8fach gefiedert, die Fiedern oval, stachelspitzig Blüthentrauben kurzer als die Blätter Hülssen meist vieresamig, kahl Die Pflanze bildet mehrere Varietäten, von denen die folgenden wichtig sind a) typica Regel et Herder, liefert das spanische Süßholz, β) glandulifera Regel et Herder, drusig behaart, liefert das russische Süßholz, ist auch sonst am meisten kultivirt Man sammelt die Droge meist von dreijährigen Pflanzen, die russische besteht nemlich gleichmässig aus Ausläufern und Wurzeln, sie kommt geschält in den Handel, die spanische und die meisten anderen so gut wie ausschliesslich aus Ausläufern

! Radix Liquiritiae (Germ Helv Austr) Glycyrrhizae radix (Brit) Glycyrrhiza (U-St) Radix Glycyrrhizae echinatae Russica. — Süßholz. Russische oder geschälte Süßholzwurzel. — Racine de réglisse. Régliste ratissée (Gall.) — Liquorice Root (Brit U-St)

Germ schreibt vor die geschälten Wurzeln und Ausläufer von Gl β glandulifera Helv ungeschälte Ausläufer von Gl glabra aus Spanien und geschälte Wurzeln aus Russland von Gl glabra β glandulifera Austr ungeschälte Wurzeln von Gl glabra und geschälte von Gl echinata (?) als Rad Liquirit mund Brit geschälte Wurzeln und Ausläufer von Gl glabra U-St ungeschälte Wurzel von Gl glabra β und geschälte von var glandulifera Gall Wurzel und Rhizom (Ausläufer) von Gl glabra

Beschreibung Die Pflanze besitzt einen bis 10 cm dicken Wurzelkopf, der oft noch die Reste der Stengel trägt und nach unten die wenig verzweigte, am oberen Ende mehrere cm dicke Wurzel hat Sie sowohl wie die 1—2 cm dicken, geraden Ausläufer sind graubraun, runzlig, im Querschnitt gelb, strahlig, im Holz mit deutlich erkennbaren Gefässen Bruch ziemlich faserig Die Ausläufer haben ein deutliches Mark, das den Wurzeln fehlt, deren Holz auch etwas weniger dicht wie das der Ausläufer ist. — Die ungeschälte Droge besteht zu ausserst aus einer dünnen Korkschicht, die 10—25 Zelllagen dick ist, an die sich ein wenigzelliges Phelloderm schliesst In dem folgenden Parenchym Einzelkristalle aus Oxalat, die von einer Membran umschlossen sind, sie finden sich auch sonst im Parenchym der Droge Dasselbe gilt für die Stärke, deren Körnchen rundlich, spindelförmig, ei-, stabchenförmig, meist einzeln, seltner zu zweien zusammengesetzt sind Sie messen meist 2,5—20,0 μ , selten bis zu 30 μ Die Innenrinde besteht aus breiten Markstrahlen, deren Zellen gross und radial gestreckt sind, in den Baststrahlen derselben fallen die reichlichen Siebröhren auf, die schon in geringer Entfernung vom Centrum zusammengedrückt, dicke, im allgemeinen radial verlaufende Stränge bilden Ferner fallen Bündel stark verdickter, geschichteter Fasern auf, die von Oxalatzellen umkammert sind Dieselben Faserbündel finden sich im Holz, dessen Gefässe einen Durchmesser von 25—170 μ haben, ihre Wände haben leiter- oder netzförmige Verdickung oder rombischo-spaltenförmige Tüpfel (Fig 260)

Für den Nachweis von Süßholz im Pulver kommen in Betracht: Die Stärkekörnchen, die reichlichen Oxalatkristalle und deren Bruchstücke, dann die Fasern, deren Schichtung auch in der Längsansicht deutlich ist, und die Bruchstücke der Gefäßwänden. Ob ein Pulver aus spanischem oder russischem Süßholz hergestellt ist, entscheidet sich durch die Anwesenheit oder Abwesenheit der Korkzellen, da das erste ungeschält, das zweite geschält in den Handel kommt.

Bestandtheile. 6,9—7,0 Proc. (nach Tschmuck 2,5 Proc.) Glycyrrhizin, das saure Ammonsalz der Glycyrrhizinsäure (s. dort), 1,25 Proc. Asparagin, Zucker, Mannit, Farbstoffe, 1,65 Proc. Harz, 3,26 Proc. Proteinstoffe, 6,18—7,58 Proc. Asche. Extraktgehalt des spanischen Süßholz 15,3 bis 27,2 Proc., des russischen 26,4—38,5 Proc.

Zubereitung. Aufbewahrung. Man hält die geschälte, ganze Wurzel, welche im Handverkauf öfter als „Süßholz in Stangen“ verlangt wird, in ausgesuchten, dünneren Stücken vorrätig. Für Theemischungen ist die von den Drogisten in □ Stücken gelieferte, aus sorgfältig nachgeschälter Wurzel hergestellte Speciesform wegen ihres sauberen Schnittes zu empfehlen. Das feine Pulver wird, da die faserige Wurzel sich im Mörser nur schwierig pulvern lässt, am besten aus zuverlässiger Quelle gekauft. Etwaige Verfälschungen sind durch das Mikroskop und durch Einäschern leicht nachzuweisen. Man bewahrt die Wurzel an einem trockenen Orte, das feine Pulver in dicht verschlossenen Gefäßen auf. 100 Th. geschälte Wurzel liefern etwa 90 Th. Pulver.

Anwendung. In Theemischungen oder im Aufguss bei Husten und katarrhalischen Leiden (Säuren, Alkaloide und deren Salze sind dabei zu vermeiden), auch als geschmackverbesserndes Mittel. Das Pulver dient als Bindemittel zu Pillenmassen.

Radix Liquiritiae ammoniata, ammoniirtes Süßholz nennt X. LANDERER eine in Species- oder Pulverform mit Ammoniakgas behandelte Süßholzwurzel, bei welcher der süße Geschmack besonders stark hervortreten soll.

Extractum Liquiritiae (Aust.). Extr. Liquiritiae Radicis (Ergänz.). Extr. Glycyrrhizae (Brit.). — Süßholzextrakt. — *Extrait de réglisse (Gall.).* — *Extract of Liquorice (Ergänz.).* 1 Th. grob zerschnittenes Süßholz wird 48, dann nochmals 12 Stunden mit je 5 Th. Wasser ausgezogen, die Pressflüssigkeiten aufgekocht, auf 2 Th. eingedampft, mit kaltem Wasser verdünnt, filtrirt und zum dicken Extrakt eingedampft. — *Austr.:* Aus zerstoßenem Süßholz wie Extr. Gentianae Austr. (S. 1213) zu bereiten. — *Brit.:* 1 Th. gepulvertes Süßholz (No. 20) wird 24, dann 6 Stunden mit je 2,5 Th. Wasser ausgezogen, die Pressflüssigkeiten aufgekocht und zu einem weichen Extrakt eingedampft. — *Gall.:* Wie Extract Gentianae Gall. (S. 1213). — E. DIETRICH lässt 1 Th. geschnittenes Süßholz grob pulvern, 12 Stunden mit 3 Th. kaltem, dann 1 Stunde mit 2 Th. heissem Wasser ausziehen, die Auszüge durch $\frac{1}{4}$ ständiges Kochen mit Filtrirpapierabfall klären, sonst wie Ergänz. — Braungelb, in Wasser klar löslich. Ausbeute etwa 25 Proc., nach E. DIETRICH bei spanischer Wurzel 20—25, bei russischer 35—38 Proc.

Extractum Glycyrrhizae fluidum (U-St.). Extr. Liquiritiae ammoniatum. Süßholz-Fluidextrakt. Fluid Extract of Glycyrrhiza. Aus 1000 g gepulvertem Süßholz (No. 40) und einer Mischung von 50 cem Ammoniakflüssigkeit (10 proc.), 300 cem

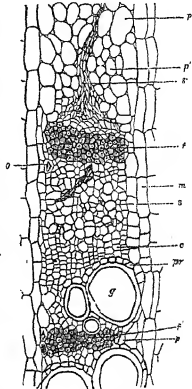


Fig. 260. Querschnitt durch Radix Glycyrrhizae (Nach ARTHUR MEYER.)

p Parenchym der Rinde. s Siebröhren. f Fasern. l Faserförmige Fasern im Holz. m Markschicht. c Oxalatkristall. e Cambium. pr Holzporenchym. g Gefäß.

Weingeist (91 proc) und 650 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 350 ccm, erschöpft zuerst mit dem Rest des Lösungsmittels, dann mit $q\ s$ einer Mischung von 800 ccm Weingeist und 650 ccm Wasser, fängt die ersten 750 ccm Perkolat besonders auf und stellt 1 a 1000 ccm Fluidextrakt her — Man braucht etwa 3000 Th Lösungsmittel — E DIERICHON setzt dem zweiten Auszuge vor dem Eindampfen 80 Th Ammoniakflüssigkeit zu.

Extractum Glycyrrhizae liquidum (Brit) **Liquid Extract of Liquorice** Man verfährt genau wie bei Extr Glycyrrhizae (Brit) angegeben, dampft aber die Pressflüssigkeiten nur bis zum spec Gew von 1,200 em, vermischt mit $\frac{1}{4}$ ihres Volumens Weingeist (91 proc), läßt absetzen und filtrirt.

Extractum Glycyrrhizae purum (U St) **Pure Extract of Glycyrrhiza** Aus 1000 g Süßholzpulver (No 20) und einer Mischung von 150 ccm Ammoniakflüssigkeit (10 proc) und 3000 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 1000 ccm, erschöpft zuerst mit dem Rest der Mischung, dann mit destillirtem Wasser und verdampft zu Pflanzkonsistenz.

Extractum Glycyrrhizae s Liquiritiae Spiritu depuratum E DIERICHON Wein geistiges Süßholzextrakt 1000 g grob gepulvertes russisches Süßholz zieht man mit 5000 g kaltem Wasser 4 Stunden, dann mit 3000 g siedendem Wasser aus, verdampft die vereinigten Auszüge bis auf 500 g, mischt noch heiß mit 1000 g Weingeist (90 proc), filtrirt nach 24 Stunden, destillirt 900 g ab und dampft zum mitteldicken Extrakt ein. Ausbeute 18–20 Proc. In Wasser klar lösliches Extrakt.

Gelatina Liquiritiae pellucida Durchsichtige Lakritzgallerte (Austr) 40 Th geschnittenes, zerstoßenes Süßholz zieht man mit 8000 Th destill. Wasser aus, seigt durch, löst 1000 Th arabisches Gummi und 800 Th Zuckerpulver, seigt nochmals durch, verdunstet bis zur Hälfte, schäumt sorgfältig ab, fügt 40 Th Orangenblüthenwasser hinzu, giest in Papierkapseln, trocknet und zerschneidet in kleinere Stücke. Will man die Masse völlig klar haben, so setzt man (nach DIERICHON) zu der Lösung 2 Th trockenes Hühner eiweiss, in wenig Wasser gelöst, und 10 Th Filtrirpapierschmizel zu, kocht auf, schäumt ab, filtrirt durch Flanell und dampft nun erst ein.

Glycyrrhizinum ammoniatum (U St) **Glycina. Glycyrrhizine ammoniacale** (Gall) **Ammoniated Glycyrrhizin** (U-St) 500 g Süßholzpulver (No 20) befeuchtet man mit einer Mischung von 475 ccm Wasser und 25 ccm Ammoniakflüssigkeit (10 proc), packt in einen gläsernen Perkolator und sammelt nach 24 Stunden durch Nachgessen von Wasser 500 ccm Flüssigkeit. Man setzt vorsichtig Schwefelsäure zu, solange noch ein Niederschlag entsteht, sammelt denselben und wäscht mit kaltem Wasser bis zum Verschwinden der sauren Reaktion. Durch nochmaliges Lösen in ammoniakalischem Wasser, Fällen mittels Schwefelsäure und Waschen wird der Niederschlag gereinigt, hierauf in $q\ s$ mit Wasser 55 verdünnter Ammoniakflüssigkeit gelöst, auf Glasplatten gestrichen und getrocknet. Dunkelbraune oder rothbraune geruchlose Schuppen von sehr süßem Geschmack. Gall 1000 g Süßholz (Smyrna) wird, zu feinen Fasern zerstoßen, zweimal mit je 2000 g destill. Wasser 4 Stunden ausgezogen, die Flüssigkeit aufgekocht, filtrirt und nach völligem Erkalten nach und nach mit einer Mischung von 20 g Schwefelsäure (spec Gew 1,843) und 80 g Wasser versetzt, so lange noch ein Niederschlag entsteht. Man läßt absetzen, sammelt den Niederschlag, wäscht ihn mit Wasser bis zum Aufhören der sauren Reaktion, löst ihn auf dem Wasserbade in möglichst wenig 5 proc Ammoniakflüssigkeit und trocknet bei 40°C auf Glasplatten ein — Aus guter Wurzel muss man 6–7 Proc Ausbeute erzielen.

Pasta Liquiritiae (Ergänzb) **Pasta Liquiritiae flava** (Austr) **Massa cum succo Glycyrrhizae** (Gall) Süßholzpaste Gelber Lakritzteig Braune oder gelbe Reglisse Brauner Lederzucker Braunes Jungfernhleder Ergänzb 1 Th grob zerschnittenes Süßholz zieht man mit 30 Th Wasser 12 Stunden aus, löst im Filtrat ohne Erwärmen 15 Th arabisches Gummi und 9 Th Zucker, setzt etwas zu Schaum geschlagenes Eiweiss zu, kocht auf, seigt durch Flanell, dampft unter Umrühren auf 40 Th, dann weiter ohne Umrühren so lange ein, bis eine Probe beim Erkalten erstarrt, giest in Formen, trocknet und schneidet in Tafelchen — Austr. Zu einer durchgesehenen Lösung von 120 g gereinigtem Lakritz und 1000 g arabischem Gummi in $q\ s$ Wasser fügt man 1000 g Zuckerpulver und das Eiweiss von 20 Eiern, formt in der Wärme zum Teig, setzt eine Mischung von 2 g Vanille und 15 g Zucker zu und macht 1 a Tafelchen daraus — Gall 1) **Pâte de réglisse brune** 100 g Lakritz in Stücken werden auf einem Haarnetze durch Einstellen in 2500 g kaltes Wasser gereinigt, die filtrirte Lösung mit 1500 g Senegalgummi, 1000 g Zucker, 0,75 g Opiumextrakt versetzt und weiter verfahren, wie bei Pâte de Lachen angegeben. Enthält etwa 0,02 Proc Opiumextrakt 2) **Pâte de réglisse noire** 500 g Lakritz behandelt man wie unter 1) mit 3500 g Wasser, löst im Filtrat 8000 g gewaschenes Senegalgummi im Wasserbade, seigt durch, fügt 2000 g Zucker hinzu und bringt zur Paste, wie bei Pasta Jujubae angegeben — E DIERICHON 600 g gepulvertes arabisches Gummi löst man ohne Erwärmen in 2500 g destill. Wasser, setzt 400 g Zucker, 2 g trockenes Hühner eiweiss in wenig Wasser gelöst und 10 g Filtrirpapier-

abfall zu, kocht, schäumt ab, filtrirt durch Fanell, dampft auf 1600 g ein, fügt 10 g durch Weingeist gereinigtes Süßholzextrakt hinzu, dampft ohne Umrühren auf etwa 1300 g ein, entfernt die gebildete Haut, gießt in Papier- oder geölte Blechformen und verfährt wie bei Pasta Jujubae angegeben. Ausbeute etwa 900 g.

Pasta Liquiritiae gelatinata Braune Reglisse 200 g Gelatine löst man unter Erwärmen in 400 g Wasser, fügt je 300 g gepulvertes arabisches Gummi und Zucker, 200 g Glycerin, 20 g gereinigten Süßholzsaft hinzu, erwärmt bis zur völligen Lösung, dampft zur Extraktstärke ein, gießt in geölte Blechformen etwa 4 mm dick aus und sticht nach dem Erkalten mittels eines runden Blechrohrs Scheiben von etwa 1,5 cm Durchmesser aus, die bei gelinder Wärme getrocknet werden.

Sirupus Liquiritiae (Germ. Helv.) **Sirupus Glycyrrhizae** Süßholzsirup **Sirup de réglisse** Germ. 20 Th. grob zerchnittenes Süßholz, 5 Th. Ammoniaklösungsgut, 100 Th. Wasser macerirt man 12 (nach Helv. 24) Stunden, presst, kocht auf, dampft im Wasserbade auf 10 Th. ein, vermischt mit 10 Th. Weingeist, filtrirt nach 12 (Helv. 24) Stunden und bringt das Filtrat mit 9 Th. Zuckersirup auf 100 Th. Brauner, klarer Sirup. Bei der Darstellung sind Metallgeräthe, besonders kupferne, zu vermeiden. Scheiden sich beim Eindampfen Flocken aus, so bringt man sie durch wenig Ammoniak wieder in Lösung. **Sirup of Liquorice** (Nat. form.) In 500 ccm Wasser löst man zuerst 125 g Extract Glycyrrhizae purum (U. St.), dann 650 g Zucker, seigt durch, fügt 125 g Glycerin und Wasser q. s. zu 1000 ccm hinzu.

Sirupus Liquiritiae decemplex. Dasselbe nach obiger Vorschrift ein Sirup, der mit 9 Th. Zuckersirup ein vorschriftsmässiges Präparat liefert nicht herstellen lässt, liegt auf der Hand. Ein solcher ist bei der vorzüglichen Haltbarkeit des Süßholzsirups auch überflüssig.

II Succus Liquiritiae (Anstr. Germ. Helv.) **Succus Liquiritiae crudus** **Extractum Glycyrrhizae** (U. St.) **S Liquiritiae erudum.** — Süßholzsaft **Lakriv** **Lakritzen-saft** — Bärendreck **Barenzucker.** — **Sac de réglisse** (Gafl.) **Jus de réglisse.** — **Extract or Juice of Liquorice.**

Ueber **Darstellung und Sorten** vergl. **HAGER FISCHER-HARTWICH**, Kommentar zum deutschen Arzneibuch, 2. Aufl., Band 2 pag. 621 ff.

Von den verschiedenen Sorten ist für die pharmaceutische Verwendung die Sorte „Barracco“ am beliebtesten. Es ist beim Einkauf genau auf den Namen zu achten, da manche Imitationen denselben mit geringen Abänderungen nachahmen. Es giebt aber auch Nachahmungen mit ganz korrekter Schreibweise des Namens. Ferner werden in der Pharmacie viel verwendet **Sanitas Tiflis**, **Gul Grasso**, **Zagarese u. Co.**, **Sinib Oddo**, **Muzzi**, **Gerace**, **Duca di Atri**.

Eigenschaften und Bestandtheile Harte, schwarze oder schwarzbraune glänzend brechende Stangen oder Massen von rein süßem Geschmack. Es enthält die wesentlichen Bestandtheile der Süßholzwurzel, so in einer guten Sorte 20,00 Proc. Wasser, 15,35 Proc. gummiöse Substanz, 15,25 Proc. Glycyrrhizin, 6,42 Proc. Zucker, Mannit, 37,48 Proc. Extraktivstoffe, zusammen in Wasser löslich 74,5 Proc., in Wasser unlöslich 5,5 Proc., 8–10 Proc. Asche.

Tabelle über die Zusammensetzung einer Anzahl Sorten von **Succus Liquiritiae** nach **PROLTIUS**

Bezeichnung	Wasser	In kaltem Wasser unlöslich	Glycyrrhizin	Stärke	Bezeichnung	Wasser	In kaltem Wasser unlöslich	Glycyrrhizin	Stärke
Selbst bereitet	12,8	3,9	23,0	fehlt	Imit Sicil Barracco	13,0	35,0	15,0	verh. d. d. d.
Sanitas Tiflis	12,5	10,0	30,0	„	Duca di Atri	11,3	23,6	11,0	fehlt
Sinib Oddo	11,0	23,0	19,0	„	Uso Barracco	14,0	34,0	10,0	„
Fichera	16,5	16,2	19,0	„	Gramaldi	11,7	85,0	9,0	„
Zagarese & Co	18,5	20,0	10,0	„	Spanischer Barracco	14,8	29,0	9,0	„
Barracco	13,0	24,0	11,0	„	Messina	9,2	33,0	11,0	„
Barone Amorello	14,0	22,0	16,0	„	Cassano	11,5	34,0	5,0	fehlt
Gul Grasso	7,0	24,0	14,0	„	Salozzi	15,0	40,0	6,0	„
Muzzi	12,0	23,0	9,0	„	Pignatelli	14,6	26,0	13,0	„
Gerace	10,5	23,9	11,0	„	F S D	10,0	32,0	12,0	„
P S	11,8	22,7	17,0	„	Baron Compagno	36,0	81,0	18,0	„

Untersuchung 1 Bestimmung des Glycyrrhizins Man löst in einer 100 cem Flasche 5 g zerstoßenen Succus durch öfteres Umschütteln in 50 cem lauwarmem Wasser, indem man 2 cem Liq Ammon caust hinzuffügt Nachdem der Succus völlig zerfallen ist, fügt man Alkohol bis zur Füllung der Flasche hinzu und lässt einen Tag stehen Dann filtrirt man und wäscht mit 40proo Alkohol nach, bis die ablaufende Flüssigkeit kaum noch gelb gefärbt ist Das Filtrat wird auf dem Wasserbad auf $\frac{1}{2}$, eingedampft und nach dem Erkalten unter Umrühren 5 cem verdünnte Schwefelsäure (bis zur sauren Reaktion) zugegeben Die ausscheidende Glycyrrhizinsäure sammelt man nach dem Absetzen auf einem Filter und wäscht mit 30 cem Wasser nach Dann übergiesst man den Filterinhalt mit Ammoniak, dampft die durch das Filter laufende Flüssigkeit im gewogenen Schälchen im Wasserbade ein und trocknet bis zum konstanten Gewicht

2 Bestimmung des Wassergehalts in bekannter Weise

3 Man digerirt in einer Flasche 10 g Succus mit 100 g Wasser bis zum völligen Zerfall des Succus Nach dem Erkalten fügt man 200 g Alkohol zu, schüttelt wiederholt und lässt mehrere Stunden stehen Dann filtrirt man durch ein doppeltes Filter und wäscht den Niederschlag auf dem Filter mit einer Mischung von 2 Alkohol und 1 Wasser aus In dem Filtrat kann man das Glycyrrhizin bestimmen

4 Der Rückstand auf dem Filter wird an der Luft getrocknet und mit Wasser übergossen, bis dasselbe klar abläuft. Das Filtrat wird im Wasserbade in gewogener Schale eingedampft und bis zum konstanten Gewicht getrocknet = Gummöse Substanz

5 Der auf dem Filter bei 4 gebliebene Antheil wird getrocknet und gewogen unter Benützung des äusseren Filters als Tara = in Wasser unlöslicher Theil

6 Auf Stärke prüft man unter dem Mikroskop, indem man ein Stückchen in Wasser völlig zerfallen lässt und den Rückstand untersucht Eine geringe Menge von Stärke körnchen, die die für Radix Glycyrrhizae charakteristische Form haben, berechtigt nicht, eine Verfälschung mit Stäركornehl anzunehmen

7 Eine Prüfung auf Kupfer ist nicht überflüssig, da der Succus zuweilen in solchen Schalen eingedampft und dann herausgeholt wird, wobei sogar kleine Spahne von Kupfer mitgehen können Man löst in Wasser, säuert an und stellt eine blanke Messer Klinge in die Flüssigkeit.

Verfälschungen Man setzt dem Succus nicht selten, um die Menge wasserlöslicher Stoffe zu vermehren Dextrin, Gummi, Starkezucker, auch Gelatine zu Man sollte daher unter allen Umständen neben der Bestimmung der wasserlöslichen Stoffe auch eine solche des Glycyrrhizins vornehmen, die erst Klarheit schafft, und einen Succus, der nicht mindestens 11 Proc. davon enthält, zurückweisen

Anwendung. Abgabe Dient zur Beretung des gereinigten Süssholzsafte, welcher gegeben wird, wenn Succus Liquiritiae in flüssigen Arzneimischungen verordnet ist Dagegen pflegt man als Bindemittel für Pillenmassen das Pulver zu verwenden, das man aus dem grob zerstoßenen oder in Scheiben geschnittenen und dann in der Wärme getrockneten rohen Stangenlackritz bereitet Für die Abgabe im Handverkauf giebt es eine durch Querringel in gleichmässige Abschnitte getheilte Handelswaare Doch lassen sich auch die dicken Stangen leicht schneiden, wenn man sie kurze Zeit in die Wärme legt, oder auch mittels eines scharfen Messers, auf das man einen kurzen Schlag mit einem Hammer führt Austr lässt zum pharmaceutischen Gebrauch nur den gereinigten Lackritz verwenden

Succus Liquiritiae depuratus (Austr Germ Helv) s inspissatus. Gereinigter Süssholzsafft — Suc de réglisse purifié Purified Extract of Liquorice (Nat form)

Roher Lackritz¹⁾ wird in ein Extrahirfäss schichtenweise eingelegt, so dass die Stangen immer nur eine Lage bilden und durch eine dünne Schicht Strohhalm, Holzwolle oder Bastgelecht — welche vorher durch Einweichen in Wasser und Abwaschen gründlich gesäubert sein müssen — getrennt sind Man deckt einen Deckel darüber, beschwert ihn

¹⁾ Nach Cäsar & Lorentz geben die Sorten „Barraoso“ und P S die grösste Extrakt-ausbeute

In geeigneter Weise oder zieht bei Benutzung eines Gefäßes wie Fig. 261 die Schraube fest an, und giest nun kaltes, destillirtes Wasser auf, so dass die oberste Schicht eben bedeckt wird. Nach zweitägigem Stehen lässt man die Flüssigkeit mittels eines Hahnes ablaufen, seilt durch und dampft sofort im Wasserbade unter beständigem Rühren zur Extraktstärke ein. Den Rückstand im Fasse behandelt man nochmals in gleicher Weise. Ob ein dritter Auszug lohnend ist, was selten der Fall sein wird, stellt man durch einen Versuch im kleinen fest; er muss wenigstens ein spec. Gew. von 1,015–1,020 zeigen und beim Abdampfen nicht weniger als 5 Proc. Trockrückstand geben. Eine vollständige Erschöpfung des Rohsaucos ist schwer zu erreichen, nach HIRSCH & SCHNEIDER selbst nach 40maligem Ausziehen nicht. Der gereinigte Süssholzsafte muss braun oder schwarzbraun, in Wasser klar löslich sein und rein süß schmecken. Ausbeute je nach dem verwendeten Rohstoff 60–80 Proc. Man bewahrt ihn in Thon- oder Porcellankruken an einem luftigen, trocknen Orte auf, nicht im Keller, wo er sich leicht mit Schimmelpilzen überzieht.

Es ist empfohlen worden, den gereinigten Süssholzsafte unmittelbar aus der Wurzel durch Ausziehen und Eindampfen herzustellen; ein solcher Saucos wäre gleichbedeutend mit dem Extractum Liquiritiae Radicis.

Solutio Succi Liquiritiae.
Für Rezepturzwecke pflegt man eine Lösung von gereinigtem Süssholzsafte in gleichen Theilen Wasser vorrätzig zu halten. In kleinen, ganz gefüllten Flaschen im Kühlen aufbewahrt, hält sich dieselbe längere Zeit; in der wärmeren Jahreszeit, wo sie leicht in Gährung übergeht oder Schimmel ansetzt, füllt man sie entweder kochend oder mit 5 Proc. Weingeist versetzt in die Gefässe und hält nur kleinere Vorräthe. Die Helfenberger Fabrik führt einen Succi Liquiritiae depuratus tenuis, der nur soweit eingedickt ist, dass er sich noch gießen lässt, ferner einen Succi Liquiritiae depuratus pulveratus, der sich klar löst, mithin auch für flüssige Arzneimischungen verwenden lässt. (Siehe auch unten: Liquor Extracti Glycyrrhizae.)

Das bisweilen beobachtete Gelatiniren ammoniakalischer Succuslösungen ist wahrscheinlich auf einen Pilz zurückzuführen; durch vorsichtigen Zusatz verdünnter Kalilauge lässt sich eine derartige Lösung meistens wieder verflüssigen und für Handverkaufszwecke verwendbar machen.

Succus Liquiritiae depuratus in bacillis ist eine im Handverkaufe beliebte Form in federkieldicken Stängelchen, welche man aus dem eingedickten Saft durch Verarbeiten mit geeigneten Zusätzen darstellt. Nach E. DIETZSCH löst man 800,0 Zuckerpulver unter Erwärmen in 400,0 gereinigtem Lakritz, stößt mit 300,0 Süssholzpulver zur gleichmäßigen Masse und rollt diese aus oder presst sie durch gelochte Platten.

Bacilli Liquiritiae anisati.

Succus Liquiritiae depuratus in bacillis
a. in fillis. Cachou. Caschu.

I.

Rp. Succ. Liquir. dep. inspiss. 76,0
Gummi arabici pulver. 8,0

Tingamithos 2,0
Sacchar albi pulver. 15,0
Öl Anisi gutt. XX.

Man mischt unter Erwärmen im Wasserbade und presst mittels einer Cachoupresse in Fäden, die nach dem Trocknen in Weisabichelfässchen aufbewahrt werden.

II.

Die unter Succ. Liquirit. dep. in bacilli angegebene Masse mischt man mit 4,0 Anisöl, 1,0 Fenchelöl und behandelt sie wie I.

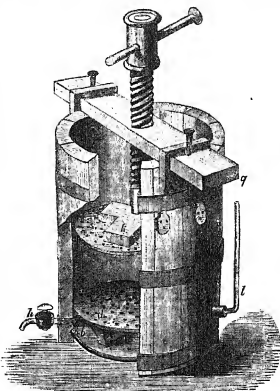


Fig. 261. Hirsch'sches Extrahirgefäß.

Bacilli Liquiritiae crocati
s. citrini Hustenstangen Gelbe Brust
stängel

Rp 1	Radix Liquiritiae pulv	
2	Phosm. Irals	"
3	Gummi arabic	"
4	Amyli Tristel	"
5	Trigonanth. 10	100,0
6	Sacchari albi	580,0
7	Tincturae Croci	2,0
8	Oil. Anisi	2,0
9	Oil. Aurantii flor	0,5

Man macht 6 mit 7, nach dem Trocknen mit den übrigen, mischt mit Rosenwasser zur Masse und formt 3 mm dicke Stübechen die man trocknet und mit verdünnter Salzwasserbestreicht

Bacilli pectorales Huse

Rp	Radix Liquiritiae pulv	300,0
	Sacchari albi	415,0
	Succo Liquiritiae	350,0
	Trigonanth.	5,0

Man bringt mit Wasser zur Masse und formt in Stübechen.

Elisir adjuvans (Nat. form)

Rp 1	Cortice Aurantii dulc. pulv. No 40	75 g
2	Cortice Pruni Virgin	150 "
3	Radix Liquirit. russ.	800 "
4	Fructus Corallari	10 "
5	Fructus Cavi	40 "
6	Sirupi Sacchari (U-St)	1500 ccm
7	{ Spiritus (91 proc) 1 vol	
	{ Aque destill. 2 vol	q "

Man befeuchtet 2 mit 150 ccm Wasser, fñgt nach 15 Stunden 1, 3, 4, 5 hinzu mischt mit 150 ccm von 7, bringt in einen Verdünnungsapparat, sammelt durch Nachgessen von 7 8500 ccm Perkolat und stellt durch Mischen mit 6 6000 ccm Gesamtmflüssigkeit her

Elisir a Succo Liquiritiae (Germ.)

Elisir pectorale (Helv) **Elisir regia Daniae.** **Elisir Ringelmannii** Brust-
elixer **Elisir pectorale du roi de Danemark.** **Pectoral Elixer**

Rp 1	Succo Liquiritiae depurati	2,0
2	Aqueae Foeniculi	5,0
3	Liquoris Ammonii anisati	2,0

Man kocht 1 in 2 und mischt 3 hinzu. Germ. liest nach sechsstündigem Absetzen filtriren (was in bedeckten Trichter bei 17—20° C geschoben muss) und verlangt eine braune, klare Flüssigkeit. Nach Helv soll dieselbe kräftig sein, ist also vor der Abgabe umzuschütteln. Als Hustenmittel theilweise in Deutschland dem freien Verkehr entzogen

Elisir a Succo Liquiritiae opiatum

Rp	Elisir a Succo Liquiritiae	98,0
	Tincturae Opii crocatae	2,0

2—4 stündlich 1 Theelöffel

Elisir Glycyrrhizae (Nat. form)

Rp	Extracti Glycyrrhizae fluidi (U-St.)	125 ccm
	Elisir aromatici (U-St)	875 "

Elisir Glycyrrhizae aromaticum (Nat. form)

Rp	1	Extracti Glycyrrhizae fluidi (U-St.)	125 ccm
2	Oil. Caryophyllorum		
3	Oil. Cinnam. ceylan.	0,4	"
4	Oil. Myristicis	0,25	"
5	Oil. Foeniculi	0,75	"

6 Mucoselli carbonici 10 g

7 Elisir aromatici (U-St) 7 s

Man verrührt 2—5 mit 6, fñgt nach und nach 875 ccm von 7 hinzu, lässt eine Stunde unbedeckten Schlitteln stehen, filtrirt, sammelt unter Nachwaschen mit 7=875 ccm Filtrat und mischt dieses mit 1

Elisir Liquiritiae aromaticum

Rp	Tincturae aromaticae	10,0
	Tincturae Cinnamomi	5,0
	Oil. Aurantii florum	
	Oil. Macidis	15 gttis II
	Oil. Anisi stellati	gtt I
	Sirupi Liquiritiae	88,0

Dient zur Geschmacksverbesserung

Liquor Extracti Glycyrrhizae (Nat. form)

Solution of Extract of Glycyrrhiza c
Liquorice

Rp 1	Succo Liquirit. depur. sicc.	250 g
2	Spiritus (91 proc)	125 ccm
3	Glycerini	200 ccm
4	Aque q s ad	1000 ccm

In einer kleinen Probe Succo Liquir. depur. in-
spizirt bestimmt man den Trockenrückstand,
berechnet darnach die 250 g trockenem Extrakt
entsprechende Menge, lässt diese in 250 ccm
Wasser, fñgt 3, dann 2 hinzu und bringt mit
auf 1000 ccm

Loech pulmonale

Fuchslungensaft

Rp	Succo Liquiritiae depur	7,5
	Liquoris Ammonii anisati	2,5
	Sirupi Sacchari	90,0

Hustennittel für den Handverkauf

Mistura Glycyrrhizae composita (U-St)

Compound Mixture of Glycyrrhiza
Brown Mixture

Rp	Extracti Glycyrrhizae puri (U-St)	80 g
	Sirupi Sacchari	60 ccm
	Mucilag. Gummi arabic	100 "
	Tincturae Opii camphoratae	120 "
	Vini Antimonii (U-St)	60 "
	Spiritus Aetheris nitrosi	80 "
	Aque destillatae	q s ad 1000 "

Pasta pectoralis Gzonosé.

Pâte pectorale de Gzonosé

Rp 1	Gummi arabic	600,0
2	Sacchari albi	400,0
3	Aqueae	1000,0
4	Magnesia ustae	12,5
5	Morphini hydrochloridi	0,25
6	Decocti rad. Liquirit. (s 12,5)	50,0

Man erhitzt 1—3 zwei Stunden im Wasserbade,
entfernt die gebildete Haut, seht durch, dampft
auf die Hälfte ein, fñgt 4—6 hinzu, dampft bis
zur Pastillenkonsistenz ein und formt rauten-
förmige Täfelchen. In Frankreich gebräuchliches
Hustennittel

Pastilli contra tussim

Hustentpastillen.

Rp	Succo Liquirit. pulv	250,0
	Cubebae pulv	180,0
	Sacchari albi	5500,0
	Acid. benzoic	15,0
	Oil. Menthae pip	7,5
	Mucilag. Tragacanth.	q s

Fiant pastilli pond 1,0 (Brit and Col. Druggs)

Pastilli s. Trochisci Liquiritiae

Pastilli Ammoni hydrochlorici (Diet)
Salmiakpastillen

Rp	Radix Liquiritiae pulv	
	Succi Liquiritiae	aa 100 0
	Ammoni hydrochlorici	10 0
	Herbae Menthae	30 0
	Tragacanthae	10 0
	Sacchari albi	200 0
	Olei Anisi	
	Olei Foeniculi	ss gts V
	Sirupi Sacchari	q s

Man stösst zum Teig an, rollt zur gleichmässigen dicken Platte und sticht daraus 1000 Pastillen oder schneidet in rautenförmige Täfelchen

Pastilli pectorales DIERCKM

Trochisci bechici Hustenpastillen

I Weisses Hustenpastillen

Rp	Radix Liquiritiae pulv	
	Rhizomatis Iridis flor	
	Dextrini	ss 50 0
	Sacchari albi	300 0
	Olei Rosae	gts III
	Olei Ananarum flor	gts I
	Sirupi Sacchari	q s

Man verfährt wie bei vorigem

II Gelbe Hustenpastillen.

Vio I, doch mit einem Zusatz von
Croci pulverati 10,0

III Schwarze Hustenpastillen

Rp	Fructus Anisi pulv	
	Fructus Foeniculi	ss 25 0
	Phazom Iridis flor	50 0
	Radix Liquiritiae	100 0
	Sacchari Comarini	2 0
	Sacchari albi	300 0
	Sirupi Liquiritiae	q s

Verfahren wie bei den vorigen

Pastilli pectorales oplati

Rp	Extracti Liquiritiae	100 0
	Radix Liquiritiae pulv	200 0
	Opil	5 0
	Tragacanthae	10 0
	Sacchari albi	700 0
	Mucilag Tragacanth	q s

Man formt 1000 Pastillen mit je 0,005 Opium

Pillulae ad prandium HALY (Nat form.)

HALY's Dinner Pill

Rp	Aloti purificatae (U-St)	
	Extracti Liquiritiae	
	Saponis	
	Sirupi communis (Melasse)	ss 6,5 g
	Zu 100 Pillen.	

Pillulae odoriferae.

Mundpillen (gegen überfliehenden Athem)

Albert-Cachou Cachoupillen Cachou
Prince Albert Cachou de Boigne Pastilles des fumours Cachou aromatique
(vergl S 678)

I Nach DIERCKM

Rp	Rhizomat. Iridis pulv	10 0
	Moschi	0,02
	Cumini	0,05
	Vanillina	0 5

Olei Rosae Neroli Menthae pip. Menthae crisp.,
Uvae ursae odorat. ss gts V

Succi Liquiritiae q s

Man formt Pillen von 0,05 vertheilt man und giebt

50 Stück in kleinen Metall Dosen ab

Handb d pharm Praxis I

II Nach DORVAULT

Rp	Succi Liquiritiae pulv	10 0
	Catechu	30 0
	Gummi arabici	10 0
	Colatus Caribaeus	
	Caronis Tiliae	
	Mastiche	
	Rhizom Iridis	aa 2 0
	Olei Menthae piparit	1 0
	Tinctura Moschi	
	Fluctura Ambrae	ss gts V

Man verfährt wie bei I

Pisae pectoralis

1. Pisae pectoralis (Strab Apoth Ver 1887).

Rp	Succi Liquiritiae depur	5 0
	Aquae distillatae	10 0
	Liquoris Ammoniaci usui	1 0
	Sirupi simplicis	15 0

Pisana Glycyrrhizae

Tisane de Régisse (G. H.)

Rp Radix Liquiritiae mundat conc. 100

Aquae distillatae frigidae 1000

Nach 6 Stunden s'ht man durch Lur durch
erst Lösung s'ht man durch 1000 Wasser
setzt werden

Pulvis Liquiritiae coctae

Pulvis pectoralis crocatus Gelbes

Brustpulver

Rp	1 Gummi arabici pulv	
	2 Radix Liquiritiae	
	3 Rhizom Iridis flor	ss 10 0
	4 Tragacanthae	25 0
	5 Sacchari albi	670 0
	6 Croci	5 0
	7 Spiritus	5 0

Man verreibt 6 mit 7, mischt 5 hinzu, trocknet
und vermischt mit 1-4

Pulvis Liquiritiae compositus (Aust Germ Heilv)

Pulvis Glycyrrhizae compositus (Brit

U-St) Pulvis pectoralis Pulvis pecto-

ralis Kurellae Brustpulver Kurellae-

schus Brustpulver Hämorrhoidalpulver

— Poudre pectorale Poudre de réglisse

composée — Compound Powder of Li-

quorice or Glycyrrhiza. Pectoral powder

Gerra Heilv U St

Rp	Fructus Foeniculi pulv sublt	1	1	—
	Sulfuris depurati	1	1	80
	Iohor Sennae pulv sublt	2	2	180
	Rad Liquiritiae	2	2	236
	Sacchari albi	6	4	500
	Olei Foeniculi	—	—	4

Man mascht, schlägt durch ein Sieb und mischt
nochmals In dacht schlüssenden Gefassen auf-
zubewahren. Ein bei katarzh, Verstopfung und
Hämorrhoidaleiden sehr heilbares Volksheilmittel,
das theilweise von hundert Wasser-
spitzenweise mit Wasser genommen wird.

Pulvis pectoralis Viennensis

Wiener Brustpulver Finkerpulver

Rp	Stibii sulfurati aurant.	0 5
	Fructus Anisi pulv	4 5
	Pohor Sennae	
	Radix Liquiritiae	
	Sulfuris depurati	ss 10 0
	Sacchari albi	50 0

Pulvis pectoralis Quersilii n. von CUKA

Rp	Croci pulverati	
	Sublt sulfurati aurant.	ss 0 5
	Amyli	15 0
	Gummi arabici	35 0
	Succi Liquiritiae pulv	40 0

73

Sirupus Liquiritiae aromatisatus (Amer Drug)

Rp	1	Corticis Cinnamomi	zwei	20,0
	2	Rhizoma Zingiberis		12,0
	3	Caryophyllorum		8,0
	4	Seemen Myristicae		3,0
	5	Liquiritiae		60,0
	6	Sacchari albi		750,0

Man sammelt durch Perkolieren von 1—4 mit 1 s
q s Alkohol 100 cem, mischt diese mit 6 und
verdunstet den Alkohol in der Wärme. Alsdann
sammelt man durch Nachgessen von Wasser
500 cem. Pulver hat dann 5 und den aroma
tischen Zucker kocht auf und stellt 1 s 1000,
Sirup bei.

Species pectorales HENRIC

Dr HENRIC'S Brustthee

Rp	Florum Thise	
	Luctus Anas stellata	
	Radix Senegae	II 5,0
	Rhizom Iris flar	10,0
	Radix Liquiritiae	
	Stipit Dulcamara	II 15,0
	Fruit Coriandri	20,0
	Carreg en	25,0

1 Esslöffel auf $\frac{1}{4}$ l kochendes Wasser

Succus Liquiritiae tabulatus

Lakritzentafelchen.

Rp	Succo Liquirit depur	400,0
	Sacchari albi pulv	250,0
	Radix Liquirit pulv	150,0
	Mucilag Gummi arab vel q s	300,0

Man mischt in der Wärme giest die Masse in
dünnen Schicht in mit Wachs abgeriebene Blech-
formen und trocknet in der Wärme, oder man
stösst mit q s Mucilago zur Masse und rollt
diese mit einem Nudelholz aus. Man schneidet
mit dem Rollmesser in rechteckige Stücke
und trocknet scharf aus. Um die Tafelchen zu
verillern, verfährt man wie beim Verillern
von Pillen, oder man legt den ausgerollten
 Kuchen mehrere Stunden in einen feuchten
Kübel und überzieht ihn dann mit Blattsalz
Scharf ausgetrocknet in Blechgefassen aufzu-
bewahren. Durch Leuchten werden zusammenge-
backte Vorräthe dürfen nicht in der Wärme,
sondern nur über Aschalk ausgegetrocknet werden!

Tabulae Liquiritiae cum Ammono chlorato (Kriegsb.)

Salmiaktabletten.

Rp	1	Succo Liquiritiae depur	9,0
	2	Ammonii chlorati	1,0

1 wird in Wasser gelöst, 2 zugesetzt, zur Trog-
masse eingedampft, diese wie bei vorigem ange-
geben, behandelt

Tabulae pectorales

Tabulae Pulveris Liquiritiae compositi.

Rp	1	Polior Sennae	pulv
		Radix Liquiritiae	" II 3,0
		Fruit. Foeniculi	" "
		Sulfuris depurati	" II 1,0
		Gummi arabici	" "
		Sacchari albi	" II 15
		Aqua destillata	q s

Man preest 10 Tabletten und bestreut mit Lycopodium

Tabulettae solventes n. SALZMANN

Rp	Ammonii chlorati	
	Succo Liquiritiae pulv	II 200,0
	Sacchari Lactis	"

Talcum vultu	"	II 80,0
Amyli	"	10,0
Benzois	"	10,0

Man mischt und formt durch Druck Tabletten
von 0,6

Trochisci Liquiritiae

Schweizer Brusttuchen Pastilles de

Nyon Pectorales suaves

Rp	Succo Liquiritiae pulv	300,0
	Sacchari albi	600,0
	Rhiz. Iris flar	" 60,0
	Gummi arabici	" 20,0
	Olei Anisi	q s
	Aquae	600 vel q s

Man stösst zur Masse, formt Pillen von 0,6 und
drückt diese mittels eines am Ende sternförmig
angekehrten Stäbchens flach in der franzö-
sischen Schweiz beliebigen Kastenmittel

Trochisci Glycyrrhizae et Opi (U-St)

Troches of Glycyrrhiza and Opium

Rp	Extract Liquiritiae pulv	15,0
	Opi pulverisat	0,5
	Gummi arabici	" 12,0
	Sacchari albi	" 20,0
	Olei Anisi	q s
	Aquae	q s

Zu 100 Pastillen

Vet Electuaria adoleiscent (Gall)

Rp	Radix Liquiritiae pulv	
	Radix Althaeae	" II
	Mellis	q s

Vet Electuaria antitarrhale

Rp	Stibii sulfurati nigri	1,0
	Tartari depurati	2,0
	Ammonii chlorati	3,0
	Radix Liquiritiae	20,0
	Mellis	q s

Bei Staupe der Hunde mehrmals täglich 1—2
nussgross

Vet Influenzapulver für Pferde

Rp	Ammonii chlorati	80,0
	Radix Liquiritiae pulv	60,0
	Mellis sulfurici	80,0
	Kali nitrici	80,0

3 mal täglich 1 Esslöffel im Getränk

Vet Poudre adoleiscenta (Gall)

Rp	Radix Liquiritiae pulv	
	Radix Althaeae	" II

Vet Pulvis bochicus LEBAS

Rp	Radix Liquiritiae pulv	
	Radix Althaeae	" II 100,0
	Rhizomat. Indis	" 20,0
	Sulfuris sublimati	" 30,0

Vet Pulvis contra tussam

	Hustenpulver	
	I für Pferde	
Rp	Radix Liquiritiae pulv	200,0
	Stibii sulfurati nigri	" 50,0
	Natrii chlorati	" 250,0

II Für Schweine

Rp	Ammonii chlorati	
	Kali nitrici	
	Stibii sulfurici nigri	II 40,0
	Natrii sulfurici	"
	Semin. Lini	II 120,0
	Radix Liquiritiae	140,0

Mit Wasser zum Teig gemacht, mehrmals täglich
taubeneugross

Alpenkranter-Brustteig von GRABLOWITZ Rautenförmige Kuchen aus Gummi, Zucker, Lakritz, Safran und Eibischabkochung

Asthmamittel, Inspektor SCHAFFA's in Leipzig Lindenau, ist eine Pulvermischung aus Zucker, Süssholz und Pimpinellwurzel (60 g = 3 50 Mk)

Athumathée von Dr ORLEIN, gegen alle möglichen Leiden empfohlen, besteht aus je 2 Th Andorn und Bitterklee, 5 Th islandischem Moos, 6 Th Eibisch, 8 Th Süssholz 200 g = 3 Mk

Brustpulver, nach Dr QUARIN Wiener Vorschrift Ja 125,0 Süssholz und Stärke, je 250,0 arabisches Gummi und Lakritzenpulver, 1000,0 Zucker, 20,0 Bittersuss-extrakt (Vergl auch Pulv pectoral Quarin)

Brustthee, Hamburger, von Dr KÖNIG Der Hauptsache nach eine Mischung aus Süssholz, Eibischwurzel und -blättern, Kletschrosen und Malvenblüthen

Cough Lozenges, Hustenpastillen von KRATZ, enthalten neben Zucker, Lakritz und Salmiak etwa 0,002 g Morphin im Stück, vielleicht auch Lactucarium (Hamb Staatslaboratorium)

Eurener, Frau, Mittel derselben 1) Brustwasser, eine Mischung von 30,0 Brustleixur und 270,0 Fenchelwasser 2) Purgirmonade 3) Salbe aus Althiesalbe und Lorbeeröl

Hustentropfen, Dr BÖTTGER's Rp Acid. benzoici 5,0, Alcohol absol 30,0, Liq Ammon caust q s ad sol præcipit, Tinct Opu benz 25,0, Elaxir e Succo Laquir 20,0, Aquae dest q s ad 120,0 Dreimal taglich 15—20 Tr 15 g = 50 Pfg

Hustenmittel, Prof KOCH's, ist Süssholzabkochung

Katarrhrhüchchen, Dr MÜLLER's, enthalten Zucker, Salmiak, Sternanis, Süssholz, Fenchelöl

Katarrhmittel von Dr SIMPSON besteht aus Reis- und Maismehl, Veilchenwurzel, Lakritz

Kräuter-Brustsirup Dr LAZANOWITS' Ein Gemisch aus Starle- und Rohrzucker-sirup mit Brusttheeauszug

Kräuter-Magenbitter-Essenz oder Benediktiner von PINOEL soll Lakritz, Aloi, Gewürze, Anis- und Minzenöl enthalten (Karlsruh Orts Ges Rath)

Krauter-Malz-Brustsaft des Dr Hess ist Stärkesirup, mit Lakritzensaft gefärbt

Krautersaft, B SPRENGEL's 80 g Jalapenpulver in 150 g eines mit Weingeist ver-setzten Auszuges aus Süssholz und Faulbaumrinde

Lebenswecker, Dr HUFNAGEL's Ein schwach weingeistiger Auszug von Süssholz,

Quecken, Gundermann und wenig Gewürzen, nebst 4 Proc Glaubersalz

Lungenfelden, Mittel dagegen von POZZA ist sodahaltige Lakritztäfelchen.

Mastpulver von GSO DOTZER ist ein Gemisch von Süssholz, Natriumkarbonat und

Kochsalz

Schlafpastillen, F OCHERNAL's, sind in Stanniol gehüllte Täfelchen aus gering

würdigem Lakritz

WEIDHAAS'scher Sternthee Urvorschrift Rad. Consolid 4,5, Rad Laquir 7,5,

Rhiz Iris 8,0, Herb Veronica, Centauri min, Galeopspid, Urticae ää 6,0, Herb Violae

tric 8,0, Herb Millefol 4,5, Fol Althaeae, Fol Farfar ää 9,0, Fol Sennae 0,75, Lich Is-

land 7,5, Flor Millefol 2,25, Fruct Foeniculi, Ceratoniae ää 9,0, Caric tost 13,0

WYBERT Tabletten, ein Hustenmittel aus Basel, sind rautenförmige Täfelchen aus

Lakritz, Zucker, arab Gummi und Minzenöl

Gnaphalium.

Gattung der Compositae — Inuleae — Gnaphalinae.

Manche hierher gehörige Pflanzen sind gegenwärtig zu anderen Gattungen gestellt.

1 *Antennaria dioeca* Gärtner (syn *Gnaphalium dioecum* L.) Heimisch in Europa, Nordasien, Nordamerika Zweihausig Mit Ausläufern und aufrechten, weiss wolligen Stengeln, mit in gedrangten Doldenrispen angeordneten Blüthenköpfchen Blätter oberseits kahl, unterseits weissfilzig, Grundblätter gestielt, spatelförmig, stumpf, stachel-spitzig Hüllblätter ungleich lang, an der unteren Hälfte aussen wollig, die obern trocken hautig, bei den männlichen Köpfchen stumpf, bei den weiblichen spitz, oft länger wie die Blüthe Die getrockneten Blüthenköpfchen liefern

Flores Gnaphali. Flores pedis cati. — Weisses oder rothe Katzenpfötchen oder Immortellen. — Capitule de pied-de-chat. Pied de-chat (Gall.)

II Helichrysum arenarium D C (syn *Gnaphalium arenarium* L.) Heimisch in Mitteleuropa. Wollig-filzig. Blätter flach, die unteren langlich verkehrt-eiförmig stumpf, die oberen lineal lanzettlich, spitz. Blütenköpfe kugelig, dicht doldenartig, Hüllblätter dachziegelig, trockenhäutig, locker anhegend, die inneren öfter strahlend. Die Blütenköpfchen heben.

Flores *Stoechados etinae* (Ergänzb.) Flores *Stoechados* Germanicae. Flores *Amaranthi lutei*. — Ruhrkrautblüthen. Gelbe Katzenpfötchen. Immortellen. Harnblumen. Sandruhrkrautblumen. Gelbe Strohblumen. Steinblumen.

Einsammung Aufbewahrung Man sammelt die Blütenstände vor dem völligen Aufblühen und bewahrt sie in Blechbüchsen auf.

Anwendung Für sich oder in Theemischungen in Form des Aufgusses bei Blasenleiden und veralteten Hautkrankheiten.

III Gnaphalium purpureum L. In den wärmeren Gegenden der ganzen Erde, wird gegen Husten benutzt. *Gn. polycephalum* Mchx. in Nordamerika gilt als *Diureticum*.

Gossypium.

Gattung der Malvaceae — *Hibisceae*. Umfasst ausdauernde oder krautige Pflanzen mit meist gelappten Blättern und schonen grossen, gelben oder rothen Blüten. Die Frucht ist eine 3—5 fächerige, fachspaltig aufspringende Kapsel, aus der die Samen (5—8 in jedem Fach) mit den reichlich daran sitzenden Haaren als zusammenhängende Ballen herausquellen.

Man unterscheidet folgende 7 Arten. *Gossypium barbadense* L. Heimisch wahrscheinlich in Westindien. *G. arboreum* L. Heimisch in Afrika. *G. herbaceum* L. Heimisch wahrscheinlich in Ostindien. *G. religiosum* L. Heimisch in China. *G. hirsutum* L., in Ostasien (diese beiden vielleicht Varietäten von *G. herbaceum*). *G. sandwicense* Parlatore, auf den Sandwichinseln und *G. taitense* Parlatore, auf den Gesellschaftsinseln. — In grossem Umfange kultivirt man die 3 ersteren zur Gewinnung der Samenhaare. Man verwendet:

1 Die Wurzelrinde von *Gossypium herbaceum* L.
Cortex Gossypii Radicis (Ergänzb.) *Gossypii Radicis Cortex* (Ust.) — Baumwollwurzelrinde. — Cotton root bark.

Beschreibung Die Rinde kommt in den Handel in Form langer, zäher Bänder, von etwa $\frac{1}{8}$ mm Dicke, die innen von weisslicher, aussen von lebhaft gelbrother Farbe sind. Die Mittellrinde zeigt kleine Gruppen von Zellen, deren Inhalt auf Gerbstoff reagirt. Die Innenrinde hat dreieckige Markstrahlen, die sich nach aussen fächerförmig verbreiten, so dass die dazwischen liegenden Baststrahlen sich auf dem Querschnitt nach aussen zu spitzen. Die Baststrahlen sind charakterist durch tangential Gruppen von Fasern. In den Markstrahlen und in der Mittellrinde fallen Sekretbehälter mit braunem Inhalt auf deren Inhalt nicht auf Gerbstoff reagirt, sich aber in Alkohol, Aether und in Alkalien mit gelber Farbe löst.

Ueber die Bestandtheile liegen genauere Untersuchungen noch nicht vor.

Anwendung Die Droge führt Kontraktionen des Uterus herbei, wird daher als Ersatz für Mutterkorn verwendet, in Amerika auch missbräuchlich als Abortivmittel.

Extractum Gossypii fluidum (Ergänzb.) **Extractum Gossypii radialis fluidum** (Ust.) Baumwollwurzel Fluidextrakt — Fluid Extract of Cotton root bark. **Ergänzb.** Aus mitteltem gepulverter Baumwollwurzelrinde wie *Extract Condurango fluidum* Germ. (S 342) zu bereiten. — Ust. Aus 1000 g gepulverter Baumwollwurzelrinde (No 30) und einer Mischung aus 250 ccm Glycerin und 750 Weingeist (91 proc.) im Verdünnungswege. Man befeuchtet mit 500 ccm, erschöpft mit dem Rest der Mischung, dann mit Weingeist, fängt zuerst 700 ccm auf und stellt l. a. 1000 ccm Fluidextrakt her. — Innerlich bei Blutungen 2—3 ccm mehrmals täglich.

Extractum Gossypii spirituosum. 1 Th. Baumwollwurzelrinde zieht man 6, dann 3 Tage mit je 5 Th. verdünntem Weingeist aus und dampft zum dicken Extrakt ein.

Extractum Gossypii spirituosum siccum
erhält man aus vorigem durch weiteres Eindampfen
und völliges Austrocknen über Aetzalkali.

Pilulae Gossypii compositaе FRITSCH.

Rp. Extr. Gossypii
Extr. Hydrastis
Ergotin. DENZEL II 5,0.

M. f. pil. No. 100. 3 mal täglich 3 Stück. Bei
congestiver Dysmenorrhoe.

II. Die Samenhaare.

Gossypium (Brit.). **Gossypium depuratum** (Germ.) s. **purificatum** (U-St.). **Lana gossypina**. **Pili Gossypii**. — Gereinigte Baumwolle. Charpiebaumwolle. Gereinigte Watte. Verbandwatte. Wundwatte. (Watta.) — **Coton** (Gall.). **Coton purifié**. — **Cotton** (Brit.). **Cotton Wool**. Purified cotton.

Beschreibung. Der rundlich-eiförmige Same trägt 2 Formen von Haaren: 1. lange, lockig gewellte Haare, die die Baumwolle des Handels liefern, und 2. ganz kurze (0,5–8,0 mm), gerade Haare, die sogen. „Grundwolle“. Die Haare 1. werden in der Egrenirmaschine (Entkörnungsmaschine) von den Samen getrennt, dann mittels verschiedener Maschinen weiter von allen Unreinigkeiten befreit, durch die Wattemaschine zu dünnen Platten gerollt und aufgewickelt, endlich durch die Krepelmaschine die einzelnen Haare in eine parallele Lage zu einander gebracht; die so vorbereitete Baumwolle ist die pharmaceutisch zu verwendende. Da man sie aber meist, bevor sie in die Krepelmaschine kommt, einfettet und sie auch von vornherein etwas Fett enthält, so wird die für den pharmaceutischen Gebrauch bestimmte Watte kurze Zeit in Benzol maceriert, ausgepresst und getrocknet oder auch mit Sodälösung gewaschen etc. (vergl. unten).

Das einzelne Baumwollhaar läßt eine Basis, wo es abgerissen erscheint und am anderen Ende eine mehr oder weniger schlankte Spitze erkennen. Es ist, abgesehen von der Spitze, etwas zusammengedrückt bis handartig flach, zuweilen von einem oder beiden Rändern eingebogen, streckenweis korkzieherartig um sich selbst gedreht. Das Haar verjüngt sich nicht gleichmässig gegen die Spitze, die grösste Breite liegt etwas unterhalb der Mitte, und erst von da ab verläuft es in die Spitze. In Luft unter dem Mikroskop betrachtet, ist es auf der Aussenseite mehr oder weniger feinkörnig oder feinkörnig durch Unregelmässigkeiten der Cuticula (Fig. 262).

Die Länge und Breite eines Haares beträgt

bei G. barbadense	Länge bis 4,05 cm,	Breite 19–23 μ
„ G. arboreum	„ „ 2,50 „	„ 20–38 „
„ G. herbaceum	„ „ 1,82 „	„ 12–22 „

Bestandtheile und Reaktionen. Lufttrocken: Cellulose 87,00 Proc., Wasser 6,0 Proc., Wachs (in der Cuticula) 0,83–0,48 Proc., stickstoffhaltige Substanz (im Protoplasma) 0,034 Proc., ferner Farbstoffe, Asche bis 1,00 Proc. Den Maximalgehalt an Asche normirt Germ. auf 0,3 Proc., U-St. auf 0,8 Proc., Brit. auf 1,0 Proc. In Jodlösung (1 KJ: 100 H₂O und dazu J im Ueberschuss) wird Baumwolle braun, auf Zusatz von Schwefelsäure schön blau^{a)} (Cellulosereaktion), in Phloroglucin und Salzsäure bleibt



Fig. 262. Baumwolle. a Gedrehtes Haar. b Haar, in Luft untersucht, um die Cuticularrunzeln zu zeigen. c Spitze des Haares. d Querschliffe

^{a)} Für die Untersuchung von Pflanzenfasern und auch sonst für mikrochemische Zwecke ist die nach v. HÖHNEL verdünnte Schwefelsäure zu empfehlen: 2 Vol. Glycerin, 1 Vol. H₂O, und 8 Vol. konc. Schwefelsäure.

sie farblos, wird nicht roth (Abwesenheit von Verholzung). In Kupferoxydammoniak (man füllt eine gesättigte Lösung von CuSO_4 mit Natronlauge, wäscht den Niederschlag auf dem Filter, befreit ihn durch Pressen zwischen Filtrirpapier möglichst von der Flüssigkeit und löst in wenig starkem Ammoniak (20 proc.) quellen einzelne Theile der Faser kugel- oder tonnenförmig auf, zwischen denen die Cuticula ringförmig sich zusammenschiebt. Die innerste Membranschicht und Plasmareste (der „Innenschlauch“) krümmen sich wurmförmig zusammen. Die gequollenen Theile lösen sich bald auf, und es bleibt nur der Innenschlauch und die Cuticularringe zurück (Fig. 283). Vergl. S. 996.



Fig. 283. Baumwollfaser, in Kupferoxydammoniak gequollen.

Prüfung. 1) Die entfettete Baumwolle muss, auf Wasser geworfen, rasch unter sinken, fethaltige schwimmt längere oder kürzere Zeit. 20,0 g, mit Aether extrahirt, sollen nicht mehr als 0,03 g bei 80°C getrockneten Rückstand hinterlassen. — Nicht genügend entfettete Baumwolle ist nicht im Stande, Wundsekrete rasch aufzusaugen. — 2) Sie darf, angefeuchtet, Lackmuspapier nicht verändern. — 3) Der mit siedendem Wasser bereitete Auszug (1:10) soll durch Silbernitrat (Cl), durch Baryumnitrat (H_2SO_4) und durch Ammoniumoxalat (Ca) höchstens opalisirend getrübt werden. Er soll ferner Kaliumpermanganat nicht entfärben. — 4) Bestimmung des Aschengehaltes (vergl. oben). Auch der Forderung der Germ., wenn sie auch ziemlich streng ist, wird eine Baumwolle, die die übrigen Reaktionen aushält, in den meisten Fällen genügen.

Aufbewahrung. Die gereinigte Watte wird an einem trocknen Orte, wegen ihrer Verwendung zu Wundverbänden sorgfältig vor Staub geschützt, aufbewahrt. Man bezieht sie am besten in ausgewogenen Packeten oder Faltschachteln und hält sie neben den imprägnirten Watten in einem besonderen, nur für Verbandstoffe bestimmten Schrank vorrätig. Aufbewahrung und Verpackung der getränkten Watten etc. richtet sich natürlich nach den für die betreffenden Arzneikörper geltenden Vorschriften; so

wird man z. B. Eisenchlorid-, Benzoesäure-, Karbol-, Jodoformwatte und -Gaze vor Licht- und Luftzutritt geschützt, also in brannen Hafengläsern oder dicht schliessenden Blechpackungen vorrätig halten.

Anwendung. Allein oder mit verschiedenen Arzneistoffen imprägnirt als Verbandmittel. In der Rezeptur gebraucht man reine Watte zum schnellen Filtriren von Mixturen, in die Fremdkörper hineingerathen sind; dünne Wattetüfelchen, beim Koliren von Aufgüssen in die Seiher gelegt, ersetzen die veralteten Seiltücher von Flanell. In dickeren Schichten hält Watte organische Keime zurück, deshalb bedient man sich in der Bakteriologie der Wattedropfen zur Erzielung keimdichter Verschlüsse.

Gossypium antarthriticum s. antirheumaticum.
Watta antirheumatica. Gichtwatte.

L.
Rp. Gossypii depurati q. s.
besprengt man mit folgender Lösung:

Olei Caryophyllorum
" Cinnamomi
" Rosmarini
Camphorae 33 1,0
Spiritus (90%) 20,0.

II.

Rp. Gossypii depurati 1000,0
Olei Betulae rectific.
" Terbinth. rectific.
" Ligni Juniperi
" Rosmarini
" Caryophyllorum 33 1,5

Camphorae 2,5
Spiritus (90%) 40,0
Tinctur. Capsici 25,0
Aetheri sulfurici 5,0.

Man besprengt die dünn ausgebreitete Watte mittelst Zerstäubers mit der filtrirten Lösung, rollt zusammen und verpackt in Pergamentpapier.

Gossypium aromaticum.

Watta aromatica. Aromatische Watte.

Rp. Gossypii depurati 1000,0
Olei Caryophyllorum 2,5
Mistur. oleoso-balsam. 5,0
Tincturae Benzoes 10,0
Spiritus (90%) 40,0.

Bereitung wie bei der vorigen.

<i>Gossypium camphoratum</i>	
Kampher-Watte	
Rp Gossypii depurati 10000	
Camphora 240-300	
Aetheris 1000	
Bereitung wie bei vorigen	
<i>Gossypium incombustibile</i>	
Unverbrennbare Watte für Weihnachtsbäume	
Rp Gossypii depurati q s	
Solut Ammonii phosphoric 100 1000	
Man durchtränkt und trocknet	

<i>Gossypium iodatum</i>	
Watte iodata Jodwatte	
Rp 1 Gossypii depurati 10000	
2 Jodi puri pulver 100	
Man legt 1 Schichtenweise mit 2 bestreut in ein	
Hin Glas mit Glasstopfen, erhitzt im Wasser-	
bade bei anfangs lose aufgesetztem Stöpsel bis	
das Jod die Watte gleichmässig durchdringt, hat	
und kühlt schnell ab — In ähnlicher Weise	
würde durch Einstellen eines Fläschchens mit	
Brom oder einer Chlor-entwickelnden Mischung	
Gossypium bromatum, G chloratum zu bereiten	
sein	

Decken für Schwerleidende, von G. Schirr in Dresden, bestehen aus Watte, die mit Natriumsulphat getränkt ist. Ganz das Nämliche ist auch die „Preparirte Schafwolle“ jenes Hündlers.

Gichtwatte, Dr. PATTISON's, gegen Gicht und alle möglichen Leiden, ist eine gewöhnliche Watte, die auf einer Seite mit einer Tinktur aus Sandelholz, Benzoe und Perubalsam bespritzt ist.

Gichtwatte, aromatische, von ALTOELD, ein Stück schlechte Watte, die auf einer Seite mit einer schwachen, mit Kugellack gefärbten Theerlösung bestrichen ist.

Hydromische Watte, LIPPMANN's, ist fetthaltige, für Wasser und durchlässige Watte. Lintin, ein flüsiges Baumwollgewebe, wird als Ersatz für Verbandwatte gebraucht. Ohrbaumwolle, preparirte, von OHLSEN. Mit Olivenöl getränkte, gewöhnliche Watte.

Stiele von SPITZMÜLLER in Wien, bei Schnupfen etc. in die Nase zu stecken, ist ein Bäschchen roth gefärbte Watte (1 Mk).

Tendriff, ein Schnupfenmittel, besteht aus Wattefäulchen, die mit ca 7,5 Proc Zucker und 1,5 Proc Aluminiumsulfat beschwert sind.

Waldwolle, von LAURITZ, ist mit einem Kiefernadelauszug getränkte Watte.

Warmeschutzmasse, Wattenpapier, von BLOKEN & MÜLLER in Kohleisch. Zwischen zwei Lagen starken Papiers ist eine Watte aus Baumwolle, Wolle etc. fest zu einem Stück verklebt, mit welchem das zu schützende Rohr umhüllt wird.

Zahnwolle von BREMANN ist ein Sträucher rother Baumwollendocht, dessen nach dem Anzünden und Ausblasen entstehender Dampf eingeathmet werden soll.

Verbandstoffe aus Baumwolle

Die Darstellung von Verbandstoffen ist nur bei fabrikmässigem Betrieb lohnend, sie wird im Laboratorium der Apotheke schon aus dem Grunde seltener vorgenommen, weil die hier vorhandenen Gerathe und Einrichtungen für Arbeiten in grösserem Maassstab nicht genügen. Im Folgenden sind deshalb die in Frage kommenden Stoffe und Gewebe nur kurz und deren Verarbeitung auch nur soweit behandelt, als die Arzneibücher Vorschriften darüber enthalten.

Baumwolle, Watte, Baumwollwatte.

Die auf Maschinen durch Kardüren, Kiempeln usw. gereinigte Rohbaumwolle gelangt theils in gepressten Ballen von 50 kg als Polsterwatte, Spitalwatte — Coton cardé, Carded cotton — theils in beiderseits mit Leim überzogenen Vierecken oder Tafeln von verschiedener Stärke als Geleimte Tafelwatte — Sagena gossypina — Coton collé, Ouate collée ou gommée — Grey sheet Wadding — in den Handel. Die erstere bildet den Rohstoff, aus welchem die Verbandwatte gewonnen wird.

Gereinigte Baumwolle Charpiebaumwolle Verbandwatte Antiseptische oder hydrophile Watte — Gossypium depuratum (Germ.) Lana Gossypii. Xylum praeparatum — Coton hydrophile (Gall) Coton-Charpie Coton dépuré Ouate antiseptique — Cotton-wool Wound dressing-cotton. Absorbent Cotton wool. Vorschrift der Gall.

Kardüre, möglichst langstapelige Rohbaumwolle wird zunächst, um sie zu entfetten, in eine sehr verdünnte, siedende Lösung von Soda oder Pottasche getaucht, ausgepresst, hierauf gebleicht, indem man sie für wenige Minuten in ein Bad von 5 proc Calcium- oder Natriumhypochloritlösung bringt, wieder presst, mit reinem Wasser, dann mit einem schwach mit Salzsäure angesäuerten Wasser und zuletzt wieder mit reinem Wasser wäscht, bis sowohl rothes als blaues Lackmuspapier nicht mehr verändert wird. Man trocknet sie an einem staubfreien Orte und giebt ihr schliesslich die nötige lockere Beschaffenheit durch nochmaliges Kiempeln — Eine mittels Benzin entfettete Baumwolle ist als Verbandwatte nicht verwendbar. Auch sind Zusätze von Stearinsäure und dergl. nicht statthaft, welche früher wohl vorgekommen sind, um der Watte die Weisse und den „knirschen-

den Griff⁴ zu verleihen, den man eine Zeit lang zu den Eigenschaften einer guten Waare rechnete

Die gereinigte Verbandwatte wird von den Fabriken gewöhnlich in 5 verschiedenen Qualitäten geliefert und in abgewogenen Mengen zu 10, 25, 50, 100, 250, 500 und 1000 g in Pergamentpapier, in Faltschachteln oder Pappkutschen verpackt, abgegeben. Sehr zweckmässig ist die Bindenform mit Zwischenlagen von Papier, denn sie gestattet das Abschneiden einzelner Streifen, ohne die Watte mit den Händen zu berühren.

Solchen Wattebinden giebt man durch Mullunterlagen grössere Festigkeit. Für den Versandt nach überseeischen Ländern presst man die Watte auf etwa $\frac{1}{4}$ zusammen und formt zu \square Packeten.

Waschbänusche, Wattekugeln, Tampons sind lose oder in hydrophilen Mull ge hüllte Watteballen, die in verschiedenen Formen wie Schwamm benutzt werden.

Vaginal-Tampons dürfen nur sterilisirt angewendet werden.

Zu den aufsaugenden Verbandstoffen gehören noch

Holzwohle — *Lana ligni* — *Charpie de bois* — *Woodwool* — die als Unter lage für Wochenrinnen etc., und die zu etwa $\frac{1}{4}$ aus Holzwohle, zu $\frac{1}{4}$ aus Verbandwatte bestehende Holzwohlwatte, die zu billigen Dauerverbinden dient, ferner die Jute fassern, die als *Charpie* — *Lintum carptum Germanicum* — allbekannte Zupf leinwand, und der Torfmull.

Verband-Mull. Hydrophiler Verbandstoff. Entfetteter Mull. Antiseptische Gaze — *Tela* (Ergänz.) *Pannus* (*bombycinus*) *mollior*. *Lineamentum* (Gall.) *Carbasus* (Nat. form) — Gaze hydrophile — Absorbent Gauze — Ein glattes, leichtes, lockeres Baumwollgewebe, welches im gem. 11 < 11 bis 15 > 15 Fäden zeigt und wovon 1 qm 80–45 g wiegt (Gall.) Als Rohstoff ist nach Gall ein weisser, nicht appretirter oder mit Stärke und dergl. beschwerter Musselin zu wählen. Man wäscht denselben zunächst mit Wasser von 80° C, presst aus, lässt 24 Stunden in kaltem Wasser liegen, presst wiederum aus, bringt für $\frac{1}{4}$ Stunde in eine schwache Natriumhypochloritlösung (spez. Gew. 1,015), wäscht mit reichlichem Wasser, bis Lackmuspapier nicht mehr entfärbt wird, presst von neuem, legt für $\frac{1}{4}$ Stunde in 5 proc. Salzsäure enthaltendes Wasser, wäscht mit reinem Wasser bis zur völligen Neutralität und trocknet.

Mull wird an Aufsaugungsvermögen von der Watte übertroffen. Die Prüfung ist die gleiche wie dort.

Mull- und Gazebinden. Als Gazebinden, auch Organdine- oder Kleisterbinden, bezeichnet man gewöhnlich solche aus steifem, appretirtem Stoff, als Mullbinden, hydrophile Binden solche aus weichem Gewebe ohne Appretur. Obwohl die Gaze sich leicht dem Faden nach reissen oder schneiden lässt, bezieht man die Binden gewöhnlich aus den Fabriken, wo sie mittels besonderer Maschinen aufs sauberste geschnitten und gewickelt werden.

Binden mit fester Kante müssen natürlich eigens gewebt werden. Eine besonders dicht gewebte Sorte sind die Cambricbinden.

Verbandmull findet ferner Verwendung in der Form von Kompressen als Tupf material, zu Menstruationsbinden (Damen-, Perioden- oder Hygienische Binden), mit Moos oder Sägemehl gefüllten, schlauchförmigen Kissen, ganz besonders aber zur Darstellung der Salbenmulle — *Steatina*, *Unguenta extensa* —, Pflastermulle und ähnlicher Verbandmittelformen, welche von Dr. ULLMANN eingeführt worden sind und die früher, auf Leinwand gestrichenen Pflaster mehr und mehr verdrängen, sie werden in nahezu 200 verschiedenen Zusammensetzungen besonders von P. BEIERSDORF & Co in Hamburg-Eimsbüttel, ferner von E. DIETZSCH in Helfenberg u. A. fabrikmässig hergestellt, sind aber von begrenzter Haltbarkeit.

Englisch Lint, *Lintum carptum Anglicum*, ein dünneres, wolliges Gewebe mit baumwollenem Eineweiss, dient wie Watte zum Wundverband.

Schirting, *Tela* (*bombycina*) *densior*, ist ein ziemlich dichtes, appretirtes Gewebe aus Baumwollengarn, welches hauptsächlich als Unterlage für gestrichene Pflaster benutzt wird, ebenso der

Batist, Battist, worunter man theils eine feine Leinwand, theils ein ihr ähnliches Baumwollengewebe (Baumwollbatist) versteht. Eine etwas locker gewebte Sorte heisst Musselin.

Macintosh ist ein durch Ueberziehen mit Kautschuklösung wasserdicht gemachtes Baumwollenzug.

Getränkte (imprägnirte oder präparirte) Verbandstoffe — *Xyla et Lineamenta medicamentosa* — *Cotons et Gazes medicamenteuses* (Gall.) Sind Watten oder Gewebe, die einen wirksamen Arzneistoff in gleichmässiger Vertheilung enthalten. Das einfachste Verfahren besteht darin, dass man bestimmte Gewichtsmengen der betreffenden Verbandstoffe mit einer Lösung des Arzneikörpers tränkt, die genau dosirt und so bemessen ist, dass sie bei mässigem Druck vollständig aufgesogen wird. Derart sind die Vorschriften des Ergänz. für Karbol-, Essenchlorid-, Sublimat- und Salicylwatte, für Kar-

bol, Sublimat, Jodoform und Sahcymull. Man kann aber auch eine gewogene Menge der Watte oder des Gewebes in eine Lösung von vorgeschriebenem Gehalt eintauchen und die überschüssige Flüssigkeit verdunsten lassen (s. Jodoformgaze Gall), oder durch Auspressen bis auf ein bestimmtes Gewicht entfernen, wie es Gall für Bor säure, Karbol, Salol- und Sublimatgaze verlangt. (Die Vorschriften selbst, sowie die Gehaltsbestimmung s. bei den betreffenden Artikeln.) Ein drittes Verfahren, die Stoffe anzufeuhen und mit dem feingepulverten Arzneistoff zu bestreuen, ist der ungleichmäßigen Verteilung wegen nur dort in Anwendung zu bringen, wo es an geeigneten Lösungsmitteln fehlt.

Die nach der einen oder andern Vorschrift behandelten Stoffe werden in luftigen, staubfreien und vor Tageslicht geschützten Räumen (mit Fenstern aus gelbem Glase) bei 25—30° C Wärme oder bei Zimmertemperatur getrocknet und sogleich in üblicher Weise verpackt.

Sterilisirte Verbandstoffe. — Pansements stérilises — Sterilized Dressings. Im allgemeinen verfährt man bei Herstellung keimfreier Verbandstoffe in der Weise, dass man die mit Fließpapier umhüllten Watten, Gazen u. s. w. längere Zeit einer hohen Hitze aussetzt und dann dicht verpackt. Als völlig einwandfrei können indessen wohl nur die Verfahren bezeichnet werden, wonach die Stoffe zuerst sorgfältig verpackt und verbleibt, bei Benutzung von Pergamentschläuchen mit keimdichtem Verschluss versehen, bei Blechpackung dicht verlötet und dann im strömenden Wasserdampf sterilisiert werden. Bei grösseren Packungen ist dasselbe leider nicht anwendbar, ebenso wenig natürlich da, wo flüchtige oder zersetzbare Körper, wie z. B. Jodoform, in Frage kommen. In solchen Fällen wird die Keimfreiheit durch Verwendung kochender, alkoholischer Lösungen gewährleistet.

III Das Oel der Samen Oleum Gossypii — Cottonöl Baumwollsamenoil — Huile de coton. — Cotton-oil (U-St.)

Aus den nach dem Egreniren (vergl. oben) zurückbleibenden Samen gewinnt man, nachdem sie meist geschält sind, durch Pressen das Oel, von dem sie 24 Proc. enthalten. Roh ist es rubinroth bis schwarz, raffiniert strohgelb von nussartigem Geschmack und meist saurefrei, da es bei der Reinigung mit Laugen behandelt ist. In der Kälte, aber auch schon bei gewöhnlicher Temperatur setzt es Stearin (Cotton-Margarin) ab, von dem man den flüssigen Antheil, der als Speiseöl dient, trennt.

Konstanten des Oeles Spec Gew bei 15° C 0,922—0,930 Spec Gew der Fettsäuren bei 100° C 0,816 Schmelzpunkt der Fettsäuren 34—40° C Erstarrungspunkt 80—88° C **HEHNERT'SCHE** Zahl 95,87 Verseifungszahl 191—197 Verseifungszahl der Fettsäuren 203,9—208,0 Acetylzahl 18,6 Jodzahl 102—111 Jodzähl der Fettsäuren 111—115,7 Jodzähl des flüssigen Antheiles der Fettsäuren 136—148,2 Refraktometerzahl 1,4732

Es gehört zu den schwach trocknenden Ölen.

Bestandtheile. Triglyceride der Palmitinsäure, Oelsäure, Linolsäure und Linolensäure, ferner geringe Mengen von Oxyfettsäuren, Cottonölsäure (der Ricinolsäurereihe angehörig), eines aldehydartigen Körpers, eines schwefelhaltigen, widerlich riechenden Körpers.

Anwendung als Speiseöl und Brennöel, vielfach aber auch zur Verfälschung von Olivenöl. Um dies in einem solchen Fall nachweisen zu können, sind eine ganze Zahl von Reaktionen vorgeschlagen worden. Wir empfehlen die folgenden: 1) Salpetersäure (spec Gew 1,375) mit dem gleichen Volum Oel geschüttelt, färbt Oele, die mit Cottonöl vermischt sind, mehr oder weniger kaffeebraun, Olivenöl, Rübol etc. werden gelblich. 2) Bei der Eßweinprobe giebt es eine gelbe bis orange gefärbte Masse von butterartiger Konsistenz. 3) **BROOK'S** Reaktion. Man gebraucht folgende Lösungen: a) 1 g Silbernitrat in möglichst wenig Wasser und 200 ccm Alkohol (98proc) gelöst, mit 20 ccm Aether und 0,1 Salpetersäure versetzt. b) 15 ccm Colzahl (Oleum Brassicae von Brassica campestris) gelöst in 85 ccm Amylalkohol. — 10 ccm des zu untersuchenden Oeles werden mit 1 ccm der Lösung a gemischt und dann 10 ccm der Lösung b zugegeben, durchgeschüttelt, in zwei Hälften getheilt und die eine Hälfte dann 5—10 Minuten in kochendes Wasser gestellt. Bei Gegenwart von Cottonöl wird die Probe hellgrau bis braun. Nicht so sicher wie Probe 1, da die Braunfärbung bei Gegenwart von Cottonöl ausbleiben kann und da z. B. Schwefelöl auch mit Silberlösung färbt (vergl. auch S 153).

Cottonolmaigarin, der durch Abkühlen und Abpressen gewonnene feste Anteil des Oeles (vergl oben) Wird auch gewonnen, indem man den schwarzen Niederschlag, der bei Refination des rohen Oeles mit Lauge entsteht, mit Sauren zersetzt, die dunkle Fettmasse mit Schwefelsäure erhitzt, mit Wasser ansieht, mit überhitzten Dampf destilliert und durch Abkühlen und Abpressen trennt. Es ist hellgelb von butterartiger Konsistenz.

Konstanten Spec Gew bei 15° C 0,923 Schmelzpunkt 30—33° C Erstarrungspunkt 16—22° C Schmelzpunkt der Fettsäuren 27—30° C Erstarrungspunkt der Fettsäuren 21—23° C HENNEL'sche Zahl 95,5—96,8 Verseifungszahl 194,6 Jodzahl 88,7 bis 92,8 Jodzahl der Fettsäuren 94,3

Anwendung als Speisefett und als Zusatz zum Schweineschmalz (vergl S 158)

Die Samen, die auch unverändert als Viehfutter benutzt werden, enthalten in Procenten

	Wasser	Stoffkohlenstoff	Fett	Stickstoff	Phosphor	Asche	In der Trockensubstanz		
							Stickstoff	Fett	Asche
Nicht geschält	9,76	19,56	19,01	22,45	23,46	4,86	21,68	32,03	3,46
Geschält	7,58	25,14	24,33	26,33	4,63	7,99	31,51	26,81	5,04

Die nach dem Abpressen des Oeles bleibenden Oelkuchen, die man als Kraftfutter verwendet, enthalten in Procenten

	Rohprotein	Rohfett	Stickstofffreie Extraktstoffe
Amerikanische	47,63	16,48	18,20
Egyptische	23,00	7,15	26,18

Davon sind verdaulich in Procenten

84,70	87,80	95,10
-------	-------	-------

Übersicht der wichtigsten Textilfasern Für die Untersuchung genügt ein gutes Mikroskop mit 300mal innerer Vergrößerung. Man überzeugt sich meist bei schwächerer Vergrößerung (60—80 mal), ob das Untersuchungsobjekt gleichförmig ist oder aus verschiedenen Fasern besteht, und prüft dann die einzelnen genauer bei starker Vergrößerung.

Man untersucht die Fasern im Wasser, wozu sie etwas aufquellen und sich meist etwas verkürzen. Thierische Fasern werden 10—14 Proc dicker, künstliche Gelatinefaser 30 Proc., pflanzliche Fasern bis 29 Proc.

Reaktion: Jodlösung, Schwefelsäure, Phloroglucin und Salzsäure, Kupferoxyd ammoniak vergl oben S 1238

Um Querschnitte von Fasern anfertigen zu können, fertigt man von denselben, indem man sie möglichst parallel legt, blattförmige Stäbchen, die man mit folgender Lösung tränkt: 70 g Gummi arabicum werden in gleichviel Wasser langsam gelöst. 4 g Hausenblase lässt man in 16 g warmen Wassers quellen und filtriert durch Musselin. 10 g des Filtrats werden der Gummilösung zugefügt, das Ganze im Wasserbad erhitzt und 10 bis 12 g Glycerin zugefügt. Die damit getränkten Fasern werden getrocknet und mit scharfem Rasirmesser geschnitten. Die Schnitte bringt man in einen kleinen Tropfen Wasser und legt das Deckgläschen vorsichtig auf.

Die Figuren 262—275 sind sämtlich bei 400facher linearer Vergrößerung gezeichnet.

A Die Faser lässt ein deutliches Lumen erkennen (Pflanzenfasern)

1. Pflanzenhaare. Die Faser lässt einen Gegensatz von Basis und Spitze erkennen. Sie unvorholst, also mit Jod und Schwefelsäure blau, mit Phloroglucin und Salzsäure farbig. Baumwolle vergl oben. Das seit einigen Jahren angewendete Mercerisieren der Baumwolle, das in einem Behandeln derselben mit Lauge besteht, um der Faser dadurch seidenartigen Glanz zu geben, verändert die Faser, indem sie dadurch etwas

aufquillt, sodass die Unebenheiten der Cuticula verschwinden; der Querschnitt ist rundlicher und die Wand dicker. b. schwach verholzt, mit Jod und mit Phloroglucin und Salzsäure roth. Kapok. Haare der Samen von *Eriodendron anfractuosum* D. C. (Bombacaceae). Bis 3 cm lang, 19–43 μ dick, im Querschnitt rund, an einer Seite etwas stärker verdickt, an der Basis mit schwachen, netzförmigen Verdickungsleisten. Aus Hinterindien. Gutes Polstermaterial, da sich die Fasern nicht zusammenballen, aber die einzelne Faser ziemlich brüchig (Fig. 264).

II. Echte Fasern aus der Rinde, also an beiden Seiten gleich gestaltet.

a. unverholzt.

1. Lein oder Flachs. Faser von *Linum usitatissimum* L. (Linaceae). 2–6 cm (meist 2,0–3,0 cm) lang, 12–45 μ (meist 15–17 μ) dick. Enden schlank, peitschenförmig zugespitzt, selten stumpflich. Querschnitt rund, polyedrisch oder etwas gestreckt, lässt deutliche Schichtung erkennen. Häufig „Verschiebungsstellen“, wo die Faser auf der einen Seite etwas vorgewölbt erscheint. Häufig mit steilen Spirallinien. Diese Spirallinien, die den Lein scharf vom Hanf unterscheiden und die Risse in der Wand sind, erkennt man am besten, wenn man die Fasern scharf austrocknet und dann in absolutem Alkohol untersucht. Da es trotzdem oft nicht möglich ist, die einzelnen Fasern mit Sicherheit vom Hanf zu unterscheiden, kann man bei groben Geweben, Seilen etc. auf das übrige Rindengewebe, die „begleitende Gewebeelemente“ achten: Epidermiszellen sind gross, rechteckig, die Spaltöffnungen gross und deutlich, rund, mit zwei Nebenzellen, die Zellen des subepidermalen Gewebes kleiner wie die der Epidermis (Fig. 265).

2. Hanf. Faser von *Cannabis sativa* L. (Moroceae). 1–5,5 cm lang, 15–60 μ dick. Enden fast immer stumpf mit Neigung zu seitlicher Ausackung oder Zweigbildung. Querschnitt wie bei 1. Schichtung häufig deutlicher. Ebenfalls Verschiebungsstellen. Schiefe Spiralstreifung fehlt. Da der Hanf primäre und sekundäre Fasern bildet (der Flachs nur primäre), so sind die sekundären häufig viel dünnwandiger. „Begleitende Gewebeelemente“: Epidermiszellen unregelmässig polyedrisch, kleiner wie bei 1. Spaltöffnungen sehr spärlich und klein, über das Niveau der Epidermis emporgewölbt. In der Epidermis grosse, dicke, gebogene, warzige Haare, die am Grunde in der Höhlung zuweilen einen Cystolithen führen. Die Zellen des subepidermalen Gewebes sind grösser wie die der Epidermis, in

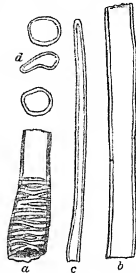


Fig. 264. Kapok. a Basis des Haars. b Längsansicht aus der Mitte. c Spitze. d Querschnitte.

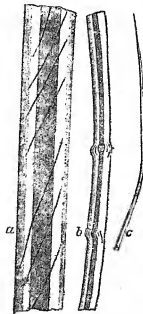


Fig. 265. Lein. a Faser mit schiefer Längstreifung. b Faser mit Verschiebungsstellen. c Spitze einer Faser. d Querschnitt durch ein Faserbündel.



Fig. 266. Hanf. a, b, c Spitzen von Fasern. d mit angedeuteter, e mit ausgeprägter Verzweigung. d Querschnitt durch ein Faserbündel.

demselben Oxalatdrüsen und Milchsaftschläuche mit braunem Inhalt. — Die Fasern des Hanfes sind zuweilen ganz schwach verholzt (Fig. 266).

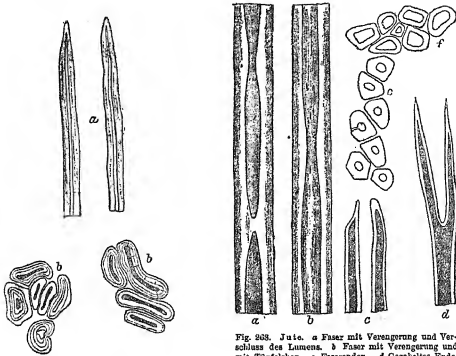


Fig. 267. Ramié. a Spitzen von Fasern, b Querschnitte durch Faserbündel.

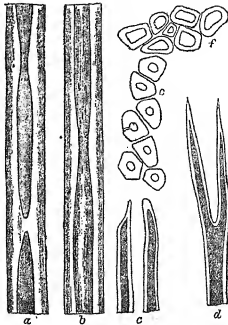


Fig. 268. Jute. a Faser mit Verengung und Verschluss des Lumens, b Faser mit Verengung und mit Tüpfelchen, c Faserenden, d Gegeleitetes Ende, e Querschnitt durch ein Bündel der primären, f der sekundären Fasern.

8. Ramié oder Chinagrass von *Boehmeria nivea* (L.) Hook. et Arn. (Urticaceae). Auf den Sundainseln und in China, auch in Europa angebaut: Diese vortreffliche Faser wird in Asien, wo man die einzelnen Fasern durch mühsame Handarbeit isoliert, seit lange zu „Nesseltuch“ verarbeitet, neuerdings gelingt es, die Fasern auch bei uns durch Maschinen im grossen abzuschneiden. 6—25 (meist 12 cm) cm lang, und bis 80 (meist 50) μ dick, also länger und dicker wie 1 und 2. Spiralstreifung und Verschiebungsstellen vorhanden, Enden stumpf, Querschnitt meist breit und deutlich geschichtet (Fig. 267).

b. verholzt.

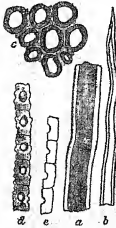


Fig. 269. Manillahanf. a Längsansicht aus der Mitte der Faser, b Spitze, c Querschnitt durch ein Faserbündel, d Stegmasse von oben, e von der Seite.

1. Jute von *Corchorus capsularis* L., *C. olitorius* L., auch *C. fuscus* L. und *decemangulatus* Roxb. (Tiliaceae). In Bengalen. Länge 1,5—5,0 mm, Dicke bis 25 μ . Enden stumpf, nicht selten ausgesackt oder verzweigt. Im Querschnitt lassen sich wie beim Hanf etc. deutlich stärker verdickte (primäre) und schwächer verdickte (sekundäre) Fasern unterscheiden. Schichtung niemals zu erkennen. Lumen streckenweise verengert oder sogar ganz geschlossen. Nicht selten feine Tüpfel in steiler Spirale. Obschon die Faser verholzt ist, färbt sie sich doch mit Jod und Schwefelsäure violett. Es ist ferner darauf aufmerksam zu machen, dass man der Jute die verholzenden Substanzen zuweilen entzieht, so dass sie sich dann mit Phloroglucin und Salzsäure nicht roth färbt. Wird bei uns zu gröberen Geweben: Vorhängen, Tischdecken etc. verwendet (Fig. 268).

2. Manillahanf (Abaca, Plantainfibre, Siamhemp) von *Musa textilis* Nees (Musaceae). Auf den Philippinen. Länge 8—12 (meist 8) mm, Dicke 16—32 (meist 24) μ . Querschnitt polygonal mit stark abgerundeten Ecken oder rundlich. Lumen gross, zuweilen mit gelbem Inhalt. Sehr charakteristisch

sind kleine verkieselte Plättchen (Stegmata), welche die Faserbündel häufig begleiten. Sie sind länglich viereckig, solid mit einer runden, durchscheinenden Grube in der Mitte. Man sieht sie am besten, wenn man die Faserbündel in Chromsäure macerirt. Wird zu Seilen und Tauen verwendet (Fig. 269).

3. Coir. Faser aus dem Perikarp der Kokosnuss: *Cocos nucifera* L. (Palmae). Die Fasern bilden meist runde, einen Kanal einschliessende Bündel, der Gefässe enthält. Die Fasern sind braun, 0,4–1,0 (meist 0,7) mm lang, 12–24 (meist 20) μ dick, deutlich getüpfelt. Die Fasern sind ebenfalls von verkieselten Plättchen (Stegmata) begleitet, die von rundlicher Form sind. Wird zur Herstellung von groben Teppichen, Schnüren etc. verwendet (Fig. 270).

B. Die Faser lässt kein Lumen erkennen (thierische Fasern).

I. Die Faser ist mit einer aus Schuppen bestehenden Epidermis bedeckt. Schafwolle: Die Faser besteht günstigsten Falles 1) aus der schuppigen Epidermis, 2) aus der faserigen Rindenschicht, 3) aus der aus über einander stehenden Zellen bestehenden Markschicht. Von diesen dreien kann die Markschicht ganz oder theilweise fehlen, so besonders bei feinen Merinowollen. Die Rindenschicht kann ausserordentlich reducirt sein, fehlt aber wohl nie völlig. Ebenso ist die Epidermis normal stets vorhanden, kann aber fehlen, wenn die Haare von Körpertheilen stammen, an denen sich die Thiere häufig reiben oder in Kunstwolle (Shoddy). Die Dicke ist sehr wechselnd: Merino 12–37 μ , Leicester 30 bis 90 μ . Die Länge kann 20 cm und mehr erreichen. Jodlösung färbt braun, MULLON's Reagens beim Erwärmen ziegelroth. Beim Verbrennen riecht die Faser unangenehm nach verbranntem Horn. Verdünnte Kalilauge löst vollständig (Fig. 271).

II. Die Faser besteht aus einem einfachen, soliden Faden Seide: Der vollständige, von der Raupe des Seidenspinners (*Bombyx Mori* L.) secretirte Seidenfaden besteht aus zwei neben einander verlaufenden Fibroinfäden, die mit einer im frischen Zustande klebrigen Substanz verklebt und umhüllt sind (Sericinhülle). Durch den Degummirungsprocess wird die Hülle entfernt und die beiden Fäden getrennt. Der einzelne Faden ist im Querschnitt rundlich oder rundlich dreieckig, glatt,

höchstens fein gestreift, zuweilen etwas abgeplattet oder um einander gedreht. Dicke 3–24 (meist 15) μ . Mit Jodlösung hellbraun; beim Auswaschen mit Wasser bleibt die Farbe lange Zeit. Concentrirte Kalilauge löst die Seide auf. Mit MULLON's Reagens roth, mit Zucker und Schwefelsäure rosa. Beim Kochen mit Salzsäure wird Mori-Seide kaum violett, fremde (wilde) Seiden meist deutlich violett (Fig. 272).

Die Fäden der sog. wilden Seiden, wie z. B. der Yamamayseide, der Tusahseide sind viel dicker, bräunlich oder gelblich, deutlich gestreift, im Querschnitt meist gestreckt dreieckig, deutlich punkirt (Fig. 272).

Seit einigen Jahren sind künstliche Seiden im Handel.

a. Die Kollodiumseide gewinnt man, indem man Kollodium aus engen Kapillaren austreten lässt, wobei der Faden sofort erstarrt. Die so gewonnene Seide wird durch Behandeln mit Schwefelammonium denitrirt, um ihr die Explosionsfähigkeit zu nehmen. Die Fäden einer untersuchten Probe sind sehr gleichmässig, etwa viermal dicker wie Seide und ziemlich spröde. Sie werden mit Jodlösung tief schwarzbraun, beim Auswaschen mit Wasser wird die Faser blau und bald farblos.

b. Gelatineseide, nach mehreren Verfahren dargestellt, die aber anscheinend



Fig. 270. Coir. a) Faser. b) Stegmata.

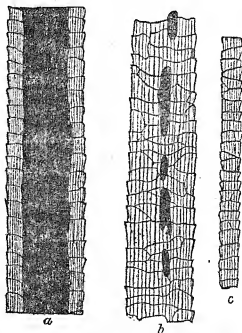


Fig. 271. Schafwolle. a) Haar mit reichlicher Markentwicklung. b) Haar mit späterer Markentwicklung. c) Feines Merinohaar ohne Mark.

im Grossbetrieb noch keine Verwendung gefunden haben: entweder mengt man die Gelatine mit Kal. bichromic. und setzt die gesponnenen Fäden dem Lichte aus, oder man macht die Gelatinefäden mit Formalin unlöslich. Die Fäden sind so dick wie die von a), in Wasserquellen sie um 50 Proc. auf. Sie werden mit Jod dunkelbraun, die Farbe bleibt beim Auswaschen mit Wasser lange Zeit erhalten.

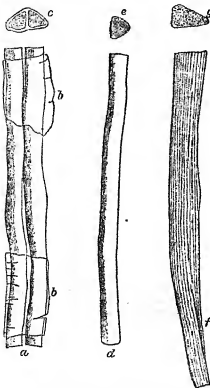


Fig. 272. Seide. a) Bohrer Seidenfaden von Bombyx Mori, in der Mitte die beiden Fibrinfäden. b) Die Sericinshülle. c) Ein solcher Faden querdurchgeschnitten. d) Einfacher Seidenfaden. e) Querschnitt. f) Faden von Tussahseide, im Querschnitt.

Beginn der Zertrennung in Fibrillen zeigen, die in steiler Spirale angeordnet sind. Lein zeigt die schiefe Streifung und Verschiebungstellen, Hanf Verschiebungstellen und stumpfe Enden, Jute die Verengerungen des Lumens und Abwesenheit von Schichten in der Wand.

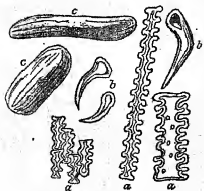


Fig. 273. Elemente des Strohstoffs. a) Epidermiszellen. b) Haare. c) Parenchymzellen.

die zerriebenen Stengel und Blätter unserer Cerealien, ferner Reis, Malialischen, Esparto (von Lygeum Spartum L.), Halfa (von Stipa tenacissima L.) in Betracht. Sie werden

c. Celluloseseide, hergestellt durch Lösen von Baumwolle in Kupferoxydammoniak zu einer dicken Flüssigkeit, Verspinnen derselben und Behandeln der Fäden mit Schwefelsäure.

Vergl. weiter über Fasern: v. HÖHNEL, Mikroskopie der technisch verwendeten Faserstoffe.

Mikroskopische Untersuchung von Papier. Bei der Untersuchung von Papier handelt es sich, abgesehen von den physikalischen Prüfungen, für die besondere Apparate nöthig sind, um die Aschenbestimmung, die Bestimmung der Art der Leimung, Nachweis von Chlor und freien Säuren, um die Feststellung der dasselbe zusammensetzenden Fasern, wobei es einmal auf die Art der Fasern ankommt, dann meist auf die Feststellung, ob sich „Holzschliff“ unter denselben befindet.

Als Papierfasern kommen in Betracht:

1) von den bereits besprochenen hauptsächlich: Baumwolle, Lein, Hanf, Jute, neuerdings auch Ramie und Manilahanf. Sind diese Fasern direkt zu Papier verarbeitet, so bereitet ihr Nachweis nach den oben angegebenen Merkmalen keine besondere Schwierigkeit. Anders ist es, wenn sie aus Lumpen, „Hadern“ hergestellt sind, sie sind dann häufig weitgehend zertrümmert und zerfasert. Man kann sich dann an folgende Merkmale halten: Baumwolle bewahrt die Form am besten, man findet immer gedrehte Stücke, die aber häufig den

Zu diesen kommen dann 2) Fasern und faserähnliche Stoffe, die, wenigstens bei uns, nur für Zwecke der Papierfabrikation benutzt werden: a) die Faser des Papiermaulbeerbaumes *Broussonetia papyrifera* (L.) Vent., aus der man das bekannte japanische Papier macht, die aber auch bei uns verarbeitet wird. Solche Papiere, besonders zum Schreiben etc. benutzte glatte Sorten, zeichnen sich durch einen eigenthümlichen und unverkennbaren seidigen Glanz aus. Die Faser ist 6–25 mm lang, 25–35 μ dick. Sie sieht im allgemeinen der Baumwolle recht ähnlich, lässt aber Schichtung und Verschiebungstellen erkennen. Zuweilen haften den Fasern kleine Oxalatkrystalle an und die Fasern stecken zuweilen in einer mit Jod und Schwefelsäure sich gelb färbenden Scheide, die der primären Membran angehört. b) Strohstoff: Als solcher kommen

sämmtlich erkannt an den lang-gestreckten, vielfach buchtigen Epidermiszellen, kurzen, gekrümmten, dickwandigen, einzelligen Haaren, schlauch- oder sackförmigen Parenchymzellen. die, obgleich ziemlich dünnwandig, doch offenbar vermöge ihrer Elasticität im Papier wohlhalten sind (Fig. 273). Dazu kommen die schlanken, dünnen Fasern und Gefässe. c) **Holzschliff** und **Holzcellulose**: Beide werden aus dem Holze unserer Nadel- und Laubholz-bäume bereitet, indem man das Holz stark zerkleinert und zerreibt. Der Holzschliff wird dann direkt zur Papierfabrikation verwendet, seine Elemente sind also grösstentheils verholzt und werden daher mit Phloroglucin und Salzsäure roth; für Herstellung der Holzcellulose wird das Holz durch Natronlauge unter hohem Druck in seine Elemente zerlegt oder auch wohl das zerriebene Holz damit behandelt; in beiden Fällen wird aber im Holz das Lignin zerstört und es giebt die Phloroglucinreaktion nicht oder nur sehr schwach. Der Nachweis von Holzschliff ist oft von grosser Wichtigkeit, da solche Papiere wenig haltbar sind. Die Feststellung, ob Nadel- oder Laubholz verwendet ist, ist leicht zu führen, im ersteren Fall achtet man auf die Tracheiden des Holzes mit ihren belohnten Tüpfeln (Fig. 274), im zweiten auf die sehr charakteristischen Bruchstücke der Gefässe (Fig. 275).

Um ein Papier für die mikroskopische Untersuchung vorzubereiten, wird ein Stück desselben, in Stücken von etwa 1 □ cm Grösse zerschnitten, in einem Kolben mit Aether übergossen und etwa $\frac{1}{2}$ Stunde am Rückflusskühler erhitzt, dann giesst man den Aether ab, spült noch einige Male damit nach, lässt das Papier abtrocknen und kocht es dann in Wasser in einer Porcellanschale unter Ersatz des verdampfenden Wassers mindestens eine Stunde. (Den allgemein angegebenen Zusatz von Natronlauge können wir nicht empfehlen, da es nicht ausgeschlossen erscheint, dass bei gelegentlicher Konzentration der Lösung die Lauge die Fasern angreift und ihre Erkennbarkeit erschwert.) Dann bringt man die aufgelockerten Papierstücke in einen Mörtel und zerreibt sie mit wenig Wasser unter sohwachem Druck mit dem Pistill zu einem gleichförmigen Brei, von dem man kleine Mengen auf den Objektträger bringt, sie fein vertheilt und dann unter dem Mikroskop untersucht. Für eine vorläufige Klassifizierung der Fasern ist es sehr nützlich, die Fasern in Jodlösung (20 Wasser, 1,15 Jod, 2 Jodkalium, 1 Glycerin) zu untersuchen. Es bleiben dann farblos oder werden ganz schwach gelb gefärbt: Holz-, Stroheellulose. Es werden gelb gefärbt: Holzschliff, Jute. Es werden brann gefärbt: Baumwolle, Leinen, Hanf. Für den speciellen Nachweis von Holzschliff dient, wie oben erwähnt, Phloroglucin und Salzsäure. Man soll sich aber nie damit begnügen, die Bestimmung der Fasern nur nach solchen Farbreaktionen vorzunehmen, sondern soll durch genaue Untersuchung die Natur der einzelnen Fasern feststellen. Die quantitative Abschätzung der einzelnen Bestandtheile eines Papieres ist schwierig und verlangt ziemlich viel Übung. Man hat sich dabei davor zu hüten, die Menge stark gefärbter (roth oder brann) Fasern zu überschätzen.

Vergl. weiter: HENZBERG, Papier-Prüfung 1888, und das oben genannte Buch von v. HÖHNEL.

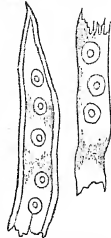


Fig. 274. Nadelholztracheiden mit belohnten Tüpfeln.



Fig. 275. Bruchstück eines Gefässes aus Laubholz.

Granatum.

Punica Granatum L. Familie der Punicaceae. Heimisch von der Balkanhalbinsel bis zum Himalaya, durch die Kultur in alle tropischen und subtropischen Gebiete verbreitet. Kleiner, bis 8 m hoher Baum oder Strauch mit lederigen, kurzgestielten, 5 cm langen, bis 22 mm breiten, ganzrandigen, oblong-lanzettlichen Blättern. Blüten einzeln, terminal und in den Blattachseln mit granatroth gefärbtem Receptaculum und Kelch und scharlachrother Korolle. Kelchblätter 5—8, ebensoviel damit abwechselnde Kronblätter. Anthren in vielen, nach innen absteigenden Kreisen. Fruchtknoten unterständig, mit 2 Kreisen von Fächern, einem äusseren, vor den Kronblättern stehenden, mit ihnen gleichzähligen und einem inneren, tieferen aus meist nur 3 Fächern. Griffel fadenförmig mit

verdicktem Grunde und kopfger Narbe. Frucht eine vom Kelch gekrönte Beere mit zahlreichen Samen, die äussere Schicht der Testa saftig, pulpös, durchsichtig. Embryo mit spiralig um einander gerollten Kotyledonen.

Verwendung findet die Rinde der Wurzel und der Zweige.

Cortex Granati (Germ. Helv. Austr.). Granati Cortex (Brit.). Granatum (U-St.). — Granatrinde. Bandwurmrinde. — Écorce de grenadier (Gall.). — Pomegranate bark.

Nach den genannten Arzneibüchern ist Wurzel, Stamm- und Astrinde zulässig, nach Gall. indessen nur die Wurzelrinde. Helv. lässt den Vorrath jährlich erneuern.

Beschreibung. Bis 10 cm lange, unregelmässig eingerollte oder rinnenförmige, oft verbogene Stücke, die bis 8 mm dick sind. Sie bricht glatt, ist im Innern gelblich,



Fig. 276. Korkzellen aus Cortex Granati.



Fig. 277. Steinzellen aus Cortex Granati.

höchstens nach aussen etwas grau oder braun. Die Wurzelrinde ist durch frühzeitig entstehende Schuppenborke ausgezeichnet. Auf der Zweigrinde häufig Flechten. Nach dem Abschälen des Korkes kommt bei der Zweigrinde häufig chlorophyllführendes Gewebe zum Vorschein. Geschmack herbe.

Bei stärkerer Vergrösserung ist der Bau sehr charakteristisch: der Kork besteht aus dünnwandigen und aus an der Innenwand verdickten Zellen (Fig. 276). In der primären Rinde fallen grosse, etwas in der Richtung der Axe gestreckte Steinzellen auf, die auch in den äusseren Parthien des Bastes vorkommen (Fig. 277). Dieser selbst besteht aus 1–2 Reihen breiten Markstrahlen und schmalen Baststrahlen, in denen Schichten, die eine Oxalatdrüse führen, mit solchen, die oxalfrei sind und Siebröhren enthalten, abwechseln (Fig. 278). (Besonders bei schwächerer Vergrösserung tritt die Regelmässigkeit des Baues deutlich hervor.) Ausser den Drüsen kommen auch, besonders in der Mittelrinde, Einzelkrystalle vor. — Im Pulver fallen die grossen Steinzellen, die Oxalatdrüsen und Stärkekörnchen des Parenchyms, die 2–8 μ gross, rundlich oder keulenförmig und selten zusammengesetzt sind, ferner die Einzelkrystalle und die einseitig verdickten Korkzellen auf. — Ausserdem lässt sich in der Rinde mit Leichtigkeit Gerbstoff mikrochemisch nachweisen.

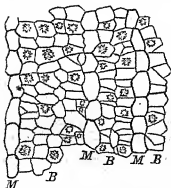


Fig. 278. Querschnitt aus dem Bast von Cortex Granati. M Markstrahlen. B Baststrahlen.

Bestandtheile. Die wirksamen Bestandtheile sind einige Alkaloide: Pelletierin $C_8H_{13}NO$, flüssig, Siede-P. 195° C., spec. Gew. bei 0° C. 0,983, löslich in Alkohol, Aether, Chloroform. Methypelletierin $C_8H_{17}NO$, flüssig, Siede-P. 215° C., löslich in 25 Th. Wasser, in Alkohol, Aether, Chloroform. Pseudopelletierin $C_8H_{15}NO \cdot 2H_2O$, krystallinisch, Schmelz-P. 246° C., löslich in Wasser, Aether, Chloroform und Alkohol. Isopelletierin $C_8H_{15}NO$, von denselben Eigenschaften wie Pelletierin, aber optisch inaktiv. Das Pseudopelletierin (Granatonin) ist eine tertiäre Base und wahrscheinlich ein Ketonamin. Hauptträger der Wirksamkeit soll das erste Alkaloid sein. Ferner enthält die Droge 20–28 Proc. Gerbsäure, die mit der Gallusgerbsäure identisch ist. Nach anderen Angaben ist daneben noch ein zweiter Gerbstoff in der Droge vorhanden. Sonst liefert die Rinde Benzolextrakt 0,76 Proc., Aether-Extrakt 0,30 Proc., Alkoholisches Extrakt 9,98 Proc., wässriges Extrakt 12,35 Proc.,

alkalisches Extrakt 6,26 Proc, saures Extrakt 7,62 Proc, Lignin 8,93 Proc, Cellulose 31,89 Proc, Feuchtigkeit 8,70 Proc, Asche 2,7 Proc. Nach anderer Angabe 10,73 Proc Asche. Der Alkaloidgehalt der Droge ist ein sehr schwankender und daher Feststellung desselben und Gebrauch einer Waare von möglichst gleichförmigem Gehalt sehr zu empfehlen. Aeltere Rinde soll im Alkaloidgehalt zurückgehen, dagegen scheint das Trocknen ohne Einfluss darauf zu sein.

Die niederländische Pharmacopoe verlangt einen Minimalgehalt von 1 Proc an salzsauren Alkaloiden, was bemangelt wurde, da die Handelswaare selten mehr als 0,3 Proc reine Alkaloido enthalten soll. Diese Zahl ist entschieden zu niedrig gegriffen. Ewenz fand bei Untersuchung zahlreicher Wurzel- und Stammrinden 0,5–0,7 Proc reiner Alkaloido und konnte einen wesentlichen Unterschied zwischen Wurzel- und Stammrinden nicht konstatiren, wogegen von anderer Seite die Superiorität der Wurzelrinde mit 1 Proc und darüber aufrecht erhalten wird. Uns gaben eine Reihe von Mustern, die aus Stamm- und Wurzelrinde gemengt waren 0,5–0,6 Proc. — Am alkaloidreichsten sind javanische Rinden, in denen Ewenz 0,92–0,98 Proc fand. Erheblich höher sind früher von Ströden getundene Zahlen bei javanischer Wurzelrinde, nämlich 1,71–3,75 Proc salzsaurer Alkaloido.

Zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes kann man 12 g Cortex Granati gr m pulv in einem 200 g-Glase mit 120 Aether Chloroform (3:1) übergossen, nach kräftigem Durchschütteln 10 cem 20proc Natronlauge und nach einer Stunde, während welcher wiederholt umgeschüttelt ist, noch 10 cem Wasser zugeben und wieder umschütteln, bis sich das Pulver gut zusammenballt. Von der klar überstehenden Aether Chloroformlösung giesst man 100 g durch ein trockenes Filter in einen Scheidetrichter. Diese Lösung (= 10 g Rinde) schüttelt man mit 50 cem $\frac{1}{100}$ N-Salzsäure und darauf dreimal mit je 10 cem Wasser aus (oder so lange, bis das Wasser mit Mäyer'schem Reagenz keine Trübung mehr giebt), füllt die wässrigen, sauren Lösungen zu 100 cem auf, giebt 50 cem davon in eine Flasche, verdünnt mit gleichviel Wasser und titirt nach Zusatz von Aether und 5 Tropfen Jodoessigsäure mit $\frac{1}{100}$ N-Kalklauge, bis die wässrige Schicht bläulichroth wird. Die zur Neutralisation der Alkaloido verbrauchten Kubikcentimeter $\frac{1}{100}$ N-Salzsäure $\times 0,00295$ = Gehalt an Alkaloiden. — Oder man macht, um die Alkaloido gravimetrisch zu bestimmen, die saure Lösung wieder alkalisch, schüttelt wieder mit Aether Chloroform aus, destillirt ab, verdampft zur Trockne und wägt.

Verwechslungen und Verfälschungen. Als solche werden die Wurzelrinden von *Berberis vulgaris* L., *Buxus sempervirens* L., *Morus nigra* L. angegeben. Sie haben sammtlich nicht den beschriebenen, charakteristischen Bau.

Aufbewahrung. Da, wie oben angegeben, die Rinde an Wirksamkeit verlieren soll, so sollte man sie alle Jahre erneuern. Das gilt ganz besonders für die gepulverte Droge.

Anwendung. Als gutes und zuverlässiges Bandwurmmittel. Es ist aber daran zu erinnern, dass nach ihrem Gebrauch schwere Vergiftungsfälle vorgekommen sind, und dass vor ihrer Anwendung durch nicht Sachverständige dringend gewarnt werden muss. Man verwendet sie als Abkochung oder Maceration, am zweckmässigsten aber als Macerationsdekokt (= Apozema) aus 50–60 g Rinde, welches man heiss filtrirt und, um das Erbrechen zu verhindern, mit einem Zusatz von Ingwersirup versieht. Es wird auf dreis viermal binnen einer Stunde genommen. — Die für ein Dekokt empfohlene Menge von 200–400 g ist zu gross und nicht anzuwenden. In den vielfach angewendeten, kalt bereiteten, wenigen Auszug der Rinde geht nach unseren Untersuchungen nur etwa $\frac{1}{10}$ der Alkaloido über, in den heiss bereiteten die Hälfte. — In Deutschland ist die Rinde dem freien Verkehr entzogen. Das Extrakt darf im Geltungsbereich der Anstr. nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden.

Apozema de cortice radiceis puniceae (Gall.) Granatrindenabkochung. Apozème d'écorce de racine de grenadier. 60,0 frische, zerstossene Granatwurzelrinde macerirt man wenigstens 6 Stunden mit 750,0 destill. Wasser, kocht über freiem Feuer auf $\frac{1}{2}$ ein, seigt durch und filtrirt (heiss).

Decoctum Granati corticis (Brit.) Decoction of Pomegranate Bark. 200 g gepulverte Granatrinde (Nr 10) kocht man 10 Minuten mit 1200 cem destill. Wasser, seigt durch und bringt durch Nachwaschen mit Wasser auf 1000 cem Flüssigkeit. Gabe 15 bis 60 g.

Extractum Granati Extr Punicae Granati. Extr Granati alcoholico paratum Granatrindeextrakt Granatwurzelextrakt — Extriat de grenadier (alcoolique) Austr Aus gepulverter Granatrinde wie Extr Aconiti Austr (S 155) zu bereiten — Ergänzb Aus fein zerschnittener Granatwurzelrinde wie Extr Coffeae Ergänz (S 906) Harzige Ausscheidungen während des Eindampfens bringt man durch kleine Mengen Weingeist wieder in Lösung Nach E. DIERICHSEN vermeidet man dieselben, wenn man die aus 1000,0 Rinde gewonnenen Auszüge auf 250,0 eindampft, mit 100,0 Weingeist versetzt und nun zu einem dicken Extrakt bringt Ausbeute etwa 20 Proc — Gall Wie Extr Digitalis alcool par Gall (S 1041, 2)

Extractum Granati corticis solidum Decoctum Granati corticis siccum Granatwurzelrinde — Dauereextrakt (Diet) 1000 g gepulverte Rinde maceriert man 12 Stunden mit 5000,0 destill. Wasser, erhitzt 2 Stunden im Dampfbad, nach dem Auspressen nochmals mit 3000,0 Wasser 2 Stunden, presst aus, löst 700 g Milchsucker und bringt l a (s Extr Uvae Ursi S 363) auf 1000 g

Boli taenifagi REDTENMACHER.

Rp Extract Granati cort 10,0
Extract Filicis 5,0
Rhizom Filicis pulv q s

Man formt 80 Pillen, die man mit geschmolzenem Wachs überzucht

Decoctum contra taeniam BLOCH
BLOCH's Bandwurm-mittel

Rp Cort. Granati rad gr pulv 50,0
Aque destillatae 900,0
kocht man übermässigen Feuer auf $\frac{1}{4}$ ein, fñgt hinzu
Flor Koso 10,0

Mass erkalten, secht durch, bringt die Selb fang-
keit auf 85,0 und sezt hinzu

Spiritus (90 %) 15,0

Decoctum Granati WALDENBURG

Rp Cort Granati radie 80,0
Aque frigidae 800,0
maceriert man 12 Stunden, kocht, sodass man 2,0 0

beihflüssigkeit erhält und fñgt hinzu
Sirups Zingiberis 50,0
Die Hälfte auf einmal, nach $\frac{1}{2}$ Stunde die andre II fñfte

Emulsi taenifuga RICHTER
Emulsi contra taeniam. Bandwurm-
Emulsion

Rp Apozemas de cort. Granat. 60,0 150,0
Olaf Ricini 80,0
Gummi arabici pulv 15,0
Sirupi Laquirusae 20,0

M f. leg art emulsiō Für Erwachsene morgens
die Hälfte, nach $\frac{1}{2}$ Stunde die andre Hälfte

Siru. „ Granati corticis

I

Rp Extract Granati 5,0
Spiritus 5,0
Sirup simplex 50,0

2) **Cortex Granati fructus** Cortex Granatorum s Psidu. Malicorium. —
Granatschale Granatpfelschale — Borce de grenade (Gall) Sie enthält bis
28 Proc Gerbstoff

Anwendung In der Färberei und Gerberei (bei Berötung des Saffian)

3) **Flores Granati**. Flores Balaustii Balaustia — Granatblüthen — Flour
de grenadier Balanste (Gall)

Nur noch selten im Theeanguss bei Ruhr, Durchfall, Weissfluss, auch als Gurgelwasser

4) **Die ganze Frucht; Fruit du grenadier** (Gall)

In Frankreich bereitet man daraus

Sirupus Granatorum. Sirop de grenade (Gall) in derselben Weise, wie Sirupus
Ceraui Gall (S 697)

Succus e Granato. Suc de grenade (Gall) Man zerreibt das Fleisch der
Granatpfel auf einem Haarseibe, fñgt den Saft auf, presst den Rückstand, unterwirft die
vereinigten Flüssigkeiten der Gñhrung und filtrirt aus zuletzt

Antidysentericum. Ein Gemenge aus Granatwurzelextrakt, Rosenextrakt, Pelle-
terin, Myrobalanen und Gummi (RICHDEL's Mentor)

Bandwurm-mittel nach Ther Gaz Pelletierin sulfuric 0,18, Tannin 1,0, Aque
destill. Sirup simpl. ss 60,0, Tinct. Aurant cort. gits X. Auf zweimal innerhalb $\frac{1}{2}$ Stunde
zu nehmen

Bandwurm-mittel nach JANSEN Besteht in dem Gebrauch von Pillen, welche aus
Granatextrakt hergestellt werden, das man aus frischer nicht getrockneter Granatwurzel-
rinde bereitet.

Bandwurm-mittel nach FLEISCHMANN, bei Kindern

I

Rp Extracti Granati cort rad
Extracti Filicis aeth. ss 2,5
Cort. Granat. rad q s

Man formt 40 Pillen und überzuckt sie.

II

Rp Extracti Granati cort rad
(vel Extract. Filicis) 2,5
Olaf Ricini 10,0
Gummi arabici piv 5,0
Aque Menthae pip 52,5

M f. emulsiō

Morgens 3 mal 10 Pillen, bei eintretender Uebelkeit zwischendurch Thee oder Limonade, bei Erbrechen giebt
man nach $\frac{1}{2}$ Stunde die übrigen Pillen, 4 Stunden später Mixture II auf zweimal (verg. Ricini S 1157, Abs. 3)

Bandwurmmittel von Moos in Berlin ist eine mit Wurmfuraxtrakt versetzte Abkochung von Granatwurzelnrinde

Granula.

Granula (Germ. Helv.) Körner Granules (Gall.) Paivules Als „Granula, Körner“ bezeichnet man kleinste Pillen, welche mit besonderer Sorgfalt hergestellt sind und meist stark wirkende Arzneistoffe enthalten. Da sie weiss sind, muss bei ihrer Bereitung auch die peinlichste Sauberkeit eingehalten werden.

Germ. Zur Bereitung von Körnern werden die Arzneistoffe entweder unmittelbar oder nach vorgängiger Lösung in Aether, Weingeist oder Wasser mit der, einem Gewichte von 0,05 g für das einzelne trockene Korn entsprechenden Menge einer pulverförmigen Mischung aus 4 Th. Milchsucker und 1 Th. arabischem Gummi sorgsam gemengt. Aus dem Gemenge werde mittels weissen Sirups, welchem auf je 1 Th. = 0,1 Glycerin zugesetzt worden, eine bildsame Masse hergestellt, und letztere dann in die vorgeschriebene Anzahl runder Körner geformt. Ein oberflächliches Befeuichten vorrühriger, aus indifferenten Masse geformter Körner mit einer Lösung des Arzneistoffes ist nur bei den homöopathischen, sogenannten Streukügelchen gestattet.

Helv. 1,5 g arabisches Gummi wird mit dem verordneten Medikamento innig gemischt, dann mit 8,5 g Zucker und 8 Tropfen Wasser zu 100 Körnern verarbeitet.

Das Anstossen der Kornermasse erfolgt zweckmässig in einem mit Kaldaue sorgfältig gesäuberten, glasierten Porcellambörser. Man stösst die Masse ziemlich derb an. Zum Ausrollen halte man eine besondere Pillenmaschine. Alle Theile, mit denen die Körner in Berührung kommen, auch die fertige Masse, reibe man kurz vor dem Ausrollen mit *Talcum venetum* ab, desgl. die Finger.

Sollen die Körner aufbewahrt werden, so stösst man sie ohne Glycerinzusatz, sondern nur mit Gummischleim oder mit Zuckersirup an, weil sie sich, mit Glycerin angestossen, leicht abplatteln.

Da, wo mehrere Sorten Körner vorrätig gehalten werden, empfiehlt es sich, die einzelnen Sorten — zur Vermeidung von Verwechslungen — in verschiedenen Farben zu färben. Man benutzt hierzu Lösungen von Eosin, Tinctura Croci, Tinctura Carumae u. dgl. Auch kann man die Körner versilbern oder vergolden.

Gratiola.

Gattung der Scrophulariaceae—Antirrhinoideae—Gratiolaceae.

Gratiola officinalis L. Heimisch in Europa, West- und Mittelasien, in Nordamerika wahrscheinlich eingeschleppt — Verwendung findet

1 Das Kraut † *Herba Gratiolae* (Ergänzb.) *Hb. gratiae dei* — Gottesnadenkraut, Purgirkraut, Erdgalle, Weisses oder wildes Aurlin¹⁾. — *Gratiolo* (Gall.) *Herbe à pauvre homme* — Hedge-hyssop.

Beschreibung. Der Stengel ist bis 80 cm hoch, vierkantig, kahl, Blätter bis 4 cm lang, decussirt, lanzettlich, vorn gesägt mit mehreren Längsnerven. Blüthen gestielt in den Blattachseln, mit 2 linealen Vorblättern. Kelch 5theilig, Korolle trichterig, viel-spaltig, fast 2lippig, hellgelb, innen behaart. Nur 2 Staubblätter ausgebildet, die Antherenhälften durch das verbreiterte Connektiv getrennt, ausserdem 2 Staminodien. Geruchlos, von bitterem Geschmack.

¹⁾ Wenn im Handverkauf Erdgalle oder Aurlin verlangt wird, so pflegt man *Herb. Centaurei minor* zu verabfolgen.

Bestandtheile 2 Glukoside 1) Gratiolin $C_{40}H_{64}O_{14}$, krystallinisch, schwer löslich in kaltem Wasser und in Aether, leicht löslich in heissem Wasser und in Alkohol Schmilzt bei $200^{\circ}C$ Liefert mit verdünnter Schwefelsäure Zucker und Gratioletin und Gratioleretin 2) Gratosolin $C_{40}H_{64}O_{15}$, amorph, ziemlich leicht löslich in Wasser und Alkohol, schwer in Aether Schmilzt bei $125^{\circ}C$ Liefert mit verdünnter Schwefelsäure Zucker und Gratioletin, welches, ebenfalls glukosidischer Natur, Zucker, Gratioleretin und Hydrogratioleretin liefert Das Gratosolin scheint der Träger der Wirkung zu sein Ferner eine Fettsäure Gratiolinoinsäure und deren Glycerid, das Gratiolafett

Das im Juni und Juli während der Blüthe ohne Wurzel gesammelte Kraut 4 Th frisches geben 1 Th trocknes — Vorsichtig aufzubewahren!

Anwendung. Ausserst selten als Abführmittel zu $0,15-0,3$ in Pulver oder Abkochung Grösste Einzelgabe $1,0$ g, grösste Tagesgabe $3,0$ g (nach LÉWIN) Neuerdings bei Wassereucht in Form von Extractum aquosum liquidum empfohlen

† Extractum Gratiolae (Ergänz.) Gottesgnadenkraut-Extrakt Wird aus dem frischen, blühenden Kraut wie Extractum Belladonnae Germ (S 489) bereitet Ausbeute etwa 3 Proc Man giebt es zu $0,05-0,1$ Grösste Einzelgabe $0,5$ g, grösste Tagesgabe $1,0$ g (LÉWIN)

2 Das Rhizom † Rhizoma Gratiolae.

Beschreibung $3-4$ mm dick, stielrund, gegliedert, unterseits bewurzelt Rinde durch grosse Lufträume lückig, mit grossem Mark

Führt anscheinend dieselben Bestandtheile wie das Kraut und gilt als noch wirksamer als dieses

Grindelia.

Gattung der Compositae—Asteraceae—Solidagineae

1 **Grindelia robusta** Nuttall Gumplant, Wild Sunflowers, Yellow tarweed Heimisch in Nordamerika langs der Küste des Stillen Oceans

Man verwendet das blühende Kraut Herba Grindellae (Ergänz.) Grindelia (U-St) Flores, Stipites s Summitates Grindellae. — Herbe de grindelie.

Beschreibung Die im jüngeren Zustande weissflaumigen Stängel tragen spärlich behaarte, decussirte, nach oben den Stängel umfassende, spatelförmige bis lanzettförmige Blätter, die durchscheinend punkirt sind Die Blättchen des Hüllkelches der Köpfchen sind zurückgekrümmt und aussen mit einem braunen, im frischen Zustande milchweissen Sekret bedeckt Die ganze Pflanze ist klebrig von einem solchen, durch Drüsenhaare ausgeschiedenen Sekret

Bestandtheile wenig studirt Es werden genannt ein Saponin zu 2 Proc, Grindelin, ein dunkelbraunes, unangenehm riechendes ätherisches Oel, das die Hirn- und Rückenmarksfunktion herabsetzen soll, ein Harz, das expectorirend wirkt. Ueber die Anwesenheit eines Alkaloids stehen sich die Angaben direkt gegenüber

Verwechselungen. Der Droge sollen auch andere Arten beigemengt werden, so Grindelia squarrosa Dunal, Gr integrifolia D C, Gr inuloides Willd, Gr glutinosa Dunal, Gr hirsutula Hook et Arn, Gr rubricaulis D C

Anwendung. Bei Asthma, Keuchhusten, Blasenkatarrh, Katarrh der Harnröhre, Nierenleiden. Grössere Dosen wirken giftig

Elixir Grindellae (Nat form) Elixir of Grindelia 65 cem Extract Grindellae (U-St), 10 cem Spirit Auranti comp (U-St), 115 cem Alcohol deodorat (U-St 92,5 proc), 810 cem Elixir Taraxaci comp (Nat form) werden gemischt

Extractum Grindellae fluidum Grindelia-Fluidextrakt Fluid Extract of Grindelia (Ergänz.) Aus grob gepulvertem Grindelakraut wie Extr Frangulae fluid Germ (S 1181) 1 Th Kraut erfordert $7-7\frac{1}{2}$ Th Lösungsmittel — U-St Aus 1000 g Grindelakraut (No 30) und Weingeist (91 proc) im Verdrängungswege Man

befeuchtet mit 300 ccm, fängt zuerst 850 ccm auf und stellt 1 a 1000 ccm Fluidextra her — Anwendung bei Asthma 2—3 ccm mehrmals täglich

Extractum Grindeliae (boraxatum) 1000 Th Grindelakraut erntzt man n Boraxlösung 25 4000 Th, digerirt 2 Tage, preßt, läßt absetzen und dampft zum dick Extrakt ein Zu 0,1—0,2 g mehrmals am Tage

Sirupus Grindeliae Man preßt die zerquetschten Blüthenköpfchen und brin 100 Th des Saftes mit 200 Th Zucker und 60 Th Weingest (45 proc) zum Sirup E tempore 5,0 Grindelia Fluidextrakt, 95,0 Zuckersirup

II Grindelia squarrosa Dunal, Ague weed In Mexiko und in den westliche Staaten der Union Blätter schmal lanzettlich, gegen die Basis zusammengezogen ur herzförmig — Enthält ebenfalls ein Saponin — Verwendet gegen Intermitiens ur Rheumatismus

Guaco.

Unter Guaco und Huaco versteht man eine ganze Anzahl von Arzneipflanzen, d sammtlich in Süd- und Mittelamerika, zunächst gegen Bisse giftiger Schlangen, dann ab auch als Heilmittel gegen Syphilis, Krebs und Rheuma empfohlen werden Sie sind wiederholt nach Europa gekommen Es sind als solche hauptsächlich zu nennen **Mikania Guaco** H B und andere Arten (Compositae—Eupatoriaceae—Ageratinae), ferner Arten von **Aristolochia**, so **A fragrantissima** Ruiz, dann **Comocladia integrifolia** Jac (Anacardiaceae), **Cissampelos Pareira** L (Menispermaceae) und endlich Pflanz aus den Familien der Liliaceen, Cucurbitaceen und Passifloraceen

Mikania Guaco ist auch als Condurango nach Europa gekommen

Guajacolum.

I † Guajacolum (Ergänzb Helv) **Guaiacol** (Gall.) **Guajakol**. **Brenzocatechi monomethylester** Méthylpyrocatechin $C_8H_8(OH)OCH_3(1 \cdot 2)$ Mol Gew. = 12

Dasstellung Das Guajakol ist ein wesentlicher Bestandtheil des Buchenhol theer-Kiesots und wird aus diesem abgeschieden, indem man die bei 200—205° C über gehende Fraktion desselben erst mit starkem Ammoniak wäscht Dann bildet man durch Zugabe einer alkoholischen Lösung von Kalihydrat das Kalisalz (Guajakol-Kalium), wäsch dieses mit Aether, krystallisirt es aus Alkohol um und zerlegt es mit verdünnter Schwefelsäure Das in Freiheit gesetzte Guajakol wird alsdann wiederholt rectificirt B vor etwa 10 Jahren kannte man es nur als Flüssigkeit, heute gewinnt man es in Krystalle indem man die Lösung des reinen Guajakols in Petroläther der freiwilligen Verdunstung überläßt.

Eigenschaften Entweder eine klare, farblose oder schwach gelbliche, ölig Flüssigkeit oder farblose, prismatische Krystalle, welche bei 28—28,5° C schmelzen Es besitzt einen durchdringenden, rauchartigen Geruch, ätzenden Geschmack, siedet bei etwa 205° C und hat im flüssigen Zustande bei 15° C das spec Gew 1,143 (Ergänzb Siedepunkt 205° C, spec Gew 1,117—1,143 Schmelzpunkt nicht unter 28° C Helv Siedepunkt 200—203° C, spec. Gew 1,116—1,133 Gall. Siedepunkt 205° C, spec Gew 1,14 Schmelzpunkt 28,5° C)

Es ist löslich in etwa 60 Th Wasser, oder in 7 Th Glycerin In Alkohol, Aether Essig, Chloroform, Schwefelkohlenstoff und zahlreichen anderen Lösungsmitteln ist leicht löslich — Die wässrige Lösung wird auf Zusatz von Ferrichloridlösung missfarbig Die alkoholische Lösung wird auf Zusatz von wenig Ferrichlorid rein blau, durch Zusatz von mehr Ferrichlorid smaragdgrün, später braun

Prüfung. 1) Ein Volumen Guajakol gebe, mit zwei Volumen Petroleumbenzol geschüttelt, eine bald klar werdende Mischung, welche aus zwei Schichten besteht Blei

die Mischung längere Zeit trübe, so weist dies auf Verunreinigungen des Guajakols hin
 2) Ein Volumen Guajakol muss sich in zwei Volumen Natronlauge unter Selbsterwärmung auflösen. Diese Mischung muss nach dem Erkalten zu einer weissen Salzmasse erstarrten (Farbung = chinonartige Verunreinigungen) und in 10 Volumen Wasser klar löslich sein (Trübung = Kohlenwasserstoffe)
 3) Wird 1 Tropfen Guajakol zu 10 Tropfen konzentrierter Schwefelsäure zugefügt, so tritt eine reine gelbe, nicht rötliche Farbung auf (Kreosot), erst auf Zusatz von etwas Aceton färbt sich die Mischung intensiv roth.

Aufbewahrung Vorsichtig und vor Licht geschützt, da es unter dem Einflusse des Lichtes nachdunkelt. Dunkelgewordene Präparate können durch Ueberdestilliren wieder farblos erhalten werden.

Anwendung Nach GUTTMANN tötet das Guajakol, wenn es in einer Verdünnung von 1:2000 im Blute cirkulirt, die Tuberkelbacillen, bei einer Verdünnung von 1:4000 schwächt es sie noch. Es dient daher in ausgedehntem Maasse zur Bekämpfung der Tuberkulose. Man greift es in Gaben von 0,05–0,1 g mehrmals täglich in Pillen, Kapseln, Lösungen Höchstgaben *pro dosi* 0,5 g (Ergänzb. Helv.), *pro die* 2,0 g (Ergänzb.), 3,0 g (Helv.). Für die therapeutische Verwendung können vorläufig das flüssige und krystallisirte Guajakol *promiscue* gebraucht werden.

† **α-Guajakol** *Guajacolum absolutum* Reines Guajakol Synthetisches Guajakol. Nach D R P 95339 wird o-Anisidin durch Einwirkung von salpetriger Säure diazotirt und die mit Schwefelsäure angesäuerte Lösung im Dampfstrom destillirt. Das übergegangene Guajakol wird rektifizirt. Es siedet bei etwa 206° C und erstarrt ohne weiteres zu Krystallen, welche bei 29–30° C schmelzen.

† **Homo-Guajakol** *Homobrenzentechin-Methyläther* Kreosol. $C_8H_7(CH_3)(OCH_3)OH$ Mol. Gew. = 188. Ein höheres Homologes des Guajakols. Ist im Buchen holztheer-Kreosot enthalten und wird aus diesem ähnlich wie das Guajakol durch die Kaliverbindung hindurch abgeschieden.

Farblos, angenehm riechende, ölige, in Wasser kaum lösliche Flüssigkeit, welche von Alkohol und Aether leicht gelöst wird. Siedep. 221° C. Die alkoholische Lösung wird durch Eisenchlorid grün gefärbt.

Ist bezüglich seiner therapeutischen Verwendung noch im Versuchsstadium begriffen.

† **Guajaperolum** *Guajaperon*. Piperidinum guajacolicum Piperidin-Guajakolat. $C_8H_7N(C_2H_5O)_2$.

Entsteht durch Auflösen von 85 Th Piperidin und 248 Th Guajakol in Petroläther oder Benzol. — Farblos, prismatische Nadeln, in 80 Th Wasser löslich, auch löslich in den meisten organischen Lösungsmitteln. Schmelzp. 80° C.

Brenzcalum *Guajakolbenzyläther* $C_8H_7(OCH_2)OCH_2C_6H_5$. Mol. Gew. = 214. Entsteht durch Einwirkung von Benzylchlorid $C_6H_5CH_2Cl$ auf Guajakol Natrium. Farblos, fast geruchlos und fast geschmacklos, aber hinterher kratzend und anästhesirend schmeckende, neutrale Krystalle, in Alkohol und Aether löslich, bei 62° C schmelzend. Löst sich auch in Vasogen. Weder die wässrige noch die alkoholische Lösung wird durch Ferrichlorid gefärbt. In Natronlauge ist es unlöslich. Beim Kochen mit Kalium permanganat und verdünnter Schwefelsäure tritt Geruch nach Bittermandelöl, beim Kochen mit Salzsäure Geruch nach Guajakol auf. Es ist von MARCUS zur Erzielung örtlicher Anästhesie mittels Kataphorese benutzt worden. Nicht zu verwechseln mit Benzosol.

Guajakol Chininchlorid, aus molekularen Mengen Guajakol und Chininchlorid bestehend, weisse Nadeln, wird an Stelle von Guajakol als ungiftiger Ersatz desselben angewendet. Vergl. S. 778.

Guajacolum phosphoricum *Phosphorsäure-Guajacyläther* $(C_8H_7OCH_2)_3 \cdot PO_4$. Mol. Gew. = 416.

Die Darstellung erfolgt durch Einwirkung von Phosphoroxychlorid auf Guajakol Natrium.

Ein weissliches, fast geruchloses Krystallpulver, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol, Chloroform und Aceton. Schmelzp. gegen 98° C. Es findet in gleicher Weise und in gleichen Dosen Anwendung wie das Guajakol selbst, indessen ist sein Gebrauch aus verhältnissmässig beschränkter.

Guajacolum aethylenatum. *Guajakoläthylenäther*. $[CH_2O \cdot C_8H_7O]_2 \cdot C_2H_4$. Mol. Gew. = 274.

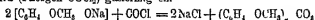
Die Darstellung erfolgt durch Erhitzen von Guajakolnatrium mit Äthylenbromid oder Äthylenchlorid unter Druck bei Anwesenheit von Alkohol als Verdünnungsmittel.

Farblose Krystallnadeln, in Wasser schwer löslich, leicht löslich in heissem Alkohol. Schmelzpunkt 138—139° C.

Bei Lungentuberkulose in gleicher Weise wie Guajakol angewendet in Gaben von 0,5—1,0 g zweimal täglich.

Guajacolum carbonicum Guajakolkarbonat Kohlensäure-Guajacylther Duotal. $(C_9H_7OCH_3)_2 CO_2$ Mol Gew. = 274

Zur Darstellung bringt man 2 Molekulargewichte Guajakol durch die erforderliche Menge Natronlauge in Lösung und leitet in diese Lösung langsam 1 Molekulargewicht Kohlenoxydchlorid (Phosgen $COCl_2$) gasförmig ein.



Das sich unlöslich abscheidende Guajakolkarbonat wird mit Sodaaflauge gewaschen und aus Alkohol umkrystallisiert.

Eigenschaften Weisses krystallinisches, neutrales Pulver, nahezu geruchlos und geschmacklos, unlöslich in Wasser, wenig löslich in kaltem Alkohol, leicht löslich in heissem Alkohol, ferner in Äther, Chloroform und Benzol. In Glycerin und in fetten Ölen ist es nur wenig löslich. Schmelzpunkt 78—84° C. Wird von alkoholischer Kalilauge sofort zerlegt in Kohlensäure und Guajakol, welches letztere durch Ansauerung isoliert werden kann. Die alkoholische Lösung wird durch Eisenchlorid nicht charakteristisch gefärbt. Es enthält 91,5% Guajakol.

Aufbewahrung Unter den indifferenten Arzneimitteln.

Anwendung Den gesunden Magen passiert es unverändert, im Darms erfolgt Spaltung in Guajakol und Kohlensäure. Diese Spaltung erfolgt schon im Magen bei krankhaften Zuständen desselben. Man gibt es bei Tuberkulose anfangs täglich zu 0,2—0,5 g und steigert bis auf 2—4 g. Die Ausscheidung erfolgt durch den Urin als Guajacylschwefelsäure.

Guajacolum valerianicum Guajakolvalerianat Valeriansäure-Guajacyl ester Geosot $C_9H_7OCH_2 \cdot C_4H_9CO_2$ Mol Gew. = 208

Die Darstellung erfolgt durch Einwirkung von Valerylchlorid auf Guajakolnatrium.

Gelbliche, ölige Flüssigkeit, zugleich nach Guajakol und nach Baldriansäure riechend, spec. Gew. 1,087. Siedepunkt 245—265° C. Wenig löslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol, Äther, Benzol, Chloroform.

Wird wie das Guajakol selbst bei Lungentuberkulose angewendet. Man gibt es in Gelatinkapseln in 0,2 g und zwar 8—6 Kapseln täglich.

Guajacolum benzoicum Guajakolbenzoat Benzoylguajakol Benzo-Guajakol Benzoesäures Guajakol $C_9H_7(OCH_2) \cdot C_6H_5CO_2$ Mol Gew. = 228.

Entsteht durch Einwirkung von Benzoylchlorid auf Guajakolkalium und wird durch Umkrystallisieren aus Alkohol rein dargestellt.

Eigenschaften Farbloses, krystallinisches Pulver ohne Geruch und Geschmack, fast unlöslich in Wasser, leicht löslich in Äther, in Chloroform und in heissem Alkohol. Es schmilzt im Capillarrohr bei 56° C.¹⁾ Durch alkoholische Kalilauge wird es in Guajakolkalium und Kaliumbenzoat gespalten. Durch konzentrierte Schwefelsäure wird es mit citronengelber Farbe gelöst. Die alkoholische Lösung wird durch Eisenchlorid nicht charakteristisch gefärbt.

Aufbewahrung Unter den indifferenten Arzneimitteln.

Anwendung An Stelle des Guajakols und Kreosots. Es bietet vor diesen beiden die Vorzüge, dass es geschmacklos ist und den Verdauungstraktus nicht reizt. Den Magen

¹⁾ Ein aus synthetischem Guajakol hergestelltes Präparat schmilzt nach Thoms bei 59° C.

passirt es unversetzt, und wird alsdann im Darne zu Guajakol und Benzoesaure gespalten, welche beide leicht resorbiert werden. Man giebt es in Tagesdosen von 1–10 g.

Guajacolum salicylicum Guajakolsalicylat. Guajakol Salol Salicyl Guajakol Salicylsaure-Guajakolester. $C_7H_5O_2$, C_7H_5O Mol Gew = 244

Zur Darstellung wird ein Gemisch gleicher Molekulargewichte Guajakolnatrium und Natriumsalicylat mit Phosphoroxychlorid behandelt $2[C_7H_4(OCH_3)ONa] + 2[C_7H_4(OH)CO_2Na] + POCl_3 = 3NaCl + PO_2Na + 2[C_7H_4(OH)CO_2C_7H_4(OCH_3)]$

Eigenschaften. Weisses, krystallinisches Pulver, ohne Geruch und Geschmack, fast unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol, in Aether und in Chloroform. Schmilzt im Kapillarrohre bei $65^\circ C$. Durch alkoholische Kalilauge wird es in Guajakollahum und Kaliumsalcylat gespalten.

Die alkoholische Lösung bringt beim Kintropfen in wässriges Eisenchlorid nur eine Trübung hervor. Die alkoholische Lösung selbst aber wird durch Eisenchlorid weinroth gefärbt.

Aufbewahrung. Unter den indifferenten Arzneimitteln.

Anwendung. Bei innerlicher Darreichung wird es im Darne zu Guajakol und Salicylsaure gespalten, welche beide leicht resorbiert werden. Man giebt es Phthisikern als den Appetit erregendes und die Verdauung beförderndes Mittel in Einzelgaben von 1–10 g täglich, ferner als Darmantisepticum.

Guajacolum cinnamyllicum Guajakoleinnamat. Cinnamyl-Guajakol Zimmtsaures Guajakol. Styrykol $C_9H_7O_2$, $C_9H_7(OCH_3)$. Mol Gew = 254.

Zur Darstellung werden gleiche Molekulargewichte Guajakol und Cinnamylchlorid bei gewöhnlicher Temperatur gemischt und nach 2 Stunden einige Zeit auf dem Wasserbade erwärmt, dann aus siedendem Alkohol umkrystallisirt — Farblose, bei $130^\circ C$ schmelzende Krystallnadeln, welche in Wasser so gut wie unlöslich, in Alkohol, Chloroform und Aceton löslich sind.

Soll antiseptisch wirken. Wird innerlich bei Lungentuberkulose, ferner zur Hemmung von Gährungs- und Fäulnisprocessen bei chronischem Blasenkatarrh, Gonorrhoe, Magen- und Darmkatarrh angewendet. Dosis 1 g mehrmals täglich.

Guacamphol-BENNING Kamphersaure-Guajakolester. $C_{25}H_{34}(CO_2C_9H_7OCH_3)_2$ Mol Gew. = 412. Entsteht durch Einwirkung von Kamphersäurechlorid auf Guajakol-Natrium und stellt farblose, geruch- und geschmacklose Nadeln dar, unlöslich in Wasser, leicht löslich in heissem Alkohol und in Chloroform. Durch Kalilauge wird der Ester langsam verseift. Die Verbindung soll gegen Diarrhoe und gegen die Nachschweisse der Phthisiker Verwendung finden.

Guajacolum jodoformatum v. MOSCHIS	Ferr. hypophosphorosi	0,05
Guajakol-Jodoform v. MOSCHIS	Chini. hypophosphorosi	0,02
Rp. Oel Amygdalarum 1,0	Guajacoli carbonici	0,025
Guajacoli 4,0	Zu 1 Pastille Gegen Lungentuberkulose	
Jodoformali 1,0	Solutio Picot	
Durch massige Wärme zu lösen. Injektionen von	Procter'sche Lösung	
0,5—1,0 cem (I) gegen Gelenktuberkulose	Rp. Guajacoli 5,0	
	Jodoformi 1,0	
	Paraffini liquidi	
	Oel Olivae aa q s ad 100,0 cem	
	Ist zu sterilisiren	
Pilulae Guajacoli à 0,1 g	Solutio Fignol	
(Form. Borol)	FRONDEL'SCHE LÖSUNG	
Rp. Guajacoli 6,0	Rp. Eucalyptoli 14,0	
Radialis Liquiritiae 11,4	Guajacoli 5,0	
Glycerini 0,6	Jodoformi 1,0	
Fiant pilulae N 60	Oel Amygdalarum (seu	
	Olivarum) q s ad 100,0 cem	
	Ist zu sterilisiren	
Pilulae Guajacoli à 0,05 g	Solutio Morel Lavallee	
(Form. Borol)	MORREL-LAVALLÉE'SCHE LÖSUNG	
Rp. Guajacoli 5,0	Rp. Eucalyptoli 12,0	
Radialis Liquiritiae 5,7	Guajacoli 5,0	
Glycerini 0,3	Jodoformi 4,0	
Fiant pilulae N 60	Oel Olivarum q s ad 100,0 cem	
	Ist zu sterilisiren	
Pastilli Guajacoli compositi AMOS.		
Rp. Acidi arsenicosi		
Strychnini hypophosphorosi aa 0,001		
Calcii hypophosphorosi		
Natri hypophosphorosi aa 0,025		

Solelie Dubourg
Dumoureaux'sche Lösung
Rp Jodoform 10
Guajacoli 50
Olei Olivarum q s ad 100,0 cem
Ist zu sterilisiren

Sirupus Calcii orthorhosphoricus cum
Guajacole

Rp 1 Balsam: tolueni 15,0
2 Spiritus (50 Proc) 75,0
3 Aquae destillatae aa 75,0
4 Calci phosphoricus 60,0
5 Acidi hydrochlorici (25 Proc) 70,0
6 Aquae destillatae 120,0
7 Guajacoli 10,0
8 Spiritus (50 Proc) 500,0
9 Spiritus Atrac 30,0

10 Vina Malacensis 60,0
11 Surupi Succarii 800,0
Man bereitet eine filtrirte Lösung von 1—3, ferner
von 4—5, endlich von 7—10, vermischt diese und
filtrirt nach dem Absitzen 3—4mal täglich 1
Theelöffel bis 1 Esslöffel Bei Phthisis

Mixtura Guajacoli SANTA

Rp Guajacoli 1—20 g
Aquae destillatae 150,0
Spiritus (50 Proc) 20,0

1 Theelöffel bis 1 Esslöffel in einem Glase Wasser
nach den Mahlzeiten zu nehmen Gegen Phthisis

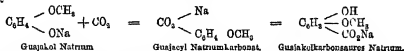
Vinum Guajacoli GRAENTZEL

Pp Guajacoli 15,5
Tinctura Gentianae 80,0
Spiritus (50 Proc) 20,0
Vinum Hippurici q s ad 1000,0

2—3mal täglich 1 Esslöffel in einem Weinglase
voll Wasser

II **Acidum guajacolocarbonicum** Guajakolkohlensäure. Methoxysalicyl-
säure $C_6H_3(OH)(OCH_3)CO_2H + 2H_2O$ Mol. Gew. = 204.

Darstellung Man leitet unter Erhitzen über Guajakol-Alkali-Salze Kohlensäure
Hierbei entstehen, analog der Bildung der Salicylsäure, wahrscheinlich zunächst die Salze
der Guajacylkohlensäure, z B unter Zugrundelegung des Guajakolnatriums zunächst Gua-
jacyl-Natriumcarbonat, welches bei weiterem Erhitzen in guajakolkohlensäures Natrium
übergeht



Aus der Lösung des entstandenen Natriumsalzes wird die freie Säure durch An-
säuern ausgefällt und durch Krystallisation aus heissem Wasser oder verdünntem Alkohol
gereinigt

Eigenschaften Weisses, krystallinisches, sauer reagirendes, geruchloses Pulver
von bitterem Geschmack, schwer löslich in kaltem Wasser, ziemlich leicht löslich in
heissem Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Aether, desgleichen in Natriumbicarbonat-
lösung Schmelzpunkt der wasserfreien Säure 148—150° C

Die kalte wässrige Lösung wird durch Eisenchloridlösung rein blau gefärbt.

Aufbewahrung Unter den indifferenten Arzneimitteln

Anwendung. Die Verbindung ist aus dem Versuchsstadium noch nicht heraus,
sie wirkt antiseptisch, wahrscheinlich auch antirheumatisch.

Natrium guajacolocarbonicum, guajakolkohlensäures Natrium, methoxysalicyl-
saures Natrium, $C_6H_3(OCH_3)(OH)CO_2Na$ wird durch Neutralisation der Guajakolkohl-
säure mit eisenfreiem Natriumbicarbonat in verdünnter alkoholischer Lösung dargestellt

Weisses, krystallisches Pulver, entweder schwach sauer reagirend oder neutral, leicht
löslich in Wasser Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid rein blau gefärbt

Es soll ähnlich, aber milder wie Natriumsalicylat wirken, und frei von Nebenwir-
kungen sein Noch im Versuchsstadium!

III. **Acidum guajacolosulfuricum** Guajakolsulfosäure. Ortho-Guajakolsulfo-
säure $C_6H_3(OH)(OCH_3)SO_3H$ (1:2:6). Mol. Gew. = 204. Zur therapeutischen An-
wendung gelangt nur die Ortho-Säure, weil die Para-Säure unangenehme Nebenwirkungen
besitzt. Die Ortho-Säure entsteht durch Mischen von Guajakol mit conc Schwefelsäure
in geringem Ueberschuss und Erwärmen bis auf höchstens 70—80° C Man löst das
Reaktionsgemisch in Wasser, stellt durch Sättigen mit Baryumcarbonat (s S 86) das
Baryumsalz dar und zerlegt dieses mit berechneten Mengen Schwefelsäure, dampft die
wässrige Lösung ein und krystallisiert die Säure aus verdünntem Alkohol um

Weisse, glänzende, wasserfreie Blättchen, welche bei 270° C noch nicht schmelzen
und sich in 3 Th Wasser von 15° C oder in 1 Th siedendem Wasser auflösen In Al-

kohol von 95 Proc sind sie kaum löslich, unlöslich in Aether, Benzol, Chloroform, Aceton. Konc Schwefelsäure löst sie auch beim Erwärmen ohne Färbung auf — Silbernitratlösung wird schon in der Kälte, rascher beim Erwärmen reducirt, mit Ferrichloridlösung entsteht eine blaue Färbung, die auf vorsichtigen Zusatz von Ammoniak in Hellgelb umschlägt — Der Geschmack der freien Säure ist bitterlich, ohne an denjenigen des Guajakols irgendwie zu erinnern.

Thiokolum Thiokol o-Guajakolsulfosaures Kalium. $C_8H_5(OH)(OCH_3)SO_3K$
 Mol. Gew. = 242 Die Darstellung erfolgt durch Umsetzung von o-Guajakolsulfosaurem Baryum (s. oben) mit Kaliumsulfat. Beim Eindampfen der wässrigen Lösung erhält man aus massig konzentrierter Lösung das Salz als grosse rhombische Krystalltafeln, aus ganz konzentrierter Lösung dagegen als weisses geruchloses Krystallpulver ohne Krystallwasser. In dieser Form gelangt das „Thiokol“ in den Handel.

Farbloses Krystallpulver, sehr leicht (1+1) löslich in Wasser, etwas schwerer löslich in verdünntem Alkohol, fast unlöslich in 96proc Alkohol. Die wässrige Lösung giebt mit Ferrichlorid die schon oben erwähnte Blaufärbung, sie zeigt ferner ein bemerkenswertes Reduktionsvermögen gegen Silbernitrat und Kaliumpermanganat. Sie ist neutral und von schwach bitterlichem, hinterher stichlichem Geschmack, nicht nach Guajakol riechend.

Man giebt Thiokol in Gaben von 0,5–1,0 g und zwar zu 2–4,0 g täglich als ungiftigen Ersatz des Guajakols bei Lungentuberkulose, namentlich in deren Frühstadien.

Sirolin. Eine 6–7proc Lösung des Thiokols in 40proc Zuckerslösung, mit Orangenschalenextrakt parfümirt. Ein Esslöffel Sirolin enthält = 1,0 g Thiokol. Man giebt das Sirolin in Tagesgaben von 1–5 Theelöffel.

Bestimmung des Thiokols in Zuckerslösungen. 5 g der Substanz (genau gewogen) werden in einem schräg gestellten Kjeldahlkolben mit 25 ccm Salpetersäure von 1,28–1,30 spec Gew zunächst gelinde erwärmt, dann 1½ Stunde im Sieden erhalten. Man verdünnt mit ca. 150 ccm Wasser und bestimmt die Schwefelsäure durch Fällung mit Baryumchlorid. 238 Th $BaSO_4$ = 242 Th $C_8H_5KO_3S$ (Thiokol).

Calcium guajacolosulfuricum o-Guajakolsulfosaures Calcium. Guajacyl. $[C_8H_5(OH)(OCH_3)SO_3]_2Ca$ Mol. Gew. = 446

Zur Darstellung neutralisirt man die wässrige Lösung der o-Guajakolsulfosäure auf dem Wasserbade mit Calciumcarbonat. Man filtrirt, dampft das Filtrat zur Trockne, löst den Rückstand in 4–5fachem Gewicht 90proc Alkohols und bringt die filtrirte Lösung durch Eindampfen zur Trockne.

Ein bläulichgraues Pulver, in Wasser und Alkohol leicht löslich, in Oel unlöslich. Die wässrige Lösung giebt mit Ferrichlorid die schon oben erwähnte Blaufärbung, auch wirkt sie reducierend gegen Silbernitrat und Kaliumpermanganat.

Die wässrige Lösung des Salzes 1 : 20, welche violettroth gefärbt, aber haltbar und nicht ätzend ist, dient in subkutanen Injektionen als lokales Anästheticum. Man spritzt 0,5–1,5 ccm der 5procentigen, oder 1 ccm der 10procentigen Lösung ein. Die Gefühlslosigkeit soll nach 6–8 Minuten eintreten.

IV Aethakolum Ajakol. Guethol. Thanathol. Brenzkatechinmonoäthyläther. $C_8H_7(OH)O C_2H_5$ (1.2). Mol. Gew. = 138

Zur Darstellung wird Brenzkatechin mit äquivalenten Mengen Aethylalkohol unter Zusatz von Chlorzink am Rückflusskühler oder in geschlossenen Gefässen auf 180–220° C erhitzt. Man verdünnt das Reaktionsprodukt mit Wasser, destillirt mit Wasserdampf, bindet das übergangene Produkt an Natronlauge, schüttelt die alkalische Lösung mit Aether aus, zerlegt sie durch Säure, rectificirt das Produkt und lässt in der Kälte krystallisiren.

Eigenschaften. Grosse farblose, feucht aussehende und atzend anzufühlende Krystalle von einem dem Guajakol ähnlichen Geruch. Schmelzp. 26° C, Siedep. 209–210° C. In Wasser schwerlöslich (1 : 120), leicht löslich in Alkohol und in Aether. Das spec. Gew. der verflüssigten Krystalle ist bei 15° C = 1,0913. Das einmal verflüssigte Präparat bedarf längerer Zeit, bevor es wieder krystallisirt.

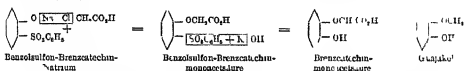
Fügt man zur alkoholischen Lösung wenig Eisenchlorid, so färbt sie sich zunächst blau, durch mehr Eisenchlorid wird die Färbung grünlich, schließlich olivenfarbig. Verdünnt man jetzt mit Wasser, so nimmt die Lösung feurig braunrothe Färbung an.

Aufbewahrung Vorsichtig, vor Licht geschützt

Anwendung In gleichen Dosen und unter den nämlichen Indikationen wie das Guarabol

V Guajacetin Guacetin Bizen catechinmononoacetates Natrium Natrium
guajaceticum $C_8H_7(OH)OCH_2CO_2Na$ Mol Gew. = 190.

Darstellung Ein Salz eines Saure-Esters des Brenzcatechins, z B Monobenzoilsulfobrenzcatechinennatrium, wird mit monocholeorigsaurem Natrium behandelt und dann die Benzolsulfonsäure durch Erhitzen mit Alkohollösung abgespalten. — An Stelle des Benzolsulfonesters kann man auch die Ester vom Typus des Monorect- und Monobenzoil-terdes Brenzcatechins verwenden und an Stelle der Monocholeorigsäure die Alkoholäther.



Es wird zunächst die freie Säure dargestellt und diese durch Neutralisieren mit Natriumkarbonat in das Natriumsalz übergeführt

Eigenschaften. Farbloses, geruchlose Krystallpulver, aus vierkantigen Säulen bestehend, welches beim Erhitzen unter Verbreitung aromatischer Dämpfe verkohlt und einen beträchtlichen Rückstand hinterlässt, der die Flamme gelb färbt, alkalisch reagirt und mit Säuren anbraust. Das zu Tabletten komprimirte Salz bläht sich beim Erhitzen etwa wie Rhodanquecksilber auf. Beim Eindampfen des Guajacetsins mit verdünnter Schwefelsäure tritt Geruch nach Cumarin auf.

Es löst sich in 15 Th Wasser von 15° C. zu einer neutralen Flüssigkeit, welche bitterlich schmeckt, durch wenig Eisenchlorid entsteht in dieser Lösung zunächst violette, durch mehr Eisenchlorid blaue Färbung unter Abscheidung von missfarbenen Flocken Silbernitrat lässt die wässrige Lösung vorübergehend klar, alsdann erfolgt Abscheidung des krystallinischen Silbersalzes, welches beim Erwärmen der Flüssigkeit, besonders auf Zusatz eines Tropfens Ammoniak, rasch zersetzt wird — Säuren scheiden aus der konz. wässrigen Lösung die freie Brenzcatechinmonacet.äure in Krystallen aus, welche in reinem Zustande bei 180—181° C. schmelzen

Von kochender Schwefelsäure wird das Guajacetin (Na Salz) zunächst ohne Färbung aufgenommen, von Salpetersäure wird es sehr schnell braunroth gefärbt. Die Formel des Guajacetins ist $C_8H_7(OH)(OCH_2CO_2Na)$ (Mol Gew 190), seine Beziehungen zum Guajakol zeigen obige Konstitutionsformeln.

Prüfung Die wässrige Lösung sei neutral bez sie reagire sehr schwach sauer — Versetzt man 0,5 Proc des Salzes, dampft die Asche mit einem Ueberschuss verdünnter Schwefelsäure ein und verwandelt den Salzruckstand durch Erhitzen in einer Ammoniumkarbonat-Atmosphäre in neutrales Natriumsulfat, so betrage das Gewicht desselben nicht mehr als 0.187 g

Man löse 8 g Guajacetin in 60 ccm Wasser, füge zu dieser Lösung 10 ccm verdünnte Schwefelsäure und schüttle mit 30 ccm Aether aus. Die abgegebene ätherische Schicht wird 2—3 mal mit Wasser gewaschen, die nach dem Verdunsten hinterbleibenden Krystalle sollen bei 130—131° C schmelzen.

Aufbau *a*hrung Unter den indifferenten Arzneimitteln Nicht lichtempfindlich

Anwendung. Bei der Behandlung der Tuberkulose, wo früher Kreosot und ähnliche Präparate gereicht wurden, 3—4—6 mal täglich je 0,5 g als Pulver oder in einer Flüssigkeit (Wein) gelöst. Es ist geschmacklos, reizt den Verdauungstraktus nicht, erzeugt keine Uebelkeit etc.

Migrol (Dr MAJERT) VON MAJERT & ESENS als dispensirte Pulver in den Handel gebracht Jedes Pulver enthält je 0,25 g Coffein guajaceticum und Natrium guajaceticum Gegen Migräne und ähnliche nervöse Beschwerden sollen täglich bis zu drei Pulver genommen werden

VI Gujasanol Salzsäures Diäthylglycocol-Guajakol. $C_6H_4(OCH_2)OCO CH_3$, $N(C_2H_5)_2$, HCl Mol. Gew = 273,5

Zur Darstellung lässt man das gechlorte Acetyl Guajakol $C_6H_4(OCH_2)OCO CH_2Cl$ auf Diäthylamin einwirken

Das Gujasanol krystallisiert in weissen Prismen vom Schmelzpunkt $184^{\circ}C$, welche schwach nach Guajakol riechen, einen salzigen, bitteren Geschmack besitzen und in Wasser ausserordentlich leicht löslich sind Die wässrige Lösung ist gegen Lackmus neutral und lässt auf Zusatz von kohlensaurem Alkali das freie Diäthyl-Glycocol als basisches Oel ausfallen Die wässrige Lösung giebt mit Eisenchlorid keine besondere Färbung

Nach HANZ ist das Gujasanol nicht giftig Die 2procentige wässrige Lösung reizt Wunden nicht, diese Lösung soll desodorirend, antiseptisch und schwach anästhesirend wirken Der antiseptische Werth des Gujasanols soll etwa gleich dem der Boissure sein Das Gujasanol spaltet im Organismus Guajakol ab, aus dem Harn lässt sich nach dem Gebrauch von Gujasanol des Guajakol durch Ansäuern mit Salzsäure und Ausschütteln mit Aether gewinnen Das Präparat ist gegen zerstreutes Licht nicht empfindlich

Guajacum.

Gattung der Zygophyllaceae

I Guajacum officinale L. Heumisch auf vielen westindischen Inseln und auf der Nordküste von Sudamerika Immergrüner Baum, bis 13 m hoch, mit 2—3paarig gefiederten Blättern, Fiedern eiförmig bis eiförmig-länglich Die hellblauen Blüthen in Dolden Frucht eine zwelfacheige, verkehrt herzförmige, von den Seiten zusammengedrückte Kapsel, in jedem Fach ein Same Liefert die Hauptmasse der Droge

II. Guajacum sanctum L. Heumisch auf einem Theile der Antillen, den Bahamas-Inseln und im südlichen Florida Blätter 3—4paarig, Blättchen kurz bespitzt Frucht fünfzählig und fünffachrig Beide Arten hefern

1) das Kernholz Lignum Guajaci (Anstr Germ Helv) Guajaci Lignum (Brit U-St) Lignum sanctum, benedictum, gallicum Lignum vitae — Guajakholz, Pockholz, Franzosenholz, Schlangenhholz — Bois de gayac (Gall) — Guaiacum wood Pockwood

Beide Arten führen auf Helv, Brit, U St, Gall, nur die erstgenannte Germ, Austr

Beschreibung Die Droge kommt in schweren Blocken und Aststücken ohne Rinde in den Handel Das Holz besteht aus dem helleren, gelblichen, schmalen Splint und dem schwärzlich grünen Kernholz. Nur das letztere liefert die Droge Es ist sehr schwer (spec Gew 1,3), lässt concentrische Kreise erkennen und ist schlecht zu spalten, da die Elemente des Holzes abwechselnd rechts- und linkschief verlaufen

Unter dem Mikroskop lässt das Holz eine Zellreihe breite, 4—6 Zellen hohe Markstrahlen erkennen. Die Gefässe in den Holzstrahlen sind gross, oft den Zwischenraum zwischen zwei Markstrahlen ausfüllend, mit ihnen zusammen fallen schmale tangential Bänder von Parenchym auf Die Hauptmasse wird von stark verdichteten Holzfaser gebildet. In den Parenchymzellen Einzelkrystalle von Kalkoxalat (Fig 279) Es riecht, namentlich beim Erwärmen, angenehm aromatisch und schmeckt kratzend, der Splint ist so gut wie geruch- und geschmacklos.

Bestandtheile. Harz, im Kernholz 23,02 Proc, im Splint 2,85 Proc (vergl unten) Asche im Kernholz 0,6 Proc, im Splint 0,91 Proc

Handelswaare. Seiner grossen Härte wegen und, weil es so schwer zu bearbeiten, bezieht man das Holz geraspelt (*Rasura ligni Guajaci*, *Lignum Guajaci raspatum*). Man hat darauf zu achten, dass die Waare nicht allzuviel des hellfarbigen Splints enthält, den man bei genauerm Betrachten an seiner hellen Farbe leicht erkennt. Zur annähernden quantitativen Bestimmung desselben löst man 5 g trocknes Natriumchlorid in 15 g Wasser und schüttelt in dieser Lösung vom spec. Gew. 1,091 etwa 5 g der Droge. Die Spläne des Kernholzes sinken unter, die des Splintes bleiben oben und schwimmen.

Wirkung und Anwendung. Soll den Stoffwechsel befördern, gilt als Diaphoreticum und Sudorificum, speciell bei Syphilis; man benutzt es selten für sich als Abkochung (1:20), meist in Theemischungen. Soll ein Theil des Harzes in die wässrige Abkochung übergehen, so ist ein entsprechender Zusatz von Kalium- oder Natriumkarbonat erforderlich. — Seiner Härte wegen findet das Holz vielfach zu Drechslerarbeiten — Kegelkugeln und dergl. — Verwendung.

Extractum Guajaci. *Extractum Ligni Guajaci aquosum.* Guajakholz-extrakt. *Extrait de gayac* (Gall.). 1 Th. geraspültes Guajakholz kocht man zweimal je 1 Stunde mit 9 Th. destill. Wasser, dampft die durch Absetzenlassen geklärten Seihflüssigkeiten zur Honigkonsistenz ein, mischt etwa $\frac{1}{2}$ ihres Gewichts Weingeist (80 proc.) hinzu und dampft weiter zu einem weichen Extrakt ein.

Man kann dasselbe auch aus grob gepulvertem Holz wie *Extr. Aurantii corticis* (S. 853), wobei etwa 13 Proc. Ausbeute erzielt wird, oder aus fein gepulvertem Holz im Verdrängungswege bereiten.

Sirupus Guajaci. *Sirupus de ligno Guajaci.* *Sirup de gayac* (Gall.). 800,0 geraspültes Guajakholz kocht man zweimal je 1 Stunde mit 8000,0 destill. Wasser, dampft die vereinigten Seihflüssigkeiten auf 600,0 ein, filtrirt, löst 1000,0 Zucker und bringt auf das spec. Gew. von 1,26. — *Ex tempore*: 10 Th. Guajakholzinktur, 90 Th. Zuckersirup.

Tinctura Guajaci Ligni (Ergänzb.). *Tinctura Guajaci* (Helv.). Guajakholzinktur. *Teinture de gayac (bois)* (Gall.). Ergänzb.: Aus 1 Th. fein zerschnittenem Guajakholz und 5 Th. verdünntem Weingeist. Helv.: ebenso, doch mit 94 proc. Weingeist. — Gall.: Aus grob gepulvertem Holz mit 60 proc. Weingeist, ebenso. — Diet. verwendet Weingeist von 90 Proc. — Anwendung: Als Zusatz zu Zahn- und Mundwässern.

2) Das Harz des Kernholzes: *Resina Guajaci* (Anstr. Ergänzb. Helv.). *Guajaci Resina* (Brit. U-St.). *Guajacum.* *Gummi Guajaci.* — Guajakharz. Franzosenharz. *Helligharz.* — *Résine de gayac* (Gall.). — *Guaiac.* *Guaiacum resln.*

Darstellung. Das Harz fliesst zuweilen freiwillig oder nach künstlichen Einschnitten aus. Es bildet dann bis 5 cm grosse Körner (*Resina Guajaci in granis*). Oder man gewinnt es durch Ausschwülen, indem man 1 m lange Ast- und Stammstücke der Länge nach durchbohrt, am Feuer erwärmt und das aus dem Bohrloch ansfliessende Harz auffängt. Grosse, dunkelgrüne oder rothbraune, an der Oberfläche meist grünlich bestäubte, spröde, an den Kanten durchscheinende, glänzende Stücke, die wenig mit Rinden- und Holztheilen verunreinigt sind (*Resina Guajaci in massis*). Die Hauptsorte des Handels. Durch Lösen in Weingeist und Eindampfen der Lösung gewinnt man endlich ein gereinigtes Harz (*Resina Guajaci depurata*).

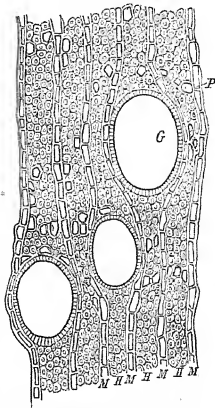


Fig. 279. Querschnitt durch Lignum Guajaci. G Gefässe. M Markstrahlen. H Holzstrahlen. P Holzparenchym.

Eigenschaften Spec Gew 1,23—1,25, schmilzt bei etwa 90° C mit schwachem Benzoeeruch, erweicht beim Kauen und ist von scharfem, kratzenden Geschmack Loshoh in Aether, Alkohol, Amylalkohol, Chloroform, Alkalien, Kreosot, Nelkenöl, in anderen atherischen Oelen, in Benzol und Schwefelkohlenstoff nicht oder nur unvollständig löslich Oxydierende Reagentien färben es schon blau, reducierende und Erwärmung bedingen Entfärbung

Bestandtheile Der in Alkohol lösliche Theil des Harzes besteht aus 10,5 Proc Guajakharzsaure $C_{20}H_{21}O_4$, krystallinsch, Schmelzpunkt 78° C, 70,35 Proc, Guajakonsäure $C_{16}H_{15}O_5$, amorph Schmelzpunkt 74—76° C, färbt sich mit Oxydationsmitteln blau, 9,76 Proc Guajacinsäure (Guajak β -Harz) $C_{10}H_{11}O_4$, hellbraunes Pulver, schmilzt bei 200° C, wenig bekannt Guajaksaure (Guajacylsaure), Guajakgelb $C_{10}H_{11}O_4$, krystallinsch, Schmelzpunkt 115° C, Guajaköl, dickflüssig, hellgelb, von aromatischem Geruch, Vanillin Der in Alkohol nicht lösliche Theil besteht aus Holz und Rindentheilen, Gummi und einem in Alkalien löslichen Körper Die Gesamtmenge dieser letzteren Bestandtheile ist bis zu 15,47 Proc gefunden worden — Der durch Oxydation entstehende blaue Körper ist leicht zersetzlich, er hat die Zusammensetzung $C_{10}H_{20}O_6$ Asche 3,0—6,6 Proc

Verfälschung Das Harz kommt mit Colophonum verfälscht vor Zn dessen Nachweis wird eine fein zerriebene Probe mit der 4—5fachen Menge Petroläther 10—15 Minuten gut geschüttelt, abfiltrirt und das Filtrat mit einem gleichen Volumen wässriger Kupferacetatlösung (1 1000) geschüttelt, es soll keine Trübung eintreten

Anwendung. Wirkt diuretisch und in grossen Dosen abführend. Findet Anwendung als schweisstreibendes Mittel bei sekundärer Syphilis, Rheuma, Skrophulose, Gicht Dosis 0,25—1,0 mehrmals täglich in Pillen, Pulver, Emulsion, Tinktur etc

*Tinctura Guaiaci*¹⁾ (Aust. U. St.) *Tinctura Guajaci Resinae* (Ergänzb.) Guajakharztinktur Guajaktinktur¹⁾ — Teinture ou Alcoolé de résine de guaiac (Gall.) — Tincture of Guaiac Ergänzb. Aus 1 Th gepulvertem Guajakharz und 5 Th Weingeist (87 proc) — Austr. Durch Digestion ebenso — U. St. Aus 200 g grob gepulvertem Harz und q s 91 proc Weingeist zu 1000 cem Tinktur — Gall. Aus 1 Th Harz und 5 Th Weingeist (80 proc) — Es empfiehlt sich, das Harz mit dem Weingeist anzureichen und von letzterem etwas zurückzustellen, um damit beim Filtriren den Filtrückstand auszuwaschen

Dunkelbraune, angenehm riechende Tinktur, die mit wässrigen Flüssigkeiten Harz abscheidet

Bei Rheumatismus mehrmals täglich zu 20—60 Tropfen in Wein, häufig mit Tinct. Colechici

Tinctura Guaiaci ammoniata *Elixir guajacinum volatile Ammoniacale* Guajaktinktur Ammoniated Tincture of Guaiac Germ I 18 Th Guajakharz, 60 Th Weingeist (87 proc), 80 Th Ammoniakflüssigkeit (10 proc) Grünbraune Tinktur, die man zu 10—30 Tropfen in schleimigen Mitteln giebt — Brit 75 cem 32,5 proc Ammoniakflüssigkeit, 800 cem Weingeist (90 proc), 200 g gepulvertes Guajakharz stellt man 48 Stunden unter öfterm Schütteln bei Seite, filtrirt, löst 8,1 cem ätherisches Muskatoussöl und 2,1 cem Citronenöl und bringt mit q s Weingeist auf 1000 cem Flüssigkeit, Dosis 2—3,5 cem — U. St. 200 g Guajakharz zieht man 7 Tage mit 800 cem aromatischem Ammoniakspiritus aus, filtrirt und bringt unter Nachwaschen mit derselben Flüssigkeit auf 1000 cem Tinktur

Anatherin-Mundwasser
Anatherina. Eau pour la bouche.

Rp	Tincturae Guaiaci (Ugn.)	Olei Salviae	
	Tincturae Chinae	Olei Origani	
	Tincturae Cinnamomi	Olei Caryophylli	Rf 2,0
"	Tincturae Galangae	Olei Menthae pyp	7,5
	Tincturae Ratanhiae	Spiritus Aetheris nitrosi	10,0
	Tincturae Alkannae seld	Spiritus (87%)	1800,0
	Tincturae Santali rubri Rf 50,0	Aquae destillat	880,0
	Olei Cinnamomi		0,5

¹⁾ Es ist zu beachten, dass Helv hierunter die aus dem Holz bereitete Tinktur versteht

Anatheris Hundwasser
nach PORAK und STODER
Rp Tinctur Myrrhae 160,0
Tinctur Catechu 80,0
Tinctur Guajaci
Tinctur Ratanhine \mathbb{A} 40,0
Tinctur Caryophyllor 300
Spiritus Cochlear 200
Olei Cinnamom gits $\mathbb{A}\mathbb{X}$
Olei Posuc gits I
Spiritus (90 proc) \mathbb{A}
Aqua destill. \mathbb{A} 3150

Apozema sudatorium
Apozème sudorifique (Gall)
Schweisstreibender Trankl.
Tp 1 Ligni Guajaci rasp 600
2 Rad Sarsaparilli conc 800
3 Ligni Sassafras conc. 10,0
4 Rad Liquiritiae conc. 200
5 Aqua destillat. q s
NACH HEST 1 mit 2 l Wasser eine Stunde kochen,
fügt 2–4 hinzu und stellt 1 a 1 l Flüssigkeit her

Aqua (alcalinae) composita
Carmichael
Aqua benedicta composita.
Rp Ligni Guajaci 100,0
Ligni Sassafras 10,0
Fructus Corandri
Fructus Anisi \mathbb{A} 5,0
Radix Liquiritiae 20,0
Aqua Calcariae 1600,0
8 Tage digerieren, dann nuspressen und filtrieren

Aqua gingivalis JACKSON
Aqua balsamica JACKSON
Tp Cort. Aurant. fruct. recent.
Cort. Citri fruct. recent.
Radix Angelicae \mathbb{A} 100,0
Ligni Guajaci
Radix Pyrethri \mathbb{A} 800,0
Balsam Tolutani
Benzoe \mathbb{A} 150,0
Myrrhae 50,0
Spiritus diluti (70 proc) 5000,0
Man maceriert, destilliert über 4500,0 und fügt hinzu
Spiritus Cochleariae
Spiritus Menthae pip \mathbb{A} 500,0
Vanillin 0,2s

Colutorium antilecorbuticum AUDIBERTI.
Rp Ligni Guajaci gr pulv 100,0
Fruct. Anisi stellat. 2s,0
Herb Salviae 50,0
Spiritus (90 proc.) 400,0
Aqua Cinnamomi 700,0
Man digeriert einen Tag, preßt und stellt 1000,0
Filtrat her

Decoctum Guajaci compositum WALDENBURG
Rp Ligni Guajaci 50,0
Rad. Sarsaparilli
Rad. Bardanae
Rhisom Graminis \mathbb{A} 10,0
Aqua q s
Coque Colaturae refrigeratae 400,0 adde
Tinctur aromat. 10,0
Spiritu Aether nitros 5,0
In einem Tage zu verbrauchen

Elixir antarthriticum EUGENIOV
Ratafia des Caraibes.
Rp Tinct. lign. Guajaci 100
Spiritus Vinii Grillei 90,0

Pmulsio guajacina
Mistura antarthritica EUGENIOV.
Tp Resin Guajaci pulv 100
Gummi arabici 5,0
Sacchari albi pulv 15,0
Aqua Menthae pip 150,0
f emulso

Glyceritum Guajaci (Nat form)
Glycerite of Guaiac.
Tp 1 Resinae Guajaci pulv 85 s
2 Ignoria Potassa (U-St.) 65 cem
(Liq. Kal. caust. 5 proc) 65 cem
3 Glycerini 600 cem
4 Aqua destill. q s ad 1000 cem
1 mit 2 und 800 cem Wasser 24 Stunden macerieren,
filtrieren, 3 und 4 zufügen

Guttas Jesuitarum
Jesuitertropfen
Tp Tinct. Guajaci resin 1000
Balsami Peruviani 10
Olei Foeniculi gits \mathbb{X}
1–3 Theelöffel täglich

Mistura Guajaci (Brit.)
Guaiacum Mixture
Tp 1 Resinae Guajaci pulv \mathbb{A} 10,0
2 Sacchari albi pulv \mathbb{A} 10,0
3 Tragacanth pulv 1,8
4 Aqua Cinnamom (Brit.) 400,0 cem
Man mischt 1–3 und fügt nach und nach 4 hinzu.
Dosis 15–30 g (Nat form. schreib. statt Tra-
ganth = Gummi arabici 150 vor)

Pilulae alterantes QUARX
Rp Resinae Guajaci 15,0
Sulfuris depurati 20,0
Stibii sulfurati nigr 5,0
Extract. Cardui bened. q s
Man formt Pillen von 0 15 Täglich 8–10 Stück.

Pilulae antarthriticae FRANK.
Rp Hydrarg. et Stibii sulfurati
Resinae Guajaci
Extract. Dulcamar \mathbb{A} 5,0
Zu 120 Pillen. Dreimal täglich 5–10 Stück.

Pilulae guajacinae
Tp Resinae Guajaci 100
Sapon medicati 6,0
Stibii sulfurati aurant. 0,75
Spiritus q s
Man formt Pillen von 0,12 Morgens und Abends
10–15 Stück.

Pilulae reducentes Marienbadeses
Marienbader Reduktions-Pillen.

I. Nach DIETRICH
Rp Kali bromat. 10,0
Natrii bicarbonid
Extract. Scilla \mathbb{A} 10,0
Ligni Guajaci pulv
Radix Senegae pulv \mathbb{A} 40 0
Extract. Taraxaci q s
Man formt 0,15 schwere Pillen, die mit Zimmt-
pulver bestreut oder versüßert wurden.

II. Nach VOŠICKA.
Rp Kali jodat
Natrii bicarbonid
Extract. Scilla \mathbb{A} 35,0
Ligni Guajaci pulv
Rad. Senegae pulv \mathbb{A} 70 0
Extract. Ferri pomat q s
Man formt 0 15 schwere Pillen und versüßert
dieselben

Pilulae odontalgicae

Zahnpillen. (Wiener Vorschr.)

Rp Resinae Guajaci

Mentholl

Radie Pyrethri plv aa 2,5

Cerae flavae 7,5

Ol Caryophyllor

Ol Cajuputi aa gita X

Man formt Pillen von 0,05 g In Stöpselglas
aufzubewahren.*Pisana Guajaci* (Gall)

Tisane de Gayac

Rp Ligni Guajaci raspati 50,0

Aqua destillat q s ad colat 1000,0

Durch einstündiges Kochen zu bereiten

Pulvis antiscotodynicus ROMBERG

Rp Resinae Guajaci 5,0

Sulfuris depurati

Tartari depurati aa 20,0

Elaeostoch. Catri 10,0

Morgens und abends 1 Theelöffel

Pulvis depuratus JUNGKEV

Rp Hydragr et Stibii sulfurat

Resinae Guajaci aa 5,0

Rhizomatus Rhod

Magnes carbonia.

Sacchari albi aa 2,5

1—3 Theelöffel täglich

Pulvis depuratus LEBERT

Rp Resinae Guajaci

Hydragr sulfurat. nig

Rhizomatus Rhod aa 5,0

Magnesia ustae 20,0

Wie das vorige.

Pulvis purificans Berolinensis

Rp Resinae Guajaci 2,0

Hydragr et Stibii sulfurat

Magnesi carbonici aa 0,6

à la dose 2 stündlich $\frac{1}{2}$ Pulver

Sapo guajacinus

Guajaciharsseife

Rp Resinae Guajaci pulv 6,0

Kali caustici fusi 3,0

Aqua destill q s

Zu 10,0 Füllmasse Doms 01—0,4

Sirupus antirheumaticus RICORD

Rp Tinct Guajac resin.

Tinct Colchici sem aa 7,5

Sirupi Sacchari 85,0

Dreimal täglich 1 Esslöffel

Sirupus depurativus compositus LARREY

Rp Sirupi depurativi LARREY 100,0

Hydragr bichlor corros

Ammon hydrochloric.

Extract Opil aa 0,05

Sirupus depurativus LARREY

Sirup dépuratif de LARREY

Rp 1 Radie Sarsaparillae 100,0

2 Ligni Guajaci 25,0

3 Ligni Sassafras

4 Rhizom Chinac aa 5,0

5 Folior Sennae 8,0

6 Succo Sambuci 20,0

7 Aquae fervidae 850,0

8 Sacchari albi 635,0

Man digerirt 1—7 eine Stunde, preas, bringt die
Flüssigkeit auf 550,0 und kocht 8

Sirupus Guajaci ammoniacus.

Rp Tinct Guajaci ammoniac 15,0

Sirupi Sacchari 85,0

2—4mal täglich $\frac{1}{2}$ Esslöffel

Sirupus haemorrhagicus DEVERORE

Drvenoir's blutreinigender Sirup

Sirup dépuratif de DEVERORE

Rp 1 Radie Burdanne

2 Radie Lapatili acuta

3 Radie Sapoumarie aa 12,5

4 Ligni Guajaci 25,0

5 Stipit. Dulcamar 20,0

6 Folior Sennae 2,0

7 Aquae fervidae 500,0

8 Mellis depurati

9 Sacchari albi aa 65,0

Man digerirt 1—7 zwölf Stunden, preas, dampft

auf 70,0 ein und bringt mit 8—10 zum Sirup

Thluch 3 Esslöffel

Species Lignorum (Austr Germ Helv)

Species ad decoctum Lignorum Species

purificantes s sudorificae Holsthee

Species zum Holzthee Holzstrank Blut-

reinigungsthee Espèces ligneuses ou

sudorifiques (Gall)

I Germ

Rp Ligni Guajaci gr conc 5,0

Radice Ononidis gr conc 8,0

Radice Liquiritiae gr conc 1,0

Ligni Sassafras gr conc 1,0

II Helvet

Rp Ligni Guajaci

Ligni Juniperi

Radie Sarsaparillae

Radie Liquiritiae

Cortice Sassafras aa.

III Austr

Rp Radice Bardanae

Radice Sarsaparillae aa 50,0

Radice Liquiritiae

Ligni Santali rubri aa 20,0

Ligni Juniperi

Ligni Guajaci

Ligni Sassafras aa 100,0

IV Gall

Rp Ligni Guajaci raspat.

Rad Sarsaparill sciss et conc.

Ligni Sassafras conc.

Rhizom Chinac conc aa.

V Ph Suecic

Rp Ligni Guajaci 50,0

Ligni Juniperi 25,0

Rad Sapoumarie 10,0

Rad Liquirit 5,0

VI Ph. Norweg

Rp Ligni Guajaci 40,0

Ligni Sassafras

Radie Bardanae aa 20,0

Radie Liquirit mund 5,0

Stipit. Dulcamar 10,0

Fruct Foeniculi 2,0

Tinctura antiscorbutica (Nat form)

Antiscorbutic Tincture Dysmenorrhoea

Mixture. FENNER'S Guaiac Mixture

Rp 1 Resinae Guajaci sub. pulv

2 Terebinth canadensis aa 125 g

3 Hydragryi bichlorat corros 5,5 g

4 Olei Sassafras 20 ccm

5 Spiritus (51 proc.) q s ad 1000 ccm

Man erhitzt 1 und 2 mit 750 ccm von 5 in einem

loose verschobenen Glaskolben im Wasserbade

bis zum Sieden, filtrirt, stigt 5 in 30 ccm von 5

gelöst und 4 hinzu und bringt durch Nach-

waschen des Filters mittels 5 auf 1000 ccm

Tinctura antarthritica Clinici Berolinensis		
Rp	Tinctur kalinae	80,0
	Tinctur Gurye ammon	32,5
	Tinctur Ophi simplis	7,5

10–20 Tropfen dreimal täglich

Tinctura antarthritica HATFIELD		
Rp	Tinctur Guajac resin	
	Spiritus saponat	55 200

Dreimal täglich 1 Theelöffel

Tinctura haemorrhagica Blutreinigungstropfen Holztinktur		
---	--	--

Rp	Resina Guajac	
	Terebinth. laurum	5A 20,0
	Succi Juniperi inspiss	30,0
	Olei Juniperi fruct	
	Olei Foeniculi	5A 2,0
	Spiritus dilut (70 proc)	1000,0

Durch Digestion zu bereiten Theelöffelweise

Tinctura odontica Francofurtana Frankfurter Zahntinktur		
--	--	--

Rp	Tinct. Guajac ligni	40,0
	Aquae vulnerariae	10,0
	Spiritus	4,0
	Spiritus Cochleariae	
	Tinctur Myrrhinae	5A 20,0
	Tinctur Cinnamomi	5,0
	Olei Menthae pip	
	Olei Carrobyllor	5A 0,5

Tinctura Guajac composita (Nat. form) Compound Tincture of Guaiac. DEWEY'S		
Tincture of Guaiac		

Rp	1 Resina Guajac	12,0 g
	3 Kali carbonat	6 g
	3 Fructus Fimelicis pulv	30 g
	4 Lapis pumilus	90 g
	5 Spiritus (51 proc.)	435 ccm

Anatherin-Mundwasser von J G POFF in Wien 1) 4,0 rothes Sandelholz, 2,0 Guajakholz, 5,0 Myrrhe, 8,0 Nelken, 1,0 Zimmt, je 0,1 Nelken- und Zimmtöl, 290,0 Spiritus (90 proc.), 145,0 Rosenwasser (Hagera) 2) 4,0 Guajakholz, je 1,0 Myrrhe und Salpeter, 120,0 Kornbranntwein, 180,0 Löffelkrautspiritus digerirt man eine Nacht, destillirt 240,0 ab, digerirt damit je 1,0 Rauten, Löffelkraut, Rosenblätter, Schwarzen Senf, Meer retzig, Bertramwurzel, Chinarinde, Bärlappkraut, Salbei, Veitveer- und Alkannawurzel 14 Tage und mischt zu je 120,0 des Filtrats 1,0 Salpeteräther-Weingeist (Urvorschrift) 3) 160,0 Myrrhentinktur, 80,0 Catechutinktur, je 40,0 Guajak- und Katanhatinktur, 30,0 Nelkentinktur, 20,0 Löffelkrautspiritus, 20 Tropfen Zimmtöl, 1 Tropfen Rosenöl, 630,0 Weingeist von 50 Proc (Niederl. Gesellschaft)

Antiveneereal Elixir WOLKE'S entspricht obigen Guttas Jesutarum (S S 1263).
Blutreinigungspulver von J U HOHL 1,0 Guajakharz, 2,0 Stufmütterchen, 1,5 Ringelblumen, 0,5 Goldschwefel, 1,0 Sarsaparille, 2,0 Schafgarbe, 12,0 Zucker in 12 Pulver getheilt

Holztropfen Holztinktur Essentia lignorum, Königseer Mit Sassafrasöl versetzte Tinktur aus Holzthee

Kaiser-Zahnwasser, GOLDMANN'S Mischung aus Guajakholz- und Benzoe-tinktur
Kaiser-Zahnwasser von GRÖSSLER Guajakharztinktur mit Spuren Benzoe
Pain Killer, PERRY DAVIS besteht aus 20 g Kampferspiritus, 20 g Capicumtinktur, 100 g Guajakharztinktur

Reinigungsthee, Jerusalem, von CARSCH sind entharzte Guajakholzspähne
Salztropfen, Salztinktur, Königseer Eine Tinktur aus Holzthee, mit Perubalsam, Sassafrasöl, Tinctura kalina und Ammon carbon pyroloos versetzt
SCHLUMBERGER'S Thee und Salbe 1) 80,0 Sassafras, 15,0 Sarsaparille, 90,0 Holzthee, 7,5 Sennesblätter, 15,0 rothes Sandelholz 2) Je 20,0 Wermuth- und Kalmuspulver, 5,0 rothes Sandelholz, 200,0 Fett

Sirap antigoutteux de BOUÉE in Auch mit eine Lösung von Guajalextrakt in Zuckersirup

STANDISH'S diaphoretic Liqueur ist eine mit Rum versetzte Abkochung von Holzthee und Rosinen.

6 Aquae 435 ccm
7 Spiritus dilut (41 proc.) q s ad 1000 ccm
Man mischt 1–4, rührt mit 5 an setzt nach und nach 6 hinzu filtrirt und bringt durch Nachwaschen mittels 7 auf 1000 ccm

Tinctura stomatica Zahn- und Mundessenz		
Rp	Tinct Guajac ligni	40,0
	Tinct Myrrhinae	
	Mixtur oleoso-balsam	5A 5,0
	Tinct Chloroform	10,0
	Aquae Cinnam vinas	
	Glycerini	5A 20,0
	Sacchari vanillini	1,0
	Olei Mentha pip	gtes X

1 Theelöffel unter des Mundspülwa 4er x 1 mischen.

Tinctura stomatica ALEXANDER		
Rp	Tinct Guajac ligni	50,0
	Tinct. Chiniao	
	Spiritus Cochlear	5A 2,0
	Olei Mentha piper	0,5

Tinctura stomatica VOLLER Tinctura dentifricia VOLLER VOLLER'S Zahn- und Mundessenz		
Rp	Tinct Guajac ligni	50,0
	Tinct Cinnamomi	15,0
	Tinct Chiniao	
	Tinct. Ophi simplicis	5A 2,5
	Olei Menthae pip gtes III	
	Spiritus Cochleariae	30,0

Trachiscus Guaiac Resinae (Brit.) Guaiacum Resin Lozengs		
Rp	Resina Guajac	97,2

Mittels q s Fruchtsirup (Frucht basis, s unter Ruben) formt man 500 Pastillen, jede enthält 0,1944 Guajakharz.

Universalspülten, Dr. MATTHEY'S, von JASPERS, gegen Nerven- und Hamorrhoidal leiden, sind 200 glänzende Pillen aus Guajakholz, Ammoniak und Senna. (8 M.)
 Wundersaft von J. ZEIDLER in Berlin, in 5 Nummern Mischungen aus Zuckerlösung und ammoniakalischer Guajakholztinktur
 Zahnschmerzmittel von GOLZ in Berlin, besteht im wesentlichen aus Guajakholz und der Tinktur daraus
 Zahntinktur, Dr. JOHN BARRE'S, ist Guajakharztinktur
 Zahntinktur von VOGLER Eine Tinktur aus Guajakholz, Sassafras, Bertramwurzel, Pfeffer, Nelken- und Sandelholz
 Zahntinktur von WEBER ist eine weingeistige Lösung verschiedener Harze mit Kampher und Terpentinöl

II Ausser den Arten der Gattung *Guajacum* enthalten auch andere *Zygophyllaceae* im Holz mit Oxydationsmitteln sich blau färbende Stoffe, also vermuthlich Guajakonsäure Es kommen in dieser Beziehung in Betracht 1) Das Guajakholz von Chile von *Porlieria hygrometrica* R et P, das in Form dünner Aeste, die nur wenig dunkles Kernholz haben, verwendet wird 2) Das Holz einer oder mehrerer *Bulnesia*-Arten (*B. Sarmienti* Lor und *B. arborea*) Es kommt in dicken Stücken mit reichlichem dunklen Kernholz nach Europa unter dem Namen *Palo balsamo*, *Bois de Gayac* Es giebt bei der Destillation 5—6 Proc. ätherisches Oel, das im Handel auch den ihm nicht zukommenden Namen *Champacaöl* führt — Das Oel ist zäh, dickflüssig, bei gewöhnlicher Temperatur langsam krystallinisch erstarrend Spec Gew bei 30° C 0,965—0,975 Drehungswinkel bei 30° — 6° bis 7° Es enthält Guajakalkohol (*Guajol*), ein Sesquiterpenhydrat $C_{15}H_{26}O$, das nicht Träger des Geruches ist Man verwendet es in der Parfümerie und neuerdings in Bulgarien zur Verfälschung des Rosenöls Das Holz kommt gelegentlich als *Lignum Guajaci* in den Handel

Guarana.

Guarana (Ergänzb. Hely Austr. Ust Gall) *Pasta Guaranae. Pasta seminum Paulliniae. — Guarana. Guarana-paste*

Wird aus den Samen der *Paullinia Cupana* Kunth (*P. sorbilis* Mart.) (Familie der *Sapindaceae*—*Paullinieae*) gewonnen Die Pflanze, ein Kletterstrauch, wächst in den Provinzen Para und Amazonas in Brasilien und scheint zuweilen auch kultivirt zu werden Die glänzend braunen oder braunrothen Samen, die etwa 12—15 mm gross, eiförmig oder kurz kegelförmig sind, werden zerstoßen, nachdem sie schwach geröstet sind und aus ihnen unter Zusatz von wahrscheinlich heissem Wasser eine Paste geformt, die man in Walzen oder seltener Kugeln formt und trocknet

Beschreibung. Die Paste ist aussen rothbraun, knochenhart, sehr schwierig zu pulvern, auf dem Bruch chokoladenfarbig und von groberen Bruchstücken der Samen ungleichmässig. Geruch und Geschmack erinnern an Kakao Unter dem Mikroskop erkennt man neben aufgequollenen unversehrte kugelige oder zu 2—3 zusammengesetzte Stärke körnchen, Parenchymzellen, Reste von Spiralgefässen, mässig verdickte, isodiametrische Stenzellen und kleine Krystallnadeln.

Bestandtheile. 8,1—5,0 Proc. Coffein (Guaranin). Asche etwa 2 Proc., erheblich höhere Angaben, z. B. 7,4 Proc., sind verdächtig

Verfälschungen. Man soll der Pasta fremdes Stärkemehl (Maniok) und Kakao beigemengt Beides würde sich durch das Mikroskop ermitteln lassen. — Da nach den vorliegenden Untersuchungen Stenzellen im Samen der *P. Cupana* fehlen, so würden die selben, die in der Droge anscheinend ständig vorkommen, auch auf eine Beimengung schliessen lassen.

Pulverung. Die Guarana wird grob gepulvert, bei gelinder Wärme völlig ausgetrocknet, dann durch ein feines Sieb geschlagen Das Pulver bewahrt man in gelben Stöpselgläsern auf

Anwendung Gegen Migräne (Hemicranie) in Gaben von 0,5–2,0 mehrmals täglich in Pulver-, Pastillen- oder Tablettenform. In Brasilien als Genussmittel. Es ist von allen verwandten Genussmitteln dasjenige, das am meisten Caffein enthält.

Extractum Guaranae. Guarana depurata. Grob gepulverte Guarana digeriert man mit 45 proc Weingeist, filtriert und dampft zum weichen Extrakt ein. Auch durch Eindampfen aus dem folgenden zu erhalten. Ausbeute 30–35 Proc. Gabe 0,25–1,0.

Extractum Guaranae fluidum (U-St.) Fluid Extract of Guarana. Aus 1000,0 gepulverter Guarana (No 80) und einer Mischung von 750 ccm 91 proc Weingeist und 250 ccm Wasser im Verdünnungswege. Man befuchtet mit 200 ccm, kocht zuerst 800 ccm auf und stellt 1 a 1000 ccm Fluidextrakt her. Es sind etwa 6000,0 Lösungs mittel erforderlich.

Tinctura Guaranae. Tinctura Paullinae. Guarana-Tinktur. Wird aus 1 Th grob gepulverter Guarana und 5 Th verdünntem Weingeist bereitet.

Elixir Erythroxyl et Guaranae (Nat. form)

Elixir of Erythroxylon (or Cocu) and Guarana

Rp Extracti Cocu fluidi (U-St.) 125 ccm

Extracti Guaranae fluidi 125 ccm

Talc pulverisat 15 g

Elixir Tannacei comp (Nat. form) 750 ccm

Man mischt, lässt absetzen und filtriert.

Elixir Guaranae

Guarana Elixir

I

Rp Pastae Guaranae

Glycerini 55 20,0

Aquae Cinnamomi spir 70,0

Tinctur Auranti cort

Tinctur Vanillinae 25 5,0

Man maceriert 8 Tage, presst und filtriert.

II Nation formul

Pp Extract. Guaranae fluid. 200 ccm

Elixir aromatici (U-St.) 200 ccm

Elixir Tannacei comp (Nat. form) 600 ccm

Pasta Cacao cum Guarana

Guarana Chokolade.

Rp Pastae Guaranae pulv sublt 50,0

Pastae Cacao 450,0

Sacchari albi pulv 500,0

Wie Pasta Cacao aromat (S 586) zu bereiten.

Pastilli Guaranae

Trochisci Guaranae Guarana-Pastillen.

Rp 1 Pastae Guaranae 100,0

2 Sacchari albi sublt Hassine pulv siccati 400,0

Anti-Migräne-Geist, KRAUSSER's, ist eine verdünnte Guarana-Tinktur. Guarana von GRIMAUDT & Co in Paris 12 Pulver, wovon jedes angeblich aus 1,75 g Guarana besteht.

WABNER'S Safe Nervine. Nach neueren Angaben 5,0 Guarana, 3,0 Löwenzahn, je 1,0 Enzian, Süßholz, Pomeranzen, je 0,5 Cardamomen, Zimmt, 6,0 Bromkalium, 80,0 Zucker, 250,0 verd. Weingeist.

3 Sacchari Vanillini 2,0

4 Pastae Cacao 500,0

Man mischt 1, 2, 3 unter sich, dann mit der geschmolzenen Kakao-Paste und füllt 1000 Pastillen, indem man die abgewogenen Dosen auf erwärmte Platten setzt und durch Aufschlagen gütet.

Pulvis Guaranae compositus

Pulvis nervinus e Paulliniae.

Rp Pastae Guaranae 10

Pulvis aromatisat 0,25

Sacchari Lactis 0,5

Dtal dos. X. Täglich 2–3 Pnver

Strepus Guaranae

Guaranae sup

Rp Tinctur Guaranae 15,0

Sirup Sacchari 85,0

oder Extr Guaranae liquid. 5,0

Sirup Sacchari 85,0

Tabletulae Guaranae

Guarana-Tabletten.

I

Rp Pastae Guaranae pulv 25,0

Sacchari albi pulv 2,5

Mucilag Gummi arab q s

Man presst 0,5 schwere Pastillen.

II

Rp Pastae Guaranae 10,0

Sacchari albi 2,0

Gummi arabici 2,0

Aquae destill gita. VI.

Man presst 90 Tabletten und bestreut mit Bärklapp.

Gummi.

Gummi Acaciae (Austr.). Acaciae Gummi (Brit.) Gummi arabicum (Germ. Helv.) Acacia (U-St.) Gummi Mimosae. — Arabisches Gummi. Akazien- oder Mimosengummi — Gomme arabique vraie (Gall.) Gomme du Sénégal (Gall.) — Gum arabic (U-St.) Gum Acacia.

Die Stammpflanzen und die Heimath der Droge werden von den einzelnen Arzneibüchern wie folgt festgestellt. Germ.· Hauptsächlich von Acacia Senegal aus dem oberen Nilgebiet und aus Senegambien. Helv. Acacia Senegal. U-St. Acacia Senegal. Gall. Acacia Senegal Willd und A. Arabica Willd.

Abstammung. *Acacia Senegal* Willdenow (syn *Acacia Verek* Guillemin et Perrottet), Familie der Mimosaceae—Acaciaceae, ist ein kleiner, stacheliger, 6 m hoher Baum oder Strauch mit 3—4 cm langen, doppelt gefiederten Blättern, bis 8 cm langen Blütenständen und blas-gelben Blüten. Heimisch in Senegambien, im Stromgebiete des weissen Nil und des Athara in Kordofan und südlich bis nach Deutsch Ostafrika gehend, vermutlichlich auch in den zwischen Senegambien und dem Nil gelegenen Ländern Innerafrikas. Wennschon nur diese Art als Stammpflanze von den Arzneibüchern fast ausschliesslich genannt wird, so ist es doch nicht zweifelhaft, dass auch das Gummi anderer Arten mitgesammelt wird. Es werden als solche genannt speciell in Ostafrika *Acacia abyssinica* Hochstetter, *A. glaucophylla* Steud., *A. stenocarpa* Hochst., *A. fistula* Schweinf., *A. nilotica* Del., *A. Seyal* Del., *A. Ehrenbergiana* Hayne. Das Gummi bildet sich in der Rinde der Pflanzen durch Verschleimung und zwar zuerst der primären Membran, später der sekundären Verdickungsschichten. Wenn nach der Regenzeit trockene Winde wehen, so tritt das Gummi aus Rissen der Rinde aus und trocknet zu knolligen oder wurmförmigen Stücken.

Beschreibung. Das ostafrikanische Gummi bildet rundliche, knollige, eiförmige, auch längliche und durch Zerspringen eckige Stücke von verschiedener Grösse und Farbe. Sie sind farblos, weisslich, gelblich bis braunroth und von verschiedenem Grade der Durchsichtigkeit. Es bricht leicht in scharfkantige, muschlige, glasglänzende Stücke. Die ganzen Stücke sind meist von zahllosen Rissen durchsetzt — Beim Senegal-Gummi treten die Risse weniger hervor, die Stücke sind häufig wurmförmig gekrümmt, und wenn auch das einzelne Stück farblos erscheint, in Masse etwas rothlich. — In der doppelten Gewichtsmenge Wasser soll es sich langsam aber vollständig zu einem klaren, meistens gelblichen, sauer reagirenden Schleim lösen. Mit Glycerin ist die wässrige Lösung mischbar. In Alkohol, Aether und Oelen ist es unlöslich, doch löst Alkohol von weniger als 52 Proc. eine seinem Wassergehalt entsprechende Menge auf. Mit Bleizuckerlösung ist der Schleim ohne Trübung mischbar, dagegen bewirkt Bleisäure noch in einer Verdünnung von 1 auf 10000 Wasser eine Trübung. Auf alkalische Kupferlösung wirkt Gummi bei 60—70° C. nicht reducirend ein, scheidet aber nach dem Kochen eine geringe Menge Kupferoxydul ab. Spec. Gew. lufttrocken 1,487, bei 100° C. 1,525. Es dreht die Polarisationsebene links, doch kommt auch rechts drehendes, sowohl bei arabischem (Kordofan, Geddah, Suakin), wie bei Senegal-Gummi vor. Ausserdem findet sich rechtsdrehendes unter Mogadorgummi und unter solchem aus Deutsch-Südwestafrika.

Bestandtheile. Es ist ein wechselndes Gemenge von wenigstens zwei Gummiarten, einem rechts- und einem linksdrehenden. Das linksdrehende ist das Calciumsalz der Arabinsäure $C_{12}H_{14}O_6$, CaO. Asche 3—4 Proc.

Sorten. Bis zum Beginn der Wirren in Oberägypten wurde der pharmaceutische Bedarf fast ausschliesslich durch das in diesen Ländern gesammelte Gummi gedeckt und nur dieses war von den Arzneibüchern zugelassen. Das hat sich seit dem fast völligen Aufhören von Zufuhren aus jenen Gegenden geändert, und das Senegal-Gummi gilt dem genannten gegenüber fast überall als gleichwerthig. Seit einigen Jahren haben aber Zufuhren wieder begonnen. Die im folgenden aufgeführten Sorten speciell des ostafrikanischen Gummis sind engermassen unbestimmt und wechselnd in ihrer Beschaffenheit.

I. Gummi von *Acacia Verek* und verwandten Arten

In Wasser löslich. Den Forderungen der Pharmakopöen meist entsprechend.

a Ostafrikanisches Gummi:

1 Kordofan-Gummi. Beste Sorte. Ziemlich selten. Der obigen Beschreibung entsprechend. Diesem ähnlich das Berkam-Gummi.

2 Gezireh-Gummi, kommt über Kassala und Massana in den Handel. Kleine Körner, wenig gelblich. Ebenfalls ziemlich selten. Schleim etwas weniger konsistent wie 1.

3 Sennaar-Gummi. Zwischen Sennaar und dem Rothen Meere gesammelt. Blassgelb.

4 Suakin Gummi (Sarak, Savakumi, Hidschodza, Talca Gummi), hauptsächlich von *Acacia stenocarpa* Hochst. kleine, gelbe oder braunliche Stückchen. Schleim wenig klebend. — Unter diesem Namen kommen auch kleine, von den besseren Sorten abgesetzte Stückchen vor.

5 Geddah-Gummi (berberisches Gummi, vergl. unten). Südlich von Arkiko gesammelt, kommt über Dchudda (Geddah) in den Handel. Kleine Körner von meist dunkler Farbe und unangenehmem Geschmack, schwer löslich. Schlechte Sorte. Unter diesem Namen allerdings auch bessere Sorten. Anscheinend ähnlich das Aden-Gummi.

b Westafrikanisches Gummi: Senegal-Gummi

1 Gummi vom Unterlauf des Flusses (Gomme du bas du fleuve). Knollige oder wurmförmige Stücke von gelblicher bis gelbbrauner Farbe.

2 Gummi vom Oberlauf des Flusses (Gomme du haut du fleuve). Klebrere, hellere Stücke, darunter mehr wurmförmige, besser in Wasser löslich wie 1.

3 In dieselbe Gruppe gehören die ebenfalls aus Senegambien in den Handel gelangenden Sorten Salabreda (Gomme friable), Médiné vom Mittellauf des Flusses, Galam (von *Acacia vera* Willd. u. *A. albida* Del.)

II Gummisorten anderer Herkunft,

aber ebenfalls ganz oder doch größtentheils in Wasser löslich und theilweise sehr wohl im Stande, die officinellen Sorten zu ersetzen.

a Asien-Gummi

a Aus Afrika

1 Nordafrikanisches Gummi (Mogader, Marokkanisches, Berberisches G., vergl. oben). Von *Acacia gummiifera* Willd. und *A. arabica* Willd. In Wasser unvollkommen löslich, mittelmässige Sorte. Indessen kommt unter diesem Namen auch Gummi vor, das dem Gezirh Gummi nahesteht, und welches, vielleicht aus dem Süden stammend, infolge der unsicheren Verhältnisse in Ostafrika, einen nordwestlichen Weg genommen hat.

2 Gummi aus Deutsch-Südwestafrika. Unter diesem Namen (auch Gummi von Angra Pequena) ist in den letzten Jahren ziemlich reichlich Gummi nach Europa gekommen, das wenigstens 2 Th. in Wasser völlig löslich war und sich für die meisten Verwendungen trefflich eignete. Es stammt von *Acacia horrida* Willd. Andere, nicht lösliche, dürfte von *Acacia Giraffae* Willd. stammen.

3 Kap-Gummi, wenigstens zum grossen Theil mit dem vorigen identisch. Es kommt aber unter diesem Namen auch ganz unlösliches Gummi vor. Soll auch von *Acacia Karroo* Hayne und *A. capensis* Colla gesammelt werden.

β Aus Indien: Amrad-Gummi

Von *Acacia arabica* Willd. (Babool-Gummi), strohgelb bis braun, zu 95 Proc. einen ziemlich dünnen, röthlichen Schleim liefernd. Klebfähigkeit gut.

Acacia leucophloea Willd., hellbraun, löslich. Klebkraft ziemlich gut.

Acacia Catechu Willd., hellbraun, säuerlich, nur theilweise löslich. Klebkraft schwach.

Acacia ferruginea D. C. braun, mit brauner Farbe löslich. Klebkraft ziemlich gut.

Acacia farnesiana Willd., braun, süsslich, mit brauner Farbe löslich. Der Schleim gelatinirt aber nach kurzer Zeit. Klebkraft schwach.

Acacia modesta Wall., hellbraun, löslich. Klebkraft gut.

γ Aus Australien: Wattle Gummi

Für den Export soll nur von *Acacia pycnantha* Benth. in Viktoria in Südaustralien gesammelt werden. Das Gummi ist in Wasser löslich. Ebenso liefert *A. decurrens* Willd., *A. homalophylla* Cunn., *A. pendula* Cunn., *A. sentis* F. Müll., lösliches Gummi (Sidney-Gummi). Bei *A. binervata* D. C., *A. dealbata* Lk., *A. elata* Cunn., *A. glaucescens* Willd., *A. penninervis* Sieber bleiben 4–12 Proc. ungelöst, bei *A. decurrens* Willd., *A. mollissima* Willd., *A. vestita* Ker Gawl. 9–41 Proc.

δ Aus Amerika

Acacia Angico Mart

b Gummi von anderen Pflanzen

a Aus Indien

Anogeissus latifolia Wall. (Ghatti-, Dhaura-Gummi), strohfarbene Stücke, die im Wasser zu 85 Proc. löslich sind, deren Klebkraft aber nur mittelmässig ist.

Bauhinia variegata L., braun, völlig löslich. Klebkraft wie beim vorigen.

Albizia amara Boiv., hellbraun, von süsslichem Geschmack, nur theilweise löslich. Klebkraft sehr gut.

Buchanania latifolia Roxb, gelblich bis braun, von süßem Geschmack, angenehmen Geruch, völlig löslich Klebkraft schwach

Odina Wodier Roxb (Jingan-Gum), dunkelbraun, von saurem Geruch und Geschmack Völlig löslich Klebkraft schwach

Terminalia tomentosa Wight et Arnott, gelb, nur zum Theil löslich Klebkraft gut

β Aus Australien

Panax Murrayi F Müll, *P elegans* C Moore et F Müll, *P sambuci folium* var angustum Sieber hefern in Wasser nicht völlig lösliches Gummi von aromatischem Geruch Das der erstgenannten Art scheint das beste zu sein

γ Aus Amerika

Anacardium occidentale L (Cajugummi), löslich in Wasser

Prosopis dulcis Gill (Mexquite-Gummi), löslich in Wasser, von süßem Geschmack

Hymenaea Courbaril L

Bunchosia glandulifera H B K (Ciruela-Gummi) aus Caracas Völlig löslich zu einem klaren, dicken Schleim

III. Gummisorten von geringer Löslichkeit oder unlöslich

a Aus Afrika

Prunus Bokhariensis Royle und *P Puddum* Roxb Von der Ostküste des rothen Meeres Zur Verfälschung des Kordofan-Gummi benutzt Quillt im Wasser nur auf

Aus Deutsch-Ostafrika nach Europa gelangtes Gummi von Akamen, ist gelb bis braun Es löst sich, ist aber von geringer Klebkraft

b Aus Europa

Dahn gehört das gelegentlich auch bei uns gesammelte Gummi der Kirsch-, Pflaumen und Aprikosenbäume

c Aus Indien

Bombax malabaricum D C (Moscherus, Meschras) Quillt in Wasser nur auf Enthält Gerbstoff, daher als Adstringens benutzt

Moringa pterygosperma Gärtner (ebenfalls als Moscherus bezeichnet) Quillt nur in Wasser auf

Eriodendron anfractuosum D C, *Stereospermum chelonoides* D C, *Ailanthus malabaricus* D C, *Macaranga indica* Müll Arg Alle dem vorigen ähnlich, wenig bekannt

d Aus Australien

Mexoneuron Scortechinii Fr M (Barrister-Gummi) Quillt in Wasser nur auf, in verdünnter Salzsäure lösen sich 69 Proc

e Aus Amerika

Acacia micrantha Benth (Guji-Gummi) aus Caracas Es lösen sich 26 Proc, der Rest ist Gallerte

Pereskia Guamacho (Guaramacho-Gummi) aus Caracas Zu 48 Proc löslich, der Rest ist Gallerte

Cedrela odorata L (Cedern-Gummi) aus Caracas 25 Proc lösen sich, der Rest ist Gallerte

Puya species (Obagual- und Maguey-Gummi) Chile In kochendem Wasser zu 18 Proc löslich, doch sind immer einzelne Stücke völlig löslich.

Surrogate für Gummi. Der grosse Mangel an Gummi in den letzten Jahren hat veranlasst, dass andere Stoffe und Kunstprodukte an seiner Stelle empfohlen wurden Kunstgummi wird aus Dextrin bereitet Aus der Frucht eines *Mesembryanthemum* hat man einen Schleim extrahirt und durch Abdampfen concentrirt Den in Wasser unlöslichen Theil des Kirschgummi behandelt man im Dampfbade mit einer wässrigen Lösung von 1 Proc NaHO und 2,5 Proc Na₂CO₃ und macht ihn so löslich

Diese und ähnliche Surrogate stehen an Klebkraft auch minderwerthigem Gummi nach In kaltem Wasser gar nicht oder nur zum Theil lösliche Gummisorten können häufig löslich und so für die Technik verwendbar gemacht werden, indem man sie entweder mit Wasser kocht, oder unter Druck bei höherer Temperatur mit Wasser behandelt, oder mit verdünnten Alkalien oder Säuren behandelt Auch Myrrhengummi, der bei Bereitung von Tinctura Myrrhae bleibende Rückstand, giebt in Wasser gelöst einen technisch gut brauchbaren Klebschleim

Prüfung Die Prüfung der officinellen Sorten ergibt sich aus dem oben unter Beschreibung Gesagten. Speciell das Verhalten beim Lösen im Wasser ist bei den einzelnen Gummisorten recht verschieden, die officinellen geben einen filtrirbaren Schleim, andere geben einen scheinbar völlig homogenen Schleim, der aber nicht filtrirbar ist, andere eine mehr oder weniger konsistente Gallerte, bei anderen wieder quellen die einzelnen Körnchen soweit auf, dass scheinbar ein gleichmässiger Schleim entsteht, in dem aber bei genügender Verdünnung die einzelnen Körnchen sich erkennen lassen, bei anderen trennt sich der Schleim bald in zwei Theile, einer gewöhnlich sehr konsistenten dicken und einen wässrigen, dünnen, und schliesslich kommen Sorten vor, die nur mehr oder weniger aufquellen.

Nicht selten ist Gummi mit *Bdellium* (*Bdellium d'Afrique* (Gall)), einem von *Balsamodendron africanum* Ait und *B. Mukul Hook* abstammenden Gummiharz verfälscht. Dasselbe ist zu etwa 30 Proc in Wasser löslich, der Rest in Aether und kochendem Alkohol. Ferner kommen Verfälschungen mit Dextrin nicht selten vor, die man nachweist, indem man 8 ccm einer Lösung, die aus 15 Tropfen Liq. Ferri sesquichlorati, 15 Tropfen gesättigter Lösung von rothem Blutlaugensalz, 5 Tropfen verdünnter Salzsäure (spec. Gew. 1,165) und 60 ccm Wasser besteht, mit 6 ccm einer 20procentigen Lösung des betr. Gummi zusammenbringt. Bei reinem Gummi wird die Mischung gelb und bleibt so 10–12 Stunden lang, im anderen Falle ändert sich die Farbe bald in Blau. Mit schwefliger Säure gebleichtes Gummi wird in der Lösung mit Baryumchlorid Fällung geben, ebenso durch Chlor gebleichtes mit Silbernitrat. Solches Gummi hat an Löslichkeit eingebüsst.

Für die Beurtheilung der technischen Verwendbarkeit eines Gummi ist die Bestimmung der Viskosität von grossem Werthe, man bestimmt dieselbe entweder mit dem Lunge'schen Viskosimeter, mit dem ermittelt wird, binnen welcher Zeit eine Spindel von bestimmter Grösse und Schwere bis zu einer bestimmten Marke in den Schleim einsinkt (Zeitschrift f. angew. Chemie 1895 p. 437), oder, wenn die Menge des zur Verfügung stehenden Gummi zu gering ist, bestimmt man, binnen welcher Zeit eine bestimmte Menge des Schleimes aus der Öffnung einer Bürette oder eines cylindrischen Scheidetrichters ausfliesst (Apotheker Zeitung 1897 No. 75, 1898 No. 22). In beiden Fällen dient ein Kordofan-Gummi bester Beschaffenheit zum Vergleich.

Für Rezepturzwecke genügt allein das farblos und blank lösliche Gummi *arabicum albissimum electum*, für den Handverkauf hält man die helleren Sorten *senegal*-Gummi vorrathig, die kaum halb so theuer sind und als Klebmittel völlig genügen.

Pulverung. Das Gummi wird durch Absieben vom anhängenden Staube befreit, gröblich zerstoßen, wobei Holztheile und dergl. herauszulesen sind, bei gelinder Wärme (höchstens 30° C, nach Gall bei etwa 40° C) einen Tag getrocknet, dann mittels sehr sauberer Siebe in ein feines Pulver (VI Germ. Helv.) verwandelt. Höhere Temperaturen und längeres Trocknen können das Gummi derart verändern, dass es zur Bereitung von Oelemulsionen untauglich wird. Der Verlust durch Trocknen und Verstauben kann bis zu 18 Proc betragen.

Aufbewahrung An einem trocknen Orte in Holzkästen, das feine Pulver in dichtverschlossenen Hafenglasern, da es aus der Luft Feuchtigkeit anzieht und zusammenbackt.

Anwendung In der Pharmacie als Hauptbestandtheil vieler Hustenpastillen, als Bindemittel bei Emulsionen, Pillen, Pasten, Pastillen, als Hilfsmittel beim Pulvern mancher Drogen (Koloquinten, *Fractus Capsici*), äusserlich als Streupulver, zum Stillen von Blutungen. Technisch als Klebmittel.

In flüssigen Arzneimischungen, falls man dieselben klar haben will, sind Gummilösungen unverträglich mit starken Säuren, Metallsalzen, besonders Bleessig, Brom- und Ferrisalzen, mit Sulfaten, Oxalaten, Silikaten, ferner mit Aether, wie mit grösseren Mengen Weingeist und weingeistigen Tinkturen.

Basis simplex ad trochiscos. Simple Basis (Brit) Einfache Pastillen Grundlage 496 g Zuckerpulver und 19,5 g gepulvertes arabisches Gummi werden gemischt und mit 35,5 cem Gummischleim und q s Wasser zum Teig angetossen. Die Masse ist für 500 Pastillen bestimmt. Das aufzunehmende Arzneimittel wird zuvor sorgfältig mit dem Pulvern gemischt, da Brit die Dosis für eine Pastille angibt, so ist die betreffende Zahl mit 500 zu vervielfachen.

Decoctum album. Apozème blanc (Gall) Decoction blanche de Sydenham Je 10,0 Gummipulver und Calciumphosphat mischt man mit 20,0 Brodkrums und 60,0 Zucker, fügt etwa 1 l Wasser hinzu, kocht $\frac{1}{4}$ Stunde, seigt unter gelindem Presen durch, setzt 10,0 Orangenblüthenwasser und q s Wasser zu 1 l Flüssigkeit zu.

Mixtura gummosa (Austr Ergänzb Helv) **Mistura Acaeiæ** (Nat form) **Potio gummosa s demulcens** **Jalapium pectorale s bechicum** — **Gummimixtur** — **Potion gommeuse** (Gall) **Julep gommeux** **Mixture of Acaeiæ**

		Form					
Austr		Ergänzb	Berolin	Helv	Gall		
Gummi arab pulv	10,0	Mucil Gummi arab	25,0	20,0	Gummi arab	10,0	10,0
Sacchari alb pulv	5,0	Sirup simpl	15,0	20,0	Sirup Sacch	10,0	80,0
Aquæ destill,	135,0	Aquæ destill	60,0	160,0	Aquæ Aurant flor	5,0	10,0
					Aquæ destill	75,0	100,0

Nat form Gummi arabici pulv, Sacchari 55 75 g, Aquæ destillat 850 cem

Bei Bedarf frisch zu bereiten

Mucilago Gummi Acaeiæ (Austr) **Mucilago Acaeiæ** (Brit U-St) **Mucilago Gummi arabici** (Germ Helv) **Mucago cum Gummi** (Gall) **Mucilago Gummi Mimosaæ** — **Akazien-gummischleim** **Gummischleim** **Gummiarabicumlösung** — **Mucilago de gomme** — **Mucilage of Gum Acaeiæ** **Slime of Arabic gum**

	Austr	Germ	Helv	Brit	U St	Gall
Gummi arabici	1	1	1	3,4	1	
Aquæ destillatæ	2	8	1,5	6,6	1	

Nach Germ, Helv, Brit, U-St verwendet man Gummi in Stücken, dass man schnell mit Wasser abwascht, bis dieses klar bleibt, nach Austr und Gall löst man Gummipulver unter Anreiben im Wasser. Den fertigen Schleim seigt man durch Flannell. Das erstere Verfahren dauert zwar länger, liefert aber einen klareren Schleim. In jedem Falle ist die Anwendung von Wärme zu vermeiden, auch heftiges Schütteln ist nicht vorthellhaft. Arbeitet man mit grösseren Mengen, so giebt man das abgewaschene Gummi auf ein Porcellanblech und hangt dieses in das das Wasser enthaltende Ansatzgefäss, zur Darstellung im kleinen bedient man sich einer eckigen Medicinflasche, die man hinlegt und öfters wendet. Gummischleim muss klar und gelblich gefärbt sein, er darf weder aus noch sauer schmecken, Fäulungs- oder Lösung nicht reduciren und durch Jodlösung nicht geblaut werden. Man bewahrt ihn in ganz gefüllten, kleineren Flaschen im Kühlen auf, wegen seiner begrenzten Haltbarkeit in nicht zu grosser Menge. Zusätze von Salicylsäure u. dergl. sind selbstverständlich unstatthaft.

Einen klaren Gummischleim zum Kleben bereitet man aus billigen Gummisorten (in Körnern), indem man die Lösung an einem etwa 80° heissen Ort 1—2 Tage absetzen lässt, die gebildete Haut entfernt und klar abgiesst. Ein Zusatz von 2—3 Proc Glycerin zu diesem Schleim erhält die damit bestrichenen Gegenstände biegsam (z B Papierkapseln zum Ausgiessen von Pflastern). Um das Gelatüriren des Klebschleims zu verhindern, wird empfohlen, demselben etwa 20 Proc Kalkwasser zuzusetzen.

Pasta gummosa (Austr Ergänzb) **Pasta Althaeæ** **Massa cum Gummi** **Lederzucker** **Weisse Reglise** **Bischofspaste** **Jungfernlleder** **Gummiteig** — **Pâte de gomme** (Gall) **Pâte dite de guimauve** Ergänzb Je 200,0 mittelfeinem gepulvertes arabisches Gummi und Zucker mischt man, dampft im kupfernen Kessel mit 100,0 Wasser zur Honigdicks ein, rührt 150,0 frisches zu Schaum geschlagenes Eiweiss darunter und erhitet unter fortwährendem Schlagen mit breitem Holzspatel, bis eine Probe von dem letzteren nur noch schwierig abfließt und nicht mehr an den Händen klebt. Man mischt 1,0 Pomeranzenblüthenzucker zu, giesst in Formen und trocknet in der Wärme aus. — Austr schreibt auf je 500 g Gummi und Zucker das Eiweiss von 12 Eiern und 50 g Orangenblüthenwasser vor, sonst ebenso. — Gall 1000 g weisses Senegal-Gummi wäscht man, löst in 1000 g Wasser, dampft mit 1000 g Zucker ein und verfäht nach Zusatz von 100,0 Orangenblüthenwasser und 12 Eiweiss wie bei den vorigen. — Es ist wesentlich, dass das Eiweiss frisch und im kühlen Raume geschlagen ist. Die fertige Masse giesst man entweder auf eine Marmorplatte, oder in mit Stärke bestäubte Papierkapseln aus, trocknet bei etwa 40° C, schneidet in Streifen und trocknet nochmals. Auch kann man flache Kästen mit Stärkemehl füllen, in dieses beliebige Formen eindrücken und die nur bis zur Dickflüssigkeit eingedampfte Masse in letztere eingossen. Sie muss dann vor dem

Trocknen zunächst einige Zeit kalt geteilt werden — Das Schneiden der getrockneten Paste erfolgt im Grossbetriebe durch kleine Kreissagen

Als Elbischpiste sollte diese Zubereitung nur dann bezeichnet werden, wenn man statt des Wassers einen wässrigen Auszug aus Elbischwurzel verwendete — Aufbewahrung in Blechkisten an einem trocknen Ort

Pisana cum Gummi Tisane de gomme (Gall) 20,0 arabisches oder Senegal Gummi wäscht man, löst in 1000,0 kaltem Wasser und seigt durch

Sirupus gummosus (Erganzb) **Sirupus Gummi arabici** (Helv) **Sirupus Acaciae** (U St) **Sirupus cum Gummi Gummisirup** **Sirup de gomme** (Gall) **Sirup of Acacia** **Erganzb** 1 Th Gummischleim, 3 Th weisser Sirup — Helv 10 Th arab Gummi (II, gewaschen), in 9 Th Wasser, 1 Th Pomranzenblütenwasser gelöst, 80 Th Zuckersirup — U-St 25 cem Gummischleim, 75 cem Zuckersirup — Gall Aus 1000 g gewaschenem, weissem Gummi, 1300 g Wasser und 6700 g Zucker macht man einen Sirup vom spec Gew 1,33 — Nach Ergänzb und U-St nur bei Bedarf zu bereiten

Bartwelsche (Vox)

Fp	1 Gummi arabici	100,0
	2 Saponis medic	100,0
	3 Aquae destill	300,0
	4 Cerae flav	200,0
	5 Cetacei	30,0
	6 Glycerini	20,0

Man löst 1 und 2 in 3 unter Erwärmen, fügt 4 u 5 geschmolzen hinzu, rührt unter Zusatz von 6 kalt, parfümiert, färbt mit Umbra oder kleinras, und füllt in Tuben

Charta adhaesiva

Ostindisches Pflanzepapier

Rp	Gummi arabici	10,0
	Aquae destillat	55,0
	Olei Gummii ros gtt	1

Man löst kalt, streicht mit breitem Pinsel auf Seidenpapier und trocknet an der Luft Die Bege werden durch Bescheren geglättet, dann verschnitten. Setzt man der Lösung 1,0 Salicylsäure und 3–8,0 Glycerin zu, so erhält man die Charta adhaesiva antiseptica s salicylate, einen Ersatz für Engleisch Pflaster

Linetus gummosus

(Münch Nosokom-Vorschr)

Rp	Mucilag Gummi arab	
	Aquae destillat	ca 20,0
	Sirupi simplici	10,0

Linetus pectoralis

Bruststirnk

Fp	Mucilag Gummi arab	700
	Sirup Papaveris	300

Nassa pectoralis (Gall)

Pâte pectorale

Rp	1 Specier pectoral. Gall (S 233)	100,0
	2 Aquae destillat ebull	5000,0
	3 Gummi Senegal loti	5000,0
	4 Sacchar albi	2000,0
	5 Aquae Laureceram	100,0
	6 Extract Opii	1,5

Man übergiebt 1 mit 2, löst in der Seiflösung kalt 3 unter Erwärmen, fügt 4 hinzu, und lässt, sobald gelöst, ohne zu rühren 12 Stunden im siedenden Wasserbade stehen Hierauf entfernt man die Schaumschicht, rührt sorgfältig 5, in 5 gelöst darunter, giest in gelöte Blechformen aus und trocknet bei 40°C indem man die genügend erhärtete Paste wendet. Zuletzt wird sie mit Filzpapier abgerieben 100 g enthalten etwa 0,02 g Opiumextrakt

Mixtura gummosa FULLER

Rp	Mucilag Gummi arab	50,0
	Sirupi Althaeae	90,0
	Aquae destillat	50,0

Mucilag Gummi arabici ad usum technicum

I Flüssiger Leim

Rp	Mucilag Gummi arab ordinar	900,0
	Alumini sulfurici	30,0

Man löst, lässt einige Wochen im Kühlen stehen und giest klar ab

II Kontor-Gummi Universal-Klebschleim

Fp	1 Gummi arabici	100,0
	2 Aquae destillat. frigida	140,0
	3 Glycerini	10,0
	4 Acidi acetic dilut. (50%)	30,0
	5 Alumini sulfurici	5,0

Man löst und mischt in obiger Reihenfolge und füllt nach dem Absetzen auf kleinere Geflässe. Zum Kleben von Papier auf Pappe, Holz, Glas, Porcellan, Metall

III Leim zum Aufkleben von Papier auf Blech.

Fp	Mucilag Gummi arab	90,0
	Glycerini	10,0

Das Blech ist zuvor mittels Salzwassergast zu reinigen

IV Wasserfester Gummilack

Man vermischt Gummischleim mit Kahombromatlösung und setzt die damit überzogenen Gegenstände (Papierschilder Glassachen etc) dem Sonnenlichte aus

Pastilli Gummi arabici

Pastilli s Trochisci gummosi s pectorales **Gummipastillen** **Hustenpastillen.**

Rp	Gummi arabici pulv	400,0
	Sacchari albi	505,0
	Elaeosacch Aurnat. P.	5,0
	Sirupi simpli	q s

Zu 1000 Pastillen.

Potio pectoralis (Gall).

Potion pectorale.

Rp	Infus Specierum pectoralium (Gall)	120,0
	Sirupi gummosi	90,0

Pulvis antitarrhalis (Nat. form)

Catarrh Powder Catarrh Snuff.

Fp	Morphin hydrochlor	0,41
	Gummi arab sublt. pulv	35,0
	Bismuth subnitrat	75,0

Pulvis contra tussim STRICKER

Pulvis antitarrhallicus **STRICKER** **Hustenpulver**

Rp	Gummi arabici pulv	
	Sacchari albi	ca 20,0

Pulvis diareticus (Gall.)	
Poudre diurétique	
Pp Kali nitrid pulv	
Radix Altheae "	SS 100
Radix Liquiritae "	200
Gummi arabic "	
Sacchari Lactis "	SS 60,0
10,0 hiervon auf 1 l Wasser als Schüttelmixtur	
Pulvis gummosus	
Species Diatrageanthiae Pulvis Aeneiae	
comp Gummipulver Zusammengesetz-	
tes Gummipulver Poudre gommeuse	
Compound powder of gummi	

I Germ Nat form	
Rp Gummi arabic subit pulv	3,0
Radix Liquirit "	2,0
Sacchari albi "	1,0

II Holv	
Rp Gummi arabic pulv	
Tragacanth "	SS 2,0
Sacchar albi "	6,0

III Austr	
Rp Amyli Tridid pulv	
Radix Liquirit "	SS 50,0
Gummi arabic "	
Sacchari albi "	SS 100,0

Colle blanche, Pariser Leim, ist ein dicker Gummischleim
 Diamantine, Guteror's Eine Mischung aus 5—8 Th arab Gummi, 3 Th Dextrin,
 2 Th Tragacanth, 3 Th Gelatine, q s Farbstoff wird gelöst, eingetrocknet und gepulvert
 Emser Katarismpustillen Bestehen aus 66 Th Zucker, 33 Th arab Gummi, 0,6 Th
 Emser Quellsalz, 0,4 Th island Moos (Pharm Zeitg 1835)
 Epidermin ist eine Salbengrundlage aus Gummi, Wachs, Wasser und Glycerin
 Pâte nutritive, Pastillen für Sanger, Redner, bestehen aus Gummi, Zucker und
 feinem Leim
 Pectorin, Dr Kew's, gegen Verschleimung Ein Pulver aus Kakao, Gummi und
 Zucker
 Tegmin, Hautdeckmittel bei Impocken, ist eine Emulsion aus Wachs, Gummi
 pulver und Wasser (1 2 8) mit 5 Procent Zinkoxyd und wenig Lanolin (RIEDEL's
 Mentor)

Pulvis gummosus alkalinus	
Sapo vegetabilis	
Pp Kali carbonici pur	1,0
Gummi arabici pulv	90
Bei Darmverstopfung zu 2,0—3,0	
Pulvis incrassans ILLER	
Rp Gummi arabici pulv	
Radix Altheae "	
Radix Liquirit "	
Resinae Droteonis "	SS
Sirapus pectoralis (Nat. form)	
Pectoral Syrup JACKSON'S Pectoral	
or Cough (Syrup)	
Rp Morphin hydrochlor	0,55 g
Olei Sassafras	0,5 ccm
Sirupi Aeneae (U-St) q s ad 1000 ccm	
Sirapus pectoralis	
Hustensaft (Wiener Handverkauf)	
I p Mucilag Gummi arab	
Sirupi Scuegie	
" Kermesini	SS 20,0
" Aurant flor	50,0
Aquae Amygdal amar dil	5,0
Tabellae cum Gummi (Gall.)	
Tablites de gomme	
Rp Gummi arabici pulv	100,0
Sacchar albi "	900,0
Aquae Aurant. flor	75,0
Man formt 1 s. Tabletten von 1 g	

Gutta Percha.

Gutta Percha (Germ Gall.) Guttapercha. Guttapersehn. Gummi gettania
 Gutta Tuban.

Guttapercha ist der coagulirte und weiter verarbeitete Milchsaft von Bäumen einer
 Anzahl Arten aus der Familie der Sapotaceae. Es kommen als solche hauptsächlich in
 Betracht *Palaquium Gutta* (Hook.) Burck, früher in Uferwäldern auf Singapore
 heimisch, jetzt völlig ausgerottet und nur noch in Kulturen vorhanden, *Palaquium*
oblongifolium Burck, heimisch auf Malakka, Riouw, Sumatra und Borneo, *Palaquium*
borneense Burck auf Borneo, *Palaquium Treubii* Burck auf Banka. Die beiden
 letztgenannten Arten sind vielleicht auch schon ausgerottet. Die beste Droge liefert
P. oblongifolium. *Payena Leeri* Benth et Hook, auf Malakka, Sumatra, Borneo, Banka
 und Amboina liefert ferner vorzügliches, hellfarbiges Guttapercha, das aber leichter faserig
 wird, als das von *Palaquium*-Arten. *Payena macrophylla* (Hassk.) Benth et Hook
 liefert Gutts von minderm Werthe *Mimusops Elengi* L., heimisch im westlichen Vorder
 indien und Ceylon, vielfach kultivirt (*Mimusops Balata* Gärtner in Surinam liefert haupt-
 sächlich die verwandte *Ballata*). Ausserdem liefern zahlreiche andere Pflanzen Guttapercha
 oder diesem ähnliche Stoffe, doch ist hier die Gewinnung über das Stadium des Experiments

nicht hinaus gekommen. Die Guttapercha ist in Form eines Milchsaftes in zahlreichen Milchsaftschlauchen der Rinde und des Markes enthalten. Zur Gewinnung derselben macht man Einschnitte in den Stamm, oder fällt den Baum und macht dann Einschnitte. Der heraustretende Milchsaft erstarrt entweder schon am Baum, oder wird bei geringeren Sorten in Kokoschalen aufgefangen und durch Kochen allein oder mit Wasser coaguliert. Schließlich gewinnt man auch Guttapercha durch Extrahieren der Blätter mit Toluol etc., sie hat dann eine von Chlorophyll herührende grüne Farbe, die aber bei weiterer Verarbeitung leicht zu beseitigen ist. So gewonnene Guttapercha ist aber für manche Zwecke so zu Isolatoren, nicht geeignet. Der Ertrag von einem Baum ist nach der Art der Pflanze, der Art des Anzapfens und der Jahreszeit ein sehr wechselnder, z. B. von 330 g bis 6 Kilo, durchschnittlich höchstens $1\frac{1}{4}$ Kilo.

Beschreibung. Rohe Guttapercha hat eine faserige, blätterige, zuweilen fast holzartige Struktur, lässt sich leicht schneiden, ist biegsam, aber kaum elastisch. Spec. Gew. 0,96–0,99. Da sie häufig verunreinigt zu sein pflegt, so erwärmt man sie in warmem Wasser, walzt sie zu Bändern aus, wobei sie von Steinen etc. befreit wird, und legt mehrere solcher Bänder zusammen, die man zu Spalten zerschneidet. Diese werden von neuem erwärmt, in feine Stücke gerissen und zu Klumpen vereinigt. — Sie ist ausserordentlich plastisch, sinkt in Wasser unter, lässt sich bei 45–60°C zu Röhren, Platten etc. ausziehen. Sie wird bei 100°C weich. Löslich in der Kalte in Chloroform und Schwefelkohlenstoff, in der Wärme in Petroläther, Benzol und Terpentinol, in Äther und Alkohol unvollkommen löslich, in Wasser und fetten Ölen unlöslich. Mit der Zeit wird sie durch Sauerstoffaufnahme brüchig, eine Mischung von 9 Th. Guttapercha und 1 Th. Kampfer soll diesen Uebelstand nicht besitzen.

Bestandtheile. Die Hauptmasse ist ein Gutta genannter Kohlenwasserstoff $(C_{30}H_{50})_n$. Man erhält ihn zu 75–82 Proc., indem man eine mit Thierkohle entfärbte Chloroformlösung mit Alkohol fällt. Ferner Oxydationsprodukte desselben 4–6 Proc. Fluavil $C_{30}H_{34}O$, in kaltem und siedendem Alkohol löslich, und 14–16 Proc. Alban $C_{40}H_{84}O_2$, nur in siedendem Alkohol löslich. Ausserdem enthält sie einen der Gutta nahestehenden Körper Guttan.

Verfälschungen und Surrogate. Guttapercha wird des hohen Preises wegen häufig verfälscht, alle solche Verfälschungen verändern die eben angeführten physikalischen Eigenschaften. Als Surrogat wird eine bei 120°C hergestellte Mischung aus 1 Th. Theer, 10 Th. Paraffin und 2 Th. Kautschuk genannt. Auch Mischungen aus Wachs und Harz werden als Ersatz angeführt.

Pharmaceutische Verwendung findet sie als

1) Gutta Percha depurata (Ergänzb.) Gutta Percha alba Gereinigte Guttapercha. Zahnkitt. Gutta-Percha purifiée (Gall. Suppl.)

Darstellung. 1 Th. rohe Guttapercha erweicht man in warmem Wasser, zerzupft sie in kleine Flecken, löst in 6 Th. Schwefelkohlenstoff und filtrirt nach zweitägigem Absetzen lassen durch Glaswolle in eine Flasche, welche 6 Th. 90proc. Weingeist enthält. Die gut durchgeschüttelte Mischung stellt man bei Seite, bis sich zwei Schichten gebildet haben, hebert die obere, wenigsteigige Harzlösung ab, schüttelt die untere nochmals mit 5 Th. Weingeist, trennt wiederum durch Abheben, bringt dann die Guttapercha-Schwefelkohlenstofflösung nebst 2–3 Th. destill. Wasser in den zinnernen Einsatz einer Destillirblase und destillirt bei höchstens 50°C unter sorgfältiger Kühlung (man lässt das Abflusrohr unter Wasser münden!) den Schwefelkohlenstoff ab. Die zurückbleibende Gutta knetet man mit heissem Wasser und formt sie in 3–5 mm dicke Stängelchen. Ausbeute 60–80 Proc.

Wegen der leichten Entzündlichkeit des Lösungsmittels ist diese Arbeit höchst feuergefährlich, man nehme sie unter Anschluss offener Feuerungen vor und halte brennende Lichter, Cigarren u. dgl. vom Arbeitsraume fern (s. S. 83.)

Gefahrlos, wenn auch kostspieliger, ist die Reinigung mittels Chloroform, man braucht davon 15–16 Th. auf 1 Th. Guttapercha, verfährt im Uebrigen, wie vorhin angegeben. Eine helle Gutta erhält man aber nur, wenn man die Chloroformlösung mittels Weingeist ausfällt. Aus der Flüssigkeit scheidet man durch Wasser das Chloroform aus.

Auch durch Digeriren mit der 20–22fachen Menge Stenkkohlenbenzin und kühlen mittels 90proc. Weingeist lässt sich die rohe Guttapercha reinigen.

Aufbewahrung. Anwendung. Vor Licht geschützt an einem kühlen Ort unter Wasser, dem man zweckmässig einige Tropfen Chloroform zusetzt, oder auch in einer Mischung aus 10 Th Wasser, 3 Th Glycerin, 2 Th Weingeist. Zum Gebrauch erweicht man ein Stückchen in heissem Wasser und drückt es dann in die vorher gereinigte, mittels Baumwolle getrocknete Zahnhöhle.

2) Als Grundlage für Guttapercha-Pflastermulle, Perohemiplastra. Es sind Mullgewebe, die mit einer dünnen Guttaperchschicht überzogen, daher im Wasser un durchlässig sind, ihre Vorzüge bestehen darin, dass sie die Haut nicht reizen, sich allen Körpertheilen leicht anschmiegen und eine grosse Genauigkeit in der Vertheilung des wirk samen Bestandtheils ermöglichen. Die in der Wärme erweichende Grundmasse nimmt von trockenen Arzneistoffen bis zu 70 Proc auf. Die Pflastermulle werden in vorzüglicher Beschaffenheit und grosser Auswahl besonders von P. BETERSDORF & Co in Hamburg-Bismbützel in den Handel gebracht. Sie sind übrigens von begrenzter Haltbarkeit.

Auch für andere Formen, wie Stäbchen, Blättchen, Kugeln eignet sich eine Gutta percha, welche Arzneikörper aufgenommen hat.

3) Als Percha lamellata (Germ.) Gutta Percha foliacea s. obartacea. Charta Gutta Percha — Guttaperchapapier, -Blatt — Gutta Percha lamelleuse. Papier de guttapercha. Guttapercha tissu — Lamellated guttapercha. Lamellar percha. — Wird aus der rohen, durch Kneten etc. gereinigten Handelsware auf Walzwerken hergestellt und kommt gewöhnlich in langen Stücken von 45 und 90 cm Breite und 3 verschiedenen Stärken, auf Holzstäbe gerollt, in den Handel. Gutes Guttaperchapapier soll bei Körperwärme nicht kleben. Es dient dazu, bei feuchten Umschlägen die Verdunstung zu verhindern, ferner in gleichen Fällen wie Gichtpapier (in Frankreich als Tissu electro-magnetique). Guttaperchapapier bietet einen billigen Ersatz für die theueren Kautschukstopfen zum Verschluss von Laugengefässen, ein mit demselben um hüllter Korkstopfen erfüllt den nämlichen Zweck, wie jener. Ferner empfiehlt es sich, bei allen selten gebrauchten Reagentien, Laugen, Salzlösungen, Tinkturen einen Stroifen Gummipapier zwischen Stöpsel und Hals der Standgefässe zu legen, bei Beobachtung dieser Massregel erzielt man einen dichteren Verschluss und wird nie fest verklebte Glasstöpsel vorfinden. — Zum Befestigen von Papierschildern auf Blechgefässen in Kellerräumen legt man eine Scheibe Guttaperchapapier zwischen Schild und Gefäss und schützt letzteres durch eine Flamme von innen, oder durch heisses Wasser, derart angeklebte Schilder sind nur mit Gewalt zu entfernen. (Auch bei Porcellan- und Glasgefässen ist das Verfahren anwendbar.)

Man bewahrt Guttaperchapapier kuhl, aufgerollt in Blechbüchsen, doch nicht zu lange auf, da es mit der Zeit brüchig wird. (Solche durchs Alter unbrauchbar gewordene Vorräthe sind immer noch für Hufkitt, zu Kitt für Gummireifen, Leder und dergleichen verwendbar.)

Traumatieinum (Ergänzb.) Gutta-percha Chloroformio soluta. Solutio Guttaperchae. Liquor Guttae Perchae. (In England früher Chloropercha.) Traumatieon. Guttaperchalösung. Soluté chloroformique de gutta-percha (Gall. Suppl.) Ergänzb. 1 Th Guttaperchapapier löst man in 8 Th Chloroform und filtrirt nach längerem Absetzen. Klare Flüssigkeit. — Gall. 1 Th gereinigte Guttapercha, 9 Th Chloroform. — Diet. 4 Th gereinigte Guttapercha, 16 Th Chloroform, 1 Th entwässertes Natriumsulfat. Man löst unter Schütteln und giesst klar ab. Soll die Lösung hellfarbig sein, so nimmt man weisse Guttapercha. — Rat. form. 15 g Guttapercha in Scheibchen löst man in 75 cem Chloroform, fügt eine Mischung von 17 g gepulvertem Bleiweiss und 25 cem Chloroform hinzu — sonst wie vorge — Man kann diese Lösung auch aus roher Guttapercha bereiten. Vergl. darüber oben unter No 1. — Bei Frost-, Brand-, Schnittwunden wie Kollodium, entweder rein, oder mit arzneilichen Zusätzen. Die Klebkraft lässt sich durch Zusatz von Kautschuk erhöhen.

Aquariumkitt. 120 Th Guttapercha, 240 Th Schwarzes Pech, 8 Th Schellack schmilzt man zusammen und rollt in Stangen aus.

Flüssiges Pergament heisst eine ätherische Lösung von Guttapercha, die zum Überziehen von Bildern und Karten, zum Fixiren von Kreidezeichnungen u. dgl. dient und mittels Zerstäubers aufgetragen wird.

Gewebe, elektro-magnetisches, ist ein mit Guttapercha überzogenes Baumwollengewebe. Es wird durch Guttaperchapapier vollständig ersetzt.

Gewebe, gas- und wasserdichtes, von HEINR. HIRZEL. Zwischen zwei Stücke eines dichten Stoffes legt man Guttaperchapapier und lässt das Ganze durch heisse Walzen gehen. Zuletzt giebt man einen Ueberzug von Kopallack.

Guttapercha cum corporibus medicamentosis (MANNOURY & ROBIQUET). 2 Th Guttapercha schmilzt man auf dem Wasserbade und mischt 1 Th des vorgeschriebenen Arzneimittels hinzu.

Guttapercha incanata Fläschfärbig erhält man die gereinigte Guttapercha durch Zusatz von 0,1 Proc Karmin. Sie wird von Zahnärzten gebraucht.

Kitt für helle Lederschuhe 45 Th Guttapercha, 30 Th Terpentinöl, 300 Th Schwefelkohlenstoff.

Kitt für Lederriemen, für Leder auf Holz oder Metall 20 Th Guttapercha löst man in 10 Th Terpentinöl und 50 Th Schwefelkohlenstoff, und fügt 20 Th gepulverisirten Asphalt hinzu. Das Leder wird an der zu kittenden Stelle zuvor mit CS_2 abgerieben.

Kitt für Pferdehufe Hufkitt 3 Th gerein Ammoniakgummi, 1 Th Terpentin schmilzt man im Wasserbade und verarbeitet mit 6 Th Guttapercha. Zum Gebrauche wird die Masse in heissem Wasser erweicht, nöthigenfalls mit Kienruss gefärbt. Der auszufüllende Hufspalt ist gründlich zu reinigen. (Diet.)

Velvri, ein Guttapercha und Kautschukersatz, wird aus Nitrocellulose und Nitrocinoleum dargestellt.

Vulkanit ist eine dem Ebonit (S 650) ähnliche Zusammensetzung.

* Bacilli caustici

Rp Guttapercha, depur.

Zucc. chlorata 35

Man schmilzt im Wasserbade und pr. st. die weiche Masse in Glasröhren oder rollt sie unter Bestreuen mit Stärkemehl zu Stäbchen aus.

Bacilli medicamentosi BOUTCHOV

Rp 1 Guttapercha

2 Corymbis maderensis 15

Man schmilzt in im Wasserbade, mischt 2 hinzu und formt in Stäbchen.

Caeementum odontalgicum

Schmerzstillender Zahnkitt

I

Rp 1 Aëd. toanum

2 Catechu pulv. 35 0,0

3 Olei Caryophylli 1,0

4 Opi pulv. 35 0,0

5 Caryophylli pulv. 35 0,0

6 Guttapercha 75,0

Man erweicht 6 im Wasserbade und verarbeitet mit der Mischung von 1—5 zu Stäbchen.

II Nach DIETENICH

Rp 1 Solol

2 Terbinth. laev. 35 10,0

3 Guttapercha 80,0

S wird in warmem Wasser erweicht und mit 1 und 2 durchgeknetet.

Lacca conservatrix Heller

Heller's Leichenlack

Rp Guttapercha coarsa 100,0

Carbones sulfurati 800,0

Lacca Guttaperchae ad documenta et literas

Dokumenten-Lack.

Rp Guttaperchae cone et siccant 10,0

Olei Lanthanthe rect. levior

Benzol Lanthanthe 35 50,0

Carbones sulfurati 40,0

Olei Eucalypti citrator 20,0

Man löst, lässt absetzen, filtrirt und verdünnt nöthigenfalls mit Benzol. Dient zum Ueberziehen von Schriftstücken, die gegen Feuchtigkeit, gegen saure oder alkalische Dämpfe geschützt werden sollen. Die betreffenden Gegenstände sind vorher zu trocknen.

Lutum ad corium

Lederkitt.

I

Rp Guttapercha 15,0

Olei Terbinth. 10,0

Carbones sulfurati 100,0

II

Rp Guttapercha 20,0

Oli Terbinth. 10,0

Carbones sulfurati 50,0

Aq. dist. syriaci 20,0

Zum Kitten von Leder auf Leder oder auf Metall. Die zu kittende Stelle wird vorher mit Benzin gereinigt.

Vel. Lutum ad angulam DEWAY

Cornu artificiale DEWAY's Hufkitt

Rp Guttapercha 100,0

Ammoniac p. 50,0

Im Wasserbade zusammen u. schmelzen.

Massa elastica DIERCK

Dierck's Guttaperchamasse

Rp Guttaperchae crudae 100,0

Resinae Pin. 30,0

Adipis suill. 40,0

Man schmilzt, seigt durch und wälzt in Platten von 1,5—2,5 mm Dick. aus.

Solatio Guttaperchae ARNOY

Rp Guttaperchae depurata 10,0

(Kautschuk) 1,5

Benzol Lanthanthe 150,0

Zum Schutze der Haut bei Sectionen etc.

Unguentum ad corium

Wasserdichte Lederschmiere

Rp 1 Olei Bayae crudi 1000,0

2 Guttaperchae coarsa 200,0

3 Cerae flavae 35 500,0

4 Paraffini 35 500,0

5 Adipis suill. 35 500,0

6 Terbinth. laev. 35 500,0

7 Liboris usti subit. pulv. 5—8 00,0

1 wird zum Sieden erhitzt, 2 gkkt, d. nn 3—8 und zuletzt 7 zugefügt.

Vernix Guttaperchae ad corium

Lederfirnis

Rp 1 Guttaperchae siccant 100,0

2 Oli Lani 800,0

3 Olei Lanthanthe rect. levior

4 Vinicius Copal 35 100,0

Unter Erhitzen wird 1 in 2 gelöst, 3 und 4 und ein beliebiger Farbstoff (Rosa, Ocker, Umbra, Zinnolber, Ultramarin) mit Oelangerieben zugeetzt.

Vernix ad texta gossypina et linte

Wasserdicht machender Firnis für

Gewebe

Rp Guttapercha p. 1

Vernix Lani p. 9—11

Man löst unter Erwärmen und seigt durch.

Gutti.

† Guttī (Germ. Helv.) Cambogia (Bat. U-St.) Gummi Guttiae. Gummi resina guttae. Gummi de Goa. Gutta gamba Scammonium orientale — Gummi gutt — Gomme gutte (Gall) — Gambogo ist das Gummiharz der in die Familie der Guttiferaceae — Clusioidaeae — Garcinieae gehörenden *Garcinia Hanburyi* Hook f (syn. *G. Morella* var. *pedicellata* Hanbury), heimisch in Cambodscha, dann in zweiter Linie *G. Morella* Desr. auf Ceylon, *G. Roxburghii* Engl. in Canara, *G. Wightii* T. Anders. im südlichen Vorderindien, *G. heterandra* Wall., *G. Gaudichaudii* Planch. et Triana in Cochinchina, endlich liefert *G. pictoria* (Roxb.) Engl. nur wenig brauchbares Gummigutt. Es ist in Form einer Emulsion in schizogenen Sekretbehältern der Rinde, des Markes und auch der Blätter und Früchte enthalten. Man gewinnt es, indem man Einschnitte in die Rinde macht und das ausfliessende Gutt in Bambusröhren auffängt, oder indem man grössere Stücke der äusseren Rindentheile abläst und jeden Morgen das ausgetretene Sekret abkratzt. Eine geringe Sorte wird durch Auskochen der Blätter und der Schale der unreifen Frucht erhalten — Das getrocknete und aus den Bambusröhren herausgestossene kommt als Röhrengutti, eines in Klumpen als Schollen gutti, Cake-Gambogi in den Handel, es ist auch ein Gutt in lacrimis vorgekommen.

Beschreibung. Cylindrische oder unregelmässige, grünlich-gelbe, zerreibliche Stücke, im Bruch breitmuschelig, glatt und wachsglänzend, an den Kanten etwas durchscheinend, zerrieben dunkelcitronengelb, geruchlos, anfangs geschmacklos, hinterher stusslich und im Munde brennend. Mit Wasser (1:2) angerieben, entsteht eine gelbe Emulsion, in der sich unter dem Mikroskop Harztröpfchen erkennen lassen. Die Emulsion wird durch Ammoniak klar feingroth, dann braun. Wird das Ammoniak neutralisirt, so entfärbt sich die Lösung und es fallen gelbe Flocken aus. In Weingeist bis zu 80 Proc., in Aether zu einem geringeren Theile löslich. Jodzahl nach E. Dietrich 94,28—108,72. Nach Krimm. Säurezahl 100, Esterzahl 58,7, Verseifungszahl 156,7.

Bestandtheile. 72 Proc. Gambogiasäure $C_{10}H_{21}O_4$. Dieselbe bildet eine fast undurchsichtige, kirschrothe, geruch- und geschmacklose, sauer reagierende Masse, die sich bei 280° C. ohne zu schmelzen, zersetzt. Unlöslich in Wasser, löslich in Weingeist und Aether. Ferner enthält die Droge 25 Proc. Gummi, 5 Proc. Wasser und weniger als 1 Proc. Asche.

Prüfung. Gutta kommt mit Reismehl, Sand und gepulverter Baumrinde verfälscht vor, welche Verfälschungen man erkennt, wenn man die Droge mit Wasser anreibt, absetzt, lässt und den Bodensatz auswäscht. Das Genauere ist dann mit dem Mikroskop festzustellen.

Die ammoniakalische Lösung mit etwas Silbernitrat versetzt und aufgeköcht, erleidet keine Reduktion, andernfalls liegt wahrscheinlich Verfälschung mit Dextrin vor, die beim Schollengutti beobachtet ist.

Zum Nachweis des Gutti in Gemischen, z. B. in Geheimmitteln, empfiehlt Hirschmann, wenn eine Flüssigkeit vorliegt, dieselbe mit Glaspulver einzutrocknen, zu zerreiben und mit Petroläther zu behandeln. Ist der Auszug farblos, so wird die Extraktion nach dem Zusatz von HCl bis zur sauren Reaktion wiederholt, da bei Gegenwart von Seife (z. B. in Pillen) Gutt sonst nicht aufgenommen wird.

Ist auch jetzt der Auszug farblos, so fehlt Gutt. Andernfalls wird der Auszug mit Wasser und einigen Tropfen Ammoniak versetzt und geschüttelt, die wässrige Schicht erscheint dann gelbgefärbt und der Petroläther farblos.

Aufbewahrung. Abgabe. Gutt gehört zu den vorsichtig aufzubewahrenden Mitteln. Man hält es in Stücken, einen kleinen Vorrath fein gepulvert für Rezepturzwecke vorrätig und giebt es im Handverkauf nur als Malerfarbe an zuverlässige Personen in kleinen Mengen und gegen Giftschein ab.

Anwendung Als starkes Abführmittel zu 0,1 bis 0,3 g mehrmals täglich in Pillen oder Emulsion, als harntreibendes Mittel in kleinen Gaben meist mit Scilla oder Alkalien. Starke Dosen können den Tod herbeiführen. — Als Bandwurmmittel ist es veraltet. In der Technik zu Lacken und Goldlacken.

Gewöhnliche Einzelgabe Germ 0,5 g Helv 0,2 g
 „ Tagesgabe „ 1,0 „ „ 1,0 „

Bei Thieren wirken tödlich 5–10 g bei Schafen, 20–30 g bei Pferden, 50–80 g bei Rindern.

Utriusamentum
 Gelbe Tinte

Rp Gutt 5,0
 Alusols 1,0
 Gummi arabici 4,0
 Acidi ascorbici (30 p. 100) 4,0
 Olei Caryophylli gtt 5
 Aquae destillat 80,0

Wird zweckmäßiger durch eine wässrige Lösung von Anilin-Orange (Chrysoidin) 1 p. 100,0 ersetzt.
 2,0 Zucker

Liquor Gutt alkaline
 Elixir Gambogiae alkalinae Solutio
 Gummi Guttiae alkalinae

Rp Gutt pulverat. 1,0
 Liquor Kali carbonici 6,0
 Aquae destillat. 8,0

Zu 20–30–40 Tropfen mehrmals täglich

Pilula Gambogiae composita (Brit)
 Compound Pill of Gamboge

Rp Gutt pulver 30,0
 Aloë Barbadoe 15
 Pulv Cinnamon comp aa 25,0
 Saponis dur pulv 20,0
 Syrupi Glucosi 25,0

Man stößt zur Pillenmasse Gabe 0,25–0,5 g.

Pilulae D. Bontius (Gall)
 Pilulae de Bovivris

Rp 1 Aloë gr pulv
 2 Gutt gr pulv
 3 Ammoniac pulv aa 1,0
 4 Aceti 60

Man löst unter Erwärmen 1–3 in 4, seigt durch, darüß zur Pillenmasse ein und macht daraus Pillen von 0,2 g. Ebenso zusammengesetzt sind die *Pilulae hydragogae* LEMORT.

Pilulae laxantes
 (Nouv. Formule)

Rp Gutt 5,0
 Podophyllina aa 0,3
 Extract. Hysciami 0,3
 Syron amygdal q s

Zu 30 Pillen. Abends eine Pille

Sapo Gutt
 Rp Gutt subit. pulv 5,5
 Saponis medicati 6,6
 Spiritus guttas aliquot.

Man dampft im Wasserbade zur Trockne

Vernisium aureum
 Lack für vergoldete Gegenstände

Rp Gutt 30,0
 Extract. lign. Santal. spir 3,0
 Lacose in tabulis alb 200,0
 Sandarac 50,0
 Terebinth. laetern. 25,0
 Alkohol (95%) 500,0

Viridamentum
 Grüne Tinte

Rp Gutt pulverat. 1,0
 Cocculamentum 10,0–20,0

Diese Mischung ersetzt man besser durch eine wässrige Lösung von Methylgrün, 1 p. 100,0, dazu 2,0 Zucker

ATER'S PILLS. Ueberzuckerte Pillen aus Aloë, Gutt, Koloquinten und Pfeffer.
BRAYDRETH'S PILLS, aus Amerika, bestehen aus Gutt, Podophyllin, Sifran, Nelken, Gelbwurzel, Minzöl und Kermessaft

Caignano-Pulver, von PYAT und DREUX, angeblich nach einer Vorschrift der Prinzessin CAIGNANO, besteht aus 25,0 Gutt, 37,5 Bernstein, je 12,5 rother Koralle und Siegelerde, je 1,2 Zinnober, Mineralkermes und Beinschwarz. Es sind abgetheilte Pulver zu 0,1 g

Gesundheitspillen von FRANK in Paris sind versilberte Pillen aus 1 Th. Gutt und 4 Th. Aloë

Horses purging balls, Englische Pferdepillen, sind 30 g schwere Pillen aus 500 Th. Aloë, 50 Th. Gutt, 120 Th. Seife, 15 Th. Amöl, 10 Th. Glycerin, 5 Th. Anispulver.
Kaiserpillen, KERSER'SCHE PILLEN. Wasserpillen, Königseer, *Pilulae imperiales* Je 10,0 Gutt, Jalapenharz, Scammonium, Aloë, 2,0 Koloquintenextrakt, 5,0 Seife, 12,5 Enzianwurzel zu 500 Pillen gemacht. Die Bestandtheile wechseln, bisweilen ist Kalomel, selbst Crotonöl darunter. Mit diesen stammen die

Magen- und Gallenpillen ziemlich überein

KNIGT'SCHE PILLEN, in Amerika gebräuchlich, sind Pillen von 0,27 g und enthalten 1 Th. Gutt, 3 Th. Scammonium, 6 Th. Aloë.
Magentropfen, Dr SPRANGER'S. Ein schwach weingeistiger Auszug aus Aloë, Gutt und Rhabarber

Pillen von CAUVIN in Paris 30 Pillen aus 1,25 Gutt, je 2,0 Aloë und Jalape, 0,6 Rhabarber

Bereinigungspillen von Dr LANG in München 48 Pillen aus 1,0 Gutt, 5,0 Schwefelquecksilber, 0,5 Eibisch- und Gummipulver

Gymnema.

Gattung der Asclepiadaceae — Cynanchoideae — Tylophoreae — Marsdeniinae

I **Gymnema silvestre (Willd) R Br** Heimisch von Westafrika durch das südliche Asien bis Australien Die Pflanze ist ein holziger Schlingstrauch mit gegenständigen, ganzrandigen, 4—9 cm langen und $2\frac{1}{2}$ — $4\frac{1}{2}$ cm breiten, elliptischen oder eirunden, spitzigen, am Grunde abgerundeten oder herzförmigen Blättern, die etwas lederartig und auf beiden Seiten kurzflaumig sind Man verwendet die Blätter, selten die Wurzel

Bestandtheile der Blätter 6 Proc Gymnemasäure $C_{20}H_{30}O_{12}$, ferner Weinsäure, Zucker, ein Bitterstoff Die Gymnemasäure ist in Alkohol und Wasser löslich, in Aether, Chloroform und Schwefelkohlenstoff unlöslich **Gymnema hirsutum Wall** und **G montanum Hook f** enthalten ebenfalls Gymnemasäure

Anwendung. Die Blätter haben, wenn man sie kaut, die Eigenthümlichkeit, die Geschmacksempfindung für „süss“ aufzuheben für 1—2 Stunden Sie verdanken das der Gymnemasäure — Der Grund dafür liegt nicht in der Bildung unlöslicher Niederschläge mit den süssschmeckenden Substanzen, sondern beruht auf einer temporären Lähmung der süss empfindenden Geschmacksfasern Die Empfindung für bitter, salzig und sauer wird nicht aufgehoben, höchstens die für „bitter“ in minimaler Weise bei manchen Individuen abgeschwächt

Die Wurzel wird gegen Schlangengift angewendet

II **Gymnema latifolium Wall** In Niederländisch-Indien Enthalt in den Blättern **Laurocerasin**

Gynocardia.

Gattung der Flacourtiaceae — Pangicae — Hydnocarpeae

Einzigste Art **Gynocardia odorata R Br** Heimisch in Hinterindien Verwendung finden die Samen Samen Gynocardiae Samen Chaulmugrae

Beschreibung Dieselben sind $2\frac{1}{2}$ —3 cm lang und ungefähr halb so breit, unregelmässig eiförmig-kantig Die dünne Samenschale umschliesst das olige Endosperm mit dem Embryo, dessen Kotyledonen blattförmig, flach und herzförmig sind

Bestandtheile. 51 Proc fettes Oel, von dem man 25—30 Proc durch Auspressen gewinnt Bei gewöhnlicher Temperatur ist das Oel salbenartig, von grüngelber Farbe, charakteristischem Geruch und angenehmem Geschmack Es enthält 18 Proc Gynocardiasäure Die Säure ist leicht löslich in Alkohol und Aether, sie schmilzt bei 29°C

Anwendung. Man verwendet die Samen, das Oel und die Säure (Dosis 1—3 g taglich) in Indien gegen Lepra, angeblich mit grossem Erfolg Die Pulpa der Frucht dient als Fischgrüt und nach dem Auskochen als Nahrungsmittel, die Rinde als Fiebermittel

Sapo Gynocardiae 1000 g Chaulmugraöl verseift man im Dampfbad mit einer Lauge aus 175 g Aetznatron und 750 g destill Wasser, löst den Seifenleim unter Erhitzen in 2500 g destill Wasser, setzt eine Lösung von 300 g Kochsalz in 900 g Wasser zu und lässt Erkalten Die ausgeschiedene Seife wird gewaschen und getrocknet (P G Урна)

Pilulae Saponis Gynocardiae URNA

Rp Saponis Gynocardiae	80,0
Aquae destillatae	20,0
solue in balneo vaporis, adde	
Massae Sobi pro pilulis keratinatis ¹⁾	20,0
Terrae siliceae	10,0
M f massam, e qua form pilul keratinatas pond	
0,45 Jede Pille enthält 0,18 g Gynocardiasaife	
Bei Lepra täglich 10 Pillen	

Unguentum contra combustiones

	Brandsalbe
Rp Aristoli	5,0
Olei Gynocardiae	50,0
Adipis Lanae	45,0

Unguentum Gynocardiae

Rp Olei Gynocardiae	
Unguent Paraffini	88

¹⁾ Sobi taurini 500, Ceras flavae 100, Laquatus et colatus adde Gummarum 0,5 in Spiritu 5,0 soluti (P G Урна)

3769